

Chemical Bingo - Student 1

1.	Cu^{2+}	I^-	Cl^-	Ca^{2+}	Sr^{2+}	P^{3-}	Br^-	Be^{2+}
2.	Pb^{2+}	H^+	Cu^{2+}	K^+	O^{2-}	Al^{3+}	Ag^+	Li^+
3.	Be^{2+}	H^+	Zn^{2+}	Cu^{2+}	Ag^+	Al^{3+}	Pb^{4+}	S^{2-}
4.	H^+	K^+	Zn^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}	F^-	S^{2-}	Cl^-
5.	Mg^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{2+}	P^{3-}	S^{2-}	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Cl^-
6.	Mg^{2+}	F^-	Cu^{2+}	Be^{2+}	Li^+	Al^{3+}	Na^+	Fe^{3+}
7.	Sr^{2+}	Cu^{2+}	P^{3-}	Li^+	F^-	Br^-	Na^+	Ba^{2+}
8.	F^-	Al^{3+}	Cu^{2+}	S^{2-}	Ag^+	Pb^{4+}	Ba^{2+}	Zn^{2+}
9.	Ca^{2+}	Sr^{2+}	O^{2-}	Br^-	Fe^{2+}	Cl^-	Al^{3+}	Ag^+
10.	P^{3-}	Na^+	Zn^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Al^{3+}	Ba^{2+}	H^+
11.	Li^+	S^{2-}	Ag^+	K^+	O^{2-}	Cl^-	Mg^{2+}	Fe^{2+}
12.	K^+	Be^{2+}	Ag^+	Cl^-	Ba^{2+}	O^{2-}	Al^{3+}	P^{3-}
13.	Cl^-	Pb^{2+}	S^{2-}	O^{2-}	Sr^{2+}	I^-	Ca^{2+}	Be^{2+}
14.	Ba^{2+}	Al^{3+}	Be^{2+}	Fe^{3+}	Mg^{2+}	Pb^{2+}	I^-	F^-
15.	Br^-	P^{3-}	F^-	I^-	Al^{3+}	K^+	Pb^{2+}	N^{3-}
16.	Sr^{2+}	Ag^+	I^-	Cl^-	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{4+}	Al^{3+}
17.	P^{3-}	Ba^{2+}	Mg^{2+}	Zn^{2+}	Be^{2+}	Al^{3+}	Na^+	F^-
18.	Pb^{4+}	N^{3-}	O^{2-}	Zn^{2+}	Na^+	K^+	I^-	F^-
19.	Li^+	Cl^-	Al^{3+}	Zn^{2+}	Ca^{2+}	N^{3-}	F^-	Pb^{2+}
20.	Zn^{2+}	K^+	Cu^{2+}	H^+	Mg^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}	Ba^{2+}

Chemical Bingo - Student 2

1.	I^-	Ba^{2+}	N^{3-}	Br^-	Be^{2+}	Na^+	Mg^{2+}	Cu^{2+}
2.	Ag^+	Al^{3+}	S^{2-}	H^+	Be^{2+}	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Zn^{2+}
3.	Na^+	I^-	Cu^{2+}	K^+	S^{2-}	Br^-	Zn^{2+}	Sr^{2+}
4.	H^+	Cu^{2+}	Sr^{2+}	Pb^{4+}	N^{3-}	S^{2-}	Ag^+	Zn^{2+}
5.	K^+	Be^{2+}	Cl^-	Na^+	S^{2-}	I^-	F^-	Zn^{2+}
6.	Cu^{2+}	Pb^{2+}	Li^+	Al^{3+}	S^{2-}	Fe^{3+}	I^-	F^-
7.	O^{2-}	H^+	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Na^+	K^+
8.	O^{2-}	I^-	Na^+	Fe^{2+}	Ca^{2+}	H^+	Mg^{2+}	Li^+
9.	Al^{3+}	Sr^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}	Li^+	Ag^+	Cl^-	N^{3-}
10.	Al^{3+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	N^{3-}	Cl^-	Mg^{2+}	Fe^{2+}	S^{2-}
11.	Na^+	Pb^{2+}	Be^{2+}	Fe^{2+}	Ag^+	Pb^{4+}	S^{2-}	K^+
12.	Pb^{2+}	I^-	F^-	Cl^-	P^{3-}	Sr^{2+}	Li^+	Na^+
13.	O^{2-}	I^-	S^{2-}	Be^{2+}	F^-	Sr^{2+}	P^{3-}	Fe^{3+}
14.	N^{3-}	Cl^-	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Na^+	K^+	Al^{3+}	Pb^{2+}
15.	P^{3-}	Br^-	O^{2-}	K^+	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Al^{3+}	Na^+
16.	I^-	Fe^{2+}	Mg^{2+}	Fe^{3+}	Cl^-	Na^+	Li^+	Al^{3+}
17.	Ag^+	Al^{3+}	F^-	Cl^-	Cu^{2+}	H^+	P^{3-}	Fe^{3+}
18.	Zn^{2+}	F^-	I^-	Fe^{2+}	Na^+	O^{2-}	Be^{2+}	Pb^{4+}
19.	Sr^{2+}	Pb^{2+}	P^{3-}	N^{3-}	Pb^{4+}	Na^+	F^-	Al^{3+}
20.	F^-	Ag^+	Fe^{2+}	Ba^{2+}	Cl^-	Zn^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}

Chemical Bingo - Student 3

1.	Ba ²⁺	O ²⁻	Pb ²⁺	Sr ²⁺	Ca ²⁺	F ⁻	Li ⁺	I ⁻
2.	H ⁺	Cu ²⁺	I ⁻	Fe ³⁺	S ²⁻	Ba ²⁺	O ²⁻	Ag ⁺
3.	Al ³⁺	Zn ²⁺	S ²⁻	Na ⁺	K ⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Be ²⁺
4.	Na ⁺	Br ⁻	Mg ²⁺	Al ³⁺	Pb ⁴⁺	Be ²⁺	Li ⁺	Pb ²⁺
5.	P ³⁻	F ⁻	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Mg ²⁺	H ⁺	Al ³⁺	Zn ²⁺
6.	S ²⁻	Na ⁺	Al ³⁺	F ⁻	Br ⁻	Mg ²⁺	Pb ²⁺	Pb ⁴⁺
7.	Sr ²⁺	O ²⁻	Al ³⁺	Ba ²⁺	S ²⁻	Li ⁺	Ca ²⁺	Fe ²⁺
8.	I ⁻	Li ⁺	Fe ³⁺	Ag ⁺	Mg ²⁺	H ⁺	Na ⁺	S ²⁻
9.	Pb ⁴⁺	Ca ²⁺	K ⁺	Be ²⁺	Fe ²⁺	N ³⁻	Sr ²⁺	Cu ²⁺
10.	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Li ⁺	Cl ⁻	Ba ²⁺	Pb ⁴⁺	Al ³⁺	Ca ²⁺
11.	Sr ²⁺	Fe ³⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Be ²⁺	Pb ²⁺	Li ⁺	K ⁺
12.	O ²⁻	Ag ⁺	K ⁺	Li ⁺	H ⁺	Ba ²⁺	Fe ²⁺	Cl ⁻
13.	Br ⁻	Ca ²⁺	Be ²⁺	I ⁻	Fe ²⁺	Li ⁺	P ³⁻	O ²⁻
14.	Ba ²⁺	Fe ³⁺	K ⁺	Na ⁺	I ⁻	O ²⁻	Br ⁻	Cu ²⁺
15.	Pb ⁴⁺	K ⁺	Pb ²⁺	I ⁻	H ⁺	Al ³⁺	Ca ²⁺	Ag ⁺
16.	Al ³⁺	I ⁻	Sr ²⁺	Na ⁺	F ⁻	Ag ⁺	Cl ⁻	Li ⁺
17.	Zn ²⁺	Ag ⁺	Cl ⁻	Fe ³⁺	Br ⁻	Al ³⁺	P ³⁻	H ⁺
18.	Ba ²⁺	F ⁻	Pb ²⁺	O ²⁻	N ³⁻	S ²⁻	Br ⁻	Al ³⁺
19.	Br ⁻	P ³⁻	Ba ²⁺	N ³⁻	Cu ²⁺	Sr ²⁺	F ⁻	Zn ²⁺
20.	I ⁻	Fe ²⁺	Ag ⁺	F ⁻	H ⁺	Al ³⁺	Pb ²⁺	Be ²⁺

Chemical Bingo - Student 4

1.	Pb^{2+}	I^-	Sr^{2+}	Li^+	F^-	Zn^{2+}	Ca^{2+}	P^{3-}
2.	O^{2-}	Be^{2+}	Cl^-	I^-	Ag^+	Al^{3+}	K^+	H^+
3.	O^{2-}	Al^{3+}	K^+	H^+	Cl^-	S^{2-}	Cu^{2+}	Pb^{4+}
4.	Pb^{2+}	Na^+	Fe^{3+}	Ag^+	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Be^{2+}	K^+
5.	Al^{3+}	Ba^{2+}	Na^+	Mg^{2+}	F^-	Pb^{4+}	S^{2-}	I^-
6.	Fe^{3+}	Br^-	Cu^{2+}	K^+	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}
7.	Na^+	H^+	Be^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	P^{3-}	Br^-	Fe^{3+}
8.	Mg^{2+}	Sr^{2+}	F^-	Zn^{2+}	K^+	Na^+	I^-	Al^{3+}
9.	Al^{3+}	Sr^{2+}	Br^-	Be^{2+}	Mg^{2+}	Fe^{2+}	Ag^+	I^-
10.	Ca^{2+}	H^+	P^{3-}	Fe^{3+}	Al^{3+}	Mg^{2+}	N^{3-}	Na^+
11.	Sr^{2+}	Be^{2+}	Mg^{2+}	Ag^+	Pb^{4+}	Cl^-	I^-	Li^+
12.	Al^{3+}	O^{2-}	Sr^{2+}	Mg^{2+}	Na^+	Ba^{2+}	P^{3-}	K^+
13.	Zn^{2+}	Pb^{4+}	Li^+	Ca^{2+}	Pb^{2+}	F^-	Cu^{2+}	Fe^{2+}
14.	O^{2-}	Fe^{3+}	I^-	Cl^-	K^+	Cu^{2+}	H^+	Be^{2+}
15.	Al^{3+}	K^+	Ag^+	Ca^{2+}	N^{3-}	O^{2-}	I^-	Br^-
16.	Ag^+	S^{2-}	Br^-	Na^+	N^{3-}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	Mg^{2+}
17.	H^+	S^{2-}	Al^{3+}	Ag^+	F^-	K^+	Fe^{3+}	I^-
18.	Pb^{4+}	K^+	Ca^{2+}	Fe^{2+}	Zn^{2+}	Na^+	P^{3-}	Pb^{2+}
19.	Fe^{3+}	Ba^{2+}	N^{3-}	Pb^{4+}	Zn^{2+}	Li^+	Cu^{2+}	S^{2-}
20.	Fe^{2+}	Cu^{2+}	Be^{2+}	F^-	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Ag^+	Ca^{2+}

Chemical Bingo - Student 5

1.	H ⁺	O ²⁻	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ca ²⁺	F ⁻	Cl ⁻	Sr ²⁺
2.	N ³⁻	Be ²⁺	H ⁺	Ag ⁺	Zn ²⁺	Na ⁺	Mg ²⁺	O ²⁻
3.	Cu ²⁺	Ag ⁺	Na ⁺	Zn ²⁺	Ca ²⁺	S ²⁻	Pb ⁴⁺	Be ²⁺
4.	K ⁺	H ⁺	Al ³⁺	Li ⁺	S ²⁻	Mg ²⁺	Sr ²⁺	Br ⁻
5.	Mg ²⁺	Fe ²⁺	I ⁻	Ag ⁺	O ²⁻	S ²⁻	Na ⁺	Al ³⁺
6.	Al ³⁺	Sr ²⁺	H ⁺	F ⁻	Zn ²⁺	Ca ²⁺	K ⁺	Be ²⁺
7.	O ²⁻	Be ²⁺	K ⁺	Ca ²⁺	Pb ²⁺	Ag ⁺	Sr ²⁺	Pb ⁴⁺
8.	Na ⁺	Fe ³⁺	F ⁻	Fe ²⁺	Zn ²⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Al ³⁺
9.	Na ⁺	Sr ²⁺	Li ⁺	Pb ⁴⁺	I ⁻	Br ⁻	K ⁺	Mg ²⁺
10.	P ³⁻	Ba ²⁺	Be ²⁺	Fe ³⁺	Sr ²⁺	N ³⁻	Pb ⁴⁺	Na ⁺
11.	Mg ²⁺	K ⁺	Fe ³⁺	Fe ²⁺	S ²⁻	Ag ⁺	I ⁻	Cl ⁻
12.	Cu ²⁺	H ⁺	Pb ²⁺	Li ⁺	O ²⁻	Br ⁻	N ³⁻	F ⁻
13.	N ³⁻	Cl ⁻	O ²⁻	Li ⁺	P ³⁻	Br ⁻	Zn ²⁺	I ⁻
14.	F ⁻	Cl ⁻	Pb ²⁺	Ca ²⁺	Fe ²⁺	N ³⁻	Be ²⁺	Zn ²⁺
15.	K ⁺	Na ⁺	Pb ⁴⁺	Al ³⁺	Mg ²⁺	Br ⁻	Ag ⁺	H ⁺
16.	Sr ²⁺	Cl ⁻	K ⁺	S ²⁻	Fe ²⁺	Ba ²⁺	N ³⁻	Li ⁺
17.	Cu ²⁺	S ²⁻	Fe ²⁺	Li ⁺	Zn ²⁺	F ⁻	Br ⁻	P ³⁻
18.	P ³⁻	O ²⁻	Zn ²⁺	Fe ²⁺	F ⁻	Pb ⁴⁺	H ⁺	Na ⁺
19.	Al ³⁺	F ⁻	Sr ²⁺	Fe ³⁺	K ⁺	Br ⁻	Ba ²⁺	Mg ²⁺
20.	F ⁻	Ca ²⁺	Cl ⁻	Be ²⁺	Ag ⁺	I ⁻	H ⁺	Cu ²⁺

