

Nom :	PHYSIQUE-CHIMIE	E.GEOFFROY
Prénom :	Mélanges et	2017/2018
Classe :	corps purs	

1. Corps pur :

Le corps pur n'est composé que d'un seul constituant.

Exemple : Le cuivre natif est un minerai naturel se présentant sous la forme de pépite et composé de cuivre.



2. Mélanges :

○ Mélanges homogènes :

Dans un mélange homogène, on ne peut pas distinguer à l'œil nu les différents constituants.

Exemple : L'air est mélange hétérogène composé de :

- 78 % de diazote
- 21 % de dioxygène
- 1 % d'autres gaz



○ Mélanges hétérogènes :

Dans un mélange hétérogène, on peut distinguer à l'œil nu les différents constituants.

Exemple : La vinaigrette pour la salade est un mélange hétérogène. L'huile et le vinaigre ne sont pas miscibles (on ne peut pas les mélanger).



Exemple :



Les jus de fruits pressés sont également des mélanges hétérogènes.