Exercices sur la masse de l’atome et le tableau périodique

*Données :*

*La masse approchée d'un nucléon est*

*La masse approchée d’un électron est*

1. Calculer le rapport . Que peut-on en conclure ?
2. **Un clou en fer a une masse de 13 g.**

Calculer la masse d’un atome de Fer .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un fil de cuivre a une masse de 0,02 kg.**

Calculer la masse d’un atome de cuivre .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un atome a pour symbole Cl.**

En utilisant le tableau périodique des éléments, déterminer de quel élément il s'agit et donner son numéro atomique.

Exercices sur la masse de l’atome et le tableau périodique

*Données :*

*La masse approchée d'un nucléon est*

*La masse approchée d’un électron est*

1. Calculer le rapport . Que peut-on en conclure ?
2. **Un clou en fer a une masse de 13 g.**

Calculer la masse d’un atome de Fer .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un fil de cuivre a une masse de 0,02 kg.**

Calculer la masse d’un atome de cuivre .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un atome a pour symbole Cl.**

En utilisant le tableau périodique des éléments, déterminer de quel élément il s'agit et donner son numéro atomique.

Exercices sur la masse de l’atome et le tableau périodique

*Données :*

*La masse approchée d'un nucléon est*

*La masse approchée d’un électron est*

1. Calculer le rapport . Que peut-on en conclure ?
2. **Un clou en fer a une masse de 13 g.**

Calculer la masse d’un atome de Fer .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un fil de cuivre a une masse de 0,02 kg.**

Calculer la masse d’un atome de cuivre .

En déduire le nombre d'atomes de fer contenus dans l'échantillon.

1. **Un atome a pour symbole Cl.**

En utilisant le tableau périodique des éléments, déterminer de quel élément il s'agit et donner son numéro atomique.