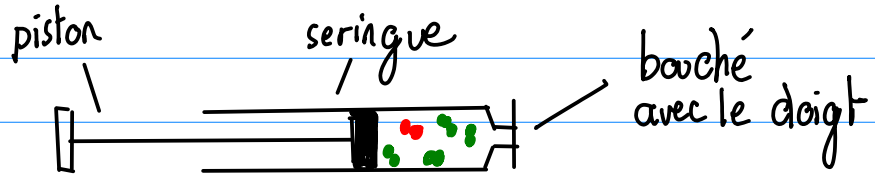
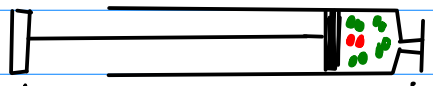
Chapitre 2 | Etude des gaz : La Pression

1) Définition

Un gaz est composé de molécules en agitation constante. La somme des chocs contre les paroies du récipient c'est la pression.

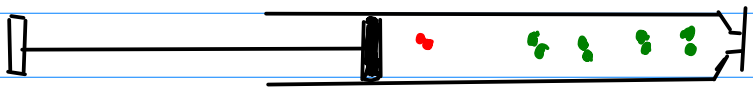


* Je diminue le volume ce qui comprime le gaz



L'agitation des molécules augmente donc la pression augmente

* J'augmente le volume ce qui va détendre le gaz



L'agitation des molécules diminue la pression diminue

2) Grandeur physique et unités

La pression se note p et se mesure avec : un manomètre pour les hautes pression
un baromètre pour la pression de l'air.

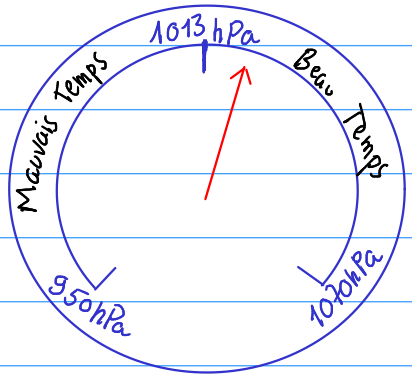
Les unités de pression sont :

- L'atmosphère : 1 atm = Pression moyenne sur Terre
- Le Pascal Pa : 1013 hPa = 1 atm
- Le Bar : 1 bar = 10^5 Pa = 100000 Pa
- Les mm de mercure.

Pression et météorologie

1) Le baromètre

Un baromètre sert à mesurer la pression atmosphérique:



baromètre en hectoPascal (hPa)

1013hPa c'est la pression atmosphérique moyenne à la surface de la mer.

Donc le temps dépend de la pression.

* P < 1013 hPa C'est une zone de dépression D
  Il va faire mauvais temps

* P > 1013hPa C'est une zone d'Anticyclone A
  Il va faire beau temps

2) Les isobares

Les isobares sont des lignes le long desquelles la pression est identique.

3) Les vents

Les vents se déplacent des zones de haute pression A vers les zones de basse pression D.
Les nuages sont entrainés par les vents vers les zones de basse pression.