



NOM :

INTERROGATION

- 1) Quel est le nom des trois particules élémentaires de l'atome :
- 2) Donnez la définition du numéro atomique et son symbole :
- 3) Donnez la définition du nombre de masse et son symbole :
- 4) Soit un atome d'argent ($A = 108$; $Z = 47$). Donnez la représentation symbolique de son noyau :

Calculez la masse de cet atome sachant que $m_p = m_n = 1.67 \cdot 10^{-27}$ kg :

Expliquez pourquoi on dit que la masse d'un atome est concentrée dans son noyau :

- 5) Soit la représentation ${}_{29}^{63}\text{Cu}$ du noyau d'un atome :
Donnez le nom et la composition de l'atome :

Calculez la charge du noyau de l'atome :

Quelle est la charge de l'atome ?

Expliquez pourquoi cette condition sur la charge de l'atome doit être réalisé ?

NOM :

INTERROGATION

- 1) Quel est le nom des trois particules élémentaires de l'atome :

- 2) Donnez la définition du numéro atomique et son symbole :

- 3) Donnez la définition du nombre de masse et son symbole :

- 4) Soit un atome d'argent ($A = 108$; $Z = 47$). Donnez la représentation symbolique de son noyau :

Calculez la masse de cet atome sachant que $m_p = m_n = 1.67 \cdot 10^{-27}$ kg :

Expliquez pourquoi on dit que la masse d'un atome est concentrée dans son noyau :

- 5) Soit la représentation ${}_{29}^{63}\text{Cu}$ du noyau d'un atome :
Donnez le nom et la composition de l'atome :

Calculez la charge du noyau de l'atome :

Quelle est la charge de l'atome ?

Expliquez pourquoi cette condition sur la charge de l'atome doit être réalisée ?