

### Chemical Bingo - Student 1

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	HCl	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
2.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
3.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
4.	$\text{HSO}_4^-$	NaOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	KOH	$\text{OH}^-$	HCl
5.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{HNO}_3$
6.	$\text{NO}_3^-$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
7.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$
8.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$
9.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NaOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$
10.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	KOH
11.	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
12.	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
13.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$
14.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
15.	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$
16.	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	HCl	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
17.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$
18.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
19.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$
20.	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	KOH	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$

## Chemical Bingo - Student 2

1.	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
2.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	KOH	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
3.	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
4.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$
5.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	HCl
6.	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$
7.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$
8.	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$
9.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$
10.	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
11.	HCl	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	KOH	$\text{HCO}_3^-$
12.	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH
13.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
14.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	NaOH
15.	$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$
16.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$
17.	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$
18.	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
19.	$\text{CO}_3^{2-}$	KOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$
20.	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	NaOH	KOH	$\text{SO}_4^{2-}$

### Chemical Bingo - Student 3

1. OH <sup>-</sup>	KOH	NH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
2. NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>
3. H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	NH <sub>3</sub>	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
4. NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	KOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	HCl	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
5. NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NaOH	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
6. CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HNO <sub>3</sub>	H <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	KOH
7. HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HCl	KOH	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH
8. HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NaOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
9. KOH	H <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
10. H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	OH <sup>-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	KOH	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>
11. NaOH	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
12. H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HNO <sub>3</sub>	KOH
13. OH <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	NaOH
14. HCl	H <sup>+</sup>	NaOH	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
15. NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>
16. HCl	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HNO <sub>3</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
17. HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
18. HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NaOH
19. PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
20. CH <sub>3</sub> COOH	NH <sub>3</sub>	HNO <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NaOH	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>

### Chemical Bingo - Student 4

1.	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
2.	$\text{HPO}_4^{2-}$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
3.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HCl	$\text{CO}_3^{2-}$
4.	HCl	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$
5.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	KOH	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$
6.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$
7.	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$
8.	HCl	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$
9.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$
10.	HCl	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$
11.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$
12.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
13.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	KOH	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
14.	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
15.	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	HCl
16.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
17.	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{NH}_3$
18.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	NaOH	KOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
19.	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	NaOH
20.	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$

### Chemical Bingo - Student 5

1.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$
2.	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	NaOH	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
3.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$
4.	KOH	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
5.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
6.	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
7.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	HCl	$\text{NH}_3$
8.	HCl	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
9.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$
10.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$
11.	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	HCl	$\text{OH}^-$	KOH	$\text{H}^+$
12.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	NaOH	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$
13.	NaOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
14.	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$
15.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
16.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$
17.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$
18.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl
19.	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	HCl	$\text{NO}_3^-$
20.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	NaOH	HCl	$\text{OH}^-$

### Chemical Bingo - Student 6

1.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$
2.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
3.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$
4.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
5.	$\text{HCl}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{KOH}$
6.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
7.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
8.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
9.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$
10.	$\text{NH}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
11.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$
12.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
13.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$
14.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
15.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
16.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NaOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$
17.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCO}_3^-$
18.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$
19.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
20.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$

### Chemical Bingo - Student 7

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	HCl	NaOH	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$
2.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	NaOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$
3.	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
4.	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	NaOH
5.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	KOH	$\text{HNO}_3$
6.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
7.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
8.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	HCl	$\text{H}_3\text{PO}_4$
9.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
10.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	HCl	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$
11.	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$
12.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
13.	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
14.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$
15.	KOH	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$
16.	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
17.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
18.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$
19.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$
20.	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	HCl	$\text{OH}^-$

### Chemical Bingo - Student 8

1.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	KOH	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$
2.	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH
3.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	KOH	NaOH
4.	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH
5.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$
6.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$
7.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
8.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$
9.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	NaOH	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
10.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	NaOH	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$
11.	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$
12.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	NaOH	$\text{H}^+$
13.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$
14.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	KOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	NaOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
15.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$
16.	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
17.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
18.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH
19.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl
20.	$\text{NH}_3$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$

