# FICHE MÉMENTO:

### **Conversion d'unités**

#### Tableau de conversion d'unités

	k	h	da	(unité)	d	c	m			
Se lit	kilo	hecto	déca		déci	centi	milli			
Masse:	kg	hg	dag	g	dg	cg	mg			
Distance:	km	hm	dam	m	dm	cm	mm			
Volume:	kL	hL	daL	L	dL	cL	mL			
etc	Le fonctionnement est le même pour toutes les unités "simples" : Tension (V), Intensité (A), Résistance (Ω) Puissance (W), Temps (s), Énergie (J), Force (N), Fréquence (Hz), etc									

#### • Multiples et sous-multiples :

T		G		M		k	h	da	(unité)	d	c	m	μ		n		р
				:									:				
 .:		e		ga.			01	a		.;.	ti	ii.	0.		0		0::
Ter		Gig		Mé		kil	hec	déc		déc	cen	mil	nic		nan		pic
_	:		i	-	i		1	_			)	1	I	į	-	i	
$10^{12}$		10 <sup>9</sup>		$10^{6}$		$10^3$			1			10 <sup>-3</sup>	10 <sup>-6</sup>		10-9		10 <sup>-12</sup>

## Tableau de conversion d'unités de volumes [au cube : 3]

km <sup>3</sup>		hm <sup>3</sup>		dam <sup>3</sup>		$m^3$			dm <sup>3</sup>			cm <sup>3</sup>			n	nm³		
										kL	hL	daL	L	dL	сL	mL		

$$1 \, \mathrm{dm}^3 = 1 \, \mathrm{L}$$

$$1 \text{ cm}^3 = 1 \text{ mL}$$

$$1 \text{ m}^3 = 1000 \text{ L}$$

• Pour l'eau uniquement, on a :

	Ou	1.	au	uIII	qui	7111	,111,	OII	<u>u.</u>											
]	km <sup>3</sup> hm <sup>3</sup>		dam <sup>3</sup>		$m^3$		dm <sup>3</sup>			cm <sup>3</sup>			mm <sup>3</sup>							
											kL	hL	daL	L	dL	cL	mL			
											t			kg	hg	dag	g	dg	cg	mg

$$1 \text{ m}^3 \text{ d'eau} = 1 \text{ t d'eau} = 1000 \text{ L d'eau} = 1000 \text{ kg d'eau}$$

$$1 \text{ dm}^3 \text{ d'eau} = 1 \text{ L d'eau} = 1 \text{ kg d'eau}$$

$$1 \text{ cm}^3 \text{ d'eau} = 1 \text{ mL d'eau} = 1 \text{ g d'eau}$$

#### Tableau de conversion d'unités d'aires [au carré : <sup>2</sup>]

km <sup>2</sup>	hm <sup>2</sup>	dam <sup>2</sup>	$\mathbf{m}^2$	dm <sup>2</sup>	cm <sup>2</sup>	mm <sup>2</sup>
	ha	a	ca			
	(hectare)	(are)	(centiare)			

Document 1/2

#### D'autres conversions couramment utilisées en sciences physiques

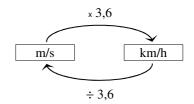
#### **⇒** Durée / Temps **⇐**

1 an = 365 j 1 j = 24 h

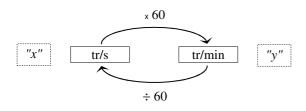
1 h = 60 min 1 min = 60 s 1 h = 3600 s

Conversion de décimal en sexagésimal : exemple :  $3,67 \text{ h}: 0,67 \times 60 = 40,2 \text{ min} : \text{ soit} : 3 \text{ h} 40 \text{ min et...}$  $0,2 \times 60 = 12 \text{ s} : \text{donc}: 3,67 \text{ h} = 3 \text{ h} 40 \text{ min } 12 \text{ s}$ 

#### 



#### **⇒** Fréquence de rotation **⇔**



Cela revient à faire le produit en croix suivant :

$$\begin{array}{c|ccc} tr/s: & "x" \text{ tr} & \to & 1 \text{ s} \\ \hline tr/min: & "y" \text{ tr} & \to & 60 \text{ s} (1 \text{ min}) \end{array}$$

#### **⇒** Énergie / Puissance - Électrique / Thermique **←**

1 kJ/h = 
$$\frac{1000 \text{ J}}{3600 \text{ s}}$$
 = 0,28 J/s = 0,28 W

 $\boxed{1 \text{ W} = 3600 \text{ J}} \qquad \boxed{1 \text{ kW} = 3600 \text{ kJ}}$ 

$$1 \text{ Wh} = 3600 \text{ J}$$

$$1 \text{ kWh} = 3600 \text{ kJ}$$

1 thermie = 
$$4185 \text{ kJ}$$

#### **→** Température **←**

$$T(K) = T(^{\circ}C) + 273,15$$
  $T(^{\circ}C) = T(K) - 273,15$ 

$$T(^{\circ}C) = \frac{5}{9} \times (T(^{\circ}F) - 32)$$
  $T(^{\circ}F) = \frac{9}{5} \times T(^{\circ}C) + 3$ 

# **⇒** Pression **⇐**

$$1 \text{ atm} = 1,013 \text{ bar} = 101325 \text{ Pa} = 1013 \text{ mbar} = ...$$
  
 $... = 760 \text{ mmHg} = 10,33 \text{ mCE}$ 

1 Pa = 
$$1 \text{ N/m}^2$$
 1 bar =  $1 \text{ daN/cm}^2$ 

Souvent, on simplifie en écrivant que :  $1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa}$ 

#### **⇒** Viscosité dynamique *⇐*

#### **⇒** Viscosité cinématique *⇐*

$$1 \text{ st} = 10^{-4} \text{ m}^2/\text{s}$$

$$1 \text{ cst} = 10^{-6} \text{ m}^2/\text{s}$$

#### ⇒ Conversion de masses volumiques ⇔

• Exemple 1 : On veut convertir 120 g/L en mg/cL (utiliser le tableau de conversion d'unités de volume) :

$$\frac{1 \text{ g}}{1 \text{ L}} = \frac{1000 \text{ mg}}{100 \text{ cL}} = 10 \text{ mg/cL}$$
 Donc,  $\underline{120 \times 10} = 1200 \text{ mg/cL}$ 

• Exemple 2 : On veut convertir 1800 kg/m³ en g/cm³ (utiliser le tableau de conversion d'unités de volume) :

$$\frac{1 \text{ kg}}{1 \text{ m}^3} = \frac{1000 \text{ g}}{1000000 \text{ cm}^3} = 0,001 \text{ g/cm}^3 \qquad \text{Donc, } \underline{1800 \times 0,001 = 1,8 \text{ g/cm}^3}$$

• À noter que : 
$$1 \text{ kg/m}^3 = 1 \text{ g/dm}^3 = 1 \text{ g/L}$$

<u>Remarque</u>: Méthode de M. ARSLAN, d'autres méthodes existent aussi...

Document