

Chapitre 10

The background of the slide is a complex fractal image. It features a prominent golden spiral that winds inward from the outer edges towards a central point. The fractal is composed of many smaller, self-similar patterns that repeat at different scales, creating a rich, textured appearance. The color palette is primarily shades of blue and purple, with some lighter, almost white highlights that emphasize the geometric forms.

Évaluation formative

Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

Je sais

-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

Si une **mole** de dioxygène contient $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules, une **demi-mole** contient :

- $3,01 \cdot 10^{23}$
- $6,02 \cdot 10^{23}$
- $12,04 \cdot 10^{23}$



Si une **mole** de dioxygène contient $6,02 \cdot 10^{23}$ molécules, une **demi-mole** contient :

- $3,01 \cdot 10^{23}$
- $6,02 \cdot 10^{23}$
- $12,04 \cdot 10^{23}$



La constante d'Avogadro N_A a pour unité :

- aucune
- mol^{-1}
- $\text{entité} \cdot \text{mol}^{-1}$



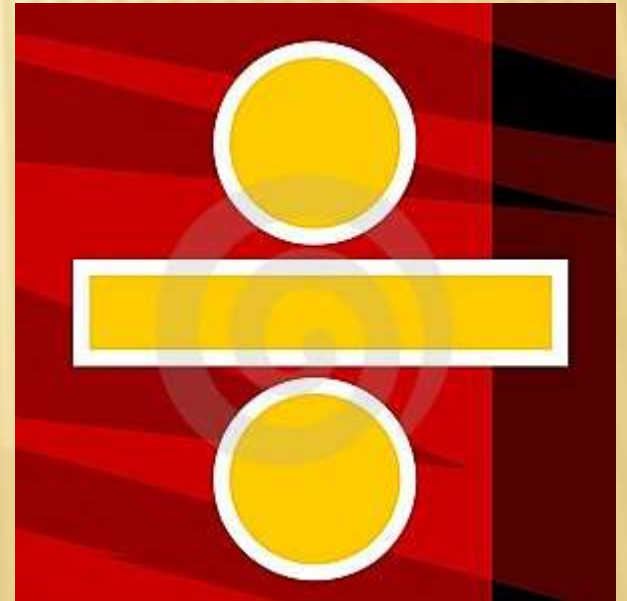
La constante d'Avogadro N_A a pour unité :

- aucune
- mol^{-1}
- entité/mol



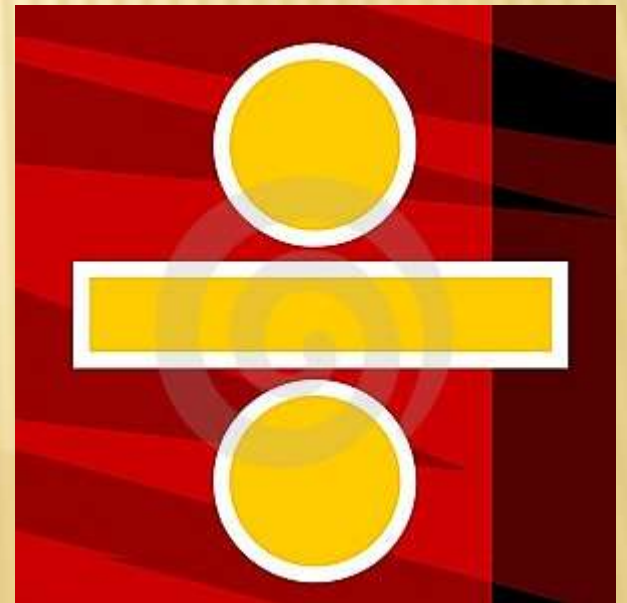
La **relation** liant **n**, **N** et **Na** est :

- $n = N / Na$
- $n = N \times Na$
- $n = Na / N$



La **relation** liant **n**, **N** et **Na** est :