### Chemical Bingo - Student 9

1.	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
2.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$
3.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$
4.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$
5.	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$
6.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$
7.	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
8.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$
9.	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$
10.	$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCl}$	$\text{OH}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$
11.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
12.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
13.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$
14.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
15.	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$
16.	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
17.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$
18.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
19.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$
20.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$

### Chemical Bingo - Student 10

1. H <sup>+</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	OH <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	KOH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
2. NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	OH <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	HCl
3. HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	KOH
4. HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	KOH	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	NaOH
5. HCl	NaOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
6. H <sup>+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	KOH	CH <sub>3</sub> COOH	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
7. H <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	KOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HCl	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
8. CH <sub>3</sub> COOH	NH <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	H <sup>+</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
9. NaOH	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HNO <sub>3</sub>
10. HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	KOH	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>
11. NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	KOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
12. NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	KOH	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
13. HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NaOH	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	HNO <sub>3</sub>	HCl	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
14. SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
15. HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HCl	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>	HNO <sub>3</sub>
16. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NaOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>
17. H <sup>+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	NaOH	CH <sub>3</sub> COOH	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCl
18. H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NaOH	KOH	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH
19. NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NaOH	KOH	HCl	HNO <sub>3</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
20. PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NaOH	KOH	HCl	OH <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sup>+</sup>

### Chemical Bingo - Student 11

1.	KOH	$\text{CO}_3^{2-}$	NaOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	HCl
2.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HCl	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
3.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	NaOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
4.	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
5.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$
6.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	NaOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$
7.	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	KOH
8.	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$
9.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	KOH
10.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	KOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
11.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	HCl	$\text{CH}_3\text{COOH}$
12.	$\text{NH}_3$	KOH	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
13.	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	KOH	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
14.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
15.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$
16.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	HCl	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$
17.	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
18.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl
19.	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
20.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$

### Chemical Bingo - Student 12

1. $\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
2. $\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
3. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$
4. $\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
5. $\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
6. $\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
7. $\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{NaOH}$
8. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$
9. $\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{NaOH}$
10. $\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$
11. $\text{NaOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$
12. $\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
13. $\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$
14. $\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
15. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$
16. $\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$
17. $\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$
18. $\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HCl}$
19. $\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{NH}_3$
20. $\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$

### Chemical Bingo - Student 13

1. HCl	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
2. $\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
3. $\text{NO}_3^-$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$
4. $\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
5. $\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
6. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$
7. $\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH
8. KOH	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
9. $\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
10. $\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
11. $\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
12. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{NH}_3$
13. $\text{H}^+$	$\text{NO}_3^-$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
14. $\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$
15. $\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	KOH	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
16. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$
17. HCl	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$
18. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	HCl
19. KOH	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$
20. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	HCl

### Chemical Bingo - Student 14

1.	KOH	H <sup>+</sup>	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
2.	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	OH <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	HCl	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	HNO <sub>3</sub>
3.	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	HCl	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NaOH	HNO <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
4.	NH <sub>3</sub>	H <sup>+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCl	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>
5.	CH <sub>3</sub> COOH	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	OH <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HNO <sub>3</sub>	NaOH
6.	OH <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	NaOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>
7.	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HCl	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sup>+</sup>
8.	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	HCl	H <sup>+</sup>	HNO <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
9.	NaOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>
10.	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
11.	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	NaOH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
12.	OH <sup>-</sup>	HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NaOH
13.	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>
14.	KOH	HCl	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
15.	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	KOH	NH <sub>3</sub>
16.	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HCl	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
17.	NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	NaOH	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
18.	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	KOH
19.	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	NH <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HCl	HNO <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
20.	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HCl	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>

### Chemical Bingo - Student 15

1.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HCl	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
2.	HCl	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$
3.	$\text{NH}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
4.	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
5.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$
6.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$
7.	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
8.	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	KOH
9.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
10.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
11.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$
12.	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
13.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$
14.	$\text{NH}_3$	NaOH	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
15.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	HCl
16.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
17.	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	NaOH	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$
18.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
19.	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$
20.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$

### Chemical Bingo - Student 16

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$
2.	$\text{NH}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
3.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$
4.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$
5.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
6.	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
7.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$
8.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$
9.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$
10.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NaOH}$
11.	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
12.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$
13.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$
14.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
15.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$
16.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$
17.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$
18.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$
19.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
20.	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCl}$