Chemical Bingo - Student 6

1.	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Na^+	Pb^{2+}	I^-	Be^{2+}	O^{2-}	F^-
2.	Cl^-	Li^+	N^{3-}	S^{2-}	Pb^{4+}	Pb^{2+}	Mg^{2+}	Na^+
3.	S^{2-}	H^+	Ag^+	Zn^{2+}	F^-	Na^+	I^-	Br^-
4.	Sr^{2+}	Be^{2+}	F^-	Ba^{2+}	Cl^-	Li^+	Zn^{2+}	Al^{3+}
5.	Al^{3+}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	Cu^{2+}	K^+	Ba^{2+}	Ag^+	Na^+
6.	Ca^{2+}	F^-	Br^-	Sr^{2+}	Zn^{2+}	I^-	S^{2-}	Mg^{2+}
7.	O^{2-}	Be^{2+}	Ba^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	Br^-	F^-	P^{3-}
8.	Zn^{2+}	I^-	Ag^+	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Ca^{2+}	F^-	Ba^{2+}
9.	Ag^+	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Al^{3+}	O^{2-}	K^+	I^-	Ca^{2+}
10.	Pb^{4+}	Li^+	Be^{2+}	Na^+	Al^{3+}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Fe^{2+}
11.	Cl^-	Fe^{3+}	Pb^{2+}	Br^-	Sr^{2+}	P^{3-}	Fe^{2+}	I^-
12.	Br^-	Li^+	K^+	N^{3-}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Cl^-	Ba^{2+}
13.	K^+	Sr^{2+}	Fe^{2+}	Pb^{2+}	Cu^{2+}	S^{2-}	F^-	Zn^{2+}
14.	Cu^{2+}	K^+	Al^{3+}	H^+	Zn^{2+}	N^{3-}	Ca^{2+}	Pb^{4+}
15.	O^{2-}	Na^+	Mg^{2+}	Br^-	Al^{3+}	K^+	Fe^{3+}	Pb^{2+}
16.	Pb^{4+}	I^-	F^-	O^{2-}	Li^+	Sr^{2+}	Ca^{2+}	N^{3-}
17.	Br^-	Be^{2+}	P^{3-}	Cu^{2+}	I^-	Al^{3+}	F^-	Fe^{3+}
18.	I^-	Be^{2+}	N^{3-}	Pb^{2+}	H^+	Br^-	Cl^-	K^+
19.	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Pb^{2+}	N^{3-}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Na^+	Cu^{2+}
20.	Li^+	Cl^-	Al^{3+}	Ag^+	Fe^{2+}	N^{3-}	Sr^{2+}	Mg^{2+}

Chemical Bingo - Student 7

1.	Li ⁺	Na ⁺	Zn ²⁺	Br ⁻	Mg ²⁺	H ⁺	O ²⁻	P ³⁻
2.	K ⁺	Ag ⁺	Na ⁺	Zn ²⁺	Fe ³⁺	Mg ²⁺	Pb ⁴⁺	Li ⁺
3.	S ²⁻	F ⁻	Cu ²⁺	Be ²⁺	Al ³⁺	Sr ²⁺	Pb ²⁺	Br ⁻
4.	Ag ⁺	Pb ⁴⁺	N ³⁻	Mg ²⁺	Pb ²⁺	Br ⁻	K ⁺	Cl ⁻
5.	Pb ⁴⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	O ²⁻	Be ²⁺	Br ⁻	Cu ²⁺	Ba ²⁺
6.	Ba ²⁺	H ⁺	S ²⁻	Na ⁺	N ³⁻	Be ²⁺	K ⁺	I ⁻
7.	Ba ²⁺	Fe ²⁺	K ⁺	O ²⁻	S ²⁻	Sr ²⁺	Ag ⁺	Cu ²⁺
8.	Na ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Fe ³⁺	Mg ²⁺	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Li ⁺
9.	Na ⁺	Be ²⁺	Br ⁻	S ²⁻	Cu ²⁺	K ⁺	I ⁻	H ⁺
10.	Cl ⁻	P ³⁻	S ²⁻	Be ²⁺	F ⁻	I ⁻	Na ⁺	Fe ³⁺
11.	Al ³⁺	Br ⁻	Fe ²⁺	S ²⁻	Fe ³⁺	Pb ²⁺	Sr ²⁺	Cu ²⁺
12.	Al ³⁺	O ²⁻	Ag ⁺	P ³⁻	Cu ²⁺	Ba ²⁺	Pb ²⁺	Cl ⁻
13.	S ²⁻	Li ⁺	I ⁻	Cl ⁻	Fe ³⁺	Be ²⁺	P ³⁻	Ca ²⁺
14.	Ca ²⁺	Na ⁺	K ⁺	Be ²⁺	F ⁻	Fe ³⁺	Pb ²⁺	Br ⁻
15.	Mg ²⁺	I ⁻	O ²⁻	Sr ²⁺	Ag ⁺	Pb ⁴⁺	P ³⁻	Ba ²⁺
16.	Al ³⁺	K ⁺	Li ⁺	Na ⁺	F ⁻	Sr ²⁺	Ag ⁺	Mg ²⁺
17.	Cu ²⁺	S ²⁻	Br ⁻	Na ⁺	Be ²⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Li ⁺
18.	Fe ²⁺	F ⁻	Zn ²⁺	Ca ²⁺	Cl ⁻	Mg ²⁺	Pb ⁴⁺	Na ⁺
19.	Na ⁺	Cl ⁻	Be ²⁺	Fe ³⁺	Li ⁺	Pb ⁴⁺	S ²⁻	N ³⁻
20.	N ³⁻	Li ⁺	Pb ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	K ⁺	Fe ²⁺	Al ³⁺

Chemical Bingo - Student 8

1.	I^-	Cl^-	N^{3-}	Na^+	Ca^{2+}	Pb^{2+}	F^-	P^{3-}
2.	Li^+	Cl^-	Pb^{2+}	Zn^{2+}	Be^{2+}	N^{3-}	Ag^+	Mg^{2+}
3.	Br^-	K^+	S^{2-}	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Pb^{2+}	P^{3-}	Mg^{2+}
4.	Na^+	Pb^{2+}	H^+	Be^{2+}	Al^{3+}	Br^-	Pb^{4+}	Ag^+
5.	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Al^{3+}	O^{2-}	I^-	Br^-	Be^{2+}	Cl^-
6.	Fe^{3+}	H^+	Mg^{2+}	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Na^+	S^{2-}
7.	Fe^{2+}	Li^+	Be^{2+}	Al^{3+}	O^{2-}	Pb^{2+}	Pb^{4+}	S^{2-}
8.	F^-	Mg^{2+}	S^{2-}	Ag^+	Cl^-	Cu^{2+}	Na^+	K^+
9.	Cu^{2+}	O^{2-}	H^+	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Pb^{4+}	Al^{3+}	Sr^{2+}
10.	Cl^-	Be^{2+}	Fe^{2+}	F^-	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Li^+	Ca^{2+}
11.	Cl^-	P^{3-}	F^-	Pb^{2+}	I^-	Cu^{2+}	Sr^{2+}	K^+
12.	Li^+	H^+	Be^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Ag^+	Ba^{2+}	Fe^{2+}
13.	Sr^{2+}	Cl^-	Pb^{4+}	Cu^{2+}	P^{3-}	Ca^{2+}	H^+	Fe^{2+}
14.	F^-	N^{3-}	O^{2-}	Cl^-	Br^-	H^+	Zn^{2+}	Na^+
15.	P^{3-}	H^+	Na^+	O^{2-}	Sr^{2+}	I^-	Ag^+	Pb^{4+}
16.	Br^-	I^-	N^{3-}	Mg^{2+}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	Na^+	S^{2-}
17.	Fe^{3+}	I^-	Ba^{2+}	F^-	K^+	Zn^{2+}	Li^+	Ca^{2+}
18.	Pb^{2+}	Cl^-	Br^-	H^+	S^{2-}	K^+	Pb^{4+}	Be^{2+}
19.	P^{3-}	F^-	Cu^{2+}	Na^+	Zn^{2+}	Al^{3+}	Br^-	Mg^{2+}
20.	F^-	I^-	K^+	Zn^{2+}	Fe^{2+}	Be^{2+}	Ag^+	Ba^{2+}

Chemical Bingo - Student 9

1.	Li^+	Cl^-	N^{3-}	Sr^{2+}	Pb^{2+}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	O^{2-}
2.	K^+	Li^+	Na^+	O^{2-}	S^{2-}	Ba^{2+}	Be^{2+}	Cl^-
3.	Pb^{4+}	Br^-	Cl^-	Mg^{2+}	Na^+	S^{2-}	Sr^{2+}	I^-
4.	Be^{2+}	Cl^-	Ba^{2+}	Ag^+	Sr^{2+}	Na^+	N^{3-}	Cu^{2+}
5.	Be^{2+}	Na^+	Mg^{2+}	Br^-	S^{2-}	Cl^-	F^-	Zn^{2+}
6.	Mg^{2+}	Ba^{2+}	H^+	Ca^{2+}	Sr^{2+}	Pb^{4+}	K^+	Br^-
7.	Pb^{4+}	Li^+	Ba^{2+}	Na^+	Ca^{2+}	Br^-	P^{3-}	Fe^{2+}
8.	Li^+	S^{2-}	I^-	Zn^{2+}	Fe^{2+}	Mg^{2+}	Cl^-	Fe^{3+}
9.	S^{2-}	Be^{2+}	Ag^+	Al^{3+}	Cu^{2+}	O^{2-}	Ba^{2+}	Li^+
10.	Be^{2+}	Cu^{2+}	Fe^{2+}	I^-	Mg^{2+}	S^{2-}	Ca^{2+}	Fe^{3+}
11.	Li^+	Mg^{2+}	Fe^{2+}	F^-	P^{3-}	Pb^{4+}	Cl^-	S^{2-}
12.	Na^+	O^{2-}	Fe^{2+}	Cl^-	H^+	Li^+	I^-	Br^-
13.	K^+	H^+	N^{3-}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}
14.	Fe^{3+}	Na^+	Fe^{2+}	Be^{2+}	I^-	Al^{3+}	Pb^{4+}	Ba^{2+}
15.	P^{3-}	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Pb^{2+}	O^{2-}	I^-	Ca^{2+}	Sr^{2+}
16.	S^{2-}	Ca^{2+}	Li^+	K^+	I^-	Ba^{2+}	Pb^{4+}	Mg^{2+}
17.	Fe^{2+}	Li^+	Ca^{2+}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Mg^{2+}	K^+	P^{3-}
18.	S^{2-}	O^{2-}	F^-	Cl^-	K^+	Na^+	Ba^{2+}	Al^{3+}
19.	Al^{3+}	S^{2-}	Br^-	N^{3-}	Cl^-	Ba^{2+}	P^{3-}	Li^+
20.	Ag^+	Mg^{2+}	Al^{3+}	N^{3-}	I^-	Ca^{2+}	Zn^{2+}	F^-

Chemical Bingo - Student 10

1.	Cu^{2+}	Pb^{2+}	I^-	O^{2-}	Na^+	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Li^+
2.	Zn^{2+}	K^+	O^{2-}	N^{3-}	Na^+	Pb^{2+}	Fe^{3+}	Mg^{2+}
3.	Pb^{2+}	I^-	Mg^{2+}	Pb^{4+}	Cl^-	Zn^{2+}	Br^-	Al^{3+}
4.	Li^+	Zn^{2+}	Pb^{4+}	H^+	Ag^+	S^{2-}	Mg^{2+}	Cu^{2+}
5.	I^-	Al^{3+}	Na^+	Be^{2+}	Br^-	Zn^{2+}	Ag^+	F^-
6.	Be^{2+}	Pb^{4+}	H^+	Ba^{2+}	Li^+	Ca^{2+}	Mg^{2+}	N^{3-}
7.	F^-	Na^+	Al^{3+}	Cu^{2+}	S^{2-}	Fe^{2+}	Br^-	Li^+
8.	Ag^+	Sr^{2+}	H^+	O^{2-}	I^-	Pb^{4+}	Al^{3+}	Zn^{2+}
9.	Mg^{2+}	O^{2-}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Br^-	Ag^+	N^{3-}	Sr^{2+}
10.	Al^{3+}	N^{3-}	Na^+	S^{2-}	Fe^{3+}	H^+	Sr^{2+}	Cu^{2+}
11.	Sr^{2+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{2+}	I^-	Cl^-	Br^-	P^{3-}
12.	P^{3-}	Br^-	Mg^{2+}	Sr^{2+}	I^-	O^{2-}	H^+	Pb^{2+}
13.	Be^{2+}	I^-	Pb^{4+}	Cl^-	Fe^{2+}	S^{2-}	N^{3-}	Ca^{2+}
14.	Cl^-	I^-	Pb^{4+}	O^{2-}	Zn^{2+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Ca^{2+}
15.	I^-	Br^-	Fe^{3+}	Cu^{2+}	P^{3-}	Pb^{4+}	N^{3-}	Al^{3+}
16.	Fe^{3+}	Mg^{2+}	Li^+	Cl^-	Al^{3+}	Sr^{2+}	Ag^+	Pb^{4+}
17.	F^-	Fe^{2+}	Cl^-	H^+	Ba^{2+}	K^+	Li^+	Cu^{2+}
18.	Al^{3+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Mg^{2+}	K^+	Fe^{2+}	Pb^{2+}	F^-
19.	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Li^+	Zn^{2+}	Fe^{3+}	S^{2-}	Na^+	Cl^-
20.	O^{2-}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	S^{2-}	N^{3-}

