

# Travail 2

Encerle l'ion polyatomique s'il y en a un  
Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.

1 Pb

1 CO<sub>3</sub>



Mg : +2

Pb: +2 ou +4

SO<sub>4</sub> : -2

CO<sub>3</sub> : -2

La somme des nombres d'oxydation d'une **molécule** faite d'éléments différents est de 0.

- Donne la charge de chaque ion **MONOATOMIQUE** ou **POLYATOMIQUE** dans les composés suivants.

- Donne la charge pour **UN ION**, sans tenir compte de la quantité présente dans le composé.

- Ex :  $\text{MgCl}_2$   
 $\text{Mg} \rightarrow + 2$   
 $\text{Cl} \rightarrow \boxed{-1}$

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.

**a) NaF**

Na : +1

F : -1

**b) NaCl**

Na: +1

Cl : -1

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



Na : +1

$\text{CO}_3$  : -2



Mg: +2

Cl : -1

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



$\text{Cu} : +2 \text{ ou } +1$

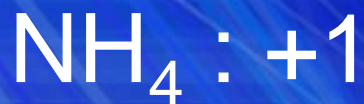
$\text{CO}_3 : -2$



$\text{Al} : +3$

$\text{SO}_4 : -2$

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.

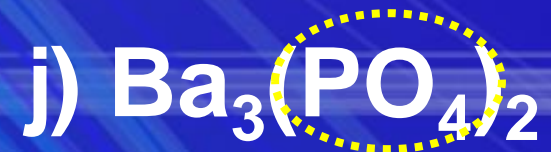


Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



K : +1

$\text{NO}_3$  : -1



Ba: +2

$\text{PO}_4$  : -3

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



Pb : +2 ou +4

O : -2



Al: +3

CIO<sub>3</sub> : -1

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



Fe : +3 ou +2

$\text{PO}_4$  : -3



Pb: +2 ou +4

$\text{NO}_3$  : -1

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



Al : +3

$\text{PO}_4$  : -3



Mg: +2

$\text{CrO}_4$  : -2

Donne la valence de **chaque élément ou ion polyatomique** dans les composés suivants.



Fe : +3 ou +2

O : -2



Ca: +2

OH : -1