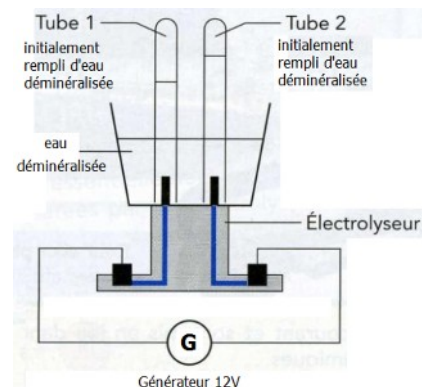


AD : Le gaz mystère !

Contexte : Bruno a voulu produire du dihydrogène à l'aide d'un électrolyseur. Mais il a utilisé cette fois du sel de table (Chlorure de sodium) pour remplacer le sel de Glauber (Sulfate de sodium). Il apparaît cette fois une odeur comme à la piscine, ainsi qu'une sensation très irritante au niveau des voies respiratoires !

Ta mission : Rédige clairement l'ensemble de ta démarche qui va te permettre d'identifier le gaz à l'odeur de piscine !

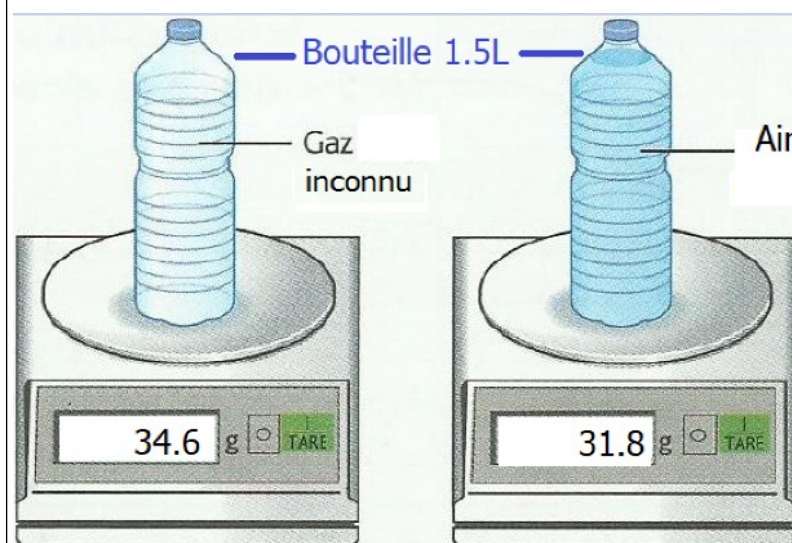


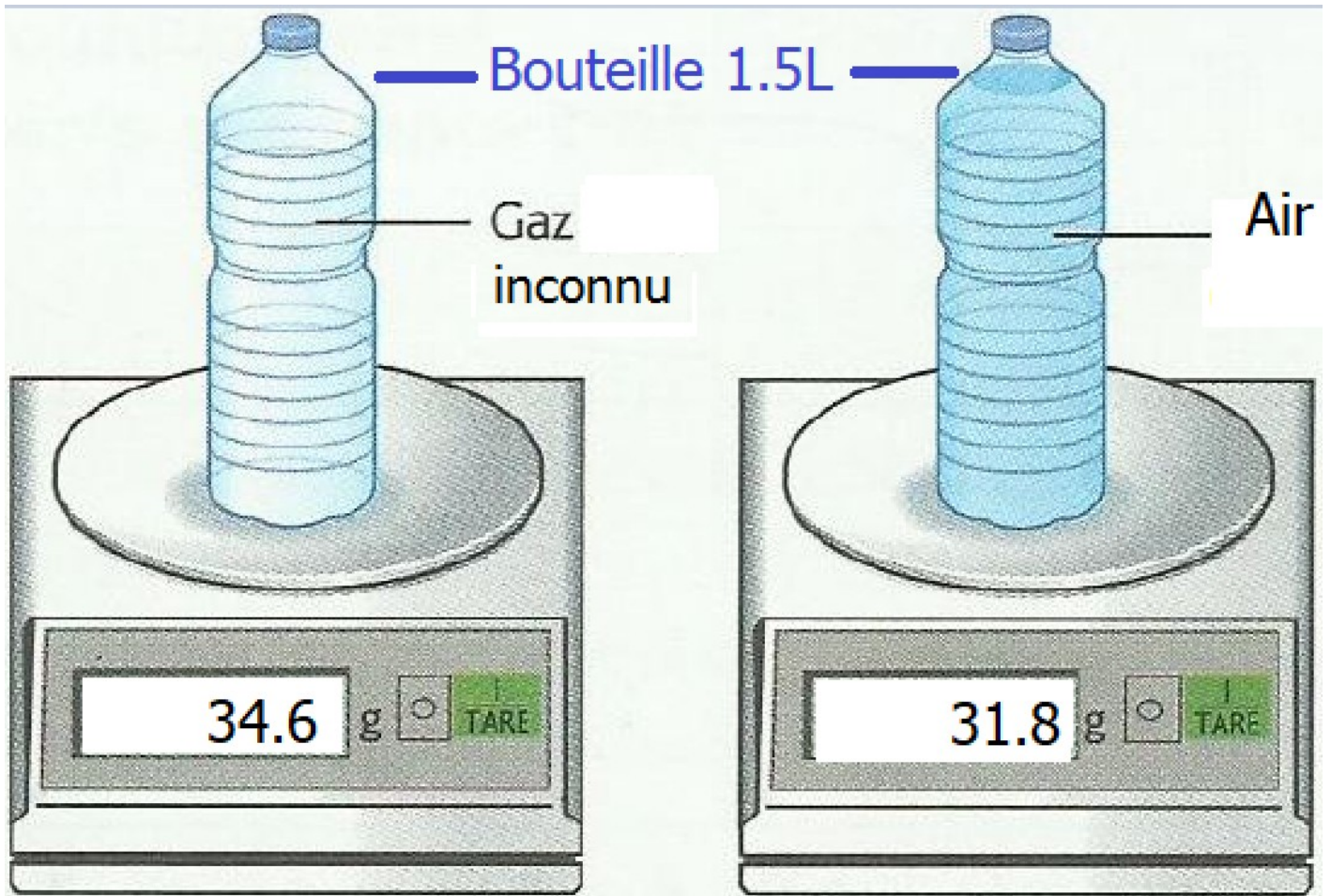
Corpus documentaire :

