

### Test n°3 : L'atome - Calculatrice interdite - Corrigé (n°1)

- 1) L'atome est formé d'un **noyau chargé positivement** et **d'électrons qui gravitent autour du noyau**. Les **électrons sont chargé négativement**.

Le **noyau est formé de nucléons** : les **protons** chargés positivement et les **neutrons** de charge nulle.

Le **nombre de nucléons est appelé nombre de masses** (La masse d'un atome est concentrée dans son noyau).

Le **nombre de protons** est appelé numéro atomique.

Le **nombre d'électrons est égale au nombre de protons car l'atome est électriquement neutre**.

- 2) La masse d'un proton est presque égale à la masse d'un neutron.
- 3) La charge élémentaire est notée  $e$ . La charge d'un électron est  $-e$ .
- **Un atome est symbolisé par :  ${}_{17}^{35}\text{X}$ .**
- 4) Le nombre de protons est égale à **17**.
- 5) Le nombre de nucléons est égale à **35**.
- 6) Le nombre d'électrons est égale à **17** car le nombre d'électrons est identique à celui des protons
- 7) Le nombre de neutrons est égale à **18** car c'est la différence entre le nombre de nucléons et le nombre de protons
- 8) Le nombre de neutrons est symbolisé par la lettre **N**.
- 

### Test n°3 : L'atome - Calculatrice interdite - Corrigé (n°2)

- 1) L'atome est formé d'un **noyau chargé positivement** et **d'électrons qui gravitent autour du noyau**. Les **électrons sont chargé négativement**.

Le **noyau est formé de nucléons** : les **protons** chargés positivement et les **neutrons** de charge nulle.

Le **nombre de nucléons est appelé nombre de masses** (La masse d'un atome est concentrée dans son noyau).

Le **nombre de protons** est appelé numéro atomique.

Le **nombre d'électrons est égale au nombre de protons car l'atome est électriquement neutre**.

- 2) La masse d'un neutron est 2000 fois plus grande que la masse d'un électron.
- 3) La charge élémentaire est notée  $e$ . La charge d'un proton est  $+e$ .
- **Un atome est symbolisé par :  ${}_{11}^{23}\text{X}$ .**
- 4) Le nombre de nucléons est égale à **23**.
- 5) Le nombre de protons est égale à **11**.
- 6) Le nombre de neutrons est égale à **12** car c'est la différence entre le nombre de nucléons et le nombre de protons
- 7) Le nombre d'électrons est égale à **11** car le nombre d'électrons est identique à celui des protons
- 8) Le nombre de nucléons est symbolisé par la lettre **A**.
-