### Chemical Bingo - Student 17

1.	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
2.	NaOH	$\text{CO}_3^{2-}$	HCl	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
3.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$
4.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	KOH
5.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$
6.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$
7.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
8.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
9.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
10.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
11.	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HCl	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$
12.	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
13.	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	KOH	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
14.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$
15.	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	KOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$
16.	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
17.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	HCl	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
18.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	KOH	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
19.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	NaOH	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
20.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$

### Chemical Bingo - Student 18

1.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
2.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
3.	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$
4.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$
5.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$
6.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
7.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$
8.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$
9.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$
10.	$\text{KOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NaOH}$
11.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$
12.	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
13.	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
14.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
15.	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
16.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$
17.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$
18.	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
19.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$
20.	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$

### Chemical Bingo - Student 19

1.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$
2.	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
3.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
4.	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
5.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$
6.	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$
7.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
8.	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
9.	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$
10.	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$
11.	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$
12.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$
13.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
14.	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$
15.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$
16.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$
17.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$
18.	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$
19.	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
20.	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$

### Chemical Bingo - Student 20

1.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
2.	$\text{SO}_4^{2-}$	KOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
3.	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
4.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	NaOH	HCl	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
5.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$
6.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$
7.	$\text{H}^+$	HCl	$\text{HPO}_4^{2-}$	KOH	$\text{HNO}_3$	NaOH	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
8.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	KOH	$\text{NO}_3^-$
9.	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	KOH	$\text{OH}^-$
10.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	KOH	NaOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
11.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	NaOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$
12.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$
13.	KOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$
14.	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	KOH	HCl
15.	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
16.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl	$\text{H}_3\text{PO}_4$
17.	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
18.	KOH	NaOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$
19.	NaOH	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$
20.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$

### Chemical Bingo - Student 21

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	KOH	$\text{OH}^-$
2.	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	HCl	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
3.	KOH	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$
4.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
5.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$
6.	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	NaOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$
7.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
8.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
9.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
10.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
11.	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	KOH
12.	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{HCO}_3^-$
13.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$
14.	HCl	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	KOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$
15.	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$
16.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
17.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$
18.	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	HCl	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
19.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	NaOH
20.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	KOH	HCl	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$

### Chemical Bingo - Student 22

1.	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
2.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$
3.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$
4.	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$
5.	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
6.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$
7.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{KOH}$
8.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$
9.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
10.	$\text{HCl}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
11.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$
12.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$
13.	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$
14.	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$
15.	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$
16.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
17.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$
18.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
19.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
20.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$

### Chemical Bingo - Student 23

1. H <sup>+</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
2. KOH	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HCl	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
3. HCl	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	KOH	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	H <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
4. KOH	NH <sub>3</sub>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	NaOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	HNO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
5. H <sup>+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HNO <sub>3</sub>	HCl	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
6. H <sup>+</sup>	KOH	NH <sub>3</sub>	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
7. CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>
8. CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	HCl	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
9. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NaOH	HNO <sub>3</sub>
10. H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	NH <sub>3</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
11. NaOH	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	HCl	OH <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
12. KOH	CH <sub>3</sub> COOH	HNO <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>
13. NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sup>+</sup>	NaOH	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
14. HCl	NaOH	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
15. HNO <sub>3</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
16. H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	H <sup>+</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
17. CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
18. CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	OH <sup>-</sup>	KOH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NH <sub>3</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
19. SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	HCl	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	OH <sup>-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sup>+</sup>
20. SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NaOH	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	OH <sup>-</sup>	H <sup>+</sup>

### Chemical Bingo - Student 24

1.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$
2.	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
3.	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
4.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCl}$
5.	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
6.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$
7.	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$
8.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$
9.	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
10.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$
11.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$
12.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
13.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$
14.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$
15.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
16.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$
17.	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$
18.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$
19.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$
20.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$

### Chemical Bingo - Student 25

1. $\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{HCO}_3^-$
2. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$
3. $\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
4. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$
5. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{HCl}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
6. $\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$
7. $\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
8. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
9. $\text{NH}_3$	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
10. $\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$
11. $\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$
12. $\text{H}^+$	$\text{KOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$
13. $\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$
14. $\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
15. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$
16. $\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NaOH}$
17. $\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$
18. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{HNO}_3$
19. $\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
20. $\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$

