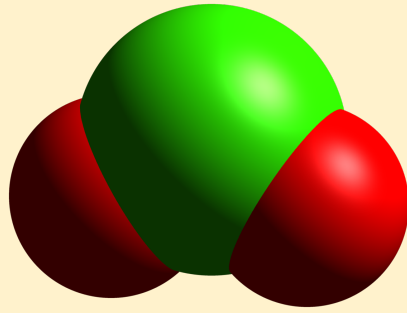
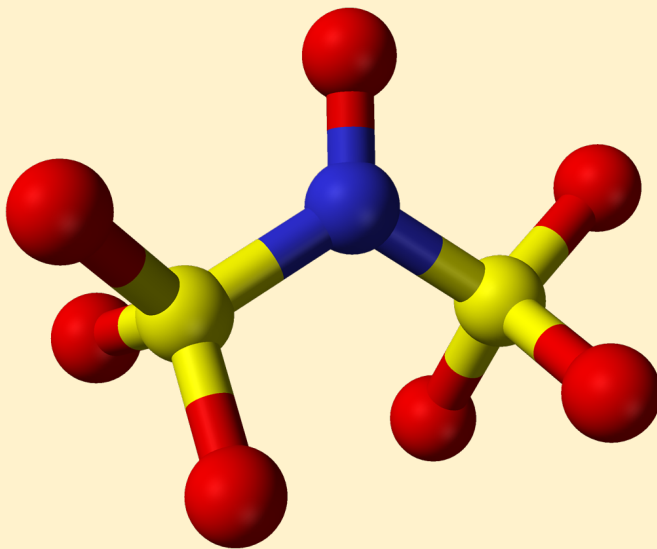




