

Fiche de révision DS n°8

Thème : Santé et Sport

Chap 8 : Quantités d'espèces chimiques

CONNAISSANCES ET COMPÉTENCES		Autoévaluation		
				
Quantité de matière et son unité, la mole. Nombre d'Avogadro <i>-savoir que la mole correspond à un paquet d'entités (atomes, molécules, ions) dont le nombre est toujours le même.</i> <i>-connaître la notation de la quantité de matière (n) et son unité la mole</i>	TP 8 n°14, 15, 16 p. 86			
Masse molaire atomique et moléculaire M <i>-savoir que la masse molaire correspond à la masse pour une mole d'entité</i> <i>-connaître son unité le g.mol⁻¹</i> <i>-savoir calculer la masse molaire moléculaire à partir des masses molaires atomiques</i> <i>-savoir déterminer une quantité de matière à partir d'une masse et de la masse molaire</i>	TP 8 n°17, 18, 29 p. 86-87			
Concentration <i>-savoir distinguer les concentrations molaires des concentrations massiques</i> <i>-connaître l'unité d'une concentration molaire et l'unité d'une concentration massique</i> <i>-savoir exploiter la relation liant concentration molaire et quantité de matière</i> <i>-savoir utiliser une échelle de teinte pour retrouver la concentration d'une solution inconnue</i>	TP 9 n°19, 20, 21, 22 p.86			
Les solutions <i>-connaître les définition de solution, soluté, solvant, solution moléculaire et solution ionique</i> <i>-savoir reconnaître une solution moléculaire et une solution ionique</i> <i>-savoir que pour préparer une solution, on peut réaliser une dissolution ou une dilution</i> <i>-savoir reconnaître le protocole de ces deux techniques (dissolution et dilution)</i> <i>-savoir utiliser ces deux techniques</i>	TP 9 n° 22, 23, 24, 33 p.86-88			
En + <i>-savoir présenter un calcul correctement</i> <i>-savoir lire une formule brute</i>				