

## **Names & Formulas for Ionic Compounds**

*Give the name or formula of the following ionic compounds:*

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