

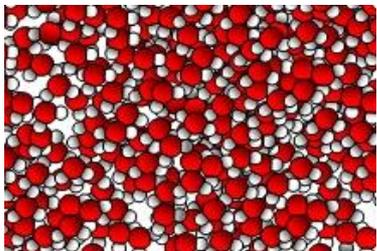


Chapitre 1

Cours 2 : corps purs et mélanges Résumé (1 / 1)

2^{nde}

Entité chimique et espèce chimique

Entité chimique	Espèce chimique
	

Si on parle d'une molécule d'eau (de formule H_2O), il s'agit d'une entité chimique.
Si on parle de l'eau contenue dans un verre, il s'agit d'une espèce chimique (de formule H_2O).

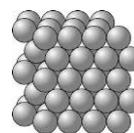
En effet, des milliards d'entités chimiques identiques constituent une espèce chimique.

Une espèce chimique est une collection d'un nombre très élevé d'entités chimiques identiques.

Différence entre corps purs et mélanges

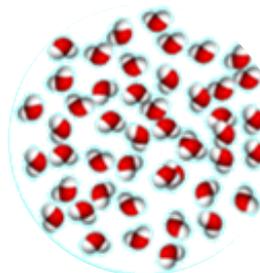
Une substance, qu'elle soit solide, liquide ou gazeuse, est qualifiée de « corps pur » si, à l'inverse d'un mélange, elle n'est constituée que d'une seule espèce chimique.

Une bille de fer est constituée d'une seule espèce chimique car à l'échelle microscopique, elle ne contient que des atomes de fer. La bille de fer est donc un corps pur.



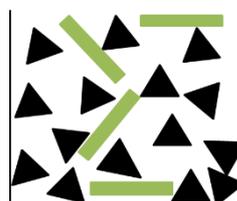
Assemblage d'atomes de fer

L'eau est constituée d'une seule espèce chimique car à l'échelle microscopique, elle ne contient que des molécules d'eau. L'eau est donc un corps pur.



Liquide ne contenant que des molécules d'eau

L'eau sucrée est un mélange car à l'échelle microscopique, elle contient 2 sortes d'entités chimiques différentes : les molécules d'eau et les molécules de sucre.



▲ Molécule d'eau
— Molécule de sucre

Mélanges homogènes et mélanges hétérogènes

Un mélange est homogène si on ne peut à l'œil nu distinguer au moins deux constituants.
Exemple de mélange homogène : le bronze (mélange de cuivre et d'étain)

Un mélange est hétérogène si on peut distinguer à l'œil nu au moins deux constituants.
Exemple de mélange hétérogène : la vinaigrette (mélange d'huile et de vinaigre)