



## 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