

L'écriture des formules

La formule chimique possède une partie positive et une partie négative

-il faut toujours écrire la partie positive avant la partie négative → NaCl au lieu de ClNa

-Il est préférable d'écrire les états d'oxydation (pendant le travail)

-Il faut équilibrer la charge totale de la molécule en ajoutant des indices (le nombre d'oxydation du premier élément devient l'indice du deuxième, et vice-versa de façon à ce que la somme totale des charges électriques donnera 0

Exercices : Écris la formule chimique du composé

- a) Le baryum et le chlore $\overset{+2}{Ba} \overset{-1}{Cl} BaCl_2$
- b) Le calcium et l'ion carbonate $\overset{+2}{Ca} (\overset{-2}{CO_3}) CaCO_3$
- c) Le fluor et le baryum $\overset{+2}{Ba} \overset{-1}{F} BaF_2$
- d) L'argent et le borate $(BO_3)^{-3}$ $\overset{+1}{Ag} (\overset{-3}{BO_3}) Ag_3BO_3$
- e) Le potassium et l'ion thiocyanate $(SCN)^{-1}$ $\overset{+1}{K} (SCN)^{-1} KSCN$
- f) Le magnésium et le permanganate $(MnO_4)^{-1}$ $\overset{+2}{Mg} (\overset{-1}{MnO_4}) Mg(MnO_4)_2$
 $\overset{+1}{Na} \overset{-2}{S} Na_2S$
- g) Le sodium et le soufre $\overset{+1}{Na} \overset{-2}{S} Na_2S$
- h) Le soufre et le calcium $\overset{+2}{Ca} \overset{-2}{S} CaS$

i) Le baryum et le soufre $\overset{+2}{Ba} \overset{-2}{S} BaS$

* j) L'aluminium et le soufre $\overset{+3}{Al} \overset{-2}{S} Al_2S_3$

k) Le rubidium et le soufre $\overset{+1}{Rb} \overset{-2}{S} Rb_2S$

l) Le soufre et l'hydrogène $\overset{+2}{H} \overset{-2}{S} H_2S$

* m) L'oxygène et le chlore ~~chlorure~~ $\overset{+2}{Ca} \overset{-2}{O} CaO$

n) Le soufre et le radium $\overset{+2}{Ra} \overset{-2}{S} RaS$

o) Le calcium et le chlore $\overset{+2}{Ca} \overset{-1}{Cl} CaCl_2$

p) Le brome et le calcium $\overset{+2}{Ca} \overset{-1}{Br} CaBr_2$

q) Le phosphore et le calcium $\overset{+3}{Ca} \overset{-3}{P} Ca_3P_2$

r) Le calcium et le fluor $\overset{+2}{Ca} \overset{-1}{F} CaF_2$

s) Le nitrate et le sodium $\overset{+1}{Na} \overset{-1}{NO_3} NaNO_3$

t) Le phosphate et le sodium $\overset{+1}{Na} \overset{-3}{PO_4} Na_3PO_4$

u) Le sulfate et le sodium $\overset{+1}{Na} \overset{-2}{SO_4} Na_2SO_4$

v) L'acétate et le sodium $\overset{+1}{Na} CH_3COO^- NaCH_3COO$

w) Le carbonate et le sodium $\overset{+1}{Na} \overset{-2}{CO_3} Na_2CO_3$

x) Le magnésium et le nitrate $\overset{+2}{Mg} \overset{-1}{NO_3} Mg(NO_3)_2$

y) L'acétate et le magnésium $\overset{+2}{Mg} CH_3COO^- Mg(CH_3COO)_2$

