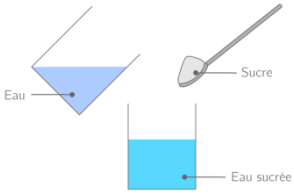
Partie 1

Corps purs , mélanges, identification

Lire le livre pages 16 à 19.Voir le site Internet. Revoir les T.P.1,2,3 Compléter le résumé de cours ci dessous.

1) Corps pur et mélange

Mélange **homogène**		Mélange **hétérogène**	
Constituants **non visibles** à l'œil nu			
Dissolution Liquide +	**Dilution** Liquide +	Liquide + solide	Liquide + liquide
Exemple : 	Exemple :	Exemple :	Exemple :

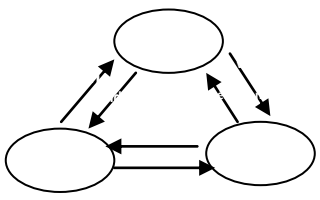
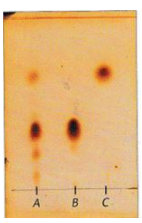
L'air est un mélange de gaz :

2) Composition massique ou titre massique

Définition :	Formule :
,	t

3) Identifier une espèce chimique

Pour identifier une espèce chimique, il existe plusieurs moyens :

Température changement état	Masse volumique	Tests chimiques	CCM
Principe : 			Principe :