- n = N / Na**
- n = N x Na
- n = Na / N



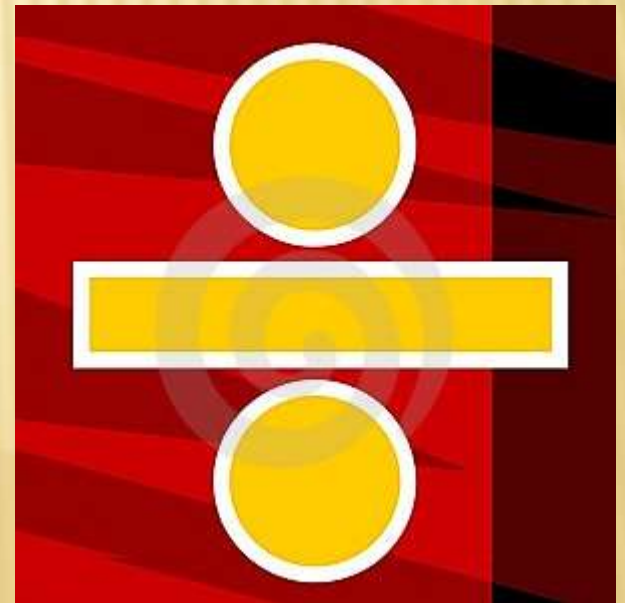
Dans **3 cas** sur **4**, la quantité de matière est le **rapport** :

$$n = \text{grandeur} / \text{constante}$$

Dans ce cas :

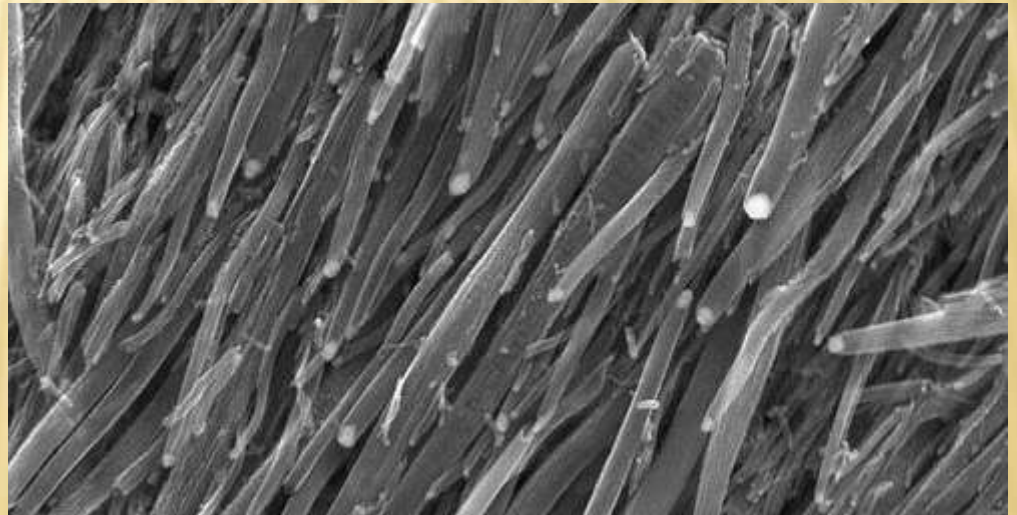
grandeur : N

constante : Na



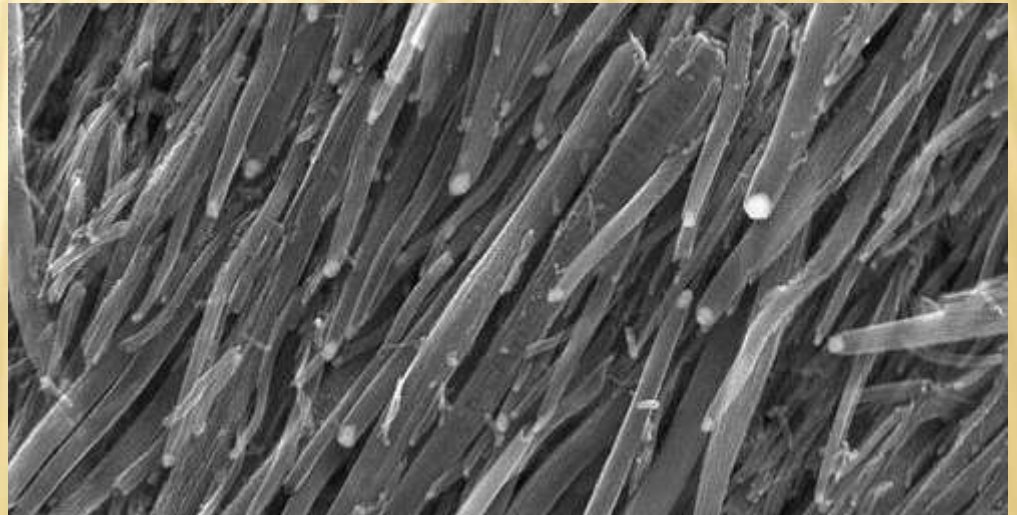
Si une **mole** de carbone pèse **12 g**,
deux moles de carbone pèsent :

