

Nom : clé

Les Composés Ioniques

Nommez les composés suivants:

- 1) Na_2CO_3 Carbonate de sodium
- 2) NaOH hydroxyde de sodium
- 3) MgBr_2 bromure de magnésium
- 4) KCl chlorure de potassium
- 5) FeCl_2 chlorure de fer (II)
- 6) FeCl_3 chlorure de fer (III)
- 7) Zn(OH)_2 hydroxyde de zinc
- 8) BeSO_4 sulfate de béryllium
- 9) CrF_2 fluorure de chrome (II)
- 10) Al_2S_3 sulfure d'aluminium

Trouvez les formules pour les composés suivants :

- 1) phosphure de sodium Na_3P
- 2) nitrate de magnésium $\text{Mg(NO}_3)_2$
- 3) sulfite de fer (II) FeSO_3
- 4) phosphate de calcium $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 5) sulfate d'ammonium $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 6) cyanure d'argent AgCN
- 7) sulfure d'aluminium Al_2S_3
- 8) chlorure de béryllium BeCl_2
- 9) bisulfite de cuivre (I) CuHSO_3
- 10) oxyde de fer (III) Fe_2O_3