



Évaluation 1 Ch 9

- Calculer la masse d'une entité
- Déterminer le nombre d'entité dans une masse d'échantillon

7

Données : masse d'atomes : $m(\text{C}) = 2,00 \times 10^{-26} \text{ kg}$; $m(\text{H}) = 1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$; $m(\text{O}) = 2,67 \times 10^{-26} \text{ kg}$
 $m(\text{N}) = 2,33 \times 10^{-26} \text{ kg}$

1. Un comprimé contient 500 mg de paracétamol $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$.

a) Calculer la masse d'une molécule de paracétamol.

*

*

b) Rappeler la relation entre de nombre d'entités N , la masse d'une entité $m_{\text{entité}}$ et la masse d'un échantillon $m_{\text{échantillon}}$.

*

c) Calculer le nombre de molécules de paracétamol dans un comprimé.

*

*

2. Un échantillon de carbone contient $6,02 \times 10^{23}$ atomes de carbone. Quelle est sa masse ?

*

*