

Quel est le gaz le plus dense ?

T. P. 1 – Procéder dans le bon ordre

On veut mesurer la masse volumique du gaz situé dans le ballon. Explique dans le bon ordre comment tu vas procéder.

- 1 -
- 2 -
- 3 -
- 4 -
- 5 -
- 6 -

T. P.2 & 3 – Calculer des masses volumiques

Dans le tableau ci-dessous, compléter les cellules blanches, calculer dans les cellules grises

Gaz (et récipient)	Masse du récipient avant transvasement du gaz	Masse du récipient après transvasement du gaz	Masse du gaz transvasé	Volume du gaz transvasé	Masse volumique
Air (ballon)					
Butane (briquet)					

T. P. 4 – Comparer des masses volumiques

Dans le tableau ci-dessous, compléter les cellules blanches, calculer dans les cellules grises

Gaz :	Air	Dioxyde de carbone (CO ₂)	Dihydrogène (H ₂)	Butane (C ₃ H ₈)
Masse de la bouteille pleine de gaz				
Masse de la bouteille sans le gaz				
Masse volumique du gaz				

T. P. 5 – Classer les 4 gaz ci-dessus du moins dense (masse volumique la plus faible) au plus dense (masse volumique la plus élevée)

.....