



Chapitre 1 : Substances naturelles et de synthèse

Introduction : Activité n°1

Les espèces chimiques :

Prenons l'exemple d'un composé quelconque, comme un jus de fruit :

De quoi celui-ci est-il composé ? (*Demandez aux élèves*)

- ✓ D'eau
 - ✓ De sucre
 - ✓ D'acides
 - ✓ De colorants
 - ✓ D'arômes
- } Ce sont des **substances chimiques**.

Si une de ces substances est un **corps pur**, on parle alors **d'espèces chimiques**.

On rappelle qu'un corps pur s'oppose au mélange :

On peut séparer les différents constituants d'un mélange par des méthodes physiques.

Si une substance ne peut pas être séparée en d'autres substances, il s'agit d'un corps pur.

II Espèces chimiques naturelles et/ou de synthèse :

Activité documentaire n°2 p 15 à l'oral

- Une espèce chimique **naturelle** est issue de la **nature** (animaux, végétaux, minéraux).
Ex : demandez aux élèves
- Une espèce chimique de **synthèse** est **fabriquée par l'homme**, en laboratoire.
- Pour des raisons économiques, certaines espèces chimiques naturelles ont pu être reproduite en laboratoire, comme le colorant indigo ou l'arôme de vanille.

On ne peut différencier l'espèce naturelle de l'espèce synthétique dans un produit.

D'autres part, les chimistes produisent des substances qui n'existe pas dans la nature comme les matières plastiques.

Exercice n°7 et 8 p 17