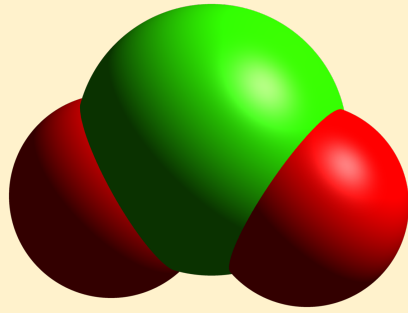
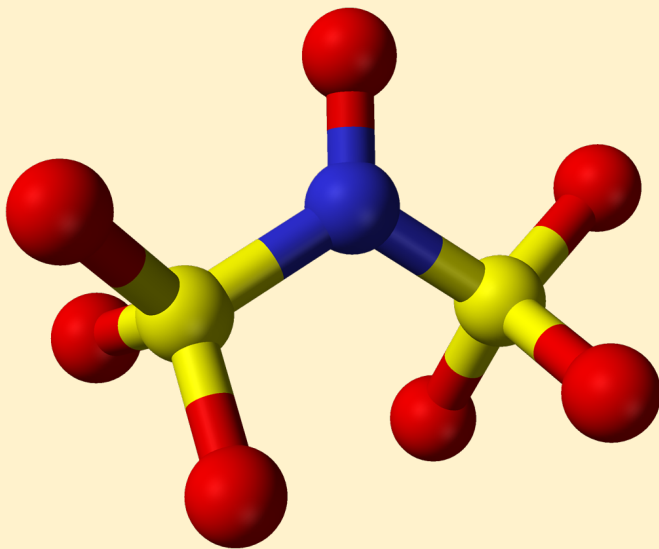




