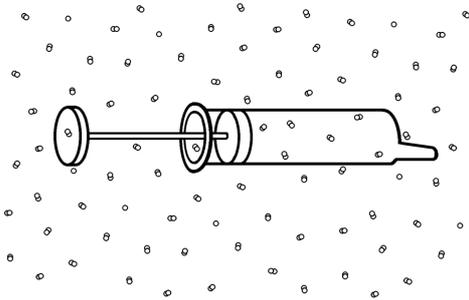
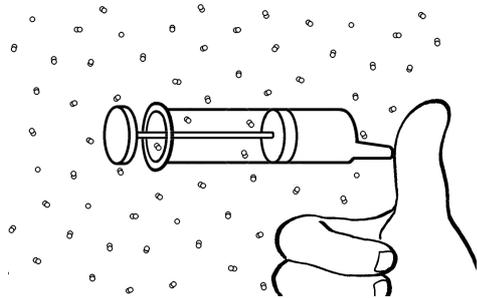


Pression dans un gaz_expériences

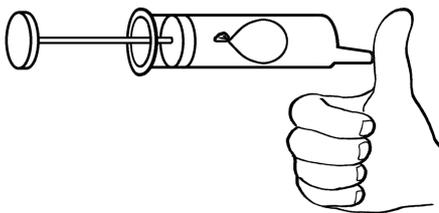
- 1 La seringue est entourée de molécules d'air, mais elle est aussi remplie d'air.



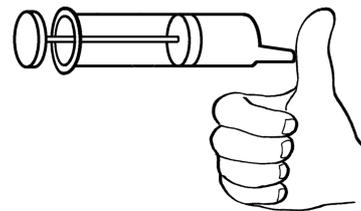
Si je bouche l'extrémité de la seringue et que je pousse le piston, le volume disponible diminue dans la seringue: les molécules sont plus serrées et la pression augmente. Dessine les molécules d'air dans la seringue.



- 2 Un ballon est enfermé dans la seringue. Dessine les molécules d'air dans les 3 compartiments «ballon», «seringue» et «atmosphère».



Que se passe-t-il quand je pousse le piston?



- 3 Un ballon est enfermé dans une «fiole à vide». Il y a 3 compartiments différents qui contiennent de l'air.
- L'atmosphère à la pression P_1
 - l'intérieur de la fiole à la pression P_2
 - l'intérieur du ballon à la pression P_3

A. Au début : $P_1 = P_2 = P_3 = P_{atm}$. (pression atmosphérique)

B. Lorsqu'on enlève de l'air dans la fiole, la pression P_2 diminue. Le ballon est donc moins comprimé. L'air contenu dans le ballon rencontre moins de résistance et peut repousser les frontières du ballon qui se dilate.

