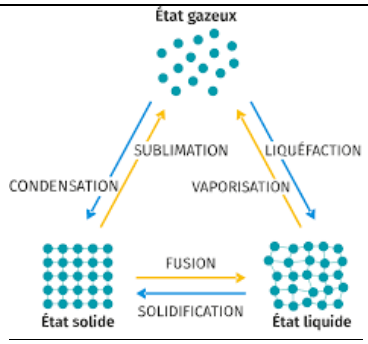
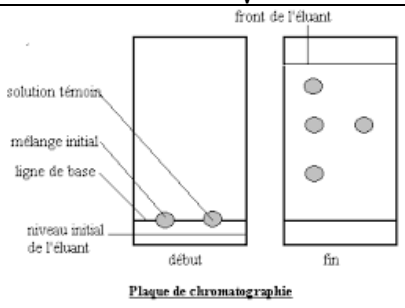
Fiche 2nd : CORPS PURS ET MELANGES

www.vecteurbac.fr

Corps pur	Une seule espèce chimique. Exemple : l'eau H_2O		
Mélange	Plusieurs espèces chimiques. Exemple : l'air (composé de N_2 et O_2).	**Homogène**	Les différents constituants du mélange ne se distinguent pas à l'œil nu. Exemple : un sirop de menthe mélangé à de l'eau
		Hétérogène	Exemple : un jus d'orange avec sa pulpe

Composition d'un mélange	
pourcentage massique	$m\% = \frac{m_{espece}}{m_{échantillon}} \times 100$
pourcentage volumique	$V\% = \frac{V_{espece}}{V_{échantillon}} \times 100$

Identification d'une espèce chimique		
Méthodes	**Formules/ Schéma**	**Remarques**
Température de changements d'état		un corps pur à une température de changement d'état constante, contrairement à un mélange.
La masse volumique	$\rho = \frac{m_{substance}}{V}$	
Chromatographie sur couche mince (CCM)	 Plaque de chromatographie	Une tache verticale : corps pur. Plusieurs taches verticales : mélange. Horizontalement : deux taches à la même hauteur sont identiques.

Tests chimiques		
Espèces chimiques à tester	**Nom du test**	**Résultat du test positif**
Eau (H_2O)	Sulfate de cuivre anhydre	Couleur bleue
Dioxygène (O_2)	Buchette incandescente	Ravive l'incandescence
Dihydrogène (H_2)	Allumette enflammée	Détonation
Dioxyde de carbone (CO_2)	Eau de chaux	Trouble, précipité blanc