

Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5934

Auteur(s) : Jeanne Piche

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1956

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

Description : Cahier de chimie en papier filigrané, à la couverture en papier fort. Reliure brochée au fil renforcée par un dos carré collé. Réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre bleue ou noire. Les schémas de manipulations sont tracés au crayon à papier. A l'intérieur du cahier sont insérées trois paperolles de brouillon en papier à la réglure Seyès et plié.

Mesures : hauteur : 22,3 cm ; largeur : 17,5 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Jeanne Piche, pour l'année scolaire 1956-1957.

L'ensemble est écrit à l'encre bleue ou noire, avec quelques schémas de manipulation au crayon à papier. Les cours mentionnés sont les suivants : - Rappel de notions fondamentales de chimie. - Acide nitrique. - Fonction acide. - Ammoniac. - Fonction base. - Fonction sel. - Oxydations. - Réductions. - Les métaux. - Aluminium. - Zinc. - Le fer. - Sidérurgie. - Le Cuivre. - Plomb.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 92 p.

Objets associés : 2015.8.5935

2015