Chemical Bingo - Student 11

1.	Cl^-	Fe^{3+}	H^+	Sr^{2+}	Zn^{2+}	Na^+	Li^+	O^{2-}
2.	Pb^{4+}	Na^+	Ag^+	Mg^{2+}	K^+	O^{2-}	Br^-	Fe^{3+}
3.	Be^{2+}	Zn^{2+}	S^{2-}	I^-	Ca^{2+}	Pb^{2+}	Mg^{2+}	Cl^-
4.	Al^{3+}	Fe^{3+}	Ba^{2+}	K^+	Cl^-	Li^+	Ag^+	Zn^{2+}
5.	Ba^{2+}	F^-	O^{2-}	Fe^{2+}	Cu^{2+}	Mg^{2+}	S^{2-}	K^+
6.	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Be^{2+}	Zn^{2+}	S^{2-}	N^{3-}	Ba^{2+}	Al^{3+}
7.	Be^{2+}	S^{2-}	Br^-	Ca^{2+}	Pb^{2+}	H^+	Fe^{2+}	P^{3-}
8.	Fe^{2+}	Ca^{2+}	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	H^+	O^{2-}	Cl^-
9.	Ca^{2+}	Al^{3+}	H^+	Na^+	O^{2-}	N^{3-}	Ba^{2+}	S^{2-}
10.	Ca^{2+}	I^-	Fe^{3+}	S^{2-}	Sr^{2+}	N^{3-}	Mg^{2+}	P^{3-}
11.	Pb^{4+}	P^{3-}	Li^+	Be^{2+}	I^-	Mg^{2+}	Br^-	Na^+
12.	H^+	F^-	Br^-	Al^{3+}	Cl^-	N^{3-}	O^{2-}	Cu^{2+}
13.	Zn^{2+}	H^+	F^-	Be^{2+}	K^+	Br^-	N^{3-}	Ca^{2+}
14.	Al^{3+}	I^-	Na^+	F^-	Ca^{2+}	Cu^{2+}	Ba^{2+}	H^+
15.	Al^{3+}	Pb^{4+}	H^+	Be^{2+}	Br^-	Ba^{2+}	K^+	Mg^{2+}
16.	Ca^{2+}	F^-	K^+	N^{3-}	Pb^{4+}	S^{2-}	Sr^{2+}	Br^-
17.	Fe^{2+}	F^-	K^+	Br^-	Zn^{2+}	S^{2-}	Mg^{2+}	Ba^{2+}
18.	Ca^{2+}	Pb^{2+}	Fe^{2+}	N^{3-}	H^+	P^{3-}	Pb^{4+}	Zn^{2+}
19.	Fe^{3+}	Br^-	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Pb^{2+}	Na^+	F^-	Cl^-
20.	F^-	Sr^{2+}	Al^{3+}	H^+	Li^+	Be^{2+}	O^{2-}	Ag^+

Chemical Bingo - Student 12

1.	Pb^{2+}	O^{2-}	Sr^{2+}	N^{3-}	Fe^{2+}	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Ca^{2+}
2.	O^{2-}	Zn^{2+}	Ag^+	Cu^{2+}	Pb^{4+}	Be^{2+}	S^{2-}	Cl^-
3.	S^{2-}	Al^{3+}	Pb^{2+}	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Na^+	Pb^{4+}	K^+
4.	Pb^{2+}	Zn^{2+}	Cl^-	Cu^{2+}	H^+	Sr^{2+}	Na^+	Al^{3+}
5.	Fe^{2+}	H^+	F^-	Ba^{2+}	S^{2-}	Pb^{4+}	Br^-	K^+
6.	Mg^{2+}	Al^{3+}	Br^-	Zn^{2+}	Pb^{2+}	Ba^{2+}	Na^+	Be^{2+}
7.	Na^+	Al^{3+}	Be^{2+}	P^{3-}	Fe^{3+}	S^{2-}	Cu^{2+}	Pb^{4+}
8.	F^-	K^+	Fe^{3+}	Cl^-	Sr^{2+}	Li^+	Pb^{4+}	Ca^{2+}
9.	Na^+	Pb^{4+}	Ag^+	Li^+	Cu^{2+}	N^{3-}	O^{2-}	Al^{3+}
10.	Mg^{2+}	Ba^{2+}	Cl^-	N^{3-}	Pb^{4+}	I^-	Al^{3+}	P^{3-}
11.	Fe^{3+}	Cl^-	S^{2-}	P^{3-}	Na^+	Pb^{2+}	Pb^{4+}	Li^+
12.	I^-	P^{3-}	Fe^{2+}	Na^+	Sr^{2+}	Be^{2+}	Li^+	N^{3-}
13.	Zn^{2+}	Cu^{2+}	Ca^{2+}	Pb^{4+}	K^+	Li^+	Cl^-	S^{2-}
14.	Pb^{2+}	Na^+	I^-	K^+	Fe^{2+}	O^{2-}	Br^-	H^+
15.	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Be^{2+}	Cu^{2+}	Pb^{2+}	Ag^+	Fe^{3+}	K^+
16.	Sr^{2+}	N^{3-}	Be^{2+}	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Fe^{3+}	Ag^+	O^{2-}
17.	Zn^{2+}	Br^-	K^+	Fe^{2+}	Na^+	Cu^{2+}	Li^+	Ag^+
18.	Zn^{2+}	K^+	Fe^{2+}	P^{3-}	Pb^{4+}	Br^-	F^-	Pb^{2+}
19.	Be^{2+}	Br^-	K^+	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Li^+	S^{2-}	Al^{3+}
20.	F^-	Ca^{2+}	Ba^{2+}	Be^{2+}	Cl^-	S^{2-}	Ag^+	O^{2-}

Chemical Bingo - Student 13

1.	Br^-	Zn^{2+}	Ba^{2+}	F^-	H^+	P^{3-}	Fe^{2+}	O^{2-}
2.	Zn^{2+}	Pb^{2+}	H^+	Al^{3+}	Na^+	S^{2-}	I^-	O^{2-}
3.	Al^{3+}	Ca^{2+}	Be^{2+}	K^+	Pb^{4+}	P^{3-}	Na^+	H^+
4.	Zn^{2+}	Pb^{2+}	Mg^{2+}	K^+	Li^+	Na^+	Ba^{2+}	N^{3-}
5.	K^+	I^-	P^{3-}	Ag^+	Al^{3+}	Pb^{4+}	S^{2-}	Ca^{2+}
6.	Ba^{2+}	Ca^{2+}	K^+	Sr^{2+}	Li^+	F^-	Na^+	Mg^{2+}
7.	Li^+	Cu^{2+}	Pb^{2+}	Ag^+	Na^+	Br^-	F^-	Fe^{2+}
8.	Ag^+	Fe^{2+}	S^{2-}	F^-	Cl^-	Zn^{2+}	Pb^{4+}	Al^{3+}
9.	I^-	Mg^{2+}	Ba^{2+}	Pb^{4+}	Cl^-	Be^{2+}	Na^+	Sr^{2+}
10.	Sr^{2+}	N^{3-}	P^{3-}	I^-	Pb^{4+}	Na^+	Mg^{2+}	Fe^{3+}
11.	S^{2-}	Fe^{3+}	Br^-	Mg^{2+}	Cl^-	Fe^{2+}	F^-	Na^+
12.	Cl^-	Cu^{2+}	K^+	Mg^{2+}	Br^-	Pb^{2+}	Ag^+	Sr^{2+}
13.	Zn^{2+}	Be^{2+}	P^{3-}	N^{3-}	Cl^-	I^-	Ca^{2+}	Cu^{2+}
14.	Zn^{2+}	F^-	Pb^{2+}	K^+	H^+	Na^+	Cl^-	Ca^{2+}
15.	Be^{2+}	H^+	F^-	N^{3-}	Pb^{4+}	P^{3-}	K^+	Ca^{2+}
16.	Ag^+	Al^{3+}	F^-	S^{2-}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Cl^-	I^-
17.	F^-	Mg^{2+}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Br^-	Na^+	Al^{3+}
18.	O^{2-}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	P^{3-}	F^-	K^+	Pb^{2+}	Cl^-
19.	Al^{3+}	Pb^{4+}	P^{3-}	Fe^{3+}	Li^+	Sr^{2+}	F^-	Ca^{2+}
20.	Li^+	Be^{2+}	Fe^{2+}	K^+	Cu^{2+}	Ca^{2+}	Al^{3+}	I^-

Chemical Bingo - Student 14

1.	Mg ²⁺	Fe ³⁺	F ⁻	Cl ⁻	Li ⁺	I ⁻	Br ⁻	Fe ²⁺
2.	Ba ²⁺	I ⁻	Cl ⁻	Pb ²⁺	Br ⁻	Na ⁺	Cu ²⁺	Ag ⁺
3.	Ca ²⁺	K ⁺	H ⁺	O ²⁻	Cl ⁻	I ⁻	S ²⁻	Cu ²⁺
4.	Be ²⁺	Br ⁻	Pb ²⁺	Mg ²⁺	N ³⁻	Sr ²⁺	Fe ³⁺	Pb ⁴⁺
5.	Al ³⁺	Pb ⁴⁺	F ⁻	S ²⁻	Ca ²⁺	Fe ²⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺
6.	Sr ²⁺	Pb ⁴⁺	I ⁻	K ⁺	Li ⁺	Al ³⁺	Fe ³⁺	Pb ²⁺
7.	Br ⁻	Na ⁺	Ag ⁺	Be ²⁺	H ⁺	Fe ²⁺	F ⁻	Pb ⁴⁺
8.	Cl ⁻	I ⁻	Na ⁺	Fe ³⁺	Al ³⁺	Zn ²⁺	Sr ²⁺	Ba ²⁺
9.	Li ⁺	O ²⁻	H ⁺	Na ⁺	S ²⁻	K ⁺	I ⁻	Cl ⁻
10.	Li ⁺	Ca ²⁺	Be ²⁺	Zn ²⁺	Cl ⁻	Fe ³⁺	Na ⁺	F ⁻
11.	Sr ²⁺	O ²⁻	S ²⁻	Ag ⁺	Pb ²⁺	Li ⁺	Cu ²⁺	Fe ²⁺
12.	Cu ²⁺	O ²⁻	Ag ⁺	P ³⁻	F ⁻	H ⁺	Fe ²⁺	Na ⁺
13.	I ⁻	N ³⁻	Fe ²⁺	Li ⁺	Sr ²⁺	H ⁺	Pb ²⁺	Cu ²⁺
14.	I ⁻	N ³⁻	Pb ⁴⁺	O ²⁻	Be ²⁺	K ⁺	Na ⁺	H ⁺
15.	Cu ²⁺	K ⁺	Fe ³⁺	I ⁻	Mg ²⁺	O ²⁻	Sr ²⁺	Ba ²⁺
16.	F ⁻	O ²⁻	Na ⁺	S ²⁻	I ⁻	Cl ⁻	Pb ⁴⁺	K ⁺
17.	Ag ⁺	Ba ²⁺	P ³⁻	H ⁺	Ca ²⁺	Al ³⁺	Li ⁺	Fe ³⁺
18.	Cl ⁻	Mg ²⁺	Al ³⁺	Be ²⁺	Na ⁺	Fe ²⁺	Pb ²⁺	Ba ²⁺
19.	Ca ²⁺	Zn ²⁺	N ³⁻	Sr ²⁺	Br ⁻	Na ⁺	Be ²⁺	Al ³⁺
20.	Pb ²⁺	Al ³⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺	N ³⁻	Li ⁺	O ²⁻	Fe ²⁺

Chemical Bingo - Student 15

1.	O^{2-}	F^-	N^{3-}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	I^-	Cl^-
2.	Pb^{2+}	K^+	Ba^{2+}	Cu^{2+}	I^-	Fe^{3+}	S^{2-}	Na^+
3.	K^+	O^{2-}	F^-	Cl^-	Br^-	Pb^{4+}	Na^+	Zn^{2+}
4.	S^{2-}	Ba^{2+}	K^+	Cu^{2+}	N^{3-}	Pb^{4+}	H^+	Pb^{2+}
5.	Ag^+	Na^+	Be^{2+}	Ba^{2+}	F^-	Zn^{2+}	Cu^{2+}	O^{2-}
6.	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	Fe^{3+}	N^{3-}	S^{2-}	I^-	H^+
7.	Ca^{2+}	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Be^{2+}	Fe^{2+}	P^{3-}	Ag^+	H^+
8.	Li^+	H^+	Ba^{2+}	O^{2-}	Cl^-	Ag^+	Al^{3+}	Pb^{4+}
9.	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Fe^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	H^+	Pb^{4+}	Be^{2+}
10.	N^{3-}	Na^+	Ca^{2+}	Fe^{2+}	H^+	Be^{2+}	Fe^{3+}	F^-
11.	K^+	Li^+	Na^+	Cl^-	Mg^{2+}	Ag^+	I^-	Cu^{2+}
12.	O^{2-}	Li^+	Be^{2+}	N^{3-}	Cu^{2+}	I^-	Ag^+	Pb^{2+}
13.	S^{2-}	Be^{2+}	Pb^{4+}	Fe^{3+}	I^-	Cu^{2+}	Sr^{2+}	Br^-
14.	Fe^{2+}	H^+	Be^{2+}	Mg^{2+}	N^{3-}	O^{2-}	Pb^{2+}	Cu^{2+}
15.	Br^-	H^+	Na^+	Be^{2+}	O^{2-}	F^-	Ca^{2+}	Pb^{4+}
16.	Fe^{2+}	Ba^{2+}	Na^+	Be^{2+}	Pb^{4+}	Cl^-	S^{2-}	Li^+
17.	P^{3-}	Br^-	Fe^{3+}	Al^{3+}	H^+	Cu^{2+}	Cl^-	K^+
18.	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Be^{2+}	I^-	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Pb^{2+}	S^{2-}
19.	Cl^-	Zn^{2+}	P^{3-}	Cu^{2+}	Li^+	Pb^{2+}	S^{2-}	Br^-
20.	Pb^{2+}	K^+	Ag^+	O^{2-}	Li^+	H^+	Ca^{2+}	Mg^{2+}