- 6 g
- 12 g
- 24 g



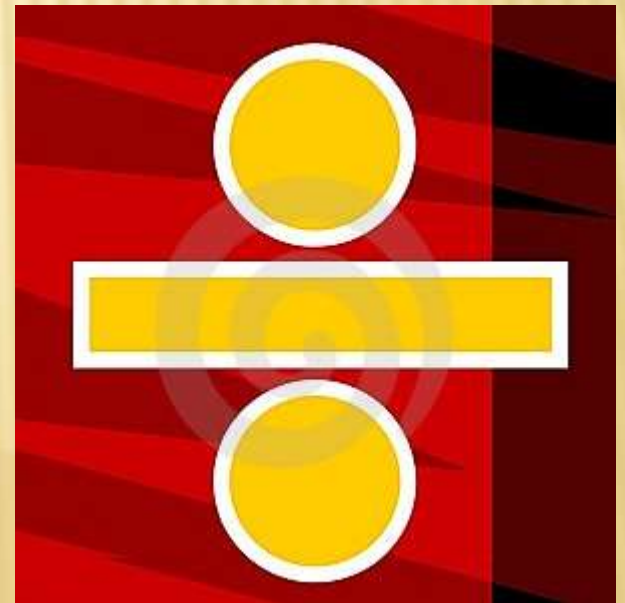
Si une **mole** de carbone pèse **12 g**,
deux moles de carbone pèsent :

- 6 g
- 12 g
- 24 g**



La **relation** liant **n**, **m** et **M** est :

- $n = m / M$
- $n = m \times M$
- $n = M / m$

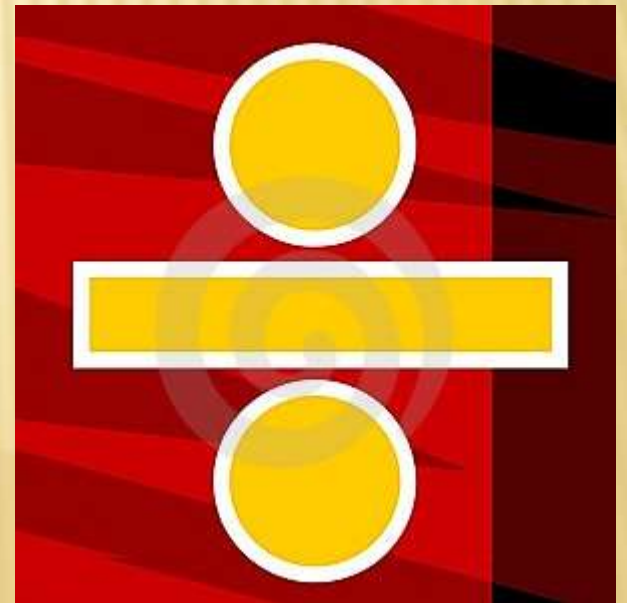


La **relation** liant **n**, **m** et **M** est :

