

Chimie 30S

Devoir : la nomenclature

16. Écris une formule équilibrée pour un composé qui contient du soufre et chacun des éléments qui suivent. Utilise une valence de -2 pour le soufre.
- a) Le sodium d) L'aluminium
b) Le calcium e) Le rubidium
c) Le baryum f) L'hydrogène
17. Écris une formule équilibrée pour un composé qui contient du calcium et chacun des éléments qui suivent.
- a) L'oxygène d) Le brome
b) Le soufre e) Le phosphore
c) Le chlore f) Le fluor
18. À l'aide des renseignements du tableau 3.4, écris une formule chimique pour un composé qui contient du sodium et chacun des ions polyatomiques qui suivent.
- a) Le nitrate c) Le sulfite e) Le thiosulfate
b) Le phosphate d) L'acétate f) Le carbonate
19. Répète l'exercice 18 en utilisant le magnésium à la place du sodium.
20. Pour chaque composé, écris le nom selon la nomenclature de l'UICPA.
- a) Al_2O_3 d) Cu_2S
b) $CaBr_2$ e) MgN_3
c) Na_3P f) HgI_2
21. Écris la formule de chaque composé.
- a) Du sulfure de fer(II) d) Du chlorure cobalteux
b) De l'oxyde stanneux e) De l'iodure de manganèse(II)
c) De l'oxyde de chrome(II) f) De l'oxyde de zinc
22. Pour chaque composé, écris le nom selon la nomenclature de l'UICPA.
- a) H_2Se d) LiH
b) HCl e) CaH_2
c) HF f) PH_3
23. Pour chaque composé, écris le nom selon la nomenclature de l'UICPA.
- a) $(NH_4)_2SO_3$ d) $Ni(OH)_2$
b) $Al(NO_2)_3$ e) Ag_3PO_4
c) Li_2CO_3 f) $Cu(CH_3COO)_2$
24. Pour chaque composé, écris le nom selon la nomenclature de l'UICPA.
- a) SF_6 c) PCl_5
b) N_2O_5 d) CF_4