
Problèmes de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5927

Auteur(s) : Madeleine Duband

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Date de création : 1937 - 1938

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | encre noire, | encre bleue

Description : Cahier de chimie en papier vergé, filigrané "Chante Clair PS" surmonté par le dessin d'un coq, et à la couverture en papier fort vert. Reliure brochée au fil et réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire (pour la page de titre) et à l'encre bleue, seulement sur quatre pages.

Mesures : hauteur : 22,5 cm ; largeur : 17,2 cm

Notes : Cahier de problèmes de chimie appartenant à Madeleine Duband, pour l'année scolaire 1937-1938. Deux problèmes sont traités, avec mention de l'énoncé, suivi de la résolution grâce à une équation-bilan.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 10 p.

École Primaire Supérieure.

Problèmes de chimie.

Année 1934-1935.

Abderrahmane Dubane.

La formule de l'hydrogène est H^2 . Écrivez celle du gaz carbonique et celle de l'oxyde de carbone. Calculez les masses moléculaires de ces trois corps. Partant de la masse moléculaire calculez la densité absolue. Les corps sont-ils sensiblement plus lourd, aussi lourd, ou moins lourd que l'air. Quels sont ceux que l'on peut recueillir par déplacement de l'air. Comment disposer l'éprouvette et le tube à dégagement.

Formules: H^2 — CO^2 — CO .

Masses moléculaires: $2g$ $\frac{12+16 \times 2}{44}$
 $\frac{12+16}{28}$

Densités absolues ou poids du litre.

$$2 : 22,4 = 0,09.$$

$$44 : 22,4 = 1,964.$$

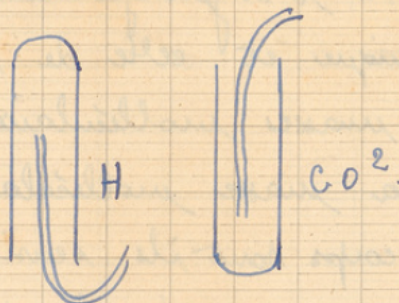
$$28 : 22,4 = 1,25.$$

L'hydrogène est beaucoup plus léger que l'air.

Le gaz carbonique est beaucoup plus lourd que l'air.

L'oxyde de carbone est sensiblement de

même poids.

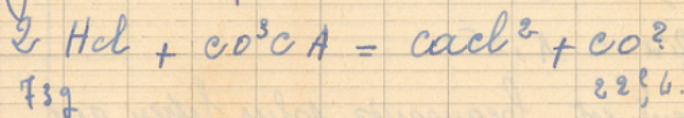


L'oxyde de carbone.

On veut préparer de l'acide chlorhydrique 10 litres de gaz carbonique, en versant de l'acide chlorhydrique sur de la craie en excès. Sachant que l'acide du commerce contient 35% d'acide pur, quelle masse de cet acide faut-il employer?

$$H = 1 \quad Cl = 35,5.$$

Écris l'équation:



H a pour masse moléculaire 1
celle du Cl est 35,5. Donc HCl
représente :

$$2 + (35,5 \times 2) = 73g.$$