$n = m / M$

$n = m \times M$

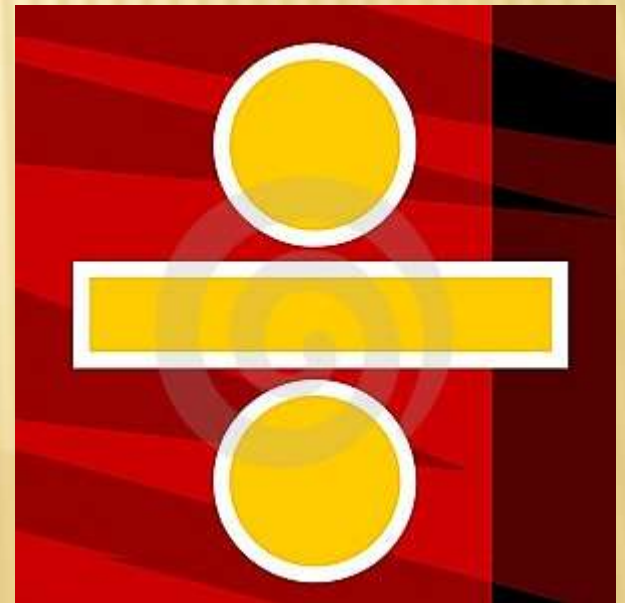
$n = M / m$



Dans **3 cas** sur **4**, la quantité de matière est le **rapport** :

$$n = \text{grandeur} / \text{constante}$$

Dans ce cas :
grandeur : m
constante : M



Les **masses molaires** s'expriment
en :

- mol
- mol/g
- g.mol⁻¹



Les **masses molaires** s'expriment
en :

- mol
- mol/g
- g.mol⁻¹**



la **masse molaire moléculaire** de l'eau H_2O est égale à :

- $M(\text{H}) + M(\text{O})$
- $M(\text{H}) + 2 M(\text{O})$
- $2 M(\text{H}) + M(\text{O})$



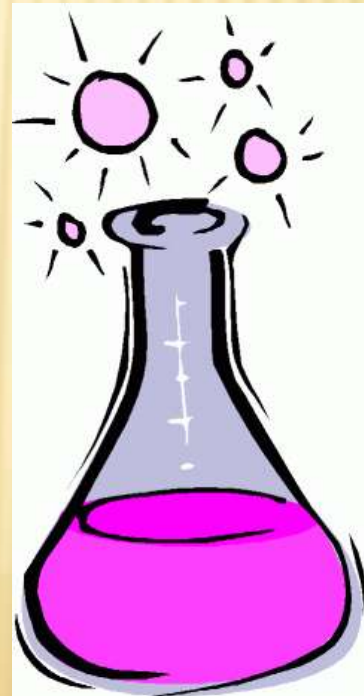
la **masse molaire moléculaire** de
l'eau **H₂O** est égale à :

- $M(\text{H}) + M(\text{O})$
- $M(\text{H}) + 2 M(\text{O})$
- $2 M(\text{H}) + M(\text{O})$**



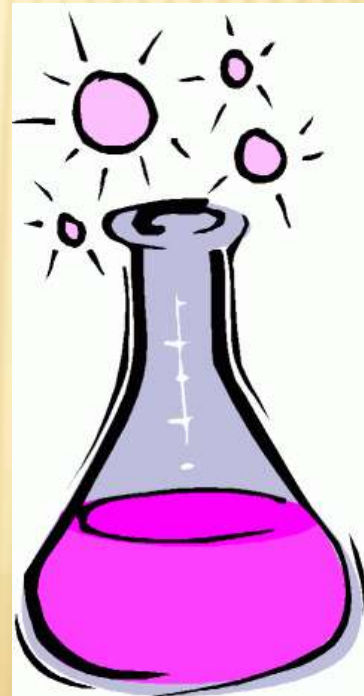
La **masse volumique ρ** est une **constante physique** caractéristique d'un corps:

