

## TD : Masse volumique et densité

### Exercice 1 : Association, relier les cases

m		masse volumique		g
V		densité		g/L
d		masse		
$\rho$		volume		L

### Exercice 2 : Sélectionner les formules correctes

$m = \rho \times V$	$V = \frac{\rho}{m}$	$\rho = \frac{V}{m}$
$m = \frac{\rho}{V}$	$V = \frac{m}{\rho}$	$\rho = \frac{m}{V}$
$m = \frac{V}{\rho}$	$V = m \times \rho$	$\rho = m \times V$
$d = \frac{m}{\rho}$	$d = \frac{\rho_{\text{corps}}}{\rho_{\text{eau}}}$	$d = \frac{m}{V}$

### Exercice 3 : qcm

Un flacon de Bétadine contient 250 g de solution à 3 % massique de povidone iodée. Quelle est la masse de povidone iodée dans le flacon ?	7,5 g	3 g	12,5 g	25 g
Un gel hydroalcoolique contient 70 % vol d'éthanol. Quelle volume d'éthanol y a-t-il dans un flacon de 150 mL	45 mL	90 mL	105 mL	70 mL
Un dentifrice contient 0,2 % massique de fluorure de sodium. Quelle est la masse de fluorure de sodium dans un tube de 75 g ?	0,15g	0,2 g	1,5 g	0,75g
Un jus de fruit contient 18 g de sucre pour une masse totale de 240 g. Quel est le pourcentage massique de sucre dans ce jus ?	7,5 %	12,5 %	10 %	15 %

## Exercice 4 : calculs

	m	V	$\rho$	d
1	100 g	100 mL	___ g/mL	___
2	100 g	___ mL	0,9 g/mL	___
3	1100 g	1 L	___ kg/L	___
4	___ kg	1 L	___ g/L	0,8
5	1000 g	___ L	___ g/L	1,2