

## Chimie 30S

### Devoir : Nomenclature - corrigé

---

16.a)  $\text{Na}_2\text{S}$  b)  $\text{CaS}$  c)  $\text{BaS}$  d)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  e)  $\text{b}_2\text{S}$  f)  $\text{H}_2\text{S}$  17.a)  $\text{CaO}$   
b)  $\text{CaS}$  c)  $\text{CaCl}_2$  d)  $\text{CaBr}_2$  e)  $\text{Ca}_3\text{P}_2$  f)  $\text{CaF}_2$  18.a)  $\text{NaNO}_3$  b)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$   
c)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  d)  $\text{NaCH}_3\text{COO}$  e)  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  f)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  19.  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$   
b)  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$  c)  $\text{MgSO}_3$  d)  $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  e)  $\text{MgS}_2\text{O}_3$   
20.a) Oxyde d'aluminium b) Bromure de calcium c) Phosphore  
de sodium d) Sulfure de cuivre(I) e) Nitrure de magnésium  
f) Iodure de mercure(II) 21.a)  $\text{FeS}$  b)  $\text{SnO}$  (c)  $\text{CrO}$  d)  $\text{CoCl}_2$   
e)  $\text{MnI}_2$  (f)  $\text{ZnO}$  22.a) Séléniure d'hydrogène b) Chlorure d'hydrogène  
c) Fluorure d'hydrogène d) Hydrure de lithium  
e) Hydrure de calcium f) Hydrure de phosphore(III)  
23.a) Sulfite d'ammonium b) Nitrite d'aluminium c) Carbonate  
de lithium d) Hydroxyde de nickel(II) e) Phosphate d'argent  
f) Acétate de cuivre(II) 24.a) Hexafluorure de soufre  
b) Pentoxyde de biazote c) Pentachlorure de phosphore  
d) Tétrafluorure de carbone