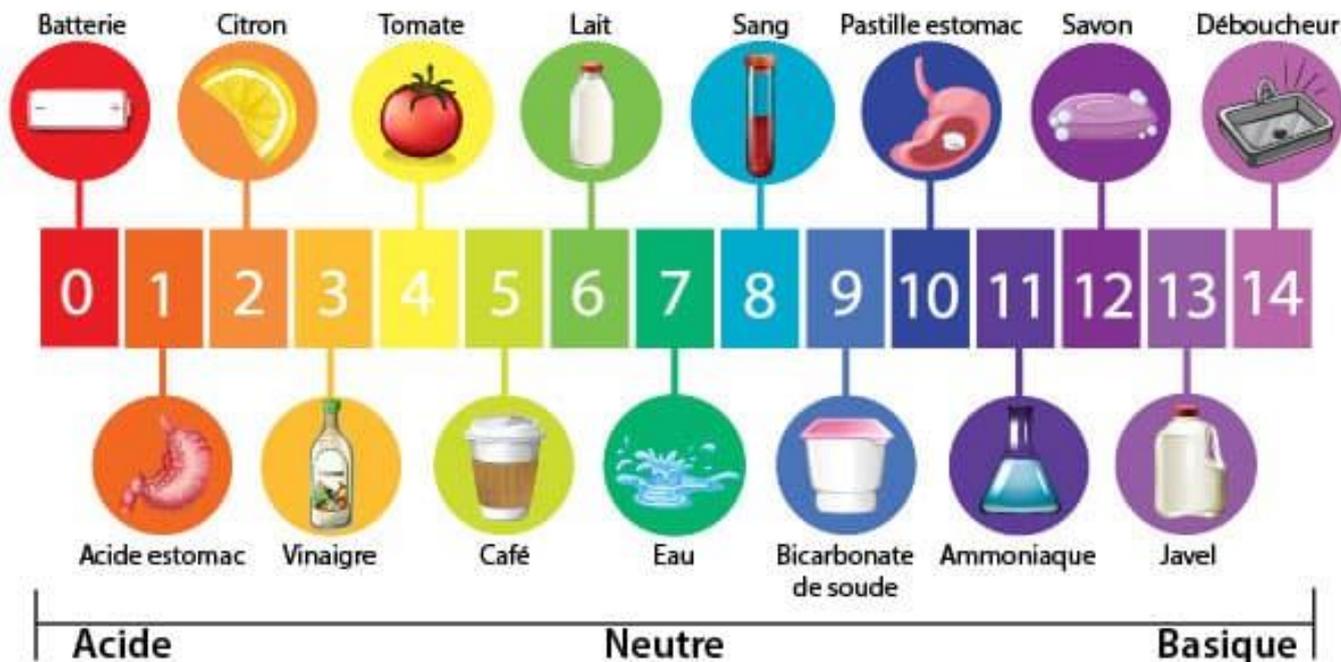
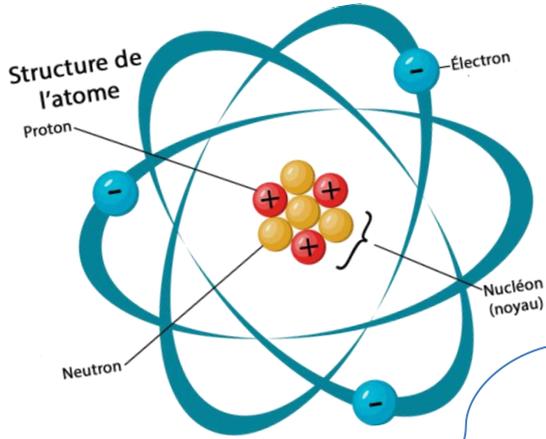


# ÉCHELLE pH



Une solution qui comprend des ions est appelée une solution ionique. Une solution ionique contient à la fois des ions positifs et des ions négatifs. L'ensemble de la solution est en effet toujours électriquement neutre.

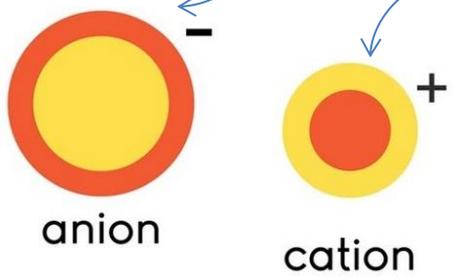
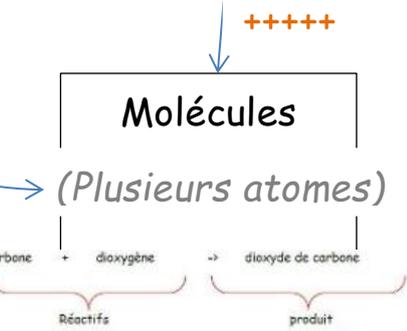
nom	formule	modèle	composition en atomes
dioxygène	O <sub>2</sub>		2 oxygène
eau	H <sub>2</sub> O		1 oxygène, 2 hydrogène
dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>		1 carbone, 2 oxygène
méthane	CH <sub>4</sub>		1 carbone, 4 hydrogène
diazote	N <sub>2</sub>		2 azote
chlorure de méthyle	CH <sub>3</sub> Cl		1 carbone, 3 hydrogène, 1 chlore
dioxyde de soufre	SO <sub>2</sub>		1 soufre, 2 oxygène



**Atome**  
« + petit élément » de la matière (stable)  
Noyau + électrons

**Solutions ioniques**  
(eau, aqueuse/ liquide)

**ions**  
gagne ou perd 1 ou + électrons



**Réaction**

**Précipités**  
(Solide dans un liquide)

**Atome (neutre)**