- vrai
- faux



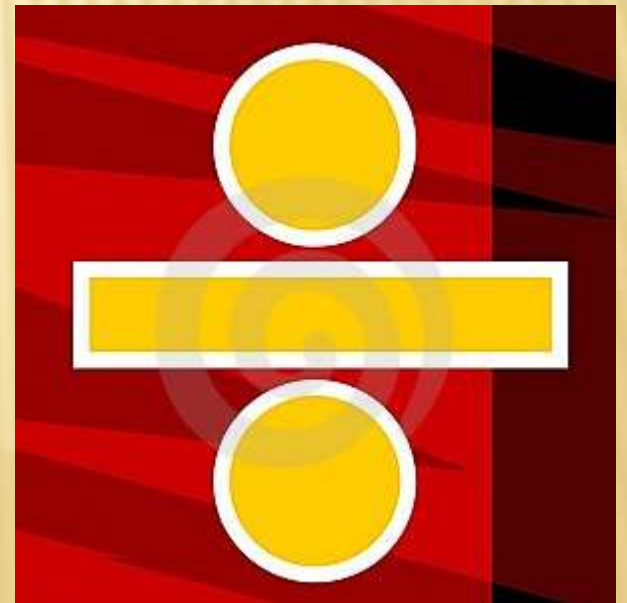
La **masse volumique ρ** est une **constante physique** caractéristique d'un corps:

- vrai**
- faux



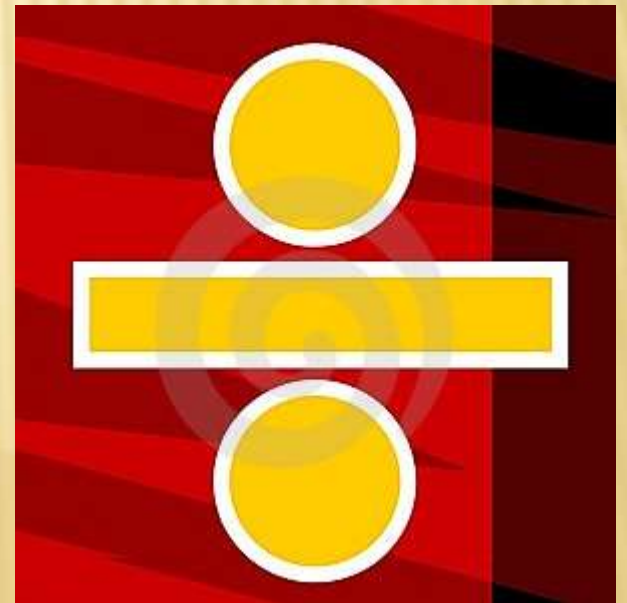
La **relation** liant ρ , m et V est :

- $\rho = V / m$
- $\rho = m / V$
- $\rho = m \times V$



La **relation** liant ρ , m et V est :

- $\rho = V / m$
- $\rho = m / V$
- $\rho = m \times V$



Les **unités** de la **masse volumique** sont :

- g.L⁻¹
- kg.m⁻³
- g.mL⁻¹

$$\rho = \frac{m}{v}$$

Les **unités** de la **masse volumique** sont :

- g.L⁻¹**
- kg.m⁻³
- g.mL⁻¹

$$\rho = \frac{m}{v}$$

Les **unités** de la **masse volumique** sont :

- ☒ **g.L⁻¹**
- ☒ **kg.m⁻³**
- ☐ g.mL⁻¹

$$\rho = \frac{m}{v}$$

Les **unités** de la **masse volumique** sont :

- ✘ **g.L⁻¹**
- ✘ **kg.m⁻³**
- ✘ **g.mL⁻¹**

$$\rho = \frac{m}{v}$$

La **référence** des liquides et des solides pour la **masse volumique** est :

- air
- eau
- sol



La **référence** des liquides et des solides pour la **masse volumique** est :

