

DIFFUSION DES GAZ

Mod. CB-IN-55/EV



CHIMIE

DESCRIPTION

La loi de Graham établit que les vitesses de diffusion de deux gaz, dans les mêmes conditions de température et de pression, à travers le même tuyau, sont inversement proportionnelles aux racines carrées des poids moléculaires correspondants.

Les deux gaz utilisés, l'acide chlorhydrique et l'ammoniac, se déversent au centre du tube. Lorsqu'ils se rencontrent, ils réagissent et forment des fumées blanches de chlorure d'ammonium. Il est ainsi possible de calculer le chemin emprunté par les deux gaz et leur rapport utilisé pour prédire les densités et les masses moléculaires.

PROGRAMME DE FORMATION

- Mesurer la vitesse de diffusion de gaz différents
- Vérifier la loi de Graham en utilisant les distances parcourues par deux gaz dans le même temps

COMPOSANTS

- Appareil pour la diffusion des gaz
- Chronomètre
- Tige de métal
- Mètre ruban de métal
- Pissette
- Brosse pour le tube
- 2 bécher de 250 ml
- Flaçon d'ammoniac (30%)
- Flaçon d'acide chlorhydrique (37%)

INCLUS

MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL



www.elettronicaveneta.com

47A-F-CB-CBIN55-1