Les ions dans notre quotidien



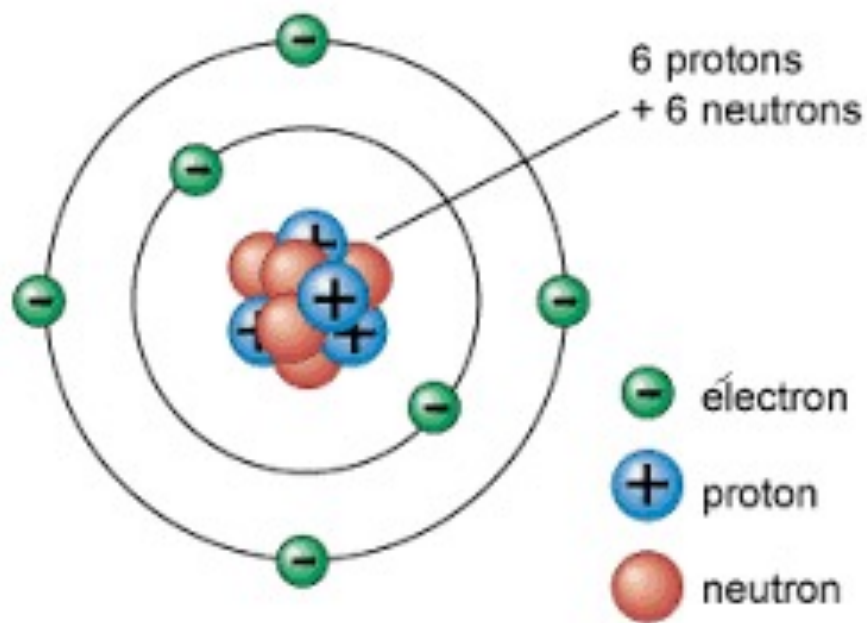
Physique chimie quiz 2



P'tit blog de Segpa

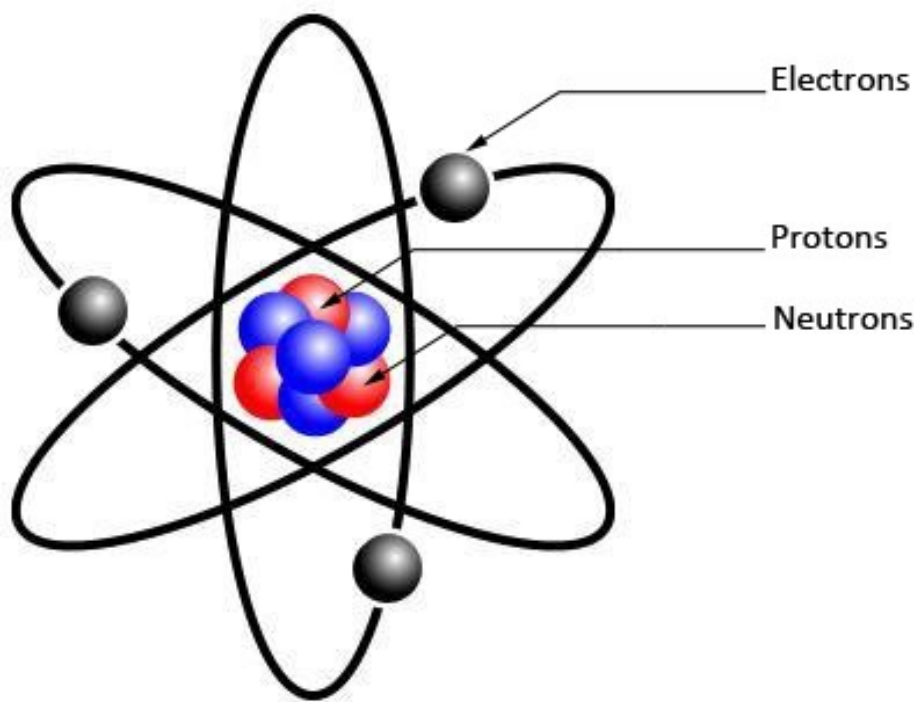


Un atome est électriquement.....



.....

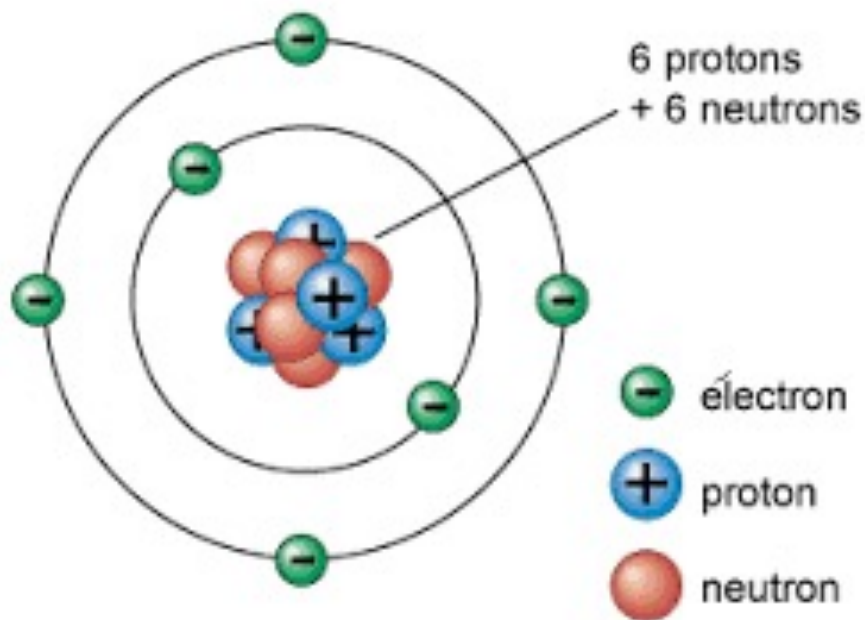
**Autour du noyau d'un atome,
sont en mouvement**