### Chemical Bingo - Student 26

1. $\text{OH}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{KOH}$
2. $\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$
3. $\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
4. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$
5. $\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$
6. $\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{KOH}$
7. $\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
8. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$
9. $\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$
10. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$
11. $\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NaOH}$
12. $\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$
13. $\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$
14. $\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$
15. $\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$
16. $\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
17. $\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
18. $\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
19. $\text{H}^+$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$
20. $\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$

### Chemical Bingo - Student 27

1.	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
2.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
3.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$
4.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$
5.	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$
6.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$
7.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$
8.	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
9.	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$
10.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$
11.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
12.	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$
13.	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
14.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$
15.	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$
16.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
17.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
18.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
19.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$
20.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$

### Chemical Bingo - Student 28

1.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
2.	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	NaOH	KOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$
3.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{HNO}_3$
4.	KOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$
5.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$
6.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	KOH
7.	KOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{CO}_3^{2-}$
8.	KOH	$\text{NH}_3$	NaOH	$\text{OH}^-$	HCl	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
9.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
10.	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
11.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
12.	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	HCl	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
13.	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
14.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
15.	$\text{CO}_3^{2-}$	KOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
16.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$
17.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
18.	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{NO}_3^-$
19.	$\text{OH}^-$	HCl	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
20.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	KOH	NaOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$

### Chemical Bingo - Student 29

1.	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
2.	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$
3.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
4.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$
5.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$
6.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
7.	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
8.	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
9.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
10.	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
11.	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
12.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}^+$
13.	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCl}$
14.	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$
15.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$
16.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$
17.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$
18.	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$
19.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCl}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$
20.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$

### Chemical Bingo - Student 30

1.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$
2.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_4^+$
3.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
4.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HSO}_4^-$	HCl	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NaOH
5.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH
6.	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$
7.	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	KOH	HCl
8.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$
9.	$\text{HPO}_4^{2-}$	NaOH	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{SO}_4^{2-}$
10.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	KOH	NaOH	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$
11.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	KOH	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
12.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_3$
13.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	HCl	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
14.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	KOH	$\text{NO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$
15.	$\text{OH}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
16.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$
17.	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{H}_2\text{CO}_3$
18.	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
19.	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}^+$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
20.	$\text{HNO}_3$	HCl	$\text{HPO}_4^{2-}$	NaOH	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$

### Chemical Bingo - Student 31

1.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{NaOH}$
2.	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HCl}$
3.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
4.	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
5.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
6.	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$
7.	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
8.	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
9.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$
10.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$
11.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$
12.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HCl}$
13.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
14.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCl}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$
15.	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$
16.	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$
17.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HNO}_3$
18.	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
19.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
20.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$

### Chemical Bingo - Student 32

1.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCO}_3^-$
2.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	NaOH	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	KOH
3.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	HNO <sub>3</sub>	KOH	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
4.	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	HCl	$\text{PO}_4^{3-}$
5.	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	HCl
6.	$\text{HPO}_4^{2-}$	NH <sub>3</sub>	$\text{H}^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	HCl	$\text{HSO}_4^-$
7.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HNO <sub>3</sub>	$\text{CO}_3^{2-}$	NH <sub>3</sub>	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$
8.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	NH <sub>3</sub>	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$
9.	KOH	$\text{OH}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HNO <sub>3</sub>	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CO}_3^{2-}$
10.	$\text{OH}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	HNO <sub>3</sub>	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
11.	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	HNO <sub>3</sub>	$\text{H}^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
12.	NH <sub>3</sub>	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	KOH	$\text{NO}_3^-$
13.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	HCl
14.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	KOH	NH <sub>3</sub>	$\text{NO}_3^-$	HCl	$\text{HSO}_4^-$	$\text{OH}^-$
15.	HCl	$\text{NH}_4^+$	NH <sub>3</sub>	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$
16.	NH <sub>3</sub>	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NH}_4^+$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
17.	NH <sub>3</sub>	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$
18.	HNO <sub>3</sub>	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{PO}_4^{3-}$	HCl	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
19.	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	NH <sub>3</sub>	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	HNO <sub>3</sub>	$\text{H}_3\text{PO}_4$
20.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	NaOH

