

Q: Qu'est-ce qu'un soluté ?	Q: Quelle est la nature du soluté sucre ?	Q: Qu'est-ce qu'un soluté ionique ?	Q: Comment définit-on la concentration en masse ?
Q: Quelle est l'unité de la concentration en masse ?	Q: Quelle est la définition de la concentration en quantité de matière ?	Q: Quelle est l'unité de la concentration en quantité de matière ?	Q: Quel est le lien entre concentration en masse et concentration en quantité de matière ?
Q: Quelle est l'équation de dissolution du chlorure de fer (III) ?	Q: Quelle est l'équation de dissolution du chlorure de sodium ?	Q: À quoi sert une dilution ?	Q: Comment effectue-t-on une dilution ?
Q: Qu'est-ce que la solution mère ?	Q: Qu'est-ce que la solution fille ?	Q: Quel est le matériel utilisé lors d'une dilution ?	Q: Comment définir le facteur de dilution à partir des concentrations ?

$C_m = \frac{m_{\text{solution}}}{V_{\text{solution}}}$	<p>C'est un soluté composé d'ions, par exemple le sel (NaCl).</p>	<p>C'est un soluté moléculaire.</p>	<p>C'est une espèce chimique que l'on dissout dans une solution.</p>
<p>$c = \frac{C_m}{M}$, où M est la masse molaire du soluté.</p>	<p>En moles par litre (mol/L).</p>	<p>$c = \frac{n_{\text{solution}}}{V_{\text{solution}}}$</p>	<p>En grammes par litre (g/L).</p>
<p>En ajoutant du solvant.</p>	<p>À diminuer la concentration d'une solution.</p>	<p>$\text{NaCl (s)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{ (aq)} + \text{Cl}^- \text{ (aq)}$.</p>	<p>$\text{FeCl}_3 \text{ (s)} \rightarrow \text{Fe}^{3+} \text{ (aq)} + 3 \text{Cl}^- \text{ (aq)}$.</p>
<p>$F = \frac{C_{\text{mere}}}{C_{\text{fille}}}$.</p>	<p>Une pipette jaugée, un becher de prelevement, une fiole jaugée.</p>	<p>C'est la solution obtenue après dilution.</p>	<p>C'est la solution avant dilution.</p>

Q: Comment définir le facteur de dilution à partir des volumes ?	Q: Le facteur de dilution est toujours supérieur à quelle valeur ?	Q: À l'aide de quel appareil mesure-t-on l'absorbance ?	Q: Comment choisit-on la longueur d'onde pour un spectrophotomètre ?
Q: Quelle relation lie l'absorbance d'une solution et sa concentration ?	Q: Comment appelle-t-on la droite qui relie l'absorbance à la concentration d'une solution ?	Q: À quoi sert un dosage par étalonnage ?	

On choisit la longueur d'onde correspondant au maximum d'absorbance.	Avec un spectrophotometre.	Il est toujours supérieur à 1.	$F = V_{\text{fille}} / V_{\text{mere}}.$
	À déterminer la concentration d'une solution inconnue par comparaison avec des solutions etalons (connues).	La courbe d'etalonnage.	Il y a proportionalite : une droite passant par l'origine.