

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 _____

Solutions

- 1) TiSe **titanium (II) selenide**
- 2) Cu₂O **copper (I) oxide**
- 3) V₃P₅ **vanadium (V) phosphide**
- 4) Co(ClO₃)₃ **cobalt (III) chlorate**
- 5) Pb(SO₄)₂ **lead (IV) sulfate**
- 6) CuCrO₄ **copper (II) chromate**
- 7) (NH₄)₃PO₄ **ammonium phosphate**
- 8) Cu(NO₂)₂ **copper (II) nitrite**
- 9) KCN **potassium cyanide**
- 10) Zn₃N₂ **zinc nitride**
- 11) NaMnO₄ **sodium permanganate**
- 12) Co₃(PO₄)₂ **cobalt (II) phosphate**
- 13) Li₂O **lithium oxide**
- 14) Fe(C₂H₃O₂)₃ **iron (III) acetate**
- 15) Sr(OH)₂ **strontium hydroxide**
- 16) Cd(NO₃)₂ **cadmium nitrate**
- 17) CuO **copper (II) oxide**
- 18) PbS **lead (II) sulfide**
- 19) Mn(ClO₂)₇ **manganese (VII) chlorite**
- 20) NH₄HSO₃ **ammonium hydrogen sulfite (ammonium bisulfite)**