Les ions dans notre quotidien



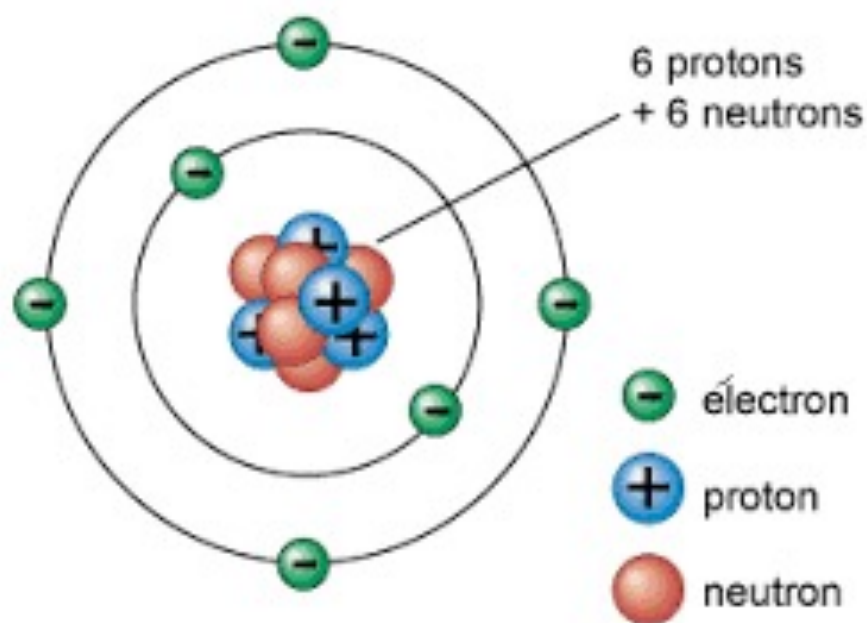
Physique chimie quiz 2



P'tit blog de Segpa

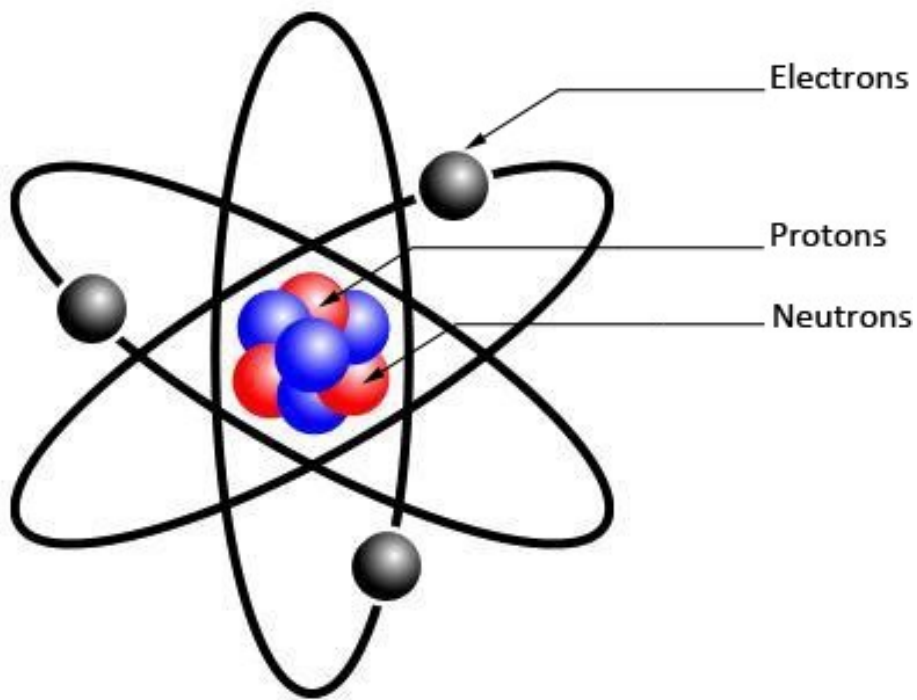


Un atome est
électriquement.....



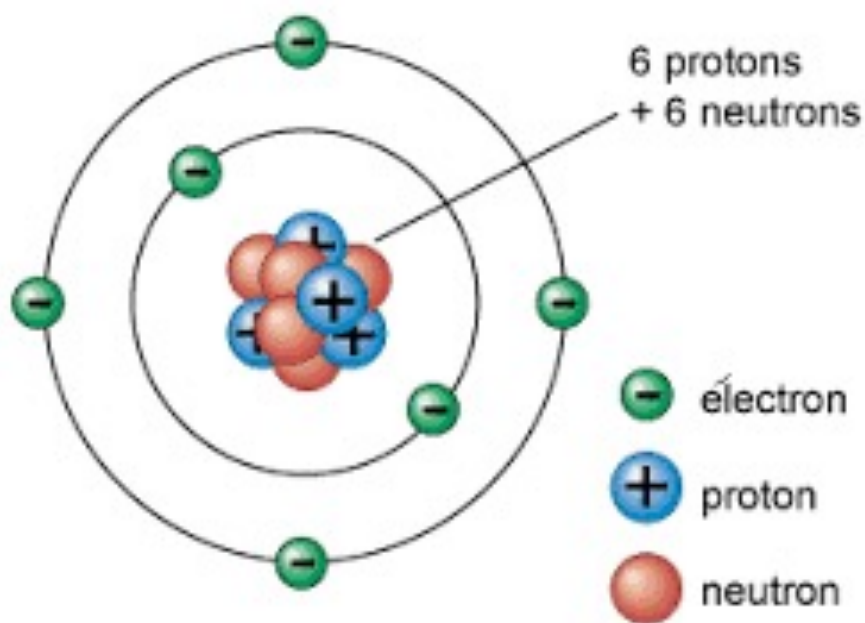
neutre

Autour du noyau d'un atome,
sont en mouvement



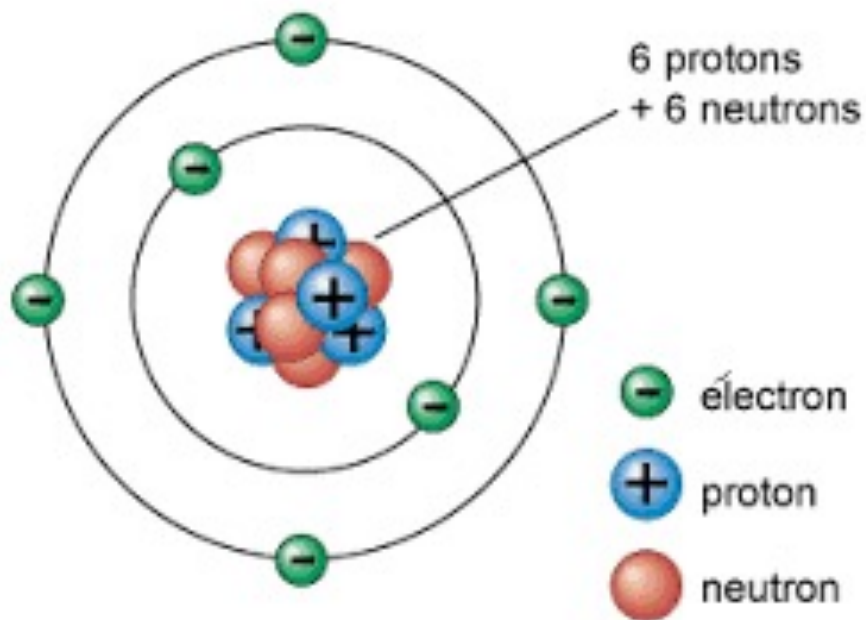
des **électrons**.