Chemical Bingo - Student 16

1.	H ⁺	Cu ²⁺	Ba ²⁺	N ³⁻	F ⁻	Fe ²⁺	Br ⁻	Sr ²⁺
2.	Ba ²⁺	Fe ³⁺	Cu ²⁺	Br ⁻	Al ³⁺	Be ²⁺	O ²⁻	Zn ²⁺
3.	Cl ⁻	Pb ²⁺	Pb ⁴⁺	Be ²⁺	Na ⁺	O ²⁻	P ³⁻	Ag ⁺
4.	Be ²⁺	Pb ⁴⁺	F ⁻	Fe ³⁺	Sr ²⁺	H ⁺	Ba ²⁺	Pb ²⁺
5.	Na ⁺	Al ³⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Pb ⁴⁺	Ag ⁺	P ³⁻	Zn ²⁺
6.	H ⁺	F ⁻	Al ³⁺	S ²⁻	Br ⁻	Pb ⁴⁺	Li ⁺	K ⁺
7.	Al ³⁺	F ⁻	Ba ²⁺	Pb ⁴⁺	P ³⁻	Be ²⁺	Ca ²⁺	Pb ²⁺
8.	Al ³⁺	Cl ⁻	Sr ²⁺	K ⁺	O ²⁻	Ba ²⁺	Ca ²⁺	I ⁻
9.	Na ⁺	Ag ⁺	H ⁺	O ²⁻	Sr ²⁺	N ³⁻	Ba ²⁺	Mg ²⁺
10.	Zn ²⁺	Cu ²⁺	P ³⁻	I ⁻	Pb ⁴⁺	Fe ²⁺	Be ²⁺	Sr ²⁺
11.	Pb ²⁺	I ⁻	Fe ²⁺	P ³⁻	Fe ³⁺	O ²⁻	Be ²⁺	Cl ⁻
12.	K ⁺	P ³⁻	Br ⁻	F ⁻	Fe ²⁺	Li ⁺	Al ³⁺	I ⁻
13.	H ⁺	Cu ²⁺	P ³⁻	Zn ²⁺	K ⁺	S ²⁻	Sr ²⁺	Pb ²⁺
14.	Fe ³⁺	Cu ²⁺	Mg ²⁺	N ³⁻	Al ³⁺	Ba ²⁺	F ⁻	Na ⁺
15.	Pb ⁴⁺	Ca ²⁺	Cu ²⁺	Sr ²⁺	O ²⁻	P ³⁻	Fe ³⁺	Pb ²⁺
16.	Pb ⁴⁺	Ba ²⁺	I ⁻	Be ²⁺	K ⁺	Sr ²⁺	Fe ²⁺	Na ⁺
17.	S ²⁻	Br ⁻	Ag ⁺	Cl ⁻	Zn ²⁺	P ³⁻	F ⁻	H ⁺
18.	N ³⁻	Zn ²⁺	Br ⁻	Ca ²⁺	P ³⁻	Mg ²⁺	Al ³⁺	K ⁺
19.	Cl ⁻	Zn ²⁺	Be ²⁺	N ³⁻	Pb ⁴⁺	Ba ²⁺	Al ³⁺	Li ⁺
20.	N ³⁻	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Ca ²⁺	K ⁺	O ²⁻	Sr ²⁺	Ba ²⁺

Chemical Bingo - Student 17

1.	Br^-	Fe^{2+}	Cl^-	Ba^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	I^-	Li^+
2.	Cu^{2+}	Zn^{2+}	H^+	Li^+	Mg^{2+}	Br^-	Ag^+	Pb^{2+}
3.	P^{3-}	O^{2-}	Be^{2+}	Br^-	Cl^-	S^{2-}	Ca^{2+}	Pb^{2+}
4.	Cu^{2+}	N^{3-}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Mg^{2+}	Na^+	Cl^-	Li^+
5.	S^{2-}	Ca^{2+}	Na^+	Cu^{2+}	P^{3-}	Al^{3+}	Be^{2+}	Cl^-
6.	Be^{2+}	Ca^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Na^+	Pb^{4+}	Al^{3+}	Li^+
7.	O^{2-}	Al^{3+}	Ca^{2+}	Be^{2+}	Na^+	Fe^{3+}	Li^+	S^{2-}
8.	Cu^{2+}	Cl^-	Fe^{3+}	H^+	Zn^{2+}	Ag^+	F^-	I^-
9.	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Fe^{2+}	N^{3-}	H^+	Al^{3+}	Ag^+	Ba^{2+}
10.	Be^{2+}	S^{2-}	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Cu^{2+}	P^{3-}	Zn^{2+}	Fe^{3+}
11.	Fe^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}	K^+	P^{3-}
12.	Li^+	H^+	Mg^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	Ba^{2+}	P^{3-}	Be^{2+}
13.	Pb^{2+}	Cu^{2+}	Sr^{2+}	N^{3-}	I^-	K^+	Li^+	Ca^{2+}
14.	H^+	Fe^{2+}	N^{3-}	O^{2-}	Zn^{2+}	Cl^-	Al^{3+}	Mg^{2+}
15.	Ag^+	P^{3-}	Br^-	Sr^{2+}	K^+	Ca^{2+}	Pb^{2+}	Be^{2+}
16.	K^+	Al^{3+}	Fe^{2+}	Na^+	Ba^{2+}	Pb^{4+}	Ca^{2+}	N^{3-}
17.	Ca^{2+}	P^{3-}	Ag^+	H^+	I^-	S^{2-}	Fe^{3+}	Mg^{2+}
18.	P^{3-}	H^+	N^{3-}	Br^-	F^-	K^+	Al^{3+}	I^-
19.	Cl^-	Mg^{2+}	Ca^{2+}	Na^+	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Al^{3+}	F^-
20.	I^-	Ag^+	Zn^{2+}	S^{2-}	Mg^{2+}	Ca^{2+}	Pb^{2+}	Cl^-

Chemical Bingo - Student 18

1.	O^{2-}	Cl^-	Pb^{2+}	Fe^{2+}	P^{3-}	Mg^{2+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}
2.	Be^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}	K^+	N^{3-}	Mg^{2+}	H^+	Br^-
3.	Cu^{2+}	I^-	P^{3-}	Al^{3+}	Ag^+	Zn^{2+}	O^{2-}	Pb^{2+}
4.	K^+	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Br^-	Fe^{3+}	S^{2-}	H^+	Mg^{2+}
5.	H^+	I^-	Mg^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Na^+	Br^-	Al^{3+}
6.	F^-	Ba^{2+}	Br^-	N^{3-}	Li^+	S^{2-}	I^-	Pb^{2+}
7.	Pb^{4+}	K^+	H^+	Cu^{2+}	Be^{2+}	P^{3-}	S^{2-}	Na^+
8.	Mg^{2+}	H^+	Ag^+	Na^+	O^{2-}	Zn^{2+}	Cu^{2+}	I^-
9.	Pb^{4+}	H^+	Mg^{2+}	Be^{2+}	Ca^{2+}	O^{2-}	I^-	Br^-
10.	Fe^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Cl^-	Li^+	I^-
11.	Li^+	O^{2-}	Cu^{2+}	Na^+	Fe^{2+}	K^+	Sr^{2+}	F^-
12.	F^-	Ba^{2+}	I^-	Pb^{2+}	N^{3-}	Mg^{2+}	Be^{2+}	Cu^{2+}
13.	S^{2-}	Ca^{2+}	Pb^{4+}	Br^-	Be^{2+}	Cu^{2+}	Cl^-	Sr^{2+}
14.	I^-	Na^+	Mg^{2+}	H^+	F^-	O^{2-}	Ba^{2+}	Al^{3+}
15.	I^-	Mg^{2+}	Fe^{3+}	P^{3-}	Pb^{2+}	Pb^{4+}	Al^{3+}	H^+
16.	Pb^{4+}	Al^{3+}	S^{2-}	Na^+	Ca^{2+}	K^+	Cl^-	Sr^{2+}
17.	Al^{3+}	Cl^-	Fe^{2+}	F^-	Li^+	Ag^+	Ca^{2+}	P^{3-}
18.	N^{3-}	S^{2-}	Ba^{2+}	Cl^-	P^{3-}	Br^-	Mg^{2+}	K^+
19.	Ba^{2+}	Na^+	S^{2-}	Pb^{4+}	Li^+	Cl^-	F^-	Al^{3+}
20.	F^-	Li^+	Pb^{2+}	Cu^{2+}	Zn^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}	Al^{3+}

Chemical Bingo - Student 19

1.	Be^{2+}	Br^-	P^{3-}	F^-	N^{3-}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Sr^{2+}
2.	Zn^{2+}	Be^{2+}	Fe^{3+}	O^{2-}	Mg^{2+}	Pb^{4+}	N^{3-}	Li^+
3.	Pb^{2+}	Be^{2+}	P^{3-}	Al^{3+}	Ag^+	Ca^{2+}	O^{2-}	Mg^{2+}
4.	Na^+	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Br^-	Pb^{4+}	Ba^{2+}	F^-	Sr^{2+}
5.	Zn^{2+}	Na^+	Cl^-	S^{2-}	Al^{3+}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	P^{3-}
6.	Be^{2+}	Cu^{2+}	S^{2-}	Mg^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Al^{3+}
7.	Pb^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Br^-	Pb^{4+}	Be^{2+}	F^-
8.	F^-	Zn^{2+}	I^-	H^+	Fe^{3+}	Sr^{2+}	Ag^+	S^{2-}
9.	Cl^-	K^+	O^{2-}	Br^-	Na^+	H^+	Sr^{2+}	S^{2-}
10.	Ca^{2+}	H^+	Cu^{2+}	Li^+	Mg^{2+}	P^{3-}	Fe^{3+}	N^{3-}
11.	S^{2-}	Br^-	Al^{3+}	F^-	Na^+	P^{3-}	Cl^-	O^{2-}
12.	Ba^{2+}	H^+	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	P^{3-}	Na^+	K^+
13.	K^+	P^{3-}	Pb^{2+}	Be^{2+}	H^+	F^-	Cl^-	Br^-
14.	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Na^+	Ca^{2+}	H^+	Br^-	Fe^{2+}	Al^{3+}
15.	Ba^{2+}	F^-	Al^{3+}	N^{3-}	Pb^{2+}	Ag^+	Be^{2+}	O^{2-}
16.	K^+	Be^{2+}	Ba^{2+}	O^{2-}	Na^+	Pb^{4+}	Fe^{2+}	Ca^{2+}
17.	Zn^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}	Cl^-	Al^{3+}	Li^+	Ag^+	Br^-
18.	I^-	F^-	Zn^{2+}	Mg^{2+}	H^+	Al^{3+}	Be^{2+}	K^+
19.	Cu^{2+}	F^-	Zn^{2+}	Be^{2+}	Na^+	P^{3-}	Al^{3+}	Pb^{2+}
20.	Mg^{2+}	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Pb^{2+}	Fe^{2+}	K^+	S^{2-}	Li^+

Chemical Bingo - Student 20

1.	Cl^-	Na^+	Zn^{2+}	O^{2-}	I^-	P^{3-}	Fe^{2+}	F^-
2.	Pb^{4+}	H^+	Al^{3+}	Cl^-	Li^+	Br^-	S^{2-}	K^+
3.	Sr^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Pb^{4+}	Zn^{2+}	Al^{3+}	Na^+
4.	Li^+	F^-	Cu^{2+}	Al^{3+}	H^+	N^{3-}	Zn^{2+}	Br^-
5.	I^-	F^-	Ca^{2+}	Na^+	Mg^{2+}	Pb^{4+}	Fe^{2+}	Br^-
6.	I^-	F^-	Zn^{2+}	H^+	K^+	Pb^{2+}	Na^+	N^{3-}
7.	S^{2-}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Al^{3+}	Fe^{2+}	P^{3-}	Sr^{2+}	O^{2-}
8.	Cl^-	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	H^+	F^-	I^-	S^{2-}
9.	Ba^{2+}	Mg^{2+}	Li^+	Na^+	K^+	Ag^+	Pb^{4+}	Sr^{2+}
10.	S^{2-}	Cu^{2+}	Pb^{4+}	H^+	Zn^{2+}	Na^+	N^{3-}	Be^{2+}
11.	Mg^{2+}	F^-	Br^-	Ag^+	P^{3-}	Sr^{2+}	Cl^-	Cu^{2+}
12.	Cl^-	P^{3-}	O^{2-}	N^{3-}	Br^-	Na^+	Li^+	F^-
13.	Cl^-	K^+	H^+	I^-	Ca^{2+}	Be^{2+}	Fe^{3+}	F^-
14.	Cu^{2+}	Na^+	Br^-	H^+	O^{2-}	I^-	Ca^{2+}	Cl^-
15.	Al^{3+}	H^+	Na^+	N^{3-}	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Br^-
16.	Pb^{4+}	Br^-	Na^+	Ca^{2+}	Mg^{2+}	N^{3-}	Ba^{2+}	Fe^{3+}
17.	Fe^{2+}	Al^{3+}	Mg^{2+}	Ag^+	Na^+	Zn^{2+}	Ba^{2+}	F^-
18.	I^-	Ba^{2+}	Mg^{2+}	Na^+	Cl^-	Br^-	S^{2-}	Zn^{2+}
19.	Fe^{3+}	Mg^{2+}	Br^-	Al^{3+}	Cu^{2+}	Pb^{2+}	Be^{2+}	Ba^{2+}
20.	Mg^{2+}	Pb^{2+}	Al^{3+}	Ag^+	F^-	Ba^{2+}	I^-	S^{2-}

