

Naming Ionic Compounds Worksheet #1

Name the following ionic compounds:

- 1) TiSe _____
- 2) Cu₂O _____
- 3) V₃P₅ _____
- 4) Co(ClO₃)₃ _____
- 5) Pb(SO₄)₂ _____
- 6) CuCrO₄ _____
- 7) (NH₄)₃PO₄ _____
- 8) Cu(NO₂)₂ _____
- 9) KCN _____
- 10) Zn₃N₂ _____
- 11) NaMnO₄ _____
- 12) Co₃(PO₄)₂ _____
- 13) Li₂O _____
- 14) Fe(C₂H₃O₂)₃ _____
- 15) Sr(OH)₂ _____
- 16) Cd(NO₃)₂ _____
- 17) CuO _____
- 18) PbS _____
- 19) Mn(ClO₂)₇ _____
- 20) NH₄HSO₃ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 21) zinc bicarbonate _____
- 22) cobalt (III) phosphate _____
- 23) gallium selenide _____
- 24) strontium iodide _____
- 25) titanium (IV) fluoride _____
- 26) silver hydroxide _____
- 27) lead (IV) perchlorate _____
- 28) zinc hydride _____
- 29) potassium chromate _____
- 30) iron (III) oxalate _____
- 31) copper (II) bisulfate _____
- 32) vanadium (V) dichromate _____
- 33) lead (IV) thiosulfate _____
- 34) chromium (VI) phosphate _____
- 35) manganese (III) nitrite _____
- 36) tin (IV) carbonate _____
- 37) molybdenum (VI) hydrogen phosphate _____
- 38) calcium hypochlorite _____
- 39) beryllium acetate _____
- 40) platinum (II) arsenide _____

Naming Ionic Compounds Worksheet #1 – Solutions

Name the following ionic compounds:

- | | | |
|-----|--|---|
| 1) | TiSe | titanium (II) selenide |
| 2) | Cu ₂ O | copper (I) oxide |
| 3) | V ₃ P ₅ | vanadium (V) phosphide |
| 4) | Co(ClO ₃) ₃ | cobalt (III) chlorate |
| 5) | Pb(SO ₄) ₂ | lead (IV) sulfate |
| 6) | CuCrO ₄ | copper (II) chromate |
| 7) | (NH ₄) ₃ PO ₄ | ammonium phosphate |
| 8) | Cu(NO ₂) ₂ | copper (II) nitrite |
| 9) | KCN | potassium cyanide |
| 10) | Zn ₃ N ₂ | zinc nitride |
| 11) | NaMnO ₄ | sodium permanganate |
| 12) | Co ₃ (PO ₄) ₂ | cobalt (II) phosphate |
| 13) | Li ₂ O | lithium oxide |
| 14) | Fe(C ₂ H ₃ O ₂) ₃ | iron (III) acetate |
| 15) | Sr(OH) ₂ | strontium hydroxide |
| 16) | Cd(NO ₃) ₂ | cadmium nitrate |
| 17) | CuO | copper (II) oxide |
| 18) | PbS | lead (II) sulfide |
| 19) | Mn(ClO ₂) ₇ | manganese (VII) chlorite |
| 20) | NH ₄ HSO ₃ | ammonium hydrogen sulfite (ammonium bisulfite) |

Write the formulas for the following ionic compounds:

21)	zinc bicarbonate	$\text{Zn}(\text{HCO}_3)_2$
22)	cobalt (III) phosphate	CoPO_4
23)	gallium selenide	Ga_2Se_3
24)	strontium iodide	SrI_2
25)	titanium (IV) fluoride	TiF_4
26)	silver hydroxide	AgOH
27)	lead (IV) perchlorate	$\text{Pb}(\text{ClO}_4)_4$
28)	zinc hydride	ZnH_2
29)	potassium chromate	K_2CrO_4
30)	iron (III) oxalate	$\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$
31)	copper (II) bisulfate	$\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$
32)	vanadium (V) dichromate	$\text{V}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_5$
33)	lead (IV) thiosulfate	$\text{Pb}(\text{S}_2\text{O}_3)_2$
34)	chromium (VI) phosphate	$\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
35)	manganese (III) nitrite	$\text{Mn}(\text{NO}_2)_3$
36)	tin (IV) carbonate	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$
37)	molybdenum (VI) hydrogen phosphate	$\text{Mo}(\text{HPO}_4)_3$
38)	calcium hypochlorite	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$
39)	beryllium acetate	$\text{Be}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
40)	platinum (II) arsenide	Pt_3As_2