

Interrogation de cours : l'atome

1. Le noyau d'un atome de fer (Fe) est caractérisé par les nombres $Z = 26$ et $A = 56$. Donner la notation symbolique de ce noyau et sa composition.
2. Calculer la masse d'un atome de fer sachant que la masse d'un nucléon est de $1,67 \cdot 10^{-27}$ kg.
3. Combien possède-t-il d'électrons dans son cortège électronique ? Justifier.
4. Donner sa structure électronique.

Interrogation de cours : l'atome

1. Le noyau d'un atome de fer (Fe) est caractérisé par les nombres $Z = 26$ et $A = 56$. Donner la notation symbolique de ce noyau et sa composition.
2. Calculer la masse d'un atome de fer sachant que la masse d'un nucléon est de $1,67 \cdot 10^{-27}$ kg.
3. Combien possède-t-il d'électrons dans son cortège électronique ? Justifier.
4. Donner sa structure électronique.

Interrogation de cours : l'atome

1. Le noyau d'un atome de titane (Ti) est caractérisé par les nombres $Z = 22$ et $A = 48$. Donner la notation symbolique de ce noyau et sa composition.
2. Combien possède-t-il d'électrons dans son cortège électronique ? Justifier.
3. Donner sa structure électronique.
4. Calculer la masse d'un atome de titane sachant que la masse d'un nucléon est de $1,67 \cdot 10^{-27}$ kg.

Interrogation de cours : l'atome

1. Le noyau d'un atome de titane (Ti) est caractérisé par les nombres $Z = 22$ et $A = 48$. Donner la notation symbolique de ce noyau et sa composition.
2. Combien possède-t-il d'électrons dans son cortège électronique ? Justifier.
3. Donner sa structure électronique.
4. Calculer la masse d'un atome de titane sachant que la masse d'un nucléon est de $1,67 \cdot 10^{-27}$ kg.