Document 01 : Masse volumique

Gaz	(kg/m ³)	(g/L)
Air	1,20	1,20
Butane	2,71	2,71
Monoxyde de carbone	1,18	1,18
Dioxyde de carbone	1,87	1,87
Dihydrogène	0,09	0,09
Dioxygène	1,31	1,31
Hélium	0,17	0,17
Ozone	2,14	2,14
Argon	1,78	1,78
Dichlore	3,00	3,00
Vide	0,00	0,00

Document 02 : Mesures effectuées

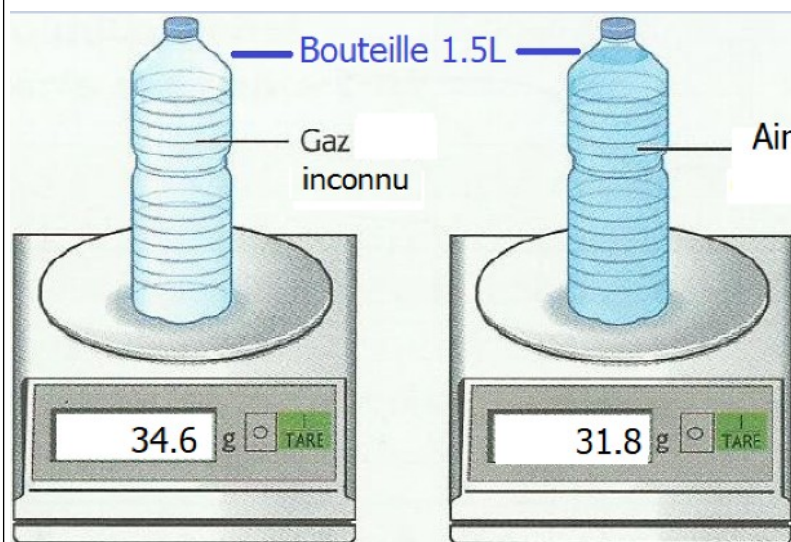




Document 01 : Masse volumique

Gaz	(kg/m ³)	(g/L)
Air	1,20	1,20
Butane	2,71	2,71
Monoxyde de carbone	1,18	1,18
Dioxyde de carbone	1,87	1,87
Dihydrogène	0,09	0,09
Dioxygène	1,31	1,31
Hélium	0,17	0,17
Ozone	2,14	2,14
Argon	1,78	1,78
Dichlore	3,00	3,00
Vide	0,00	0,00

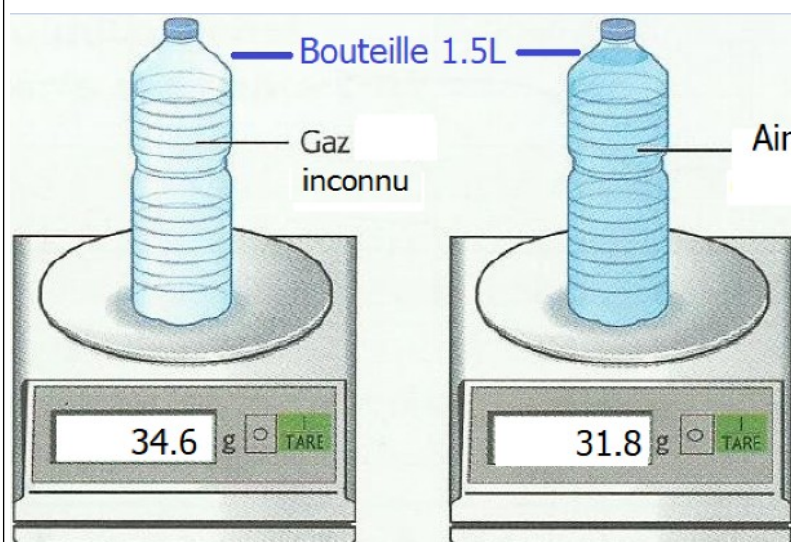
Document 02 : Mesures effectuées



Document 01 : Masse volumique

Gaz	(kg/m ³)	(g/L)
Air	1,20	1,20
Butane	2,71	2,71
Monoxyde de carbone	1,18	1,18
Dioxyde de carbone	1,87	1,87
Dihydrogène	0,09	0,09
Dioxygène	1,31	1,31
Hélium	0,17	0,17
Ozone	2,14	2,14
Argon	1,78	1,78
Dichlore	3,00	3,00
Vide	0,00	0,00

Document 02 : Mesures effectuées



Document 01 : Masse volumique

Gaz	(kg/m ³)	(g/L)
Air	1,20	1,20
Butane	2,71	2,71
Monoxyde de carbone	1,18	1,18
Dioxyde de carbone	1,87	1,87
Dihydrogène	0,09	0,09
Dioxygène	1,31	1,31
Hélium	0,17	0,17
Ozone	2,14	2,14
Argon	1,78	1,78
Dichlore	3,00	3,00
Vide	0,00	0,00

Document 02 : Mesures effectuées