Chemical Bingo - Student 21

1.	Na ⁺	Fe ³⁺	I ⁻	P ³⁻	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Cu ²⁺	Be ²⁺
2.	Pb ²⁺	Ag ⁺	Zn ²⁺	I ⁻	S ²⁻	Li ⁺	Mg ²⁺	Pb ⁴⁺
3.	Pb ⁴⁺	Pb ²⁺	S ²⁻	Ag ⁺	O ²⁻	P ³⁻	H ⁺	F ⁻
4.	Ba ²⁺	Sr ²⁺	Br ⁻	Pb ²⁺	Zn ²⁺	Pb ⁴⁺	S ²⁻	Mg ²⁺
5.	Fe ²⁺	Ag ⁺	K ⁺	H ⁺	S ²⁻	Br ⁻	Ba ²⁺	O ²⁻
6.	Mg ²⁺	Pb ⁴⁺	Pb ²⁺	Al ³⁺	I ⁻	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Li ⁺
7.	P ³⁻	Ca ²⁺	Al ³⁺	Li ⁺	F ⁻	Fe ²⁺	Ag ⁺	Pb ²⁺
8.	Al ³⁺	Ca ²⁺	K ⁺	S ²⁻	Na ⁺	Pb ⁴⁺	Cu ²⁺	Ba ²⁺
9.	S ²⁻	Br ⁻	N ³⁻	H ⁺	O ²⁻	K ⁺	Al ³⁺	I ⁻
10.	Fe ²⁺	Cu ²⁺	P ³⁻	I ⁻	F ⁻	Mg ²⁺	Al ³⁺	Be ²⁺
11.	Na ⁺	Mg ²⁺	S ²⁻	Ag ⁺	Al ³⁺	P ³⁻	F ⁻	Fe ²⁺
12.	Sr ²⁺	Be ²⁺	Mg ²⁺	Li ⁺	O ²⁻	I ⁻	P ³⁻	H ⁺
13.	I ⁻	S ²⁻	N ³⁻	Pb ²⁺	P ³⁻	K ⁺	Pb ⁴⁺	Fe ³⁺
14.	H ⁺	Pb ²⁺	Ba ²⁺	N ³⁻	Mg ²⁺	Br ⁻	Pb ⁴⁺	Al ³⁺
15.	Br ⁻	H ⁺	Sr ²⁺	Ca ²⁺	O ²⁻	Na ⁺	P ³⁻	Mg ²⁺
16.	Fe ²⁺	S ²⁻	Be ²⁺	N ³⁻	Li ⁺	Br ⁻	K ⁺	Ca ²⁺
17.	Na ⁺	H ⁺	S ²⁻	Ag ⁺	Fe ³⁺	K ⁺	P ³⁻	Mg ²⁺
18.	Br ⁻	I ⁻	Pb ⁴⁺	Be ²⁺	Mg ²⁺	N ³⁻	S ²⁻	Pb ²⁺
19.	Cl ⁻	Na ⁺	P ³⁻	Li ⁺	Ca ²⁺	S ²⁻	Br ⁻	N ³⁻
20.	Pb ²⁺	Li ⁺	Ba ²⁺	Cl ⁻	S ²⁻	Al ³⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺

Chemical Bingo - Student 22

1.	P^{3-}	Ca^{2+}	Li^+	Be^{2+}	H^+	O^{2-}	Cl^-	Mg^{2+}
2.	Mg^{2+}	Zn^{2+}	Br^-	Li^+	I^-	Ba^{2+}	N^{3-}	Cu^{2+}
3.	Be^{2+}	Pb^{4+}	O^{2-}	Sr^{2+}	F^-	Al^{3+}	H^+	Cu^{2+}
4.	Al^{3+}	Fe^{3+}	Ba^{2+}	H^+	Be^{2+}	Pb^{2+}	S^{2-}	Li^+
5.	Mg^{2+}	P^{3-}	O^{2-}	F^-	Pb^{4+}	Cu^{2+}	S^{2-}	K^+
6.	Br^-	Ba^{2+}	Li^+	N^{3-}	Mg^{2+}	F^-	Pb^{2+}	K^+
7.	Br^-	Ag^+	Pb^{2+}	Na^+	O^{2-}	Be^{2+}	Ca^{2+}	P^{3-}
8.	Cl^-	Mg^{2+}	Ca^{2+}	Na^+	Li^+	Sr^{2+}	Fe^{3+}	Fe^{2+}
9.	Ca^{2+}	Na^+	Li^+	H^+	O^{2-}	Cl^-	I^-	K^+
10.	I^-	Pb^{4+}	S^{2-}	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Be^{2+}	P^{3-}	Na^+
11.	Fe^{2+}	Al^{3+}	Na^+	F^-	Be^{2+}	Fe^{3+}	S^{2-}	Ag^+
12.	Fe^{2+}	Sr^{2+}	Al^{3+}	Li^+	I^-	Ag^+	Ba^{2+}	Mg^{2+}
13.	P^{3-}	Sr^{2+}	O^{2-}	Cu^{2+}	Pb^{4+}	Pb^{2+}	H^+	F^-
14.	Be^{2+}	Zn^{2+}	Mg^{2+}	H^+	I^-	Fe^{3+}	N^{3-}	Pb^{2+}
15.	I^-	K^+	Br^-	Pb^{2+}	Ag^+	Fe^{3+}	H^+	N^{3-}
16.	Ba^{2+}	Li^+	Br^-	Al^{3+}	Be^{2+}	S^{2-}	Fe^{3+}	I^-
17.	Br^-	Ag^+	K^+	H^+	Mg^{2+}	Ca^{2+}	I^-	P^{3-}
18.	Na^+	Al^{3+}	Pb^{4+}	I^-	Ba^{2+}	O^{2-}	N^{3-}	Br^-
19.	Ba^{2+}	Be^{2+}	Na^+	Sr^{2+}	F^-	Al^{3+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}
20.	Pb^{2+}	Zn^{2+}	Li^+	Fe^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Be^{2+}	Cu^{2+}

Chemical Bingo - Student 23

1.	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Br^-	Cu^{2+}	P^{3-}	Pb^{2+}	O^{2-}	Fe^{3+}
2.	Br^-	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	O^{2-}	Al^{3+}	Cl^-	Pb^{2+}
3.	Al^{3+}	Be^{2+}	H^+	Mg^{2+}	I^-	K^+	Cl^-	Cu^{2+}
4.	Li^+	Br^-	Na^+	Sr^{2+}	Be^{2+}	N^{3-}	S^{2-}	Zn^{2+}
5.	S^{2-}	Fe^{2+}	Na^+	I^-	Ag^+	Mg^{2+}	H^+	Ba^{2+}
6.	Ca^{2+}	Be^{2+}	Pb^{2+}	F^-	K^+	Mg^{2+}	Sr^{2+}	H^+
7.	Sr^{2+}	K^+	Pb^{2+}	Ag^+	O^{2-}	S^{2-}	Ca^{2+}	Fe^{3+}
8.	H^+	S^{2-}	Cu^{2+}	Ag^+	Zn^{2+}	Mg^{2+}	I^-	Fe^{3+}
9.	Fe^{2+}	N^{3-}	Al^{3+}	S^{2-}	Br^-	Na^+	Cl^-	Mg^{2+}
10.	Zn^{2+}	Fe^{3+}	F^-	Al^{3+}	Sr^{2+}	H^+	Na^+	P^{3-}
11.	Be^{2+}	Al^{3+}	Na^+	I^-	Li^+	Pb^{4+}	Mg^{2+}	Fe^{2+}
12.	I^-	Cl^-	Pb^{2+}	Ba^{2+}	H^+	F^-	Be^{2+}	P^{3-}
13.	P^{3-}	Br^-	Be^{2+}	O^{2-}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	S^{2-}	Pb^{4+}
14.	Cl^-	Na^+	Pb^{2+}	I^-	O^{2-}	Fe^{2+}	Br^-	Ca^{2+}
15.	I^-	Ba^{2+}	Pb^{4+}	Na^+	Pb^{2+}	Fe^{3+}	K^+	H^+
16.	Li^+	N^{3-}	Fe^{3+}	Al^{3+}	Be^{2+}	K^+	Ba^{2+}	Cl^-
17.	Li^+	Ba^{2+}	H^+	Cu^{2+}	F^-	Be^{2+}	Ag^+	Cl^-
18.	Ca^{2+}	P^{3-}	F^-	Al^{3+}	I^-	Mg^{2+}	S^{2-}	O^{2-}
19.	Ba^{2+}	N^{3-}	Cu^{2+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Na^+	Pb^{2+}	Pb^{4+}
20.	I^-	Ag^+	S^{2-}	Zn^{2+}	Al^{3+}	Ba^{2+}	Cl^-	Fe^{2+}

Chemical Bingo - Student 24

1.	Zn^{2+}	Ba^{2+}	O^{2-}	Sr^{2+}	Cu^{2+}	H^+	Mg^{2+}	Na^+
2.	Fe^{3+}	Na^+	Al^{3+}	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Li^+	K^+	N^{3-}
3.	Pb^{4+}	S^{2-}	Cu^{2+}	O^{2-}	K^+	Na^+	Sr^{2+}	Cl^-
4.	Li^+	Be^{2+}	Fe^{3+}	Cl^-	Sr^{2+}	Al^{3+}	Pb^{4+}	Na^+
5.	Ag^+	Br^-	Cl^-	Ca^{2+}	Fe^{2+}	Na^+	Pb^{4+}	H^+
6.	H^+	Be^{2+}	Pb^{4+}	Li^+	Mg^{2+}	Fe^{3+}	N^{3-}	S^{2-}
7.	P^{3-}	Ba^{2+}	Be^{2+}	Li^+	Fe^{2+}	F^-	Ag^+	Cu^{2+}
8.	Cl^-	Sr^{2+}	Al^{3+}	Pb^{4+}	Na^+	Fe^{2+}	O^{2-}	Ag^+
9.	Mg^{2+}	I^-	Al^{3+}	Cu^{2+}	S^{2-}	N^{3-}	K^+	Na^+
10.	Na^+	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Li^+	Cu^{2+}	Mg^{2+}	Pb^{4+}	F^-
11.	Al^{3+}	Pb^{4+}	Na^+	Be^{2+}	S^{2-}	F^-	O^{2-}	Li^+
12.	Be^{2+}	Cu^{2+}	Ag^+	Ba^{2+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	I^-	Al^{3+}
13.	K^+	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Br^-	Pb^{4+}	O^{2-}	H^+	Li^+
14.	Cu^{2+}	Be^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{2+}	Pb^{4+}	Ca^{2+}	Na^+
15.	Na^+	N^{3-}	Mg^{2+}	Br^-	Pb^{2+}	Be^{2+}	Ag^+	I^-
16.	Fe^{2+}	Br^-	Pb^{4+}	Ba^{2+}	Ag^+	F^-	S^{2-}	I^-
17.	Li^+	Cu^{2+}	S^{2-}	Ca^{2+}	F^-	H^+	I^-	Na^+
18.	Zn^{2+}	P^{3-}	Cl^-	Pb^{4+}	I^-	S^{2-}	O^{2-}	Fe^{2+}
19.	Pb^{4+}	Li^+	Na^+	P^{3-}	Cl^-	F^-	Ba^{2+}	Cu^{2+}
20.	Ag^+	N^{3-}	Ca^{2+}	I^-	F^-	Fe^{2+}	Pb^{2+}	Zn^{2+}

Chemical Bingo - Student 25

1.	Br^-	Ba^{2+}	Ca^{2+}	I^-	Cu^{2+}	P^{3-}	Fe^{2+}	N^{3-}
2.	Cl^-	Fe^{3+}	I^-	Al^{3+}	O^{2-}	Pb^{2+}	Ba^{2+}	Na^+
3.	F^-	O^{2-}	S^{2-}	Pb^{2+}	Ca^{2+}	Ag^+	P^{3-}	Sr^{2+}
4.	Sr^{2+}	H^+	Pb^{2+}	Cu^{2+}	F^-	Mg^{2+}	Zn^{2+}	S^{2-}
5.	Cl^-	Pb^{4+}	Zn^{2+}	H^+	P^{3-}	S^{2-}	Ba^{2+}	I^-
6.	Br^-	Li^+	F^-	Pb^{4+}	H^+	Al^{3+}	Mg^{2+}	Sr^{2+}
7.	H^+	O^{2-}	Sr^{2+}	Be^{2+}	K^+	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Fe^{3+}
8.	Na^+	H^+	K^+	Mg^{2+}	Cu^{2+}	S^{2-}	I^-	Sr^{2+}
9.	O^{2-}	Be^{2+}	Fe^{2+}	K^+	H^+	Ca^{2+}	Na^+	Mg^{2+}
10.	Ca^{2+}	Pb^{4+}	Sr^{2+}	Fe^{2+}	H^+	Na^+	Fe^{3+}	F^-
11.	Mg^{2+}	Fe^{2+}	Ag^+	Be^{2+}	Br^-	K^+	O^{2-}	Al^{3+}
12.	K^+	Pb^{2+}	Fe^{2+}	Cu^{2+}	I^-	Ag^+	Ba^{2+}	Mg^{2+}
13.	O^{2-}	F^-	Br^-	Ca^{2+}	Cu^{2+}	H^+	I^-	P^{3-}
14.	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Al^{3+}	Fe^{2+}	Ba^{2+}	Br^-	Be^{2+}	Cl^-
15.	O^{2-}	Pb^{2+}	Ba^{2+}	Be^{2+}	H^+	P^{3-}	Sr^{2+}	F^-
16.	Al^{3+}	I^-	Br^-	Cl^-	F^-	Ba^{2+}	Ag^+	Fe^{3+}
17.	Ag^+	Al^{3+}	Fe^{2+}	Ca^{2+}	F^-	Be^{2+}	Zn^{2+}	Mg^{2+}
18.	Pb^{2+}	I^-	Cl^-	Br^-	K^+	Na^+	O^{2-}	Ba^{2+}
19.	F^-	Ca^{2+}	Li^+	N^{3-}	Al^{3+}	Sr^{2+}	S^{2-}	Na^+
20.	Ag^+	Al^{3+}	Be^{2+}	H^+	F^-	Cl^-	Cu^{2+}	I^-