### Chemical Bingo - Student 33

1.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	HCl	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
2.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	KOH	$\text{OH}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$
3.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	NaOH	$\text{HNO}_3$
4.	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
5.	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	NaOH	$\text{NO}_3^-$
6.	$\text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	NaOH	$\text{HNO}_3$
7.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	KOH	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$
8.	$\text{NH}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
9.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	KOH	$\text{H}_2\text{CO}_3$
10.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	KOH	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$
11.	$\text{H}^+$	NaOH	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	KOH	$\text{HPO}_4^{2-}$
12.	$\text{NH}_4^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HNO}_3$
13.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$	KOH	$\text{H}_3\text{PO}_4$	HCl	$\text{H}_2\text{SO}_4$
14.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$
15.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HNO}_3$
16.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
17.	$\text{H}^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
18.	$\text{PO}_4^{3-}$	NaOH	$\text{HSO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	HCl	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$
19.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$	NaOH	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
20.	$\text{NH}_4^+$	KOH	HCl	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$

### Chemical Bingo - Student 34

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
2.	$\text{HCO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$
3.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
4.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
5.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
6.	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
7.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NO}_3^-$
8.	$\text{OH}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}^+$
9.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$
10.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NaOH}$
11.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$	$\text{KOH}$	$\text{H}^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$
12.	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HCl}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$
13.	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{SO}_4^{2-}$
14.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{KOH}$
15.	$\text{NH}_3$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$
16.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{NH}_3$
17.	$\text{HNO}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
18.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{KOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{PO}_4^{3-}$
19.	$\text{OH}^-$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{KOH}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
20.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}^+$

### Chemical Bingo - Student 35

1.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}^+$	$\text{NH}_3$
2.	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{OH}^-$	$\text{HCl}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$
3.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{KOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{NO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
4.	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCl}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HNO}_3$	$\text{OH}^-$
5.	$\text{HCl}$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$
6.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{KOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
7.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NaOH}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
8.	$\text{NH}_4^+$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HSO}_4^-$
9.	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}^+$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
10.	$\text{HNO}_3$	$\text{NH}_4^+$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NaOH}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$
11.	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{H}_2\text{CO}_3$
12.	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_3$	$\text{KOH}$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{H}^+$	$\text{OH}^-$
13.	$\text{OH}^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{NaOH}$	$\text{HCO}_3^-$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$
14.	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HNO}_3$	$\text{HCl}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_3$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$
15.	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NH}_3$	$\text{HCl}$	$\text{CO}_3^{2-}$
16.	$\text{HCl}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{NH}_4^+$	$\text{NH}_3$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_3^-$	$\text{HNO}_3$
17.	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{HCl}$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{NaOH}$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{HCO}_3^-$
18.	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{HPO}_4^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{NO}_3^-$	$\text{NH}_4^+$	$\text{HSO}_4^-$	$\text{HCl}$
19.	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{OH}^-$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{KOH}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{NH}_4^+$
20.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{NH}_3$	$\text{H}^+$	$\text{NaOH}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{CH}_3\text{COO}^-$

## Chemical Bingo Calls - Teacher

1. Carbonic acid, Hydrogen carbonate ion, Sulfate ion, Nitric acid, Phosphoric acid, Hydrogen ion, Phosphate ion, Ammonium ion, Hydrogen sulfate ion, Ammonia, Hydrochloric acid, Sodium hydroxide, Hydroxide ion, Dihydrogen phosphate ion, Hydrogen phosphate ion, Sulfuric acid, Acetate ion, Carbonate ion, Potassium hydroxide, Acetic acid

$\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$

2. Nitrate ion, Sodium hydroxide, Hydrochloric acid, Potassium hydroxide, Dihydrogen phosphate ion, Hydroxide ion, Phosphoric acid, Nitric acid, Phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Acetic acid, Carbonic acid, Ammonia, Acetate ion, Carbonate ion, Ammonium ion, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen ion, Hydrogen carbonate ion, Sulfate ion

$\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

3. Sulfuric acid, Carbonic acid, Ammonia, Acetic acid, Ammonium ion, Hydrogen ion, Sodium hydroxide, Nitrate ion, Carbonate ion, Nitric acid, Phosphoric acid, Potassium hydroxide, Acetate ion, Hydrochloric acid, Phosphate ion, Hydrogen carbonate ion, Hydrogen phosphate ion, Dihydrogen phosphate ion, Sulfate ion, Hydrogen sulfate ion

