

Chem 100

Name \_\_\_\_\_

Practice: Names of Ionic Compounds

Give the **name** for each of the following **ionic** compounds:

	Formula of compound	Name of compound
1)	NaCl	
2)	CaCl <sub>2</sub>	
3)	AlCl <sub>3</sub>	
4)	Ca(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	
5)	CaSO <sub>4</sub>	
6)	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
7)	KBr	
8)	Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
9)	Mg(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
10)	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
11)	NH <sub>4</sub> Br	
12)	AlPO <sub>4</sub>	
13)	K <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
14)	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
15)	Al(HCO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
16)	Al(HSO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	
17)	Ca(OH) <sub>2</sub>	
18)	KClO <sub>3</sub>	
19)	Mg(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
20)	Na <sub>3</sub> N	
21)	NaNO <sub>2</sub>	
22)	NaNO <sub>3</sub>	
23)	Li <sub>2</sub> S	
24)	Li <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	
25)	Li <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
26)	LiOH	
27)	Al(OH) <sub>3</sub>	

	Chemical formula	Name of compound
28)	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	
29)	$\text{SrCO}_3$	
30)	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$	
31)	$\text{Sr}(\text{NO}_2)_2$	
32)	$\text{Sr}_3\text{N}_2$	
33)	$\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	
34)	$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$	
35)	$\text{BaC}_2\text{O}_4$	
36)	$\text{AlP}$	
37)	$\text{AlPO}_4$	
38)	$\text{NH}_4\text{I}$	
39)	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	
40)	$\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$	
41)	$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$	
42)	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	
43)	$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	
44)	$\text{Sr}(\text{HSO}_4)_2$	
45)	$\text{AgCl}$	
46)	$\text{Ag}_2\text{SO}_4$	
47)	$\text{ZnBr}_2$	
48)	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	
49)	$\text{CoCl}_2$	
50)	$\text{CoCl}_3$	
51)	$\text{NiBr}_2$	
52)	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_3$	
53)	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	
54)	$\text{Cu}_2\text{CO}_3$	
55)	$\text{CuCO}_3$	

#1

	Formula of compound	Name of compound
56)	$\text{Sn(OH)}_2$	
57)	$\text{Sn(OH)}_4$	
58)	$\text{AuBr}$	
59)	$\text{AuBr}_3$	
60)	$\text{PbSO}_3$	
61)	$\text{Pb(SO}_3)_2$	