La charge électrique d'un électron est...



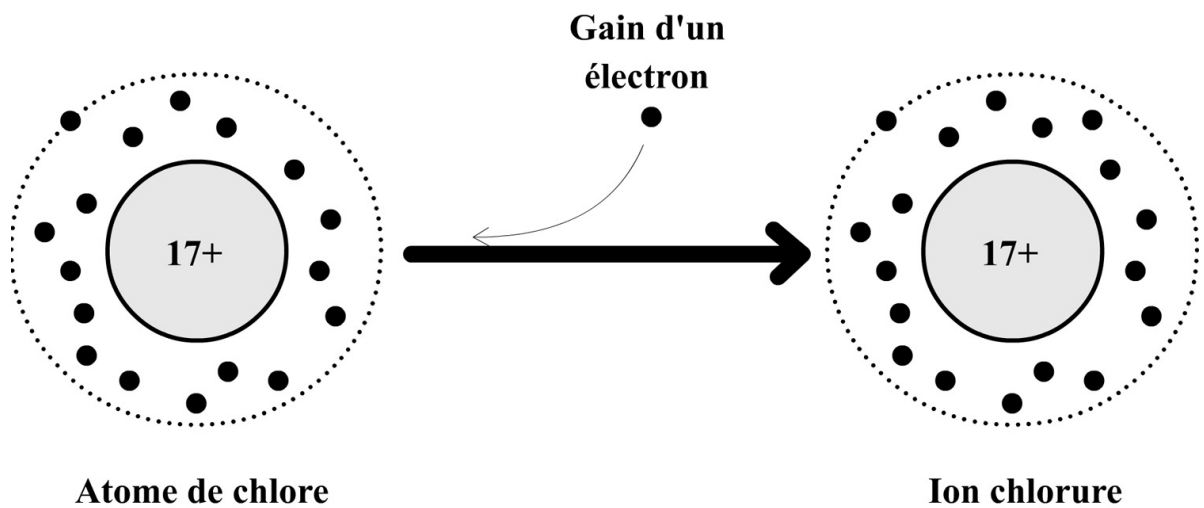
négative

La charge électrique d'un proton est ...



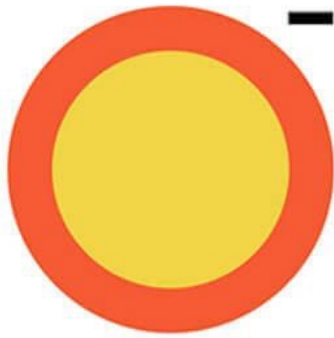
positive

Qu'est-ce qu'un ion monoatomique ?

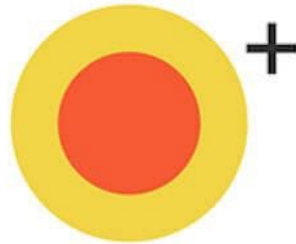


Un **ion** formé à partir d'un
seul atome.

Qu'est-ce qu'un anion ?



anion



cation



chlore



ion



sodium

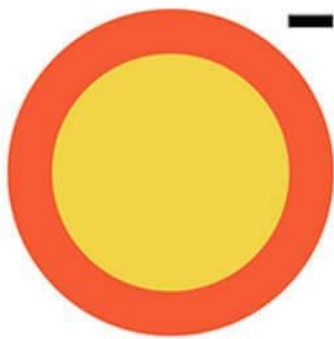


ion

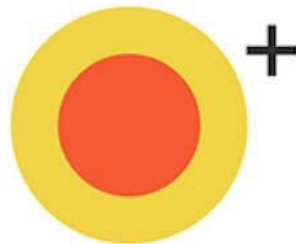
www.aquaportail.com

Un **atome** ou groupe
d'atomes ayant **gagné** un
ou plusieurs **électrons**.
C'est un **ion négatif**

Qu'est-ce qu'un cation ?



anion



cation



chlore



ion



sodium



ion

www.aquaportail.com

Un **atome** ou groupe
d'atomes ayant **perdu** un
ou plusieurs **électrons**.

