

## 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)	$\text{Zn(OH)}_2$ _____	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)	$\text{Ga(NO}_2)_3$ _____	36)	aluminum sulfate _____
17)	$\text{Ag}_2\text{SO}_3$ _____	37)	copper (I) carbonate _____
18)	$\text{NH}_4\text{OH}$ _____	38)	barium oxide _____
19)	$\text{Al(CN)}_3$ _____	39)	ammonium sulfite _____
20)	$\text{Be(CH}_3\text{COO)}_2$ _____	40)	silver bromide _____