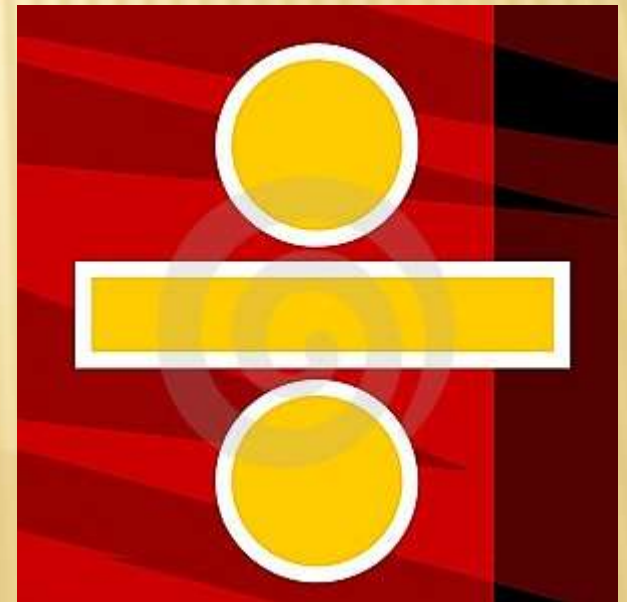
- air
- eau**
- sol



La **densité** d'un corps est exprimé
par :

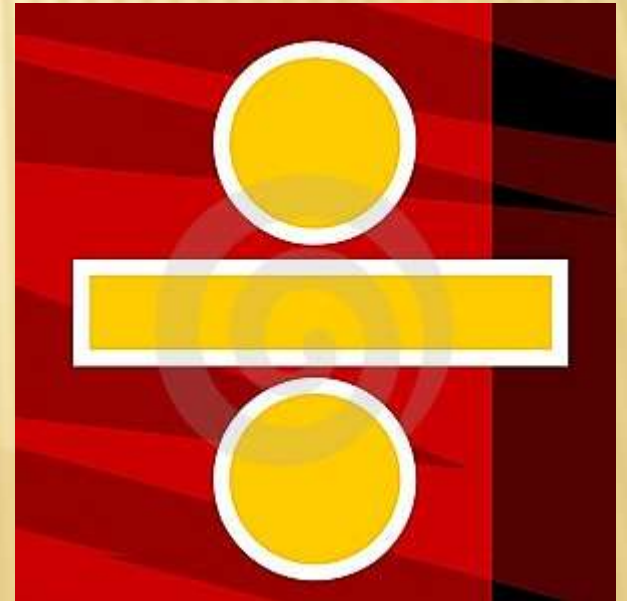
x

- $d = \rho_{\text{eau}} / \rho$
- $d = \rho_{\text{eau}} \times \rho$
- $d = \rho / \rho_{\text{eau}}$



La **densité** d'un corps est exprimé
par :

- $d = \rho_{\text{eau}} / \rho$
- $d = \rho_{\text{eau}} \times \rho$
- $d = \rho / \rho_{\text{eau}}$



La **densité** d'un corps a pour unité :

- aucune
- g.L^{-1}
- kg.m^{-3}



La **densité** d'un corps a pour unité :

aucune

g.L⁻¹

kg.m⁻³



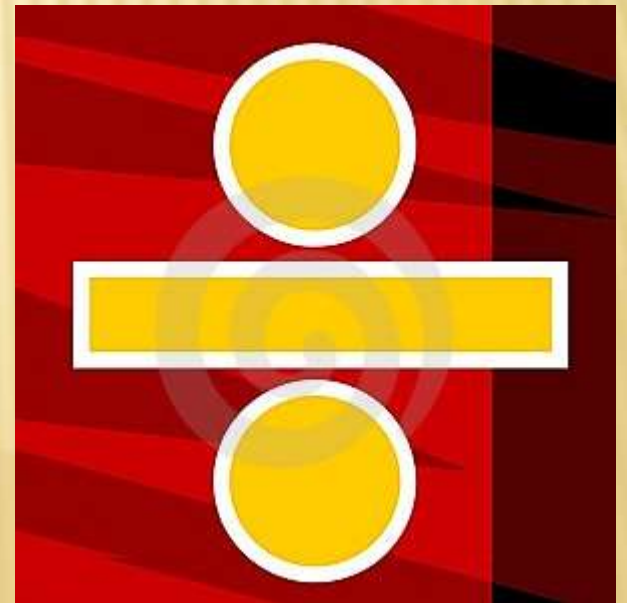


À

retenir !!!