Chemical Bingo - Student 26

1.	Be^{2+}	Br^-	Cu^{2+}	N^{3-}	Pb^{2+}	O^{2-}	Cl^-	Na^+
2.	I^-	H^+	Cu^{2+}	K^+	Cl^-	Mg^{2+}	O^{2-}	Al^{3+}
3.	O^{2-}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	K^+	Cl^-	S^{2-}	Pb^{4+}	Ag^+
4.	Be^{2+}	Al^{3+}	Cu^{2+}	F^-	N^{3-}	Na^+	K^+	Zn^{2+}
5.	O^{2-}	H^+	Be^{2+}	F^-	Ca^{2+}	Cu^{2+}	Mg^{2+}	P^{3-}
6.	Ca^{2+}	I^-	Mg^{2+}	F^-	Pb^{4+}	Sr^{2+}	H^+	Fe^{3+}
7.	H^+	Br^-	P^{3-}	Cu^{2+}	S^{2-}	K^+	Pb^{2+}	Fe^{3+}
8.	Fe^{3+}	O^{2-}	Fe^{2+}	Cl^-	S^{2-}	Ag^+	I^-	Sr^{2+}
9.	Cu^{2+}	Li^+	Sr^{2+}	I^-	N^{3-}	Ba^{2+}	Fe^{2+}	Cl^-
10.	Mg^{2+}	Na^+	H^+	Zn^{2+}	Be^{2+}	Al^{3+}	Fe^{2+}	Cl^-
11.	Pb^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{4+}	K^+	Cl^-	I^-	Fe^{2+}	Be^{2+}
12.	Ba^{2+}	K^+	F^-	Fe^{2+}	Be^{2+}	Sr^{2+}	Cu^{2+}	H^+
13.	I^-	F^-	Cu^{2+}	K^+	O^{2-}	Fe^{3+}	P^{3-}	Zn^{2+}
14.	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Pb^{4+}	Na^+	Fe^{2+}	Be^{2+}	Br^-	O^{2-}
15.	P^{3-}	H^+	O^{2-}	Al^{3+}	K^+	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Ba^{2+}
16.	O^{2-}	Fe^{2+}	Ba^{2+}	N^{3-}	Cl^-	Sr^{2+}	Li^+	Fe^{3+}
17.	S^{2-}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	F^-	Cl^-	Be^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{2+}
18.	Br^-	Pb^{2+}	F^-	S^{2-}	P^{3-}	Ca^{2+}	Fe^{2+}	Pb^{4+}
19.	Ca^{2+}	Cl^-	K^+	Li^+	Ba^{2+}	Mg^{2+}	S^{2-}	Be^{2+}
20.	Fe^{2+}	Cu^{2+}	S^{2-}	F^-	Cl^-	Sr^{2+}	Ba^{2+}	H^+

Chemical Bingo - Student 27

1.	Cl^-	Mg^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{3+}	F^-	I^-	P^{3-}	Pb^{2+}
2.	Al^{3+}	Mg^{2+}	Zn^{2+}	Na^+	Pb^{4+}	K^+	Fe^{3+}	Li^+
3.	F^-	Ca^{2+}	Cl^-	Br^-	O^{2-}	H^+	Zn^{2+}	I^-
4.	Na^+	Pb^{4+}	Fe^{3+}	S^{2-}	Ba^{2+}	Pb^{2+}	K^+	F^-
5.	S^{2-}	Ca^{2+}	Cl^-	Ag^+	Mg^{2+}	H^+	Al^{3+}	Ba^{2+}
6.	Na^+	Li^+	Pb^{4+}	Be^{2+}	Br^-	F^-	Fe^{3+}	Zn^{2+}
7.	Sr^{2+}	Li^+	Fe^{3+}	Fe^{2+}	K^+	P^{3-}	Ba^{2+}	Pb^{2+}
8.	Zn^{2+}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Ag^+	Li^+	Fe^{3+}	Pb^{4+}	Fe^{2+}
9.	Na^+	Mg^{2+}	K^+	S^{2-}	Be^{2+}	I^-	Sr^{2+}	O^{2-}
10.	Cu^{2+}	Al^{3+}	Fe^{3+}	N^{3-}	Sr^{2+}	Mg^{2+}	F^-	Na^+
11.	Al^{3+}	O^{2-}	Cl^-	I^-	Mg^{2+}	P^{3-}	Br^-	Fe^{2+}
12.	Cu^{2+}	Be^{2+}	O^{2-}	Li^+	Ba^{2+}	Pb^{2+}	P^{3-}	I^-
13.	Sr^{2+}	P^{3-}	Be^{2+}	H^+	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Zn^{2+}	K^+
14.	Cu^{2+}	F^-	I^-	Fe^{3+}	Pb^{2+}	Ba^{2+}	O^{2-}	Al^{3+}
15.	Na^+	Br^-	Pb^{2+}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	H^+	Mg^{2+}
16.	Cl^-	Mg^{2+}	Al^{3+}	Na^+	Be^{2+}	Li^+	K^+	S^{2-}
17.	I^-	P^{3-}	Cu^{2+}	Ca^{2+}	Ba^{2+}	Fe^{2+}	Al^{3+}	F^-
18.	K^+	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Cl^-	N^{3-}	P^{3-}	Ba^{2+}	Al^{3+}
19.	Fe^{3+}	Na^+	Cu^{2+}	Sr^{2+}	Cl^-	Zn^{2+}	S^{2-}	Br^-
20.	N^{3-}	Mg^{2+}	I^-	Cl^-	Ca^{2+}	Ba^{2+}	F^-	Be^{2+}

Chemical Bingo - Student 28

1.	H^+	Cu^{2+}	Be^{2+}	Ba^{2+}	Br^-	I^-	N^{3-}	Fe^{3+}
2.	Cl^-	Br^-	K^+	Na^+	Ba^{2+}	N^{3-}	Fe^{3+}	Zn^{2+}
3.	F^-	Al^{3+}	Be^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	H^+	Mg^{2+}	Ag^+
4.	Cu^{2+}	H^+	Sr^{2+}	Br^-	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Mg^{2+}	Be^{2+}
5.	Ag^+	Br^-	Fe^{2+}	H^+	Al^{3+}	P^{3-}	F^-	O^{2-}
6.	Zn^{2+}	Li^+	Br^-	K^+	H^+	F^-	I^-	Ba^{2+}
7.	Sr^{2+}	Cu^{2+}	Na^+	Pb^{4+}	Be^{2+}	Li^+	Al^{3+}	O^{2-}
8.	Sr^{2+}	O^{2-}	Ba^{2+}	Ca^{2+}	K^+	Li^+	Zn^{2+}	H^+
9.	Cu^{2+}	Na^+	O^{2-}	Mg^{2+}	Be^{2+}	Fe^{2+}	K^+	Al^{3+}
10.	Sr^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{2+}	H^+	I^-	Cl^-	Na^+	Ba^{2+}
11.	Al^{3+}	Sr^{2+}	Fe^{2+}	P^{3-}	S^{2-}	Cu^{2+}	I^-	F^-
12.	Ag^+	O^{2-}	Sr^{2+}	N^{3-}	Cu^{2+}	Br^-	F^-	Li^+
13.	O^{2-}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Ca^{2+}	S^{2-}	K^+	P^{3-}
14.	Br^-	Pb^{2+}	O^{2-}	K^+	Al^{3+}	Na^+	Fe^{3+}	Cl^-
15.	Be^{2+}	Sr^{2+}	Ag^+	Br^-	I^-	O^{2-}	Al^{3+}	Pb^{4+}
16.	Ca^{2+}	Li^+	Al^{3+}	Fe^{2+}	Pb^{4+}	Cl^-	K^+	N^{3-}
17.	I^-	Li^+	K^+	Al^{3+}	F^-	Zn^{2+}	Cl^-	Ba^{2+}
18.	F^-	Pb^{2+}	Be^{2+}	Al^{3+}	Mg^{2+}	Fe^{2+}	Na^+	Ca^{2+}
19.	P^{3-}	Cu^{2+}	Cl^-	N^{3-}	F^-	Be^{2+}	Zn^{2+}	Pb^{4+}
20.	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Al^{3+}	Li^+	S^{2-}	Sr^{2+}	Mg^{2+}	O^{2-}

Chemical Bingo - Student 29

1.	Cl^-	I^-	N^{3-}	Na^+	Fe^{2+}	Li^+	Be^{2+}	Mg^{2+}
2.	Be^{2+}	S^{2-}	K^+	Cu^{2+}	Pb^{4+}	Li^+	Mg^{2+}	Na^+
3.	Al^{3+}	F^-	Pb^{2+}	Na^+	O^{2-}	H^+	Ca^{2+}	P^{3-}
4.	Pb^{2+}	H^+	Mg^{2+}	Fe^{3+}	Be^{2+}	K^+	Pb^{4+}	Li^+
5.	Ba^{2+}	Ca^{2+}	K^+	Na^+	Zn^{2+}	O^{2-}	S^{2-}	P^{3-}
6.	Pb^{2+}	Al^{3+}	Zn^{2+}	Be^{2+}	Na^+	H^+	I^-	Cu^{2+}
7.	Fe^{3+}	P^{3-}	Fe^{2+}	Pb^{4+}	S^{2-}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Al^{3+}
8.	Ag^+	Mg^{2+}	Fe^{3+}	S^{2-}	Zn^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Cl^-
9.	Ba^{2+}	Ag^+	Cu^{2+}	K^+	H^+	O^{2-}	Br^-	Mg^{2+}
10.	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	S^{2-}	P^{3-}	H^+	Fe^{3+}
11.	Al^{3+}	Na^+	P^{3-}	Li^+	S^{2-}	Pb^{4+}	Pb^{2+}	Mg^{2+}
12.	Cu^{2+}	H^+	F^-	N^{3-}	Na^+	Mg^{2+}	Li^+	Br^-
13.	Br^-	Cl^-	Pb^{4+}	Fe^{3+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	F^-
14.	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Pb^{4+}	Na^+	Be^{2+}	F^-	Fe^{3+}	Br^-
15.	Cu^{2+}	Mg^{2+}	H^+	I^-	Be^{2+}	Ca^{2+}	N^{3-}	F^-
16.	Pb^{4+}	Cl^-	O^{2-}	N^{3-}	Ca^{2+}	Al^{3+}	K^+	Ag^+
17.	Zn^{2+}	Be^{2+}	Li^+	Ca^{2+}	Cl^-	Mg^{2+}	Al^{3+}	Br^-
18.	Fe^{2+}	Cl^-	Br^-	Be^{2+}	P^{3-}	Al^{3+}	H^+	F^-
19.	Pb^{4+}	Cl^-	Fe^{3+}	F^-	Al^{3+}	Pb^{2+}	N^{3-}	Be^{2+}
20.	Mg^{2+}	Ca^{2+}	I^-	Ag^+	N^{3-}	H^+	Be^{2+}	Sr^{2+}

Chemical Bingo - Student 30

1.	H ⁺	Fe ²⁺	P ³⁻	N ³⁻	Be ²⁺	I ⁻	O ²⁻	Ba ²⁺
2.	I ⁻	Ba ²⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Li ⁺	H ⁺	Pb ⁴⁺	K ⁺
3.	Cu ²⁺	P ³⁻	Al ³⁺	Ca ²⁺	Sr ²⁺	Be ²⁺	O ²⁻	Ag ⁺
4.	N ³⁻	Br ⁻	K ⁺	Ba ²⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Li ⁺	Mg ²⁺
5.	Pb ⁴⁺	Ba ²⁺	Al ³⁺	I ⁻	O ²⁻	Mg ²⁺	Na ⁺	Ca ²⁺
6.	S ²⁻	F ⁻	Mg ²⁺	Fe ³⁺	Na ⁺	I ⁻	Be ²⁺	Li ⁺
7.	Ca ²⁺	Pb ²⁺	Be ²⁺	K ⁺	H ⁺	S ²⁻	Na ⁺	Fe ²⁺
8.	K ⁺	Pb ⁴⁺	F ⁻	Fe ²⁺	O ²⁻	Zn ²⁺	S ²⁻	H ⁺
9.	Sr ²⁺	O ²⁻	Al ³⁺	Cu ²⁺	Cl ⁻	Li ⁺	Pb ⁴⁺	Na ⁺
10.	Ca ²⁺	Fe ³⁺	Li ⁺	N ³⁻	Sr ²⁺	Mg ²⁺	H ⁺	Na ⁺
11.	Al ³⁺	O ²⁻	Fe ³⁺	Sr ²⁺	Na ⁺	I ⁻	K ⁺	Br ⁻
12.	Al ³⁺	H ⁺	Be ²⁺	Cl ⁻	Ag ⁺	Sr ²⁺	Li ⁺	Pb ²⁺
13.	Cl ⁻	Ca ²⁺	K ⁺	Zn ²⁺	H ⁺	Br ⁻	S ²⁻	F ⁻
14.	Fe ³⁺	Pb ⁴⁺	Na ⁺	Pb ²⁺	Fe ²⁺	Zn ²⁺	Mg ²⁺	K ⁺
15.	Pb ²⁺	Na ⁺	Sr ²⁺	Br ⁻	K ⁺	Fe ³⁺	Ag ⁺	Be ²⁺
16.	Ba ²⁺	S ²⁻	O ²⁻	Al ³⁺	Mg ²⁺	Cl ⁻	I ⁻	Be ²⁺
17.	Al ³⁺	S ²⁻	Br ⁻	Ag ⁺	Ca ²⁺	I ⁻	F ⁻	Fe ³⁺
18.	Al ³⁺	H ⁺	Be ²⁺	Zn ²⁺	Ba ²⁺	I ⁻	Pb ⁴⁺	Na ⁺
19.	Br ⁻	Pb ²⁺	Be ²⁺	S ²⁻	Li ⁺	N ³⁻	F ⁻	Cl ⁻
20.	Cl ⁻	Ba ²⁺	Li ⁺	H ⁺	S ²⁻	Pb ²⁺	Fe ²⁺	Ca ²⁺

