

## La mole et la concentration molaire – Chapitre 7 – Santé

### Corrigés des exercices

#### Quantité de matière et masse

##### 18. Calculer une quantité de matière

$$n = \frac{m}{M}$$

A.N :

$$n = \frac{3,0}{131} = 2,3 \times 10^{-2} \text{ mol.}$$

#### Cas des liquides

##### 24. Calculer une concentration molaire

La quantité de matière de paracétamol dissoute est :

$$n = \frac{m}{M}$$

On en déduit  $c$  :

$$c = \frac{n}{V} = \frac{\frac{m}{M}}{V}$$

A.N :

$$c = \frac{\frac{0,100}{151}}{0,200} = 3,31 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$