

Corps purs et mélanges au quotidien

Thème du programme : Constitution et transformations de la matière

Savoirs	Exercices	A	EA	NA
Faire la différence entre un corps pur et un mélange.	9 p 27, 33 p 32			
Faire la différence entre un mélange homogène et un mélange hétérogène.	10 p 27			
Établir la composition massique d'un mélange (rapport de masses).	13 p 27, 33 p 32			
Connaitre la composition volumique de l'air et les valeurs de la masse volumique de l'air et de l'eau.	15 p 27			
Connaitre la relation de la masse volumique ρ .				
Identifier le soluté et le solvant d'une solution.				
Connaitre la relation de la concentration en masse C_m d'un soluté en solution.				
Connaitre le protocole de préparation d'une solution par dissolution.				
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA
Savoir utiliser la bonne formule pour déterminer ρ , m , V selon l'exercice.	19 p 28, 34 p 32			
Savoir utiliser la bonne formule pour déterminer C_m , m , V selon l'exercice.	22 p 29, 33 p 32, 34 p 32			
Mesurer une masse volumique pour identifier une espèce chimique.				
Choisir et utiliser la verrerie adaptée pour préparer une solution par dissolution.				
Utiliser une courbe d'étalonnage pour déterminer la valeur d'une concentration.				