

Nom : Clé

Les Composés Ioniques 2

Nommez les composés suivants:

- 1) PbO oxyde de plomb (II)
- 2) Li_3PO_4 phosphate de lithium
- 3) TiI_4 iodure de titane (IV)
- 4) Co_3N_2 nitruure de cobalt (II)
- 5) Mg_3P_2 phosphure de magnésium
- 6) $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ nitrite de gallium
- 7) Ag_2SO_3 sulfite d'argent
- 8) NH_4OH hydroxyde d'ammonium
- 9) $\text{Al}(\text{CN})_3$ cyanure d'aluminium
- 10) $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ acétate de béryllium

Trouvez les formules pour les composés suivants :

- 1) nitruure de gallium GaN
- 2) ~~iodure d'iode (II)~~ _____
- 3) phosphate de vanadium (V) $\text{V}_3(\text{PO}_4)_5$
- 4) oxyde de calcium CaO
- 5) acétate de magnésium $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$
- 6) sulfate d'aluminium $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 7) carbonate de cuivre (I) Cu_2CO_3
- 8) oxyde de baryum BaO
- 9) sulfite d'ammonium $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
- 10) bromure d'argent AgBr
- 11) nitrate de plomb (IV) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_4$