

LYON – 2005

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.

- 1/ Calculer la masse en grammes d'un tel paquet d'atomes de carbone.
- 2/ Donner une valeur arrondie de cette masse à un gramme près.