

Chapitre F1. Modèle du gaz parfait



Se positionner

Pour réviser : *Carnet de labo* pages 94

Activité 1- Du micro au macro...

Grandeurs macroscopiques de description d'un gaz, interprétation microscopique

Activité 2- Un modèle adapté pour les situations courantes ?

Modèle du gaz parfait

Activité 3- Un modèle toujours adapté ?

Champ de validité du modèle du gaz parfait



Idée GO :



Se positionner (une ou plusieurs bonnes réponses)

1. La pression est une grandeur définie seulement dans un gaz :
 ① VRAI ② FAUX
2. La pression s'exprime en
 ① pascal (Pa) ② newton (N) ③ kilogramme (kg)
 ④ bar (bar) ⑤ newton par mètre carré ⑥ newton par mètre
3. L'unité du système international de la température est :
 ① le kelvin (K)
 ② le degré Celsius (°C)
 ③ le degré Fahrenheit (°F)
4. La loi de Mariotte s'exprime par
 ① $P/V = \text{constante}$ ② $PV = \text{constante}$ ③ $PV^2 = \text{constante}$ ④ $P/(V^2) = \text{constante}$
5. On suppose qu'on appuie sur le piston d'une seringue bouchée (photo ci-contre)
 ① la pression est la même partout
 ② la pression est la plus forte sur le doigt
 ③ la pression est la plus forte sur le piston
 ④ la pression est la plus forte sur les parois de la seringue
6. Dans un récipient fermé de volume donné et contenant un gaz, si la température augmente :
 ① la pression diminue
 ② la pression augmente
 ③ la pression ne change pas

