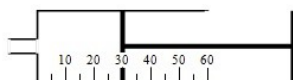
	EXERCICE DE REMÉDIATION CHIMIE - 4^{ÈME}	
		4405c
Notion	Compressibilité d'un gaz.	
Capacité	Remettre dans l'ordre les étapes d'un protocole	
Pré-requis / connaissances	- Un gaz est compressible. - Proposer une expérience pour mettre en évidence le caractère compressible de l'air.	
Commentaires		

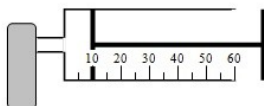
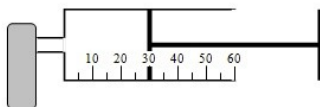
CORRIGÉ

1) Choisis parmi les 4 expériences proposées celle qui permet de prouver la compressibilité de l'air.

C'est l'expérience n°1 qui permet de prouver la compressibilité de l'air.



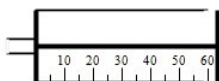
V=30 mL



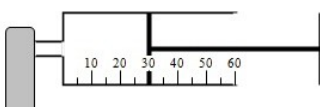
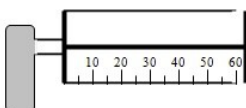
V=10 mL

2) Pour chacune des 3 autres expériences, explique ce qui ne va pas.

Expérience n°2 : Faux car la seringue ne contient pas d'air.

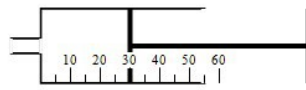


V=0 mL

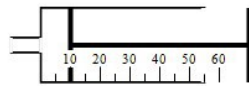
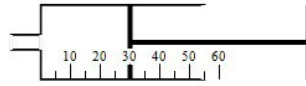


V=30 mL

Expérience n°3 : Faux l'air n'est pas emprisonné dans la seringue et peut donc s'en échapper. On montre ici que l'air peut s'échapper d'un récipient ouvert.

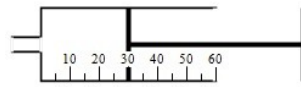


$V=30\text{ mL}$

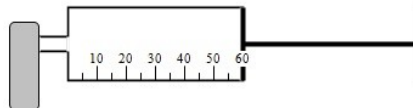
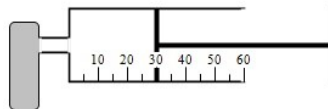


$V=10\text{ mL}$

Expérience n°4 : Faux on montre dans cette expérience que l'on peut augmenter le volume d'un gaz et non que l'on peut le diminuer.



$V=30\text{ mL}$



$V=60\text{ mL}$