C'est **un ion positif**

Qu'est-ce qu'un composé ionique ?

Ionique: métal + non métal



+



→



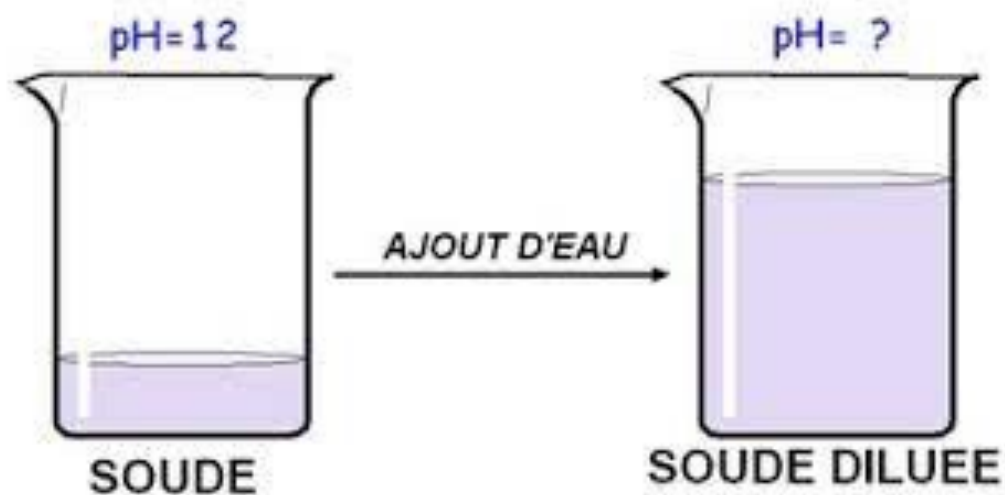
Un **solide** dont les
constituants élémentaires
sont des **ions**.

Que veut dire « caractère corrosif » ?



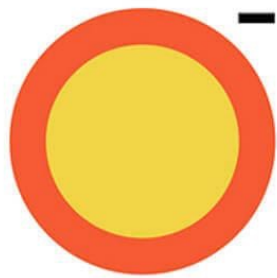
**propriété de dégrader une
matière par action
chimique.**

Qu'est-ce qu'une solution aqueuse ?



Une **solution** contenant
de **l'eau**.

Un cation a ...



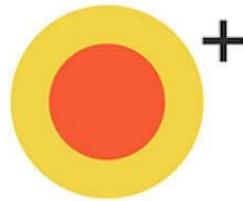
anion



chlore



ion



cation



sodium

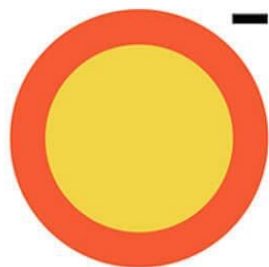


ion

www.aquaportail.com

perdu des électrons.

Un cation est ...



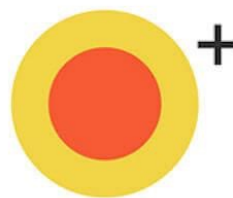
anion



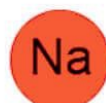
chlore



ion



cation



sodium

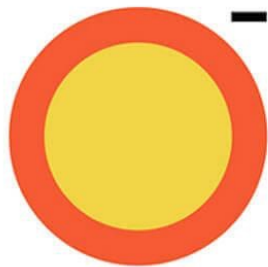


ion

www.aquaportail.com

Un ion positif

Un anion a ...



