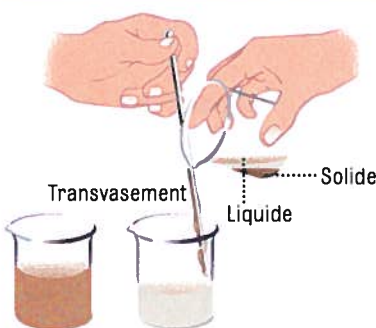



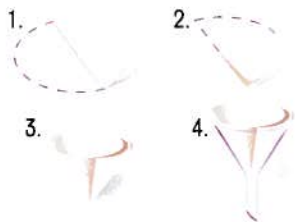


Les humains ont appris à maîtriser et à raffiner des techniques pour extraire des matières premières de la nature. Ces techniques permettent

de séparer les diverses substances d'un mélange sans modifier leur nature chimique.

Type de mélange	Caractéristiques des composantes	Exemple	Technique de séparation	Schéma
Hétérogène	Une des composantes est un liquide. L'autre composante est un solide dont les particules sont denses et se déposent au fond du contenant (sédimentation).	Eau et sable	Décantation	
	Une des deux composantes liquides flotte (surnage) sur l'autre.	Eau et huile		
	Les deux composantes sont solides ; l'une d'elles contient du fer ou du nickel.	Limaille de fer et sable	Séparation par magnétisme	
	Une des composantes est formée de grosses particules.	Sable et gravier	Tamissage et filtration	
	Une des composantes est formée de fines particules.	Eau et amidon		
Homogène	Une des composantes s'évapore à une température plus basse que l'autre.	Eau et sel	Évaporation	