des

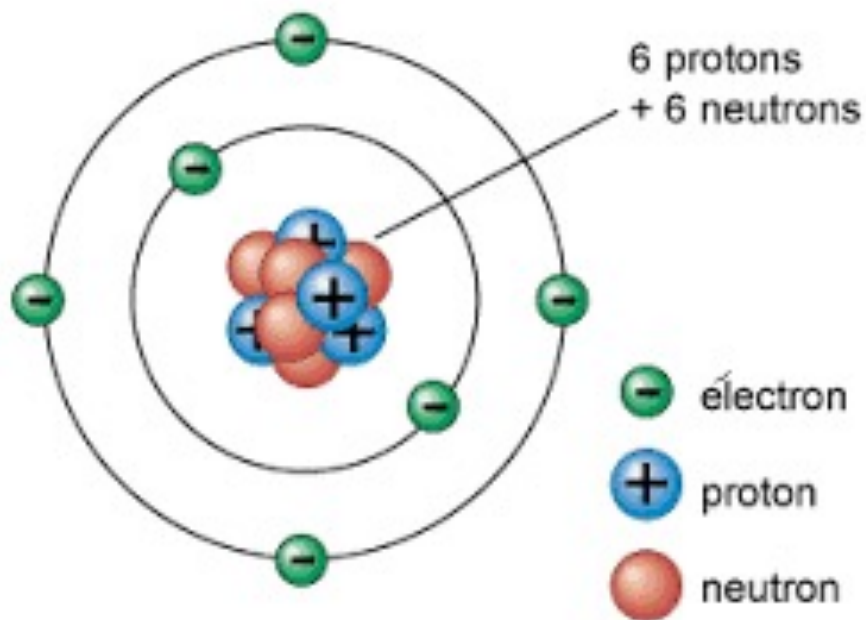


La charge électrique d'un électron est...



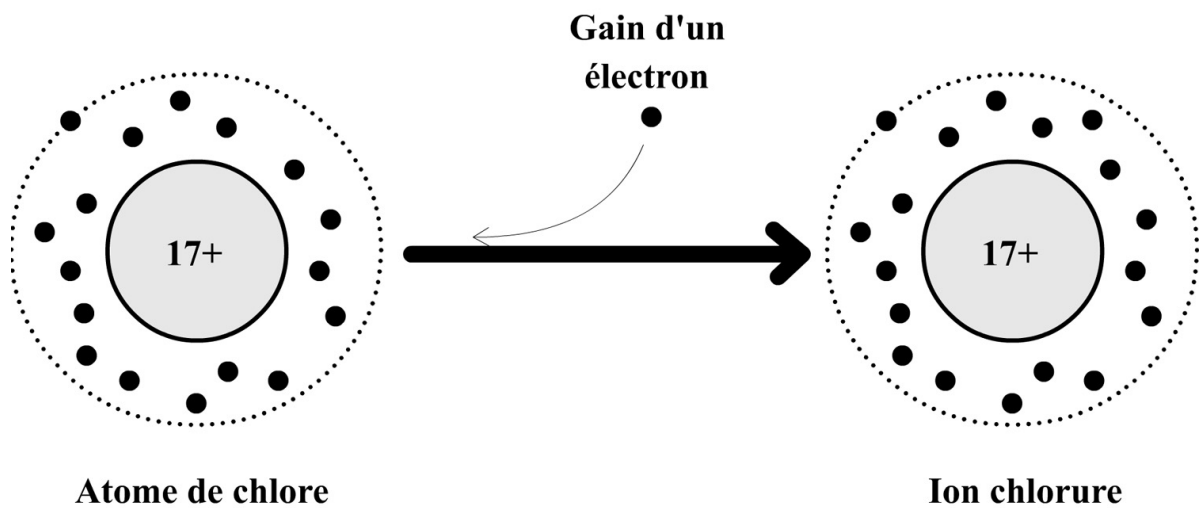
.....

La charge électrique d'un proton est ...



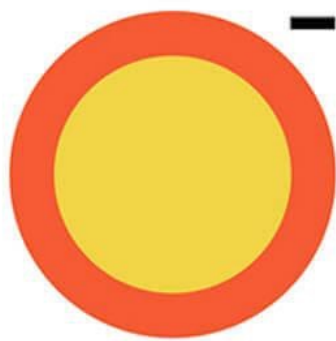
.....

