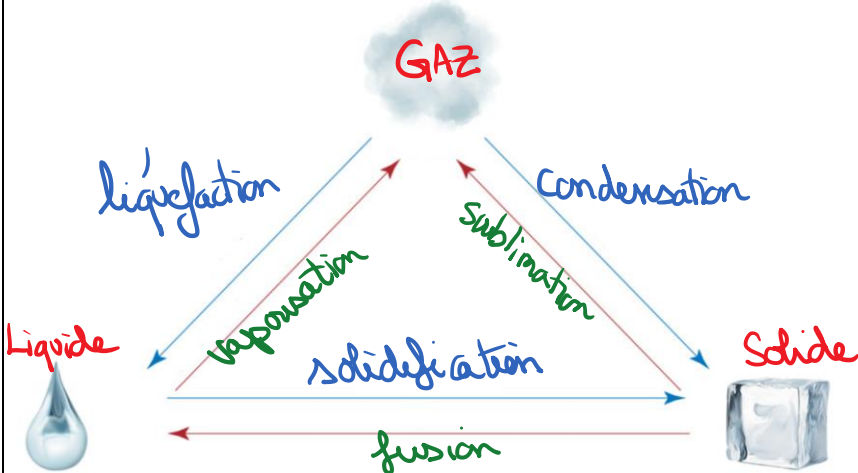
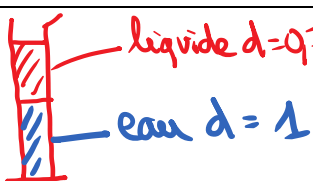


# FICHE MEMORISATION Chapitre 1

Qu'est-ce qu'une entité chimique ?	Des particules microscopiques : atomes, molécules ou ions
Qu'est-ce qu'une espèce chimique ?	Un ensemble d'entités chimiques toutes identiques
Quelles sont les deux échelles d'observation ?	Microscopique et macroscopique (invisible à l'œil nu) (notre échelle)
Qu'est-ce qu'un corps pur ?	Un corps constitué d'une seule espèce chimique
Qu'est-ce qu'un mélange	Un mélange est constitué de plusieurs espèces chimiques
Qu'est-ce qu'un mélange homogène ?	Un mélange où l'on ne distingue qu'une seule phase à l'œil nu.
Qu'est-ce qu'un mélange hétérogène ?	Un mélange où l'on distingue au moins deux phases à l'œil nu.
Que signifie deux liquides miscibles ?	Deux liquides qui se "mélangent" 1 phase
Comment appelle-t-on deux liquides qui ne se mélangent pas ?	Des liquides non miscibles
Que signifie CCM ?	Chromatographie sur couche mince
Quel est le rôle de l'éluant ?	Il emporte avec lui les espèces déposées par capillarité sur la plaque de chromatographie
Quelle est la phase fixe d'une CCM ?	C'est la plaque (en silice ou papier filtre)
Quelle est la phase mobile d'une CCM ?	C'est l'éluant
Compléter le schéma	
Citer le test pour détecter de l'eau de formule..... $H_2O$	Le sulfate de cuivre anhydre blanc devient bleu s'il y a de l'eau

Citer le test pour détecter du dioxygène de formule ..... $O_2$ ....	Une buchette incandescente se ravive fortement en présence de $O_2$ .								
Citer le test pour détecter du dihydrogène de formule..... $H_2$	Au contact d'une flamme, $H_2$ provoque une détonation.								
Citer le test pour détecter du dioxyde de carbone de formule ..... $CO_2$ ....	L'eau de chaux limpide se trouble en présence de $CO_2$ .								
Quels sont les états de la matière ?	Solide, liquide, gazeux								
Compléter avec le nom des changements d'état									
Quelle est la particularité que possède un corps pur lors d'un changement d'état ?	Il change d'état à <u>température constante</u>								
Comment s'appelle l'appareil qui permet de mesurer la température de fusion d'un solide ?	Un banc Kofler								
Citer la formule de la masse volumique avec ses unités	$g/L \leftarrow \rho = \frac{m \rightarrow g}{V \rightarrow L}$								
Quelle est la masse volumique de l'eau (en g/L ou g/mL)	$\rho = 1000 \text{ g/L}$ ou $\rho = 1 \text{ g/mL}$								
Convertir 20mL en L	<table border="1" data-bbox="612 1476 884 1565"><tr><td>L</td><td>dL</td><td>cL</td><td>mL</td></tr><tr><td>0</td><td>0</td><td>2</td><td>0</td></tr></table> $20 \text{ mL} = 0,020 \text{ L}$	L	dL	cL	mL	0	0	2	0
L	dL	cL	mL						
0	0	2	0						
Convertir 7,2 L en mL	<table border="1" data-bbox="612 1554 884 1621"><tr><td>L</td><td>dL</td><td>cL</td><td>mL</td></tr><tr><td>7</td><td>2</td><td>0</td><td>0</td></tr></table> $7,2 \text{ L} = 7200 \text{ mL}$	L	dL	cL	mL	7	2	0	0
L	dL	cL	mL						
7	2	0	0						
Calculer la masse volumique de 200 mL d'huile d'olive ayant une masse de 184g.	$\rho = \frac{m}{V} = \frac{184 \text{ g}}{0,200 \text{ L}} = 920 \text{ g/L}$								
Si un liquide a une densité de 0,75, est-il plus dense ou moins dense que l'eau. Faire un schéma dans une éprouvette.	$d = 0,75 < d_{\text{eau}} = 1$ le liquide est au dessus de l'eau il est moins dense que l'eau 								
Calculer le pourcentage massique d'or pur dans une bague en or sachant qu'il y a 18,75g d'or pur et que la bague pèse 25g.	$\%(\text{OR}) = \frac{m_{\text{OR}}}{m_{\text{bague}}} \times 100 = \frac{18,75}{25} \times 100 = 75 \%$								