$\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$

4. Nitrate ion, Hydrochloric acid, Ammonia, Sulfuric acid, Hydrogen phosphate ion, Sulfate ion, Nitric acid, Potassium hydroxide, Phosphoric acid, Sodium hydroxide, Hydrogen ion, Acetic acid, Carbonate ion, Dihydrogen phosphate ion, Carbonic acid, Hydroxide ion, Hydrogen carbonate ion, Hydrogen sulfate ion, Ammonium ion, Phosphate ion

$\text{NO}_3^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$

5. Hydrogen phosphate ion, Acetic acid, Ammonium ion, Carbonic acid, Ammonia, Phosphoric acid, Carbonate ion, Potassium hydroxide, Sulfate ion, Hydrogen carbonate ion, Acetate ion, Hydrogen ion, Hydroxide ion, Sulfuric acid, Nitrate ion, Nitric acid, Hydrochloric acid, Sodium hydroxide, Phosphate ion, Hydrogen sulfate ion

$\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$

6. Hydrogen phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Phosphate ion, Hydrogen carbonate ion, Nitrate ion, Carbonate ion, Sodium hydroxide, Dihydrogen phosphate ion, Potassium hydroxide, Acetate ion, Hydroxide ion, Phosphoric acid, Hydrogen ion, Carbonic acid, Hydrochloric acid, Acetic acid, Ammonia, Ammonium ion, Nitric acid, Sulfuric acid

$\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$

7. Acetic acid, Phosphoric acid, Dihydrogen phosphate ion, Sulfuric acid, Hydrogen phosphate ion, Sulfate ion, Sodium hydroxide, Carbonic acid, Carbonate ion, Acetate ion, Ammonia, Nitric acid, Hydrogen ion, Phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Nitrate ion, Hydrochloric acid, Hydrogen carbonate ion, Hydroxide ion, Potassium hydroxide

$\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{KOH}$

8. Nitrate ion, Hydrogen ion, Acetate ion, Sulfuric acid, Phosphoric acid, Nitric acid, Phosphate ion, Hydrogen phosphate ion, Carbonate ion, Carbonic acid, Hydrochloric acid, Hydrogen carbonate ion, Hydroxide ion, Ammonium ion, Ammonia, Hydrogen sulfate ion, Sodium hydroxide, Potassium hydroxide, Dihydrogen phosphate ion, Acetic acid

$\text{NO}_3^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$

9. Hydrogen ion, Hydrogen sulfate ion, Potassium hydroxide, Phosphate ion, Carbonate ion, Nitric acid, Sodium hydroxide, Acetate ion, Nitrate ion, Carbonic acid, Dihydrogen phosphate ion, Acetic acid, Ammonium ion, Phosphoric acid, Sulfuric acid, Hydrogen carbonate ion, Hydrogen phosphate ion, Sulfate ion, Ammonia, Hydroxide ion  
 $\text{H}^+$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{OH}^-$

10. Hydrogen carbonate ion, Hydrochloric acid, Potassium hydroxide, Hydroxide ion, Nitric acid, Ammonia, Ammonium ion, Dihydrogen phosphate ion, Acetate ion, Sodium hydroxide, Acetic acid, Hydrogen sulfate ion, Hydrogen phosphate ion, Sulfate ion, Phosphoric acid, Carbonic acid, Nitrate ion, Phosphate ion, Sulfuric acid, Hydrogen ion  
 $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}^+$

11. Phosphate ion, Ammonia, Ammonium ion, Carbonate ion, Sulfate ion, Carbonic acid, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen carbonate ion, Sulfuric acid, Nitrate ion, Sodium hydroxide, Hydrochloric acid, Potassium hydroxide, Hydroxide ion, Nitric acid, Acetic acid, Phosphoric acid, Acetate ion, Hydrogen ion, Hydrogen sulfate ion  
 $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{HSO}_4^-$