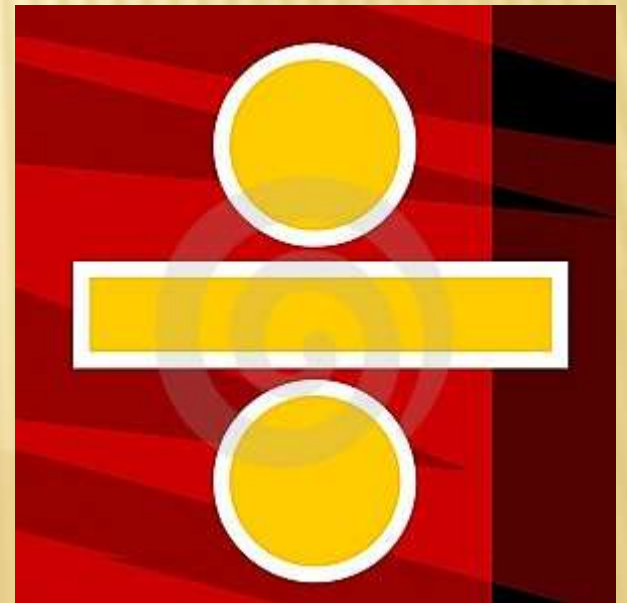
Dans ce chapitre :

$$n = \frac{\text{grandeur}}{\text{constante}}$$



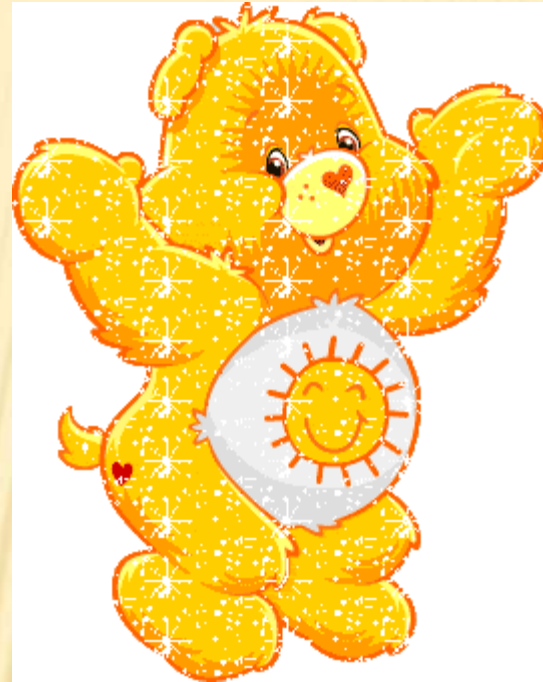
À retenir :

$$n = \frac{\text{grandeur}}{\text{constante}}$$



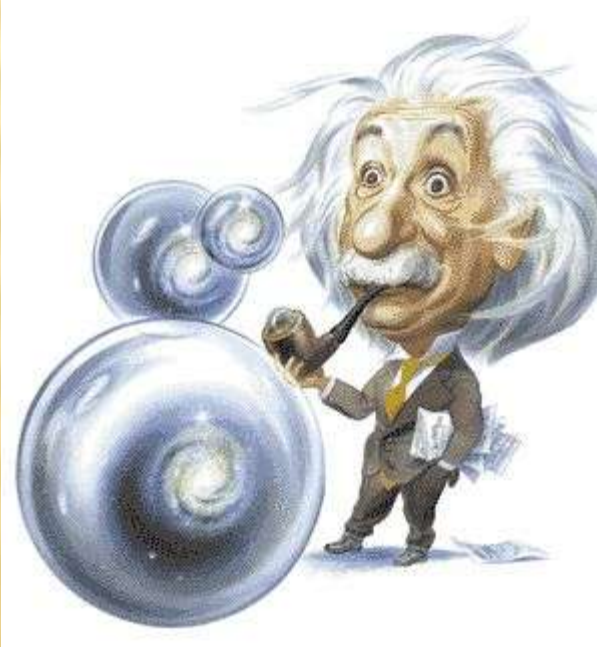
C'est l'heure du bilan !





Entourez en rouge les notions à retravailler

Reprenez-les dès ce soir !



Au boulot !!!