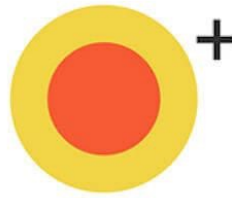
anion



chlore



ion



cation



sodium

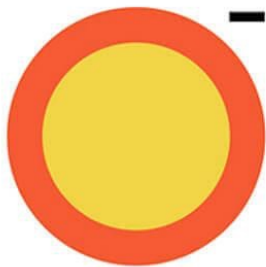


ion

www.aquaportail.com

gagné des électrons

Un anion est ...



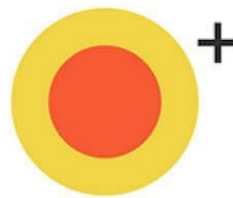
anion



chlore



ion



cation



sodium

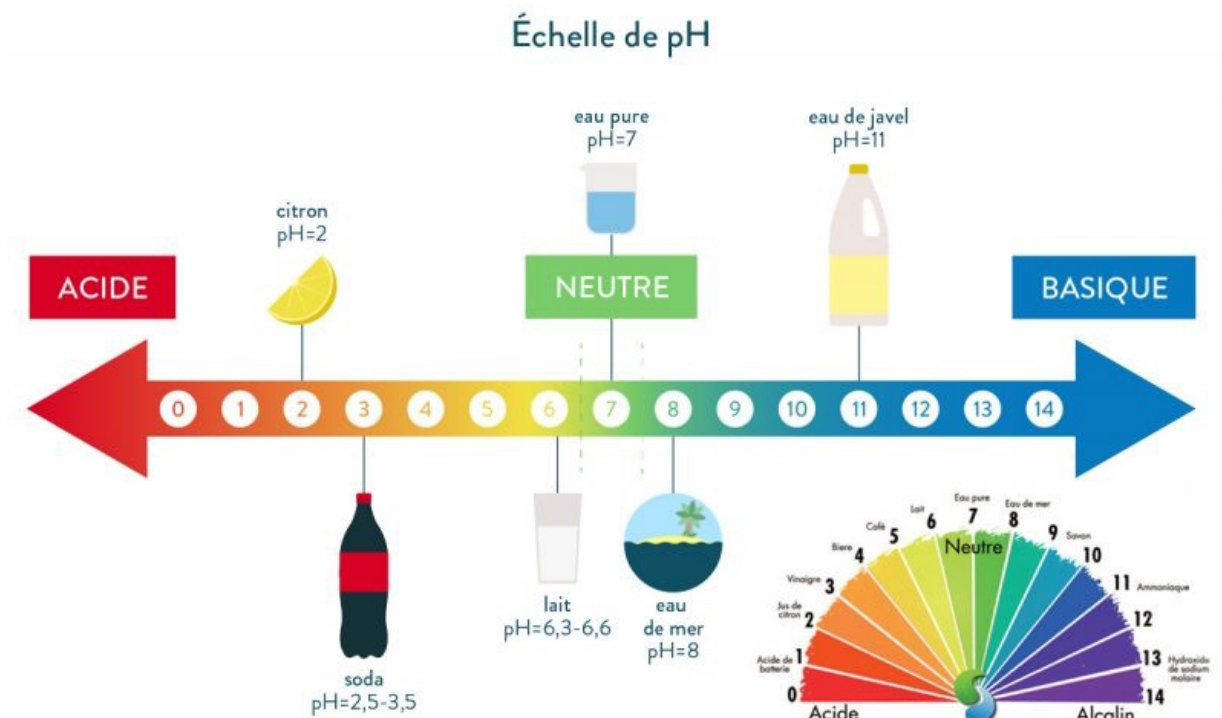


ion

www.aquaportail.com

Un ion **né**gatif

Une solution est acide quand ...



quand son **pH** est
inférieur à 7.

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 **précipité** est de couleur **bleue**.

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 **chlorure**.