12. Sulfate ion, Nitric acid, Carbonate ion, Hydrogen carbonate ion, Nitrate ion, Carbonic acid, Sodium hydroxide, Ammonium ion, Hydrogen ion, Ammonia, Sulfuric acid, Acetate ion, Hydroxide ion, Dihydrogen phosphate ion, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Hydrochloric acid, Acetic acid, Phosphate ion, Potassium hydroxide  
 $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{KOH}$

13. Carbonic acid, Nitrate ion, Hydrochloric acid, Phosphoric acid, Hydrogen sulfate ion, Acetic acid, Hydrogen ion, Dihydrogen phosphate ion, Hydroxide ion, Acetate ion, Phosphate ion, Potassium hydroxide, Sodium hydroxide, Nitric acid, Sulfuric acid, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen carbonate ion, Sulfate ion, Ammonia, Ammonium ion  
 $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$

14. Potassium hydroxide, Ammonium ion, Sulfuric acid, Carbonic acid, Phosphoric acid, Sulfate ion, Hydrochloric acid, Hydrogen ion, Carbonate ion, Nitric acid, Dihydrogen phosphate ion, Nitrate ion, Phosphate ion, Hydroxide ion, Sodium hydroxide, Acetate ion, Acetic acid, Hydrogen carbonate ion, Ammonia, Hydrogen sulfate ion  
 $\text{KOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HSO}_4^-$

15. Nitric acid, Dihydrogen phosphate ion, Acetic acid, Sulfate ion, Sulfuric acid, Phosphate ion, Phosphoric acid, Ammonium ion, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen ion, Hydrogen sulfate ion, Ammonia, Carbonate ion, Nitrate ion, Hydroxide ion, Potassium hydroxide, Hydrochloric acid, Carbonic acid, Hydrogen carbonate ion, Acetate ion  
 $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$

16. Acetate ion, Phosphate ion, Acetic acid, Ammonia, Nitric acid, Sulfate ion, Sulfuric acid, Ammonium ion, Dihydrogen phosphate ion, Carbonic acid, Nitrate ion, Carbonate ion, Hydrochloric acid, Hydrogen sulfate ion, Sodium hydroxide, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen ion, Phosphoric acid, Hydrogen carbonate ion, Hydroxide ion  
 $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{OH}^-$

17. Dihydrogen phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Hydrogen carbonate ion, Phosphate ion, Hydrochloric acid, Sulfate ion, Hydrogen phosphate ion, Phosphoric acid, Sulfuric acid, Nitrate ion,

Carbonate ion, Carbonic acid, Sodium hydroxide, Hydroxide ion, Hydrogen ion, Nitric acid,  
Acetate ion, Acetic acid, Ammonia, Ammonium ion  
 $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaOH}$ ,  
 $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$

18. Phosphate ion, Hydrogen sulfate ion, Phosphoric acid, Hydrogen phosphate ion, Hydroxide ion,  
Acetic acid, Sodium hydroxide, Nitric acid, Ammonium ion, Ammonia, Sulfate ion, Nitrate ion,  
Carbonic acid, Hydrogen carbonate ion, Acetate ion, Dihydrogen phosphate ion, Hydrochloric acid,  
Carbonate ion, Sulfuric acid, Potassium hydroxide  
 $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HCO}_3^-$ ,  
 $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KOH}$

19. Potassium hydroxide, Dihydrogen phosphate ion, Phosphoric acid, Sodium hydroxide, Ammonium ion,  
Ammonia, Carbonic acid, Carbonate ion, Hydroxide ion, Sulfate ion, Sulfuric acid, Nitrate ion,  
Acetic acid, Nitric acid, Phosphate ion, Hydrogen phosphate ion, Hydrogen sulfate ion,  
Hydrochloric acid, Hydrogen ion, Acetate ion

$\text{KOH}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  
 $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$

20. Hydrogen carbonate ion, Acetate ion, Carbonic acid, Carbonate ion, Dihydrogen phosphate ion,  
Potassium hydroxide, Acetic acid, Ammonium ion, Hydrogen phosphate ion, Sodium hydroxide,  
Hydroxide ion, Hydrogen ion, Hydrochloric acid, Phosphoric acid, Ammonia, Sulfate ion, Nitrate ion,  
Nitric acid, Hydrogen sulfate ion, Phosphate ion  
 $\text{HCO}_3^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{OH}^-$ ,  $\text{H}^+$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  
 $\text{NH}_3$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{HSO}_4^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$