Correction des exercices 21 et 22 de la feuille d'exercices du chapitre 4

Exercice 21 :

1. On obtient des mélanges homogènes avec le sel, le sucre et le sulfate de cuivre car ces solides se sont dissous dans l'eau.
2. On obtient des mélanges hétérogènes avec l'aluminium, le café et la craie car ces solides sont insolubles dans l'eau.

Exercice 22 :

Dans ce cas précis, le sucre ne fond pas dans le café car le sucre ne passe pas de l'état solide à liquide. Il se dissout, c'est-à-dire qu'il forme un mélange homogène avec le café (on retrouve bien le café si l'on vaporise tout le café).

Point culture :

- La dissolution, ou solvation, correspond à l'interaction entre le soluté et le solvant. Par exemple, le sel (chlorure de sodium) se dissocie au contact de l'eau en ions Na^+ et Cl^- . Ces ions s'entourent alors de molécules d'eau ; il s'établit des liaisons faibles (non covalentes) entre eux et l'eau.
- La température de fusion du sucre est de 160-170°C.