

Théorie Niveau 2 : La loi de Mariotte



À température constante, le volume d'une masse gazeuse est inversement proportionnel à la pression qu'il reçoit

$$P_1 \times V_1 = P_2 \times V_2 \text{ ou } P \times V = \text{Constante}$$

Exemple:

- Un ballon a un volume de 10 litres à une pression de 1 bar. Quel est son volume à 2 bar ?
- $P_1 \times V_1 = P_2 \times V_2$
- $1 \times 10 = 2 \times V_2$
- Donc $V_2 = (1 \times 10) / 2 = 5$
- $\frac{5}{2} \times 3$
- Le ballon aura donc un volume de 5l à 2bar de pression...

Source:

<https://formation.ppo2.fr/> - Espace formation ppo2

Lien direct:

<https://formation.ppo2.fr/niveau2/mariotte?rev=1548152319>

Dernière mise à jour: **2019/01/22 11:18**