Chemical Bingo - Student 31

1.	Cl^-	Li^+	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Be^{2+}	I^-	Ca^{2+}	O^{2-}
2.	Be^{2+}	Fe^{3+}	Mg^{2+}	K^+	O^{2-}	Pb^{4+}	Ag^+	Br^-
3.	Pb^{4+}	Cl^-	P^{3-}	Ag^+	Sr^{2+}	Ca^{2+}	H^+	Cu^{2+}
4.	Zn^{2+}	Ag^+	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Pb^{2+}	Ba^{2+}	Br^-	S^{2-}
5.	Mg^{2+}	Al^{3+}	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Cl^-	I^-	K^+	Ag^+
6.	Ba^{2+}	Pb^{2+}	Sr^{2+}	Na^+	N^{3-}	Al^{3+}	Li^+	Cu^{2+}
7.	Fe^{3+}	Na^+	P^{3-}	K^+	H^+	Be^{2+}	Fe^{2+}	Cu^{2+}
8.	Ba^{2+}	K^+	Zn^{2+}	Mg^{2+}	Na^+	O^{2-}	F^-	Cu^{2+}
9.	I^-	Na^+	S^{2-}	Ag^+	Be^{2+}	Pb^{4+}	N^{3-}	Ca^{2+}
10.	Ba^{2+}	H^+	Sr^{2+}	S^{2-}	Pb^{4+}	F^-	Li^+	Cl^-
11.	K^+	S^{2-}	Pb^{2+}	O^{2-}	P^{3-}	Cl^-	F^-	Br^-
12.	Mg^{2+}	Pb^{2+}	O^{2-}	N^{3-}	K^+	Li^+	Cu^{2+}	Br^-
13.	N^{3-}	Pb^{4+}	O^{2-}	Pb^{2+}	S^{2-}	Zn^{2+}	H^+	F^-
14.	Fe^{2+}	K^+	Na^+	Pb^{2+}	Br^-	Be^{2+}	I^-	H^+
15.	K^+	Br^-	Cu^{2+}	Mg^{2+}	F^-	Sr^{2+}	O^{2-}	Be^{2+}
16.	N^{3-}	Sr^{2+}	Ba^{2+}	F^-	Cl^-	Pb^{4+}	Br^-	S^{2-}
17.	Cl^-	Ag^+	H^+	Be^{2+}	F^-	Cu^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{3+}
18.	Pb^{2+}	Be^{2+}	Mg^{2+}	N^{3-}	K^+	H^+	P^{3-}	Ca^{2+}
19.	Ba^{2+}	Al^{3+}	Cu^{2+}	Li^+	Pb^{2+}	Zn^{2+}	K^+	Pb^{4+}
20.	Al^{3+}	I^-	Ba^{2+}	Pb^{2+}	Be^{2+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Cl^-

Chemical Bingo - Student 32

1.	Br^-	Mg^{2+}	I^-	Li^+	P^{3-}	Fe^{3+}	Ba^{2+}	N^{3-}
2.	H^+	K^+	Mg^{2+}	O^{2-}	I^-	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Al^{3+}
3.	I^-	Ca^{2+}	Pb^{4+}	O^{2-}	Zn^{2+}	Cl^-	Cu^{2+}	Mg^{2+}
4.	Be^{2+}	Cl^-	H^+	Zn^{2+}	Fe^{3+}	Br^-	Pb^{2+}	Al^{3+}
5.	F^-	O^{2-}	H^+	Pb^{4+}	Na^+	K^+	Zn^{2+}	Mg^{2+}
6.	Ba^{2+}	Be^{2+}	K^+	I^-	N^{3-}	Na^+	Pb^{4+}	H^+
7.	Ba^{2+}	S^{2-}	Ca^{2+}	O^{2-}	Fe^{2+}	Li^+	Al^{3+}	Na^+
8.	K^+	Pb^{4+}	Al^{3+}	Na^+	F^-	I^-	Ag^+	Ca^{2+}
9.	O^{2-}	Li^+	Ag^+	Ca^{2+}	Br^-	I^-	S^{2-}	Cu^{2+}
10.	Pb^{4+}	I^-	Al^{3+}	Be^{2+}	Na^+	S^{2-}	Cl^-	F^-
11.	F^-	Be^{2+}	Li^+	I^-	Sr^{2+}	O^{2-}	Fe^{3+}	Ag^+
12.	I^-	F^-	Cu^{2+}	Cl^-	P^{3-}	Be^{2+}	Fe^{2+}	Mg^{2+}
13.	Fe^{2+}	P^{3-}	Br^-	S^{2-}	F^-	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Cu^{2+}
14.	Fe^{3+}	Cu^{2+}	F^-	Ca^{2+}	Pb^{4+}	Br^-	Be^{2+}	Na^+
15.	Pb^{4+}	P^{3-}	Be^{2+}	O^{2-}	Na^+	N^{3-}	Ca^{2+}	Cu^{2+}
16.	Br^-	N^{3-}	O^{2-}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	F^-	Be^{2+}	Pb^{4+}
17.	Ag^+	Cl^-	Br^-	Be^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{2+}	Na^+	Mg^{2+}
18.	Zn^{2+}	Mg^{2+}	Pb^{2+}	N^{3-}	Fe^{2+}	S^{2-}	K^+	Br^-
19.	Ba^{2+}	F^-	Pb^{2+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{3+}	Cl^-	Cu^{2+}
20.	H^+	Ba^{2+}	Fe^{2+}	F^-	O^{2-}	Sr^{2+}	Be^{2+}	Ca^{2+}

Chemical Bingo - Student 33

1.	H ⁺	Ba ²⁺	N ³⁻	Zn ²⁺	Fe ²⁺	P ³⁻	Cu ²⁺	Mg ²⁺
2.	S ²⁻	Cu ²⁺	Ba ²⁺	Mg ²⁺	O ²⁻	K ⁺	Fe ³⁺	Al ³⁺
3.	Na ⁺	Sr ²⁺	Zn ²⁺	Pb ²⁺	P ³⁻	K ⁺	F ⁻	Cl ⁻
4.	F ⁻	K ⁺	Be ²⁺	Pb ²⁺	Sr ²⁺	Fe ³⁺	Cu ²⁺	Zn ²⁺
5.	O ²⁻	Cl ⁻	Zn ²⁺	Fe ²⁺	Be ²⁺	Cu ²⁺	I ⁻	F ⁻
6.	Ca ²⁺	N ³⁻	S ²⁻	Al ³⁺	Na ⁺	Mg ²⁺	Cu ²⁺	Li ⁺
7.	Al ³⁺	Na ⁺	O ²⁻	Cu ²⁺	Ba ²⁺	Fe ³⁺	P ³⁻	Pb ⁴⁺
8.	S ²⁻	H ⁺	Fe ²⁺	Ca ²⁺	Cu ²⁺	I ⁻	F ⁻	Cl ⁻
9.	Al ³⁺	Fe ²⁺	Pb ⁴⁺	Be ²⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Cu ²⁺	Na ⁺
10.	F ⁻	Be ²⁺	Cu ²⁺	Mg ²⁺	S ²⁻	P ³⁻	Li ⁺	Ba ²⁺
11.	O ²⁻	Na ⁺	Pb ⁴⁺	Br ⁻	Pb ²⁺	Cl ⁻	Cu ²⁺	Fe ³⁺
12.	Sr ²⁺	Pb ²⁺	Mg ²⁺	Li ⁺	Ag ⁺	I ⁻	Be ²⁺	O ²⁻
13.	N ³⁻	Sr ²⁺	Ca ²⁺	K ⁺	Cu ²⁺	Fe ³⁺	Fe ²⁺	I ⁻
14.	Pb ⁴⁺	Na ⁺	F ⁻	H ⁺	Be ²⁺	Zn ²⁺	K ⁺	Fe ³⁺
15.	Fe ³⁺	Cu ²⁺	O ²⁻	Na ⁺	Pb ⁴⁺	I ⁻	Ca ²⁺	Br ⁻
16.	Al ³⁺	I ⁻	Sr ²⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Be ²⁺	Ag ⁺	Mg ²⁺
17.	Na ⁺	Mg ²⁺	Be ²⁺	F ⁻	P ³⁻	K ⁺	Cl ⁻	Br ⁻
18.	H ⁺	Mg ²⁺	Pb ²⁺	O ²⁻	Be ²⁺	Na ⁺	Ca ²⁺	Zn ²⁺
19.	Cl ⁻	Cu ²⁺	Zn ²⁺	Pb ⁴⁺	Fe ³⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Be ²⁺
20.	Ba ²⁺	K ⁺	Cu ²⁺	Be ²⁺	Cl ⁻	F ⁻	Pb ²⁺	O ²⁻

Chemical Bingo - Student 34

1.	Fe^{2+}	Cl^-	Zn^{2+}	Ca^{2+}	Br^-	Be^{2+}	I^-	Pb^{2+}
2.	Al^{3+}	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Pb^{2+}	Li^+	Mg^{2+}	H^+	Ag^+
3.	H^+	P^{3-}	Zn^{2+}	Br^-	Na^+	Pb^{2+}	Cu^{2+}	Ag^+
4.	Pb^{2+}	F^-	Cl^-	Ag^+	Li^+	Fe^{3+}	Pb^{4+}	Sr^{2+}
5.	S^{2-}	Br^-	F^-	O^{2-}	Ag^+	Be^{2+}	Cl^-	Ca^{2+}
6.	S^{2-}	Na^+	Pb^{2+}	K^+	Zn^{2+}	N^{3-}	Br^-	F^-
7.	H^+	Cu^{2+}	O^{2-}	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Na^+	Ag^+	K^+
8.	Zn^{2+}	I^-	Pb^{4+}	Cu^{2+}	Fe^{3+}	H^+	F^-	S^{2-}
9.	Na^+	Mg^{2+}	Li^+	Br^-	O^{2-}	I^-	Ca^{2+}	H^+
10.	N^{3-}	H^+	Ba^{2+}	I^-	Pb^{4+}	Ca^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}
11.	Br^-	Al^{3+}	Fe^{3+}	P^{3-}	Mg^{2+}	Sr^{2+}	Pb^{4+}	Pb^{2+}
12.	Sr^{2+}	O^{2-}	H^+	Ag^+	I^-	Br^-	Cu^{2+}	Be^{2+}
13.	Cl^-	Pb^{4+}	Ca^{2+}	Br^-	H^+	Be^{2+}	Sr^{2+}	N^{3-}
14.	Mg^{2+}	O^{2-}	Ca^{2+}	Pb^{4+}	Be^{2+}	Ba^{2+}	Cu^{2+}	Pb^{2+}
15.	Fe^{3+}	Ca^{2+}	Sr^{2+}	Na^+	Be^{2+}	Br^-	Al^{3+}	P^{3-}
16.	Fe^{3+}	Ba^{2+}	Be^{2+}	K^+	N^{3-}	Cl^-	Mg^{2+}	Br^-
17.	Na^+	Zn^{2+}	Al^{3+}	Fe^{2+}	Ba^{2+}	H^+	Li^+	Mg^{2+}
18.	Fe^{2+}	F^-	Na^+	Zn^{2+}	S^{2-}	K^+	P^{3-}	Cl^-
19.	Cu^{2+}	Ba^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Cl^-	S^{2-}	Ca^{2+}	Al^{3+}
20.	Pb^{2+}	Li^+	K^+	Cu^{2+}	N^{3-}	Zn^{2+}	Fe^{2+}	S^{2-}

Chemical Bingo - Student 35

1.	P^{3-}	Fe^{2+}	Zn^{2+}	Fe^{3+}	O^{2-}	Ca^{2+}	N^{3-}	Pb^{2+}
2.	Br^-	Pb^{4+}	Be^{2+}	Ba^{2+}	I^-	Zn^{2+}	H^+	Cu^{2+}
3.	S^{2-}	Pb^{4+}	Ag^+	Cl^-	H^+	Zn^{2+}	Al^{3+}	F^-
4.	Mg^{2+}	K^+	Li^+	Ba^{2+}	Cu^{2+}	Al^{3+}	Ag^+	Na^+
5.	H^+	Mg^{2+}	K^+	I^-	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Be^{2+}	Al^{3+}
6.	Mg^{2+}	F^-	Cu^{2+}	Fe^{3+}	Na^+	Pb^{4+}	Sr^{2+}	S^{2-}
7.	P^{3-}	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Pb^{2+}	Na^+	K^+	Li^+	Br^-
8.	Mg^{2+}	F^-	Sr^{2+}	Ca^{2+}	K^+	S^{2-}	Cl^-	Na^+
9.	Li^+	Ag^+	Na^+	Sr^{2+}	Mg^{2+}	N^{3-}	I^-	O^{2-}
10.	Sr^{2+}	P^{3-}	Be^{2+}	H^+	F^-	Pb^{4+}	Fe^{2+}	N^{3-}
11.	Be^{2+}	Fe^{3+}	F^-	Br^-	I^-	Sr^{2+}	Cl^-	S^{2-}
12.	Pb^{2+}	Cu^{2+}	Na^+	Cl^-	K^+	F^-	Be^{2+}	P^{3-}
13.	Li^+	Ca^{2+}	Br^-	Fe^{2+}	N^{3-}	Cu^{2+}	Be^{2+}	S^{2-}
14.	Mg^{2+}	Ca^{2+}	I^-	Ba^{2+}	Fe^{2+}	H^+	Pb^{4+}	Zn^{2+}
15.	Pb^{4+}	Be^{2+}	K^+	N^{3-}	Ca^{2+}	Al^{3+}	Sr^{2+}	I^-
16.	O^{2-}	Ba^{2+}	Sr^{2+}	Ca^{2+}	Ag^+	N^{3-}	Na^+	Al^{3+}
17.	Li^+	I^-	Cu^{2+}	Ca^{2+}	Zn^{2+}	Ag^+	P^{3-}	Br^-
18.	Na^+	Cl^-	Pb^{2+}	F^-	H^+	Fe^{2+}	N^{3-}	O^{2-}
19.	Mg^{2+}	Li^+	K^+	Sr^{2+}	P^{3-}	Pb^{2+}	Fe^{3+}	Be^{2+}
20.	Al^{3+}	Pb^{2+}	S^{2-}	Ca^{2+}	H^+	Cu^{2+}	Be^{2+}	F^-

Chemical Bingo Calls - Teacher

1. Lithium ion, Lead(II) ion, Iodide ion, Sodium ion, Phosphide ion, Copper(II) ion, Oxide ion, Beryllium ion, Fluoride ion, Chloride ion, Iron(III) ion, Magnesium ion, Bromide ion, Hydrogen ion, Strontium ion, Calcium ion, Zinc ion, Barium ion, Nitride ion, Iron(II) ion

