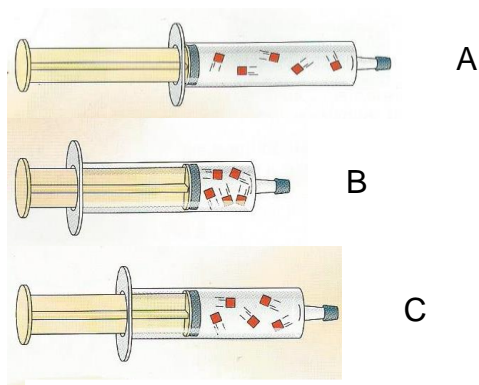


Notion	Volume et masse de l'air, notion de pression.
Capacité	Confronter un résultat au résultat attendu, vérifier qu'un paramètre influe ou pas sur un phénomène étudié.
Pré-requis / connaissances	La matière est constituée de particules appelées molécules. L'état gazeux est un des états de la matière.
Commentaires	

CORRIGÉ



Légende :

 : une molécule de gaz.

D'après physique-chimie – 4^{ème}
Nathan – collection Hélène Carré

1. Préciser ce qui a changé entre ces trois schémas : la quantité de gaz dans la seringue, le nombre de molécules qu'elle contient, la pression du gaz à l'intérieur de la seringue, son volume.

Le volume occupé par le gaz dans la seringue ainsi que sa pression ont changé entre ces trois schémas.

2. Parmi ces quatre paramètres (la quantité de gaz dans la seringue, le nombre de molécules qu'elle contient, la pression du gaz à l'intérieur de la seringue, son volume), quels sont ceux qui n'ont pas changé ?

La quantité de gaz et le nombre de molécules n'ont pas changé entre ces trois schémas.

3. Classer les seringues de la pression la plus faible à la pression la plus forte.

Classement de la pression la plus faible à la pression la plus forte : A – C – B car les molécules sont de plus en plus proches.

4. Dans cette situation, quel est le paramètre qui a eu un effet sur la pression ?

Dans cette situation, le paramètre qui a eu un effet sur la pression est le volume. Avec un nombre de molécules constant, plus le volume est petit, plus la pression est forte.