

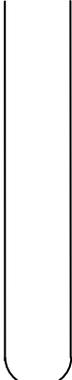
<u>Corps pur et mélange</u> <u>au quotidien</u> <u>ACT</u>	<u>Comment identifier une espèce chimique ?</u> <u>A propos de la masse volumique</u>	<u>Constitution et transformations</u> <u>de la matière</u> <u>Séquence 1</u>
--	--	---

Solvant	Eau	Ethanol (alcool)	Dichlorométhane	Cyclohexane
Masse volumique en g/mL	1,0	0,80	1,33	0,78
Miscible à l'eau ou à l'alcool	Oui	Oui	Non	Non

1. Quelle est la masse volumique du cyclohexane exprimée en gramme par litre ?

.....
.....

2. En utilisant les données du tableau, représenter le contenu des Tubes à essais (T.A.E.).

Solvant 1	EAU	EAU	EAU
Solvant 2	CYCLOHEXANE	ALCOOL	DICHLOROMETHANE
Volume du solvant 1	8mL	8mL	8mL
Volume du solvant 2	4mL	4mL	4mL
Dessin du Tube à essai. Identifier les différentes phases.			

2.1. Un peu de calculs pour s'entraîner :

CULTURE GENERALE : Quelle est la masse d'un litre d'eau ? _____

2.2. Quelle est la masse de 150 mL d'eau ? _____

2.3. Quelle est la masse d'un litre de cyclohexane ? _____

2.4. Quelle est la masse de 125 mL de dichlorométhane ? _____

2.5. Quel est le volume occupé par 200 g d'eau ? _____

2.6. Quel est le volume occupé par 200 g de cyclohexane ? _____

2.7. Quel est le volume occupé par 200 g de dichlorométhane ? _____

2.8. UN PEU DE REFLEXION : On dispose de 4 échantillons de masses égales à 120 g ; de quelle espèce chimique (parmi celles proposées dans le tableau) est constitué l'échantillon qui occupe le plus petit volume ?

