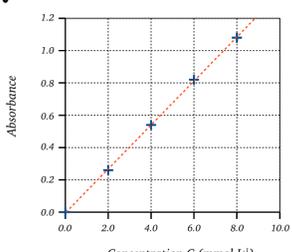


<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce que la masse molaire atomique ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la relation entre la masse molaire atomique et la masse de l'atome ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est l'unité de la masse molaire ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce que la masse molaire d'une espèce chimique ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>COURS</p> <p>Quelle formule lie la quantité de matière à la masse molaire ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle formule lie le volume d'un gaz au volume molaire ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule de la concentration en quantité de matière ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est l'unité de la concentration en quantité de matière ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>COURS</p> <p>Quelle formule lie la concentration en quantité de matière et la concentration en masse ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Le spectre d'absorption d'une espèce chimique est tracé. Que sont l'ordonnée et l'abscisse ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce que l'absorbance ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la couleur d'une solution si on connaît la couleur qu'elle absorbe le plus ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>
<p>COURS</p> <p>Donner la loi de Beer-Lambert. Expliquer chaque terme.</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Quelle est la masse molaire de la molécule de méthane <math>\text{CH}_4</math> ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la relation entre l'absorbance <math>A</math> d'une solution et sa concentration en quantité de matière <math>C</math> ?</p> <p>CHAPITRE 1</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>On mesure l'absorbance d'une solution: <math>A = 0.4</math>. Quelle est sa concentration ?</p>  <p>CHAPITRE 1</p>

<p>La masse molaire <math>M</math> d'une espèce chimique est la masse d'une mole de cette espèce chimique.</p>	<p>g/mol</p>	$M = N_A \times m_{\text{atome}}$	<p>La masse molaire atomique <math>M</math> est la masse d'une mole d'atomes identiques.</p>
<p>mol/L</p>	$C = \frac{n}{V}$	$n = \frac{V_{\text{gaz}}}{V_m}$	$n = \frac{m}{M}$
<p>La couleur de la solution est la couleur complémentaire de la couleur absorbée.</p>	<p>L'absorbance est la grandeur physique qui mesure la capacité d'un milieu à absorber la lumière qui le traverse.</p>	<p>Ordonnée: Absorbance (sans unité) Abscisse: longueur d'onde de la lumière incidente (en nm)</p>	$C_m = C \times M$
<p>Par lecture graphique, on a <math>C = 3.0</math> mmol/L.</p>	<p>D'après la loi de Beer-Lambert, <math>A</math> et <math>C</math> sont proportionnels.</p>	$M(\text{CH}_4) = M(C) + 4 \times M(H)$	$A = \underbrace{\epsilon \times l}_k \times C$ <p><math>A</math>: absorbance (sans unité), <math>C</math>: concentration en quantité de matière (mol/L), <math>\epsilon</math>: coefficient d'extinction molaire (<math>\text{mol}^{-1} \cdot \text{L} \cdot \text{cm}^{-1}</math>) et <math>l</math>: longueur de la cuve (cm).</p>