

Chapitre 9 – feuille de cours

Exercices :

QCM et contrôles techniques p. 101

1. Une nouvelle unité : la mole

Livre : p. 98

A.7 - la bouteille bleue



Quel est le rapport entre le nombre d'entité **N**, la masse totale d'entité m_t et la masse **m_a** d'une entité ?

Qu'est-ce qu'une mole ?

Comment calculer la quantité de matière **n** quand on connaît le nombre d'entité **N** ?

2. Quantité de matière et masse

Qu'est-ce que la masse molaire atomique ?

Exemple : $M_H = 1,0 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$; $M_N = 14 \text{ g.mol}^{-1}$

Qu'est-ce que la masse molaire moléculaire ?

Exemple : Masse molaire du cholestérol $C_{27}H_{46}O$:

Quelle est la relation entre la masse **m** et la quantité de matière **n** ?