

### Exercice 1 :

Sur son disque dur de 250 Go, Victoria a 150 Go de données stockées.

1. De quelle quantité d'espace libre dispose-t-elle sur son disque dur ?
2. Combien de fichiers de 10 Mo chacun pourrait-elle enregistrer au maximum sur son espace libre ?

Rappel : 1 Go = 1 Gigaoctet, 1 Mo = 1 Mégaoctet



### Exercice 1 :

Sur son disque dur de 250 Go, Victoria a 150 Go de données stockées.

1. De quelle quantité d'espace libre dispose-t-elle sur son disque dur ?
2. Combien de fichiers de 10 Mo chacun pourrait-elle enregistrer au maximum sur son espace libre ?

Rappel : 1 Go = 1 Gigaoctet, 1 Mo = 1 Mégaoctet



### Exercice 2 :

La masse des électrons de l'atome de fer est  $2,366 \times 10^{-20} \mu\text{g}$  .  
Sachant qu'un électron a une masse de  $9,1 \times 10^{-19} \text{ ng}$ , combien d'électrons possède l'atome de fer ?

Rappel :  $\mu\text{g}$  = microgramme, ng = nanogramme.

### Exercice 2 :

La masse des électrons de l'atome de fer est  $2,366 \times 10^{-20} \mu\text{g}$  .  
Sachant qu'un électron a une masse de  $9,1 \times 10^{-19} \text{ ng}$ , combien d'électrons possède l'atome de fer ?

Rappel :  $\mu\text{g}$  = microgramme, ng = nanogramme.

### Exercice 1 :

Sur son disque dur de 250 Go, Victoria a 150 Go de données stockées.

1. De quelle quantité d'espace libre dispose-t-elle sur son disque dur ?
2. Combien de fichiers de 10 Mo chacun pourrait-elle enregistrer au maximum sur son espace libre ?

Rappel : 1 Go = 1 Gigaoctet, 1 Mo = 1 Mégaoctet



### Exercice 1 :

Sur son disque dur de 250 Go, Victoria a 150 Go de données stockées.

1. De quelle quantité d'espace libre dispose-t-elle sur son disque dur ?
2. Combien de fichiers de 10 Mo chacun pourrait-elle enregistrer au maximum sur son espace libre ?

Rappel : 1 Go = 1 Gigaoctet, 1 Mo = 1 Mégaoctet



### Exercice 2 :

La masse des électrons de l'atome de fer est  $2,366 \times 10^{-20} \mu\text{g}$  .  
Sachant qu'un électron a une masse de  $9,1 \times 10^{-19} \text{ ng}$ , combien d'électrons possède l'atome de fer ?

Rappel :  $\mu\text{g}$  = microgramme, ng = nanogramme.

### Exercice 2 :

La masse des électrons de l'atome de fer est  $2,366 \times 10^{-20} \mu\text{g}$  .  
Sachant qu'un électron a une masse de  $9,1 \times 10^{-19} \text{ ng}$ , combien d'électrons possède l'atome de fer ?

Rappel :  $\mu\text{g}$  = microgramme, ng = nanogramme.