

Comment compter au niveau microscopique ?

Thème du programme : Constitution et transformations de la matière				
Savoirs	Exercices	A	EA	NA
<p>Connaitre la définition d'une mole.</p> <p>Connaitre la relation entre la quantité de matière n d'une espèce chimique et le nombre d'entités présentes dans l'échantillon :</p> $n = \frac{N}{\mathcal{N}_A}$ <p>Connaitre le lien entre la masse d'un échantillon m et sa quantité de matière n.</p> <p>Connaitre le protocole d'une dilution avec les mots clés solution mère, solution fille.</p>				
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA
<p>Calculer une quantité de matière n en mol.</p> <p>Calculer une masse molaire M en $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$.</p> <p>Calculer un facteur de dilution pour prévoir le volume de solution mère à prélever ou la concentration de la solution fille préparée.</p>	<p>27 p 51 + Fiche</p> <p>Fiche</p> <p>25 p 29, 35 p 33</p>			

Comment compter au niveau microscopique ?

Thème du programme : Constitution et transformations de la matière				
Savoirs	Exercices	A	EA	NA
<p>Connaitre la définition d'une mole.</p> <p>Connaitre la relation entre la quantité de matière n d'une espèce chimique et le nombre d'entités présentes dans l'échantillon :</p> $n = \frac{N}{\mathcal{N}_A}$ <p>Connaitre le lien entre la masse d'un échantillon m et sa quantité de matière n.</p> <p>Connaitre le protocole d'une dilution avec les mots clés solution mère, solution fille.</p>				
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA
<p>Calculer une quantité de matière n en mol.</p> <p>Calculer une masse molaire M en $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$.</p> <p>Calculer un facteur de dilution pour prévoir le volume de solution mère à prélever ou la concentration de la solution fille préparée.</p>	<p>27 p 51 + Fiche</p> <p>Fiche</p> <p>25 p 29, 35 p 33</p>			