

Corps purs et mélanges

1 Espèces chimiques

La matière est constituée d'**entités chimiques** (molécules, atomes, ions).

Une **espèce chimique** est un ensemble d'entités chimiques identiques.

Un **mélange** est constitué de plusieurs espèces chimiques différentes.

2 Corps purs simples et corps purs composé

Un **corps pur** est constitué d'une seule espèce chimique.

On distingue 2 Types :

Les **corps purs simples** est constitué d'un seul type d'atomes (Ag, C, O₂)

Un **corps pur composé** est un corps pur qui est constitué de plusieurs types d'atomes. Ces atomes différents restent dans des proportions bien définies dans le corps pur considéré (H₂O, NaCl, C₂H₆O).

3 Mélanges homogènes et hétérogènes

Lorsque plusieurs espèces chimiques sont mélangées, elles peuvent former deux types de mélanges :

Un **mélange homogène** est constitué d'une seule phase (Acier, le thé)



Des liquides sont **miscibles** lorsqu'ils se mélangent l'un avec l'autre pour former un **mélange homogène**. (éthanol et eau).

Un **mélange hétérogène** est constitué de plusieurs phases (solide, liquide, gaz), c'est-à-dire plusieurs corps que l'on peut distinguer. (eau plus sable).

Des liquides **ne sont pas miscibles** lorsqu'ils forment un **mélange hétérogène**, constitué de plusieurs phases distinctes. (eau plus huile).



Je me teste

1. Quelle est la différence entre une entité chimique et une espèce chimique ?

- Il n'y a pas de différence.
- Une espèce chimique est constituée d'entités chimiques.
- Une entité chimique est un mélange d'espèces chimiques.

2. Quelle est la nature d'un corps constitué uniquement d'atomes identiques ?

- C'est un corps pur simple élémentaire.
- C'est un corps pur simple composé.
- C'est un corps pur simple moléculaire.

3. Quelle est la nature du mélange obtenu en ajoutant 1,0 g de sable dans 100 mL d'eau, à 20 °C, après agitation ?

- C'est un mélange homogène.
- C'est un mélange hétérogène.
- C'est un mélange aqueux.