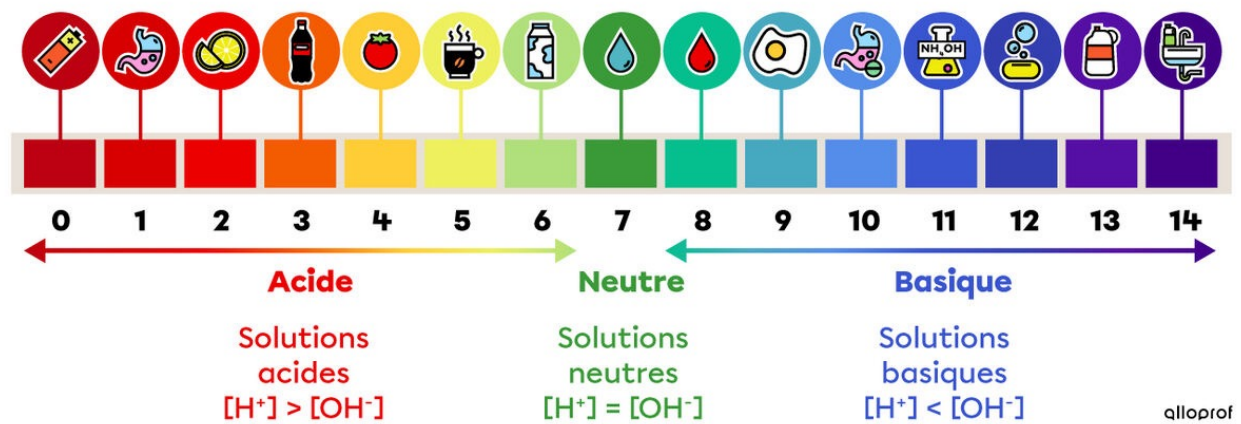
Lors du test de précipitation des ions par la soude, il y a des ions zinc si ...

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.

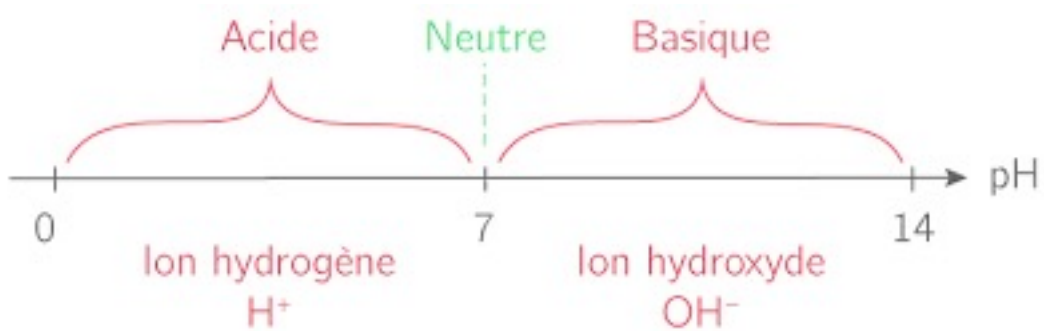
le **précipité** est de couleur **blanche**.

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

L'échelle pH

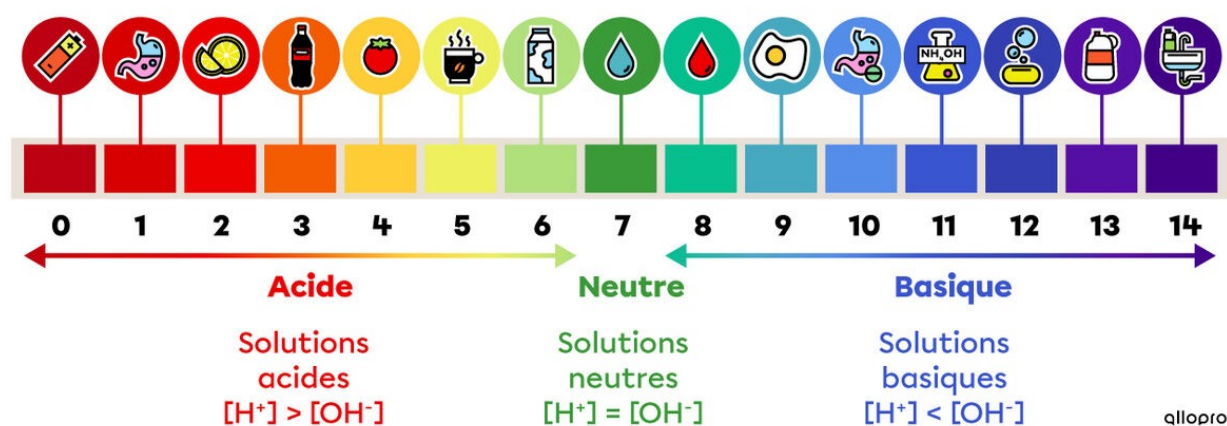


le pH est de 4.



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

L'échelle pH



le pH est de 12.