Qu'est-ce qu'un ion monoatomique ?

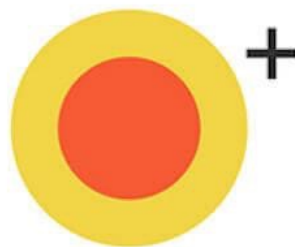


Un
formé à partir d'un seul
a.....

Qu'est-ce qu'un anion ?



anion



cation



chlore



ion



sodium



ion

www.aquaportail.com

Un a..... ou

groupe d'atomes ayant

.....

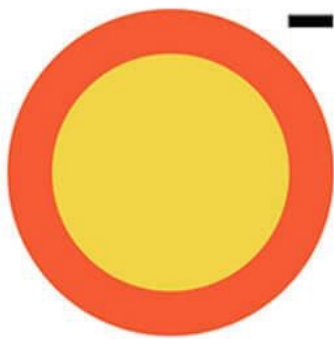
un ou plusieurs

é.....

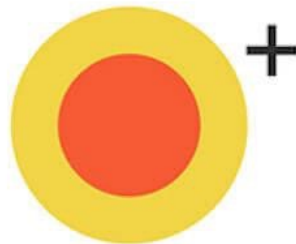
C'est un

ion

Qu'est-ce qu'un cation ?



anion



cation



chlore



ion



sodium



ion

www.aquaportail.com

Un a..... ou

groupe d'atomes ayant

.....

`un ou plusieurs

é.....

C'est un

ion

Qu'est-ce qu'un composé ionique ?

Ionique: métal + non métal



+



→



Un **s**.....

dont les constituants
élémentaires sont des

.....

Que veut dire « caractère corrosif » ?



p.....

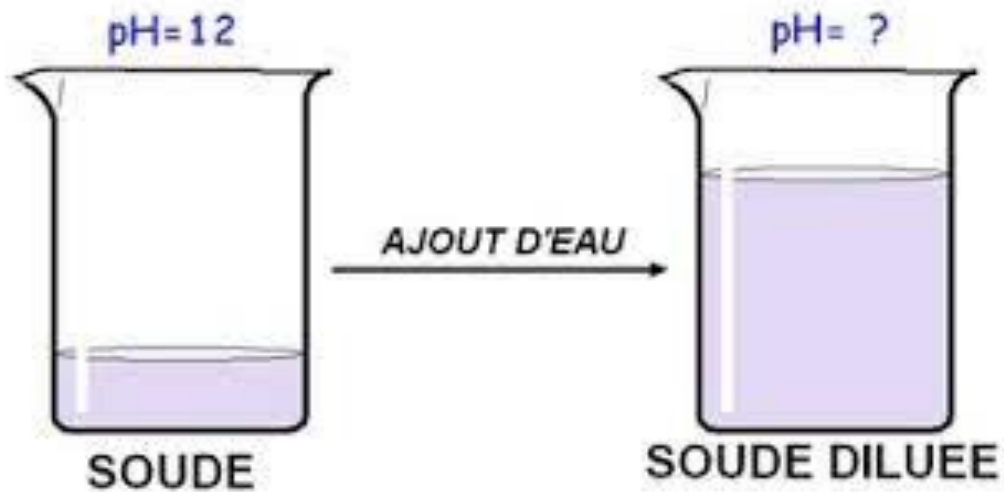
de d.....

une m.....

par action

ch.....

Qu'est-ce qu'une solution aqueuse ?



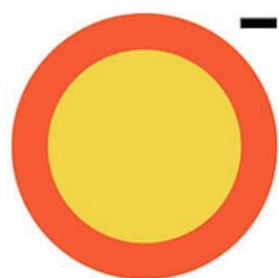
Une

S.....

contenant de

I'.....

Un cation a ...



