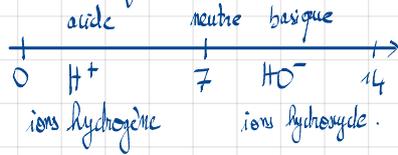
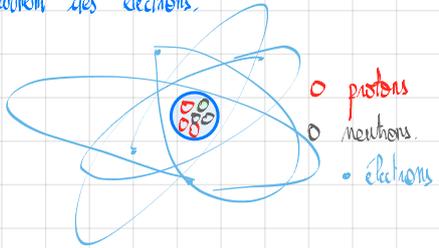


1) Rappel: le pH est une grandeur qui mesure l'acidité des solutions



Atome: Un atome est une entité chimique constituée d'un noyau autour duquel tournent des électrons.

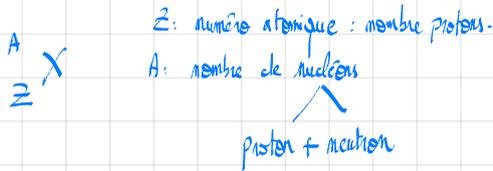


○ protons
○ neutrons
• électrons

Remarques: les protons sont électriquement chargés positivement.
les électrons sont chargés négativement

Un atome est toujours électriquement neutre car il a autant de protons + que d'électrons -.

Notation symbolique de l'atome.



X: symbole de l'atome.

1 lettre majuscule
1 lettre min + 1 lettre min.

C: carbone

Ca: calcium.

Co: cobalt.

CO: monoxyde de carbone.

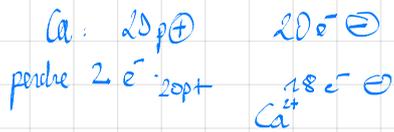
Formation des ions: Le nombre de protons d'un atome ne peut jamais changer. En revanche, le nombre d'électrons peut augmenter ou diminuer: c'est la ionisation.

Ex: Cl: 17 protons 17 électrons.
Il gagne 1 électron.

Cl⁻: 17 p 18 e⁻
⊕ ⊖

Na: 11 protons 11 électrons.

Il perd 1 e⁻:
11 protons 10 électrons.



Les ions \oplus : cations.
 Les ions \ominus : anions.

2) CaCO_3 : 1 seul atome de carbone.
 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$:

3) On prend l'eau de mer on la verse dans un bécin on y ajoute

4) quelques gouttes du compte goutte B. En présence d'ions Ca^{2+} ,

la solution devient blanche.

5) $\rho = \frac{m}{V} = \frac{119 - 47}{70} = 1,03 \text{ g/mL}$.

6) Le segment qui représente le poids est le segment B car il est vertical et dirigé vers le bas.

7) $P = m \times g = 90 \times 10 = 900 \text{ N}$.

8) Le poids étant plus intense que la poussée d'Archimède, l'incluse pourra plonger.

9) $v = \frac{2d}{t}$

$2d = v \times t$

$d = \frac{v \times t}{2} = \frac{1500 \times 0,04}{2} = 30 \text{ m}$.