



# T1C1 - Corps purs et mélanges

Physique-Chimie · Seconde · Oltre le stelle · Fiche de révision

## Espèces chimiques

- **Espèce chimique** = ensemble d'entités identiques
- **Corps pur** = une seule espèce (eau distillée)
- **Mélange** = plusieurs espèces

## Mélanges

Type	Description	Exemples
Homogène	Une seule phase	Eau salée, air
Hétérogène	Plusieurs phases	Huile + eau

## Solutions aqueuses

- **Soluté** = espèce dissoute
- **Solvant** = espèce qui dissout
- **Aqueuse** = solvant = eau

Concentration en masse :  $C_m = m / V$  (en g/L)

## Dilution

Conservation du soluté :  $C_i \times V_i = C_f \times V_f$

## Identification — tests caractéristiques

Test	Espèce détectée	Résultat positif
Sulfate de cuivre anhydre	Eau	Deviens bleu
Eau de chaux	CO <sub>2</sub>	Trouble blanc
Bûchette incandescente	O <sub>2</sub>	Rallumage
Soude (NaOH)	Cu <sup>2+</sup>	Précipité bleu
Soude	Fe <sup>2+</sup>	Précipité vert
Soude	Fe <sup>3+</sup>	Précipité rouille
Nitrate d'argent	Cl <sup>-</sup>	Précipité blanc qui noircit

## Chromatographie

Technique de séparation. **Rapport frontal**  $R_f$  = distance espèce / distance solvant.  $R_f$  caractéristique de l'espèce.