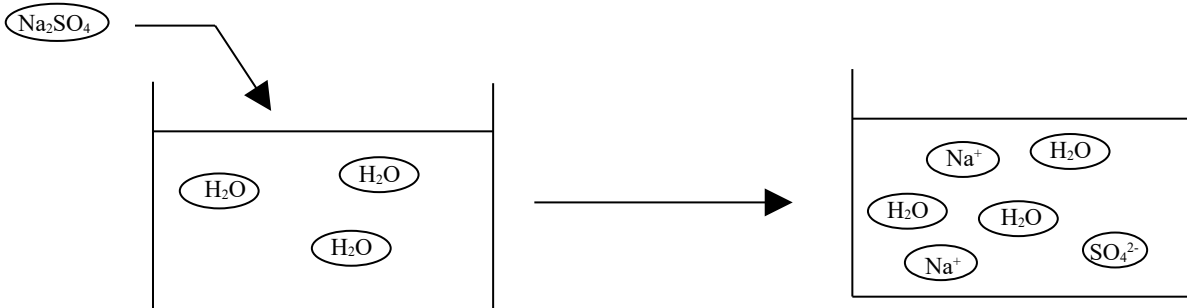


Formules des ions (Vous complétez la colonne « Formule » du tableau précédent au fur et à mesure.)

a) Dissolution du sulfate de sodium (Na₂SO₄)

Dans l'eau, le sulfate de sodium se dissocie en trois particules: Le groupe sulfate (SO₄) arrache un électron aux deux atomes de sodium, ces trois nouvelles particules se dispersent parmi les molécules d'eau.

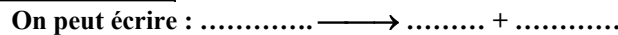
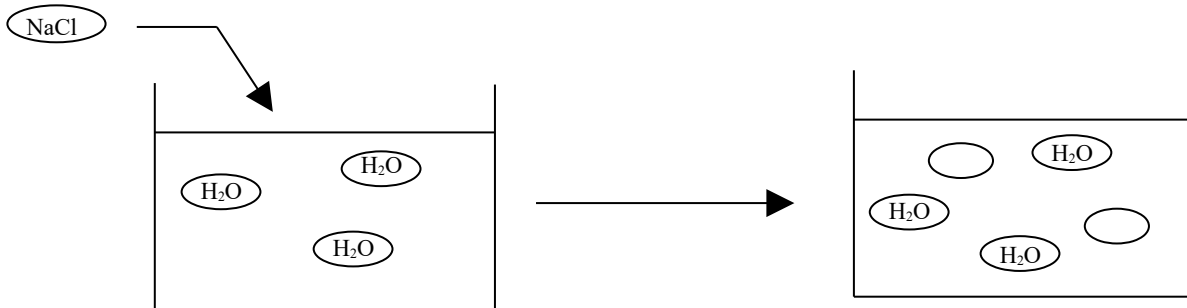
Le groupe sulfate a gagné deux électrons, donc l'ion sulfate possède deux charges négatives. Symbole de l'ion sulfate : SO₄²⁻
Chaque atome de sodium a perdu un électron donc les ions sodium possèdent chacun une charge positive : Symbole : Na⁺



b) Dissolution du chlorure de sodium dans l'eau.

Dans l'eau, le chlorure de sodium se dissocie en deux particules: Chaque atome de chlore arrache un électron à un atome de sodium, ces deux nouvelles particules se dispersent parmi les molécules d'eau.

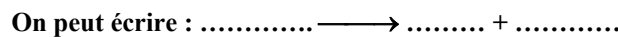
L'atome de chlore a gagné un électron, donc l'ion chlorure possède une charge négative. Symbole de l'ion chlorure : Cl⁻
Chaque atome de sodium a perdu un électron donc les ions sodium possèdent chacun une charge positive : Symbole : Na⁺



c) Dissolution du sulfate de cuivre. (CuSO₄)

Dans l'eau, le sulfate de cuivre se dissocie en deux particules: Le groupe sulfate (SO₄) arrache deux électrons à l'atome de cuivre, ces deux nouvelles particules se dispersent parmi les molécules d'eau.

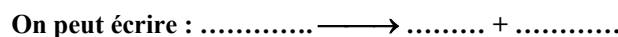
Le groupe sulfate a gagné deux électrons, donc l'ion sulfate possède : Symbole de l'ion sulfate :
L'atome de cuivre a perdu deux électrons donc l'ion cuivre possède : Symbole de l'ion cuivre :



e) Dissolution du chlorure de potassium. (KCl)

Dans l'eau, le chlorure de potassium se dissocie en deux particules: Chaque atome de chlore arrache un électron à un atome de potassium, ces deux nouvelles particules se dispersent parmi les molécules d'eau.

L'atome de chlore a gagné un électron, donc l'ion chlorure possède une charge négative. Symbole de l'ion chlorure :
Chaque atome de potassium a perdu un électron donc les ions potassium possèdent chacun une charge positive : Symbole :



d) Dissolution du permanganate de potassium. (KMnO₄)

Dans l'eau, le permanganate de potassium se dissocie en deux particules: Le groupe MnO₄ arrache électron(s) à l'atome de potassium, ces deux nouvelles particules se dispersent parmi les molécules d'eau.

Le groupe permanganate (MnO₄) a gagné électron(s), donc l'ion permanganate possède :
Symbole de l'ion permanganate :

L'atome de potassium a perdu électron(s) donc l'ion potassium possède :
Symbole de l'ion potassium:

