

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.