

Exercice 33 : problème sur l'atome de carbone

La masse d'un atome de carbone est égale à $1,99 \times 10^{-26}$ kg. Les chimistes considèrent des paquets contenant $6,022 \times 10^{23}$ atomes.

a. Calcule la masse en grammes d'un tel paquet d'atomes de carbone.

.....

.....

b. Donne une valeur arrondie de cette masse à un gramme près.