

Module : thermodynamique

TD N° 02

Exercice 1

on vide un ballon d'oxygène de 1 L à 27°C de sorte que la pression $p = 2 \cdot 10^{-5}$ mmHg. Combien y a-t-il de molécule d'oxygène dans le ballon vidé ?

Exercice 02

un récepteur de 500 cm³ pèse 39,31 g remplie d'un gaz. si le récepteur est vide, il pèse 38,73 g. Les mesures sont prises à 24°C et 1 atm. Calculer la masse d'une mole de ce gaz ?

Exercice 03

on remplit un récepteur de 2,83 L à 0°C de 0,174 g de H₂ et de 1,365 g de N₂. Calculer la pression partielle de l'H₂ et de N₂ et la pression totale du mélange ?