PHYSIQUE-CHIMIE · SECONDE / FICHE DE RÉVISION

Corps purs et solutions

Astrolab Cours · astrolabcours.fr

L'image. Le sucre dans le café : la concentration, c'est la quantité de sucre par volume. Rajouter de l'eau dilue, mais le sucre reste.

01 Corps pur, mélange

- Corps pur : une seule espèce. Mélange homogène ou hétérogène.
- Identifier : T_{fus}, $T_{\text{éb}}$, $\rho = m/V$, CCM.
- Corps pur : palier de température au changement d'état.

Solution

$C_m = m/V$ (V = volume de solution). Dilution : $C_{m,0}V_0 = C_{m,1}V_1$, facteur $F = C_{m,0}/C_{m,1} = V_1/V_0$.

- Dissolution : fiole jaugée, compléter au trait, homogénéiser.
- Dilution : pipette jaugée pour V_0, fiole jaugée pour V_1.
- Dosage par étalonnage : échelle de teintes ou courbe d'étalonnage.

03 Les pièges

- Concentration en masse ≠ masse volumique.

---

astrolabcours.fr/physique/seconde/corps-purs-et-melanges/ · vidéo, exercices corrigés et QCM gratuits

© Astrolab Cours · astrolabcours.fr/physique/seconde/corps-purs-et-melanges/ · Tous droits réservés : usage personnel uniquement, republication et usage commercial interdits