

## Names & Formulas for Ionic Compounds

Give the name or formula of the following ionic compounds:

	<b>Name</b>		<b>Formula</b>
1)	$\text{Na}_2\text{CO}_3$ _____	21)	sodium phosphide _____
2)	$\text{NaOH}$ _____	22)	magnesium nitrate _____
3)	$\text{MgBr}_2$ _____	23)	lead (II) sulfite _____
4)	$\text{KCl}$ _____	24)	calcium phosphate _____
5)	$\text{FeCl}_2$ _____	25)	ammonium sulfate _____
6)	$\text{FeCl}_3$ _____	26)	silver cyanide _____
7)	$\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____	27)	aluminum sulfide _____
8)	$\text{Be}_2\text{SO}_4$ _____	28)	beryllium chloride _____
9)	$\text{CrF}_2$ _____	29)	copper (I) arsenide _____
10)	$\text{Al}_2\text{S}_3$ _____	30)	iron (III) oxide _____
11)	$\text{PbO}$ _____	31)	gallium nitride _____
12)	$\text{Li}_3\text{PO}_4$ _____	32)	iron (II) bromide _____
13)	$\text{TiI}_4$ _____	33)	vanadium (V) phosphate _____
14)	$\text{Co}_3\text{N}_2$ _____	34)	calcium oxide _____
15)	$\text{Mg}_3\text{P}_2$ _____	35)	magnesium acetate _____
16)	$\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ _____	36)	aluminum sulfate _____
17)	$\text{Ag}_2\text{SO}_3$ _____	37)	copper (I) carbonate _____
18)	$\text{NH}_4\text{OH}$ _____	38)	barium oxide _____
19)	$\text{Al}(\text{CN})_3$ _____	39)	ammonium sulfite _____
20)	$\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ _____	40)	silver bromide _____

## Naming Ionic Compounds – Answer Key

Give the name and molar mass of the following ionic compounds:

### Name

- 1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  **sodium carbonate**
- 2)  $\text{NaOH}$  **sodium hydroxide**
- 3)  $\text{MgBr}_2$  **magnesium bromide**
- 4)  $\text{KCl}$  **potassium chloride**
- 5)  $\text{FeCl}_2$  **iron (II) chloride**
- 6)  $\text{FeCl}_3$  **iron (III) chloride**
- 7)  $\text{Zn(OH)}_2$  **zinc hydroxide**
- 8)  $\text{Be}_2\text{SO}_4$  **beryllium sulfate**
- 9)  $\text{CrF}_2$  **chromium (II) fluoride**
- 10)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  **aluminum sulfide**
- 11)  $\text{PbO}$  **lead (II) oxide**
- 12)  $\text{Li}_3\text{PO}_4$  **lithium phosphate**
- 13)  $\text{TiI}_4$  **titanium (IV) iodide**
- 14)  $\text{Co}_3\text{N}_2$  **cobalt (II) nitride**
- 15)  $\text{Mg}_3\text{P}_2$  **magnesium phosphide**
- 16)  $\text{Ga(NO}_2)_3$  **gallium nitrite**
- 17)  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  **silver sulfite**
- 18)  $\text{NH}_4\text{OH}$  **ammonium hydroxide**
- 19)  $\text{Al(CN)}_3$  **aluminum cyanide**
- 20)  $\text{Be(CH}_3\text{COO)}_2$  **beryllium acetate**

*For the following compounds, give the formulas and the molar masses:*

	<b>Formula</b>
21) sodium phosphide	<b>Na<sub>3</sub>P</b>
22) magnesium nitrate	<b>Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>
23) lead (II) sulfite	<b>PbSO<sub>3</sub></b>
24) calcium phosphate	<b>Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>
25) ammonium sulfate	<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>
26) silver cyanide	<b>AgCN</b>
27) aluminum sulfide	<b>Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub></b>
28) beryllium chloride	<b>BeCl<sub>2</sub></b>
29) copper (I) arsenide	<b>Cu<sub>3</sub>As</b>
30) iron (III) oxide	<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>
31) gallium nitride	<b>GaN</b>
32) iron (II) bromide	<b>FeBr<sub>2</sub></b>
33) vanadium (V) phosphate	<b>V<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>5</sub></b>
34) calcium oxide	<b>CaO</b>
35) magnesium acetate	<b>Mg(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub></b>
36) aluminum sulfate	<b>Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></b>
37) copper (I) carbonate	<b>Cu<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>
38) barium oxide	<b>BaO</b>
39) ammonium sulfite	<b>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>3</sub></b>
40) silver bromide	<b>AgBr</b>