

Nom : _____ Groupe : _____

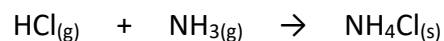
Date : _____

LABORATOIRE VITESSE DE DIFFUSION DE GAZ DONNÉS
CHIMIE, 5^e secondaire

But : Déterminer la vitesse de diffusion de deux gaz donnés (Chlorure d'hydrogène ($\text{HCl}_{(g)}$) et l'ammoniac ($\text{NH}_{3(g)}$)).

Au cours de cette expérience, vous aurez l'occasion de mesurer le temps de déplacement de deux gaz dans un milieu gazeux.

Pour cette expérience, on utilise du chlorure d'hydrogène et de l'ammoniac. Lorsque ces deux gaz se rencontrent, ils forment un solide blanc en suspension, le chlorure d'ammonium. Voici l'équation de cette réaction.



HCl

NH₃

Brouillon :

Pour les manipulations, il faut écouter les explications de l'enseignante.

Hypothèse :

Théorie :

Définition de la diffusion :

Formule(s) :

Vitesse (variables-unités) :

La loi de Graham (variables-unités) :

Les masses molaires du chlorure d'hydrogène (HCl) et de l'ammoniac (NH₃) :

Protocole :

Schéma 1

Titre du schéma :

Matériel :

Manipulations :

[illegible]

Résultats :

Tableau 1

Titre du tableau :

Temps de réaction (s)	Distance parcourue par HCl (cm)	Distance parcourue par NH ₃ (cm)	Vitesse de diffusion HCl (cm/s)	Vitesse de diffusion NH ₃ (cm/s)	Rapport des vitesses V _{HCl} /V _{NH3}	Racine carrée du rapport des masses molaires M _{NH3} /M _{HCl}
±	±	±				

Masse molaire de HCl = _____

Masse molaire de NH₃ = _____

Température ambiante = _____

Pression atmosphérique = _____

Calcul(s) :

This image shows a single sheet of white paper with horizontal ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There are no margins, text, or other markings on the paper.

[illegible]