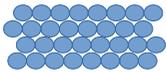
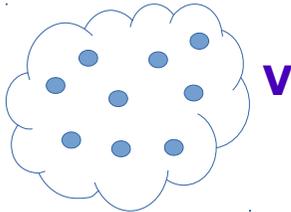
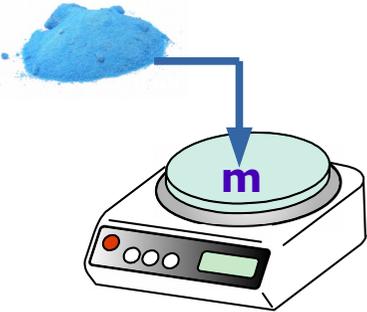
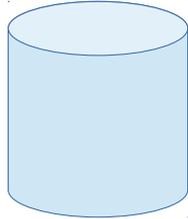
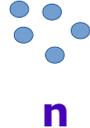
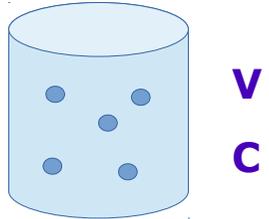


Fiche : Calculer une quantité de matière

Pour un corps pur		Pour une espèce en solution
- à partir de la masse	- à partir du volume	
<p>Pour une espèce à l'état solide :</p>  <p>Rque : la relation donnée ci-dessous est valide aussi pour l'état liquide ou gazeux.</p>	<p>Pour une espèce à l'état liquide (Attention : ne pas confondre avec une espèce en solution) :</p>  <p>Rque : la relation donnée ci-dessous est valide aussi pour l'état solide ou gazeux.</p>	<p>Pour une espèce à l'état gazeux <u>uniquement</u></p> 
 $n = \frac{m}{M_{\text{molaire}}}$ <p>n : quantité de matière (mol) m : masse de l'échantillon (g)</p> <p>M_{molaire} : masse molaire de l'espèce unique qui constitue l'échantillon ($\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$)</p> <p>www.laboiteaphysique.fr</p>	 <p>À partir de la relation :</p> $n = \frac{m}{M_{\text{molaire}}}$ <p>et de la définition de la masse volumique :</p> $\rho = \frac{m}{V}$ <p>on déduit :</p> $n = \frac{\rho \cdot V}{M_{\text{molaire}}}$ <p style="color: red;">Attention aux unités !</p>	<p><u>Loi d'Avogadro-Ampère :</u> <i>Deux volumes égaux de gaz, mêmes différents, contiennent le même nombre de molécules (si les deux gaz sont à la même température et à la même pression</i></p> <p>Une mole de gaz occupe alors un volume appelé volume molaire qui ne dépend que de la température et de la pression.</p> <p>On a alors :</p> $n = \frac{v}{V_{\text{molaire}}}$ <p>n : quantité de matière (mol) v : volume de l'échantillon (L) V_{molaire} : volume molaire ($\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}$) (Dans les conditions usuelles $V_{\text{molaire}} = 24\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}$)</p>
		<p>Solvant : </p> <p>Suté : </p> <p>Solution : </p> <p>A partir de la définition de la concentration molaire en soluté apporté c ($\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$):</p> $c = \frac{n}{V}$ <p>on obtient :</p> $n = c \cdot V$ <p>n : quantité de matière de soluté (mol) V : volume de la solution (L)</p>