Li^+ , Pb^{2+} , I^- , Na^+ , P^{3-} , Cu^{2+} , O^{2-} , Be^{2+} , F^- , Cl^- , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Br^- , H^+ , Sr^{2+} , Ca^{2+} , Zn^{2+} , Ba^{2+} , N^{3-} , Fe^{2+}

2. Zinc ion, Silver ion, Oxide ion, Magnesium ion, Iron(III) ion, Chloride ion, Beryllium ion, Sodium ion, Bromide ion, Lithium ion, Potassium ion, Sulfide ion, Lead(IV) ion, Copper(II) ion, Barium ion, Nitride ion, Hydrogen ion, Aluminum ion, Lead(II) ion, Iodide ion

Zn^{2+} , Ag^+ , O^{2-} , Mg^{2+} , Fe^{3+} , Cl^- , Be^{2+} , Na^+ , Br^- , Li^+ , K^+ , S^{2-} , Pb^{4+} , Cu^{2+} , Ba^{2+} , N^{3-} , H^+ , Al^{3+} , Pb^{2+} , I^-

3. Beryllium ion, Phosphide ion, Calcium ion, Oxide ion, Silver ion, Aluminum ion, Lead(IV) ion, Magnesium ion, Lead(II) ion, Chloride ion, Bromide ion, Strontium ion, Sulfide ion, Potassium ion, Sodium ion, Zinc ion, Iodide ion, Hydrogen ion, Fluoride ion, Copper(II) ion

Be^{2+} , P^{3-} , Ca^{2+} , O^{2-} , Ag^+ , Al^{3+} , Pb^{4+} , Mg^{2+} , Pb^{2+} , Cl^- , Br^- , Sr^{2+} , S^{2-} , K^+ , Na^+ , Zn^{2+} , I^- , H^+ , F^- , Cu^{2+}

4. Chloride ion, Strontium ion, Bromide ion, Magnesium ion, Lithium ion, Hydrogen ion, Aluminum ion, Copper(II) ion, Zinc ion, Fluoride ion, Iron(III) ion, Beryllium ion, Potassium ion, Lead(II) ion, Silver ion, Sulfide ion, Nitride ion, Barium ion, Sodium ion, Lead(IV) ion

Cl^- , Sr^{2+} , Br^- , Mg^{2+} , Li^+ , H^+ , Al^{3+} , Cu^{2+} , Zn^{2+} , F^- , Fe^{3+} , Be^{2+} , K^+ , Pb^{2+} , Ag^+ , S^{2-} , N^{3-} , Ba^{2+} , Na^+ , Pb^{4+}

5. Hydrogen ion, Copper(II) ion, Zinc ion, Oxide ion, Potassium ion, Iron(II) ion, Fluoride ion, Sulfide ion, Lead(IV) ion, Aluminum ion, Beryllium ion, Bromide ion, Calcium ion, Sodium ion, Barium ion, Magnesium ion, Silver ion, Phosphide ion, Chloride ion, Iodide ion

H^+ , Cu^{2+} , Zn^{2+} , O^{2-} , K^+ , Fe^{2+} , F^- , S^{2-} , Pb^{4+} , Al^{3+} , Be^{2+} , Br^- , Ca^{2+} , Na^+ , Ba^{2+} , Mg^{2+} , Ag^+ , P^{3-} , Cl^- , I^-

6. Lead(II) ion, Beryllium ion, Sulfide ion, Bromide ion, Lead(IV) ion, Aluminum ion, Barium ion, Fluoride ion, Lithium ion, Potassium ion, Magnesium ion, Nitride ion, Sodium ion, Hydrogen ion, Iron(III) ion, Strontium ion, Copper(II) ion, Calcium ion, Zinc ion, Iodide ion

Pb^{2+} , Be^{2+} , S^{2-} , Br^- , Pb^{4+} , Al^{3+} , Ba^{2+} , F^- , Li^+ , K^+ , Mg^{2+} , N^{3-} , Na^+ , H^+ , Fe^{3+} , Sr^{2+} , Cu^{2+} , Ca^{2+} , Zn^{2+} , I^-

7. Fluoride ion, Lead(II) ion, Lead(IV) ion, Hydrogen ion, Oxide ion, Bromide ion, Sodium ion, Iron(II) ion, Sulfide ion, Calcium ion, Lithium ion, Phosphide ion, Barium ion, Strontium ion, Aluminum ion, Potassium ion, Silver ion, Copper(II) ion, Iron(III) ion, Beryllium ion

F^- , Pb^{2+} , Pb^{4+} , H^+ , O^{2-} , Br^- , Na^+ , Fe^{2+} , S^{2-} , Ca^{2+} , Li^+ , P^{3-} , Ba^{2+} , Sr^{2+} , Al^{3+} , K^+ , Ag^+ , Cu^{2+} , Fe^{3+} , Be^{2+}

8. Aluminum ion, Potassium ion, Iron(II) ion, Strontium ion, Lead(IV) ion, Magnesium ion, Silver ion, Iron(III) ion, Iodide ion, Calcium ion, Lithium ion, Sulfide ion, Zinc ion, Barium ion, Copper(II) ion, Fluoride ion, Sodium ion, Hydrogen ion, Chloride ion, Oxide ion

Al^{3+} , K^+ , Fe^{2+} , Sr^{2+} , Pb^{4+} , Mg^{2+} , Ag^+ , Fe^{3+} , I^- , Ca^{2+} , Li^+ , S^{2-} , Zn^{2+} , Ba^{2+} , Cu^{2+} , F^- , Na^+ , H^+ , Cl^- , O^{2-}

9. Chloride ion, Barium ion, Copper(II) ion, Strontium ion, Lithium ion, Sulfide ion, Bromide ion, Nitride ion, Hydrogen ion, Magnesium ion, Sodium ion, Iodide ion, Calcium ion, Silver ion, Beryllium ion, Aluminum ion, Oxide ion, Iron(II) ion, Potassium ion, Lead(IV) ion

Cl^- , Ba^{2+} , Cu^{2+} , Sr^{2+} , Li^+ , S^{2-} , Br^- , N^{3-} , H^+ , Mg^{2+} , Na^+ , I^- , Ca^{2+} , Ag^+ , Be^{2+} , Al^{3+} , O^{2-} , Fe^{2+} , K^+ , Pb^{4+}

10. Iron(II) ion, Phosphide ion, Nitride ion, Lithium ion, Fluoride ion, Lead(IV) ion, Calcium ion, Chloride ion, Copper(II) ion, Hydrogen ion, Sodium ion, Zinc ion, Aluminum ion, Beryllium ion,

Strontium ion, Iodide ion, Barium ion, Iron(III) ion, Magnesium ion, Sulfide ion

Fe^{2+} , P^{3-} , N^{3-} , Li^+ , F^- , Pb^{4+} , Ca^{2+} , Cl^- , Cu^{2+} , H^+ , Na^+ , Zn^{2+} , Al^{3+} , Be^{2+} , Sr^{2+} , I^- , Ba^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , S^{2-}

11. Aluminum ion, Iron(II) ion, Iron(III) ion, Lead(II) ion, Sodium ion, Fluoride ion, Iodide ion, Beryllium ion, Copper(II) ion, Silver ion, Strontium ion, Phosphide ion, Oxide ion, Magnesium ion, Potassium ion, Chloride ion, Lithium ion, Bromide ion, Sulfide ion, Lead(IV) ion

Al^{3+} , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Pb^{2+} , Na^+ , F^- , I^- , Be^{2+} , Cu^{2+} , Ag^+ , Sr^{2+} , P^{3-} , O^{2-} , Mg^{2+} , K^+ , Cl^- , Li^+ , Br^- , S^{2-} , Pb^{4+}

12. Silver ion, Fluoride ion, Strontium ion, Iodide ion, Beryllium ion, Lithium ion, Lead(II) ion, Aluminum ion, Iron(II) ion, Barium ion, Hydrogen ion, Potassium ion, Bromide ion, Chloride ion, Phosphide ion, Nitride ion, Sodium ion, Copper(II) ion, Magnesium ion, Oxide ion

Ag^+ , F^- , Sr^{2+} , I^- , Be^{2+} , Li^+ , Pb^{2+} , Al^{3+} , Fe^{2+} , Ba^{2+} , H^+ , K^+ , Br^- , Cl^- , P^{3-} , N^{3-} , Na^+ , Cu^{2+} , Mg^{2+} , O^{2-}

13. Strontium ion, Chloride ion, Potassium ion, Bromide ion, Iodide ion, Oxide ion, Zinc ion, Lead(II) ion, Iron(III) ion, Phosphide ion, Lithium ion, Lead(IV) ion, Sulfide ion, Hydrogen ion, Fluoride ion, Calcium ion, Copper(II) ion, Iron(II) ion, Nitride ion, Beryllium ion

Sr^{2+} , Cl^- , K^+ , Br^- , I^- , O^{2-} , Zn^{2+} , Pb^{2+} , Fe^{3+} , P^{3-} , Li^+ , Pb^{4+} , S^{2-} , H^+ , F^- , Ca^{2+} , Cu^{2+} , Fe^{2+} , N^{3-} , Be^{2+}

14. Lead(II) ion, Barium ion, Chloride ion, Hydrogen ion, Bromide ion, Fluoride ion, Copper(II) ion, Beryllium ion, Potassium ion, Iron(III) ion, Zinc ion, Sodium ion, Iron(II) ion, Calcium ion, Iodide ion, Nitride ion, Oxide ion, Magnesium ion, Aluminum ion, Lead(IV) ion

Pb^{2+} , Ba^{2+} , Cl^- , H^+ , Br^- , F^- , Cu^{2+} , Be^{2+} , K^+ , Fe^{3+} , Zn^{2+} , Na^+ , Fe^{2+} , Ca^{2+} , I^- , N^{3-} , O^{2-} , Mg^{2+} , Al^{3+} , Pb^{4+}

15. Phosphide ion, Calcium ion, Strontium ion, Beryllium ion, Silver ion, Fluoride ion, Magnesium ion, Lead(IV) ion, Lead(II) ion, Copper(II) ion, Iodide ion, Barium ion, Sodium ion, Oxide ion, Potassium ion, Nitride ion, Iron(III) ion, Aluminum ion, Bromide ion, Hydrogen ion

P^{3-} , Ca^{2+} , Sr^{2+} , Be^{2+} , Ag^+ , F^- , Mg^{2+} , Pb^{4+} , Pb^{2+} , Cu^{2+} , I^- , Ba^{2+} , Na^+ , O^{2-} , K^+ , N^{3-} , Fe^{3+} , Al^{3+} , Br^- , H^+

16. Sodium ion, Lead(IV) ion, Potassium ion, Beryllium ion, Iron(III) ion, Sulfide ion, Aluminum ion, Nitride ion, Calcium ion, Oxide ion, Lithium ion, Barium ion, Chloride ion, Strontium ion, Iodide ion, Bromide ion, Silver ion, Fluoride ion, Magnesium ion, Iron(II) ion

Na^+ , Pb^{4+} , K^+ , Be^{2+} , Fe^{3+} , S^{2-} , Al^{3+} , N^{3-} , Ca^{2+} , O^{2-} , Li^+ , Ba^{2+} , Cl^- , Sr^{2+} , I^- , Br^- , Ag^+ , F^- , Mg^{2+} , Fe^{2+}

17. Fluoride ion, Zinc ion, Phosphide ion, Lithium ion, Chloride ion, Bromide ion, Magnesium ion, Barium ion, Sulfide ion, Potassium ion, Silver ion, Iron(II) ion, Aluminum ion, Calcium ion, Beryllium ion, Iron(III) ion, Hydrogen ion, Copper(II) ion, Iodide ion, Sodium ion

F^- , Zn^{2+} , P^{3-} , Li^+ , Cl^- , Br^- , Mg^{2+} , Ba^{2+} , S^{2-} , K^+ , Ag^+ , Fe^{2+} , Al^{3+} , Ca^{2+} , Be^{2+} , Fe^{3+} , H^+ , Cu^{2+} , I^- , Na^+

18. Calcium ion, Potassium ion, Hydrogen ion, Iron(II) ion, Iodide ion, Bromide ion, Magnesium ion, Fluoride ion, Chloride ion, Sodium ion, Lead(IV) ion, Barium ion, Sulfide ion, Beryllium ion, Nitride ion, Oxide ion, Phosphide ion, Zinc ion, Lead(II) ion, Aluminum ion

Ca^{2+} , K^+ , H^+ , Fe^{2+} , I^- , Br^- , Mg^{2+} , F^- , Cl^- , Na^+ , Pb^{4+} , Ba^{2+} , S^{2-} , Be^{2+} , N^{3-} , O^{2-} , P^{3-} , Zn^{2+} , Pb^{2+} , Al^{3+}

19. Chloride ion, Lead(II) ion, Zinc ion, Lead(IV) ion, Calcium ion, Beryllium ion, Copper(II) ion, Phosphide ion, Magnesium ion, Potassium ion, Nitride ion, Iron(III) ion, Barium ion, Fluoride ion, Aluminum ion, Lithium ion, Strontium ion, Bromide ion, Sodium ion, Sulfide ion

Cl^- , Pb^{2+} , Zn^{2+} , Pb^{4+} , Ca^{2+} , Be^{2+} , Cu^{2+} , P^{3-} , Mg^{2+} , K^+ , N^{3-} , Fe^{3+} , Ba^{2+} , F^- , Al^{3+} , Li^+ , Sr^{2+} , Br^- , Na^+ , S^{2-}

20. Chloride ion, Nitride ion, Iodide ion, Iron(II) ion, Fluoride ion, Zinc ion, Copper(II) ion,

Magnesium ion, Lithium ion, Potassium ion, Silver ion, Oxide ion, Beryllium ion, Calcium ion,
Hydrogen ion, Sulfide ion, Lead(II) ion, Barium ion, Strontium ion, Aluminum ion
 Cl^- , N^{3-} , I^- , Fe^{2+} , F^- , Zn^{2+} , Cu^{2+} , Mg^{2+} , Li^+ , K^+ , Ag^+ , O^{2-} , Be^{2+} , Ca^{2+} , H^+ , S^{2-} ,
 Pb^{2+} , Ba^{2+} , Sr^{2+} , Al^{3+}