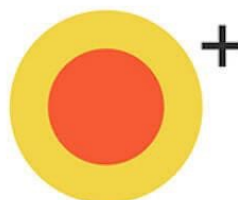
anion



chlore



ion



cation



sodium



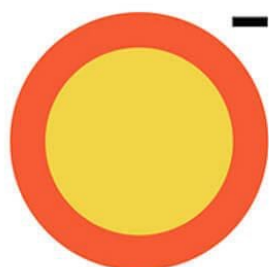
ion

www.aquaportail.com

des

é.....

Un cation est ...



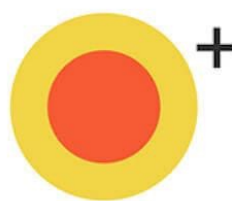
anion



chlore



ion



cation



sodium



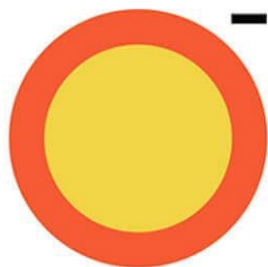
ion

www.aquaportail.com

Un ion



Un anion a ...



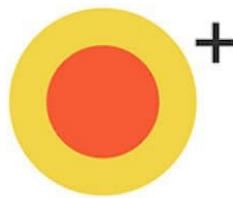
anion



chlore



ion



cation



sodium



ion

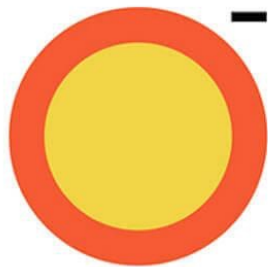
www.aquaportail.com

.....

des

é.....

Un anion est ...



