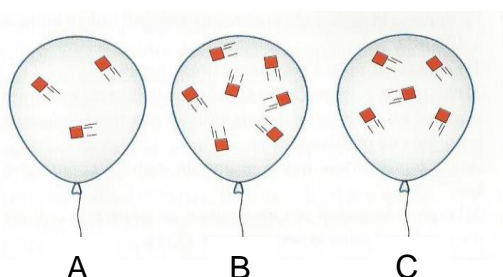


Notion	Volume et masse de l'air, notion de pression.
Capacité	Confronter un résultat au résultat attendu, vérifier qu'un paramètre influe ou pas sur un phénomène étudié.
Pré-requis / connaissances	La matière est constituée de particules appelées molécules. L'état gazeux est un des états de la matière.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

CORRIGÉ



Légende :

 : une molécule de gaz.

- Préciser ce qui a changé entre ces trois schémas : la forme du ballon, son volume, le nombre de molécules qu'il contient, la pression du gaz à l'intérieur du ballon.
Le nombre de molécules et la pression du gaz dans le ballon ont changé entre ces trois schémas.
- Parmi ces quatre paramètres (la forme du ballon, son volume, le nombre de molécules qu'il contient, la pression du gaz à l'intérieur du ballon), quels sont ceux qui n'ont pas changé ?
La forme et le volume du ballon n'ont pas changé entre ces trois schémas.
- Classer les ballons 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 il y a de plus en plus de molécules dans un volume identique.
- 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 nombre de molécules. A volume constant, plus il y a de molécules, plus la pression est forte.