

Je dois savoir	Je dois savoir faire
Molécules, Médicaments	
Définition d'une molécule Connaître le nombre de liaisons qu'établit un atome de C, H, O et N dans une molécule Savoir expliquer ce que sont 2 molécules isomères. Définir un groupe caractéristique.	Représenter les formules développées et semi-développées à partir des formules brutes et réciproquement Savoir repérer un groupe caractéristique sur une formule développée.
Mole	
Définir une mole. Que vaut la constante d'Avogadro ? Définir une quantité de matière n, unité Définir une masse molaire M, unité Connaître la relation entre n, m et M	Calculer la masse molaire M d'une espèce chimique moléculaire ou ionique. Déterminer une quantité de matière, connaissant la masse d'une espèce et réciproquement
Solution, Concentration	
Définir soluté, solvant, solution <u>Concentration massique</u> : relation entre Cm, m et V Connaître les noms et les unités. Décrire le protocole expérimental (avec le nom du matériel) pour réaliser une dissolution .	Repérer dans un protocole, le solvant et le soluté et comprendre si l'on va réaliser une dissolution ou une dilution. Savoir calculer une concentration massique en sachant convertir les masses en gramme et les volumes en litre. Savoir calculer une masse de soluté connaissant Cm et V Savoir calculer un volume de solution connaissant Cm et m
<u>Concentration molaire</u> : relation entre C, n et V . Connaître les noms et les unités.	Savoir calculer une concentration molaire C. Savoir calculer une quantité de matière connaissant C et V Savoir calculer un volume de solution connaissant n et C
Dilution	
Quelle grandeur se conserve au cours d'une dilution, en déduire la relation entre Co, Vo, Cf et Vf Connaissant le facteur de dilution F, expliquer la relation entre Co,Cf. et F puis Vo, Vf et F. Décrire le protocole expérimental (avec le nom du matériel) pour réaliser une dilution.	Savoir calculer un facteur de dilution, ou un volume Vo à prélever, ou une concentration. A partir du facteur de dilution, proposer la verrerie nécessaire pour réaliser la dilution.