

# Utilisation des composés naturels

Thème du programme : La santé

Faire la différence entre espèce chimique, corps pur et mélange.	
Définitions, formules et unités : solubilité, masse volumique, densité.	
Savoir déterminer la masse (ou le volume) d'un échantillon à partir de sa masse volumique ou de sa densité ; savoir calculer une masse volumique ou une densité.	
Connaissant les températures de fusion ou d'ébullition, être capable de prévoir l'état (liquide, solide ou gazeux) d'une espèce chimique à une température et une pression données.	
Connaissant les données de miscibilité et de densité de liquides (ou de solides), prévoir l'état du mélange (homogène ou hétérogène) et le liquide qui surnage.	
Connaître la définition de l'extraction. Connaître les différentes techniques d'extraction et leurs particularités.	
Savoir choisir le solvant le mieux approprié à l'extraction d'une certaine espèce chimique ou savoir dans quel solvant sera dissoute une espèce chimique	

# Utilisation des composés naturels

Thème du programme : La santé

Faire la différence entre espèce chimique, corps pur et mélange.	
Définitions, formules et unités : solubilité, masse volumique, densité.	
Savoir déterminer la masse (ou le volume) d'un échantillon à partir de sa masse volumique ou de sa densité ; savoir calculer une masse volumique ou une densité.	
Connaissant les températures de fusion ou d'ébullition, être capable de prévoir l'état (liquide, solide ou gazeux) d'une espèce chimique à une température et une pression données.	
Connaissant les données de miscibilité et de densité de liquides (ou de solides), prévoir l'état du mélange (homogène ou hétérogène) et le liquide qui surnage.	
Connaître la définition de l'extraction. Connaître les différentes techniques d'extraction et leurs particularités.	
Savoir choisir le solvant le mieux approprié à l'extraction d'une certaine espèce chimique ou savoir dans quel solvant sera dissoute une espèce chimique	