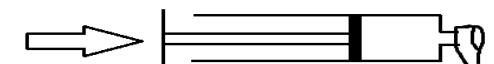


Matière : Physique chimie Partie 1 : Matière et environnement	Niveau : 1 ère année AC <b><i>Pression et Pression Atmosphérique</i></b>	Professeur : BELKADI Abdellatif Durée : 2heurs
<b>I. Notion de la pression</b>		
<p><b>1. Mise en évidence de la pression d'un gaz</b></p> <p>a. Expérience</p> <p>on fait rentrer un peu d'air dans la seringue et boucher avec le doigt on pousse sur le piston, puis on le relâche et on observe (<u>figure1</u>) on tire sur le piston, puis on le relâche et on observe (<u>figure2</u>)</p> <p><u>figure1</u> </p> <p><u>figure2</u> </p> <p>b. Observation</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Lorsqu'on pousse le piston, le volume de l'air diminue et sa pression augmente</li> <li>Lorsqu'on tire le piston, le volume de l'air augmente et sa pression diminue</li> <li>Dans les deux cas le piston se déplace vers sa position initiale</li> </ul> <p>c. Conclusion</p> <p>La pression est une force impulsive exercée par un gaz sur tous corps avec lesquels ce gaz est en contact</p> <p>les gaz comme L'air est compressible et expansibles, ils exercent une pression sur les parois du récipient qui les contiennent</p> <p><b>2. Mesure de la pression d'un gaz :</b></p> <p>Pou mesurer la pression d'un gaz contenu dans un récipient fermée, on utilise le manomètre</p> <p>L'unité internationale de pression est le Pascal(<b>Pa</b>)</p> <p>On peut également utiliser comme unité:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- L'hectopascal (<b>hPa</b>) <b>1hPa = 100 Pa</b></li> <li>- Le bar (<b>bar</b>) <b>1bar = 100 000Pa</b></li> </ul> <p><u>Exercice d'application:</u></p> <p>convertir</p> <p>100hPa = .....bar,    2,3bar = .....Pa,    2,5hPa = .....Pa</p>	<p><b>II. Notion de la pression atmosphérique</b></p> <p><b>1. Mise en évidence de la pression atmosphérique :</b></p> <p>a. Expérience</p> <p>on remplit complètement un verre d'eau, puis on plaque à la surface une feuille de papier avant de le retourner</p> <p>b. Observation et explication</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>l'eau reste dans le verre et ne s'écoule pas.</li> <li>malgré son poids, l'eau est maintenue à l'intérieur du verre car la pression de l'air extérieur est plus forte</li> </ul> <p>c. conclusion</p> <p>On appelle pression atmosphérique la pression exercée par l'air de l'atmosphère.</p> <p><b>2. Mesure de la pression atmosphérique:</b></p> <p>La pression atmosphérique se mesure grâce à un baromètre.</p> <p></p> <p>La valeur de la pression atmosphérique Au niveau de la mer est d'environ <b>1013 hPa</b>.</p> <p>On peut exprimer la pression atmosphérique en atmosphère (atm) ou en centimètre de mercure ( cm-Hg ).</p> <p style="text-align: center;"><b>1 atm = 1013 hPa = 76 cm-Hg</b></p> <p><b>Remarque</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>la pression atmosphérique diminue lorsque l'altitude augmente</li> <li>le changement de la pression atmosphérique entraîne la formation de vent</li> </ul>	