

	EXERCICE DE REMÉDIATION CHIMIE - 4^{ÈME}	
		4574
Notion	Mesurer le volume d'un gaz	
Capacité	Émettre une hypothèse	
Pré-requis / connaissances		
Commentaires		

CORRIGÉ

Alexandre a acheté deux ballons « volants » à la foire, qu'il tient au bout d'une ficelle.
 Le frère d'Alexandre dégonfle un des deux ballons en ouvrant la valve du ballon.
 Alexandre le regonfle en soufflant dedans, puis le rebouche.
 Ce ballon ne « vole » plus. Pourquoi ?

Quelles hypothèses Alexandre peut-il émettre concernant ce problème ?

- Je pense qu'un ballon est plus lourd que l'autre.
 Pour vérifier cette hypothèse, il faudrait mesurer la masse des deux ballons en utilisant une balance.
- Je pense qu'il n'y a pas exactement le même volume de gaz dans chacun des ballons.
 Pour vérifier cette hypothèse, il faudrait mesurer le volume de gaz contenu dans chacun des deux ballons en utilisant la technique du déplacement d'eau.
- ~~Je pense que le gaz contenu dans le ballon qui « vole » est plus gazeux que l'autre.~~
 Cette hypothèse n'est pas une hypothèse correcte car l'état gazeux est identique pour les deux gaz.
- Je pense qu'un ballon contient un plus grand volume de gaz que l'autre.
 Pour vérifier cette hypothèse, il faudrait mesurer le volume de gaz contenu dans chacun des deux ballons en utilisant la technique du déplacement d'eau.
- Je pense qu'ils contiennent deux gaz différents.
 Pour vérifier cette hypothèse, on peut déterminer la masse d'un litre de chacun des gaz en prélevant un litre de gaz à chacun des ballons en utilisant la technique du déplacement d'eau.
- ~~Je pense qu'un des ballons laisse échapper du gaz.~~
 Cette hypothèse n'est pas une hypothèse correcte car cela n'est pas précisé dans l'énoncé.
- ~~Je pense qu'on ne peut pas répondre à cette question.~~
 Cette hypothèse n'est pas une hypothèse correcte.