

TD : Masse volumique et densité

Exercice 1 : Association, relier les cases

m		masse volumique		g
V		densité		g/L
d		masse		L
ρ		volume		

Exercice 2 : Sélectionner les formules correctes

$$m = \rho \times V$$

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

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

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

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

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

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

$$V = m \times \rho$$

$$\rho = m \times V$$

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

$$d = \frac{\rho_{corps}}{\rho_{eau}}$$

$$d = \frac{m}{V}$$

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	ρ	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