

Exercice 1 :Choisir la bonne réponse

- Un cation est un ion :**
 - ayant perdu un ou plusieurs électrons
 - ni l'un ni l'autre
 - ayant perdu un plusieurs charges positives
- Nombre d'électrons excédentaires de l'ion HCO_3^- est :**
 - 3
 - 2
 - 1
- Le nom chimique d'une solution ionique contenant les ions Ca^{2+} et les ions SO_4^{2-} est :**
 - calcium de sulfate
 - sulfate de calcium
 - sulfate et calcium

Exercice II :

Un atome de chrome possède **24 électrons**.

Répondre aux questions suivantes, en entourant la bonne réponse.

- Combien d'électrons possède l'ion chrome Cr^{3+} ?
 - 24
 - 21
 - 27
- Combien de charges positives porte le noyau de l'atome de chrome?
 - 3
 - 27
 - 24
- Combien de charges positives portes le noyau de l'ion chrome Cr^{3+} ?
 - 27
 - 24
 - 3

Exercice II :

L'atome de fer possède **26 électrons**.

- Quel est le nombre d'électrons de l'atome de fer ?.....
- Quel est le nombre de charge positive portée par le noyau de l'ion Fe^{2+} ? justifier.
.....
.....
- S'agit-il d'un cation ou d'un anion ? justifier.....
.....
- Quel est le nombre d'électrons l'ion Fe^{2+} ? justifier.....
.....
- Quel est les charges élémentaires portées par l'ion Fe^{2+} ?.....
- S'agit-il d'un ion polyatomique ou monoatomique ?.....
- Ecrire la formule du **sulfate de sodium**.....
- Donner le nom de cette solution ionique de formule $(Al^{3+} + 3NO_3^-)$
.....



Bonne chance !

Exercice I :Choisir la bonne réponse

- Un cation est un ion :**
 - ayant perdu un ou plusieurs électrons
 - ni l'un ni l'autre
 - ayant perdu un plusieurs charges positives
- Nombre d'électrons excédentaires de l'ion HCO_3^- est :**
 - 3
 - 2
 - 1
- Le nom chimique d'une solution ionique contenant les ions Ca^{2+} et les ions SO_4^{2-} est :**
 - calcium de sulfate
 - sulfate de calcium
 - sulfate et calcium

Exercice II :

Un atome de chrome possède **24 électrons**.

Répondre aux questions suivantes, en entourant la bonne réponse.

- Combien d'électrons possède l'ion chrome Cr^{3+} ?
 - 24
 - 21
 - 27
- Combien de charges positives porte le noyau de l'atome de chrome?
 - 3
 - 27
 - 24
- Combien de charges positives portes le noyau de l'ion chrome Cr^{3+} ?
 - 27
 - 24
 - 3

Exercice II :

L'atome de fer possède **26 électrons**.

- Quel est le nombre d'électrons de l'atome de fer ?.....
- Quel est le nombre de charge positive portée par le noyau de l'ion Fe^{2+} ? justifier.
.....
- S'agit-il d'un cation ou d'un anion ? justifier.....
- Quel est le nombre d'électrons l'ion Fe^{2+} ?justifier.....
- Quel est les charges élémentaires portées par l'ion Fe^{2+} ?.....
- S'agit-il d'un ion polyatomique ou monoatomique ?.....
- Ecrire la formule du **sulfate de sodium**.....
- Donner le non de cette solution ionique de formule $(Al^{3+} + 3NO_3^-)$



Bonne chance !