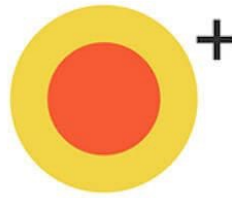
anion



chlore



ion



cation



sodium



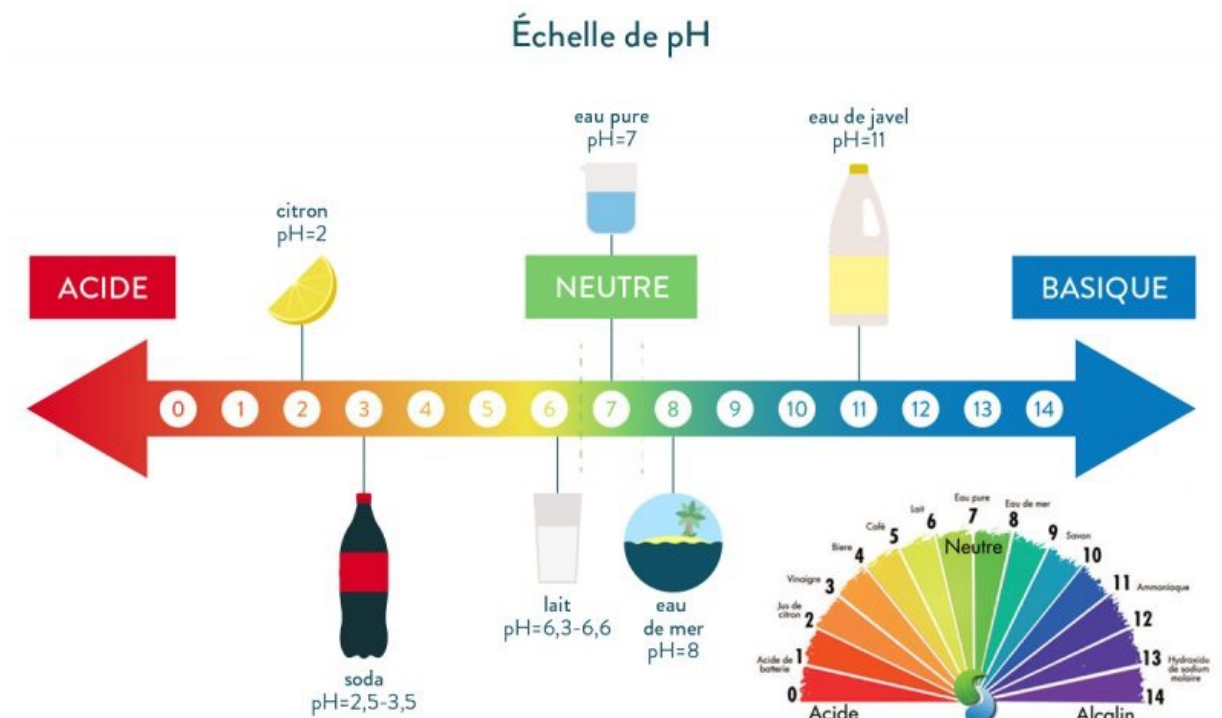
ion

www.aquaportail.com

Un ion



Une solution est acide quand ...



quand son

est

.....

à

Lors du test de précipitation des ions par la soude, il y a des ions cuivre si ...

Ion mis en évidence	Ion Cuivre II	Ion Fer II (Ferreux)	Ion Fer III (Ferrique)	Ion Zinc	Ion chlorure
Formule	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Cl^{-}
Réactif testeur utilisé	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^{+} + \text{OH}^{-})$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^{+} + \text{OH}^{-})$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^{+} + \text{OH}^{-})$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^{+} + \text{OH}^{-})$	Nitrate d'Argent $(\text{Ag}^{+} + \text{NO}_3^{-})$
Schéma de l'expérience					
Observation effectué	Précipité bleu	Précipité Vert	Précipité Rouille	Précipité Blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière.

le p.....
est de couleur

.....●

Lorsque le test au nitrate d'argent
donne un précipité blanc, cela prouve la
présence de ...

Ion mis en évidence	Ion Cuivre II	Ion Fer II (Ferreux)	Ion Fer III (Ferrique)	Ion Zinc	Ion chlorure
Formule	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Cl^-
Réactif testeur utilisé	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Nitrate d'Argent $(\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-)$
Schéma de l'expérience					
Observation effectué	Précipité bleu	Précipité Vert	Précipité Rouille	Précipité Blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière.

d'ions



Lors du test de précipitation des ions par la soude, il y a des ions zinc si ...

Ion mis en évidence	Ion Cuivre II	Ion Fer II (Ferreux)	Ion Fer III (Ferrique)	Ion Zinc	Ion chlorure
Formule	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Cl^-
Réactif testeur utilisé	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Hydroxyde de sodium (Soude) $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$	Nitrate d'Argent $(\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-)$
Schéma de l'expérience					
Observation effectué	Précipité bleu	Précipité Vert	Précipité Rouille	Précipité Blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière.

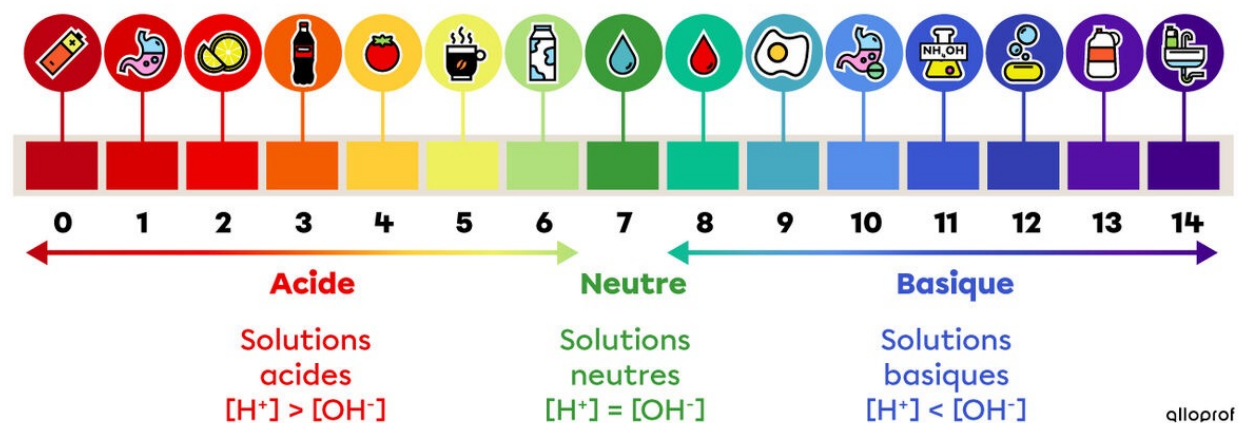
le p.....

est de couleur

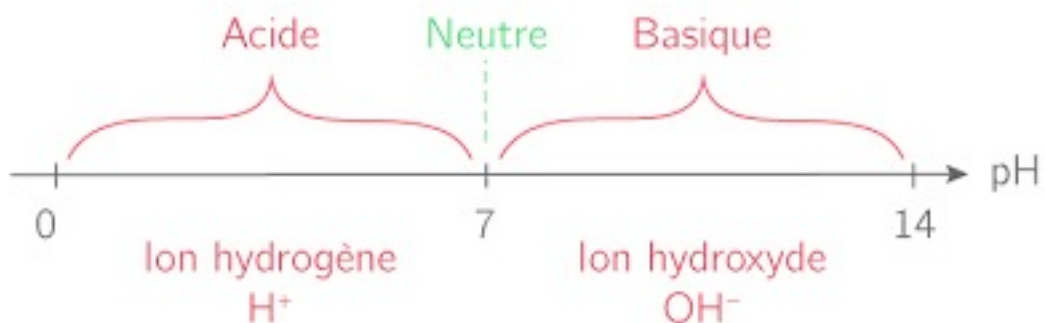
.....●

Il y a une proportion élevée
d'ions hydrogène si le PH est
de 10 ou de 4 ?

L'échelle pH

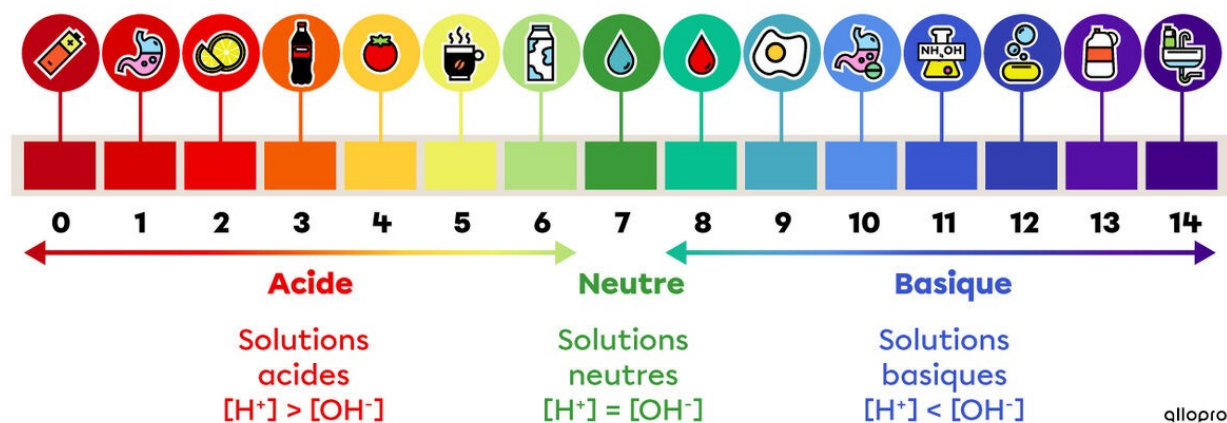


le
est de



Il y a une proportion élevée
d'ions hydroxyde si le PH est
de 7, de 12 ou de 2 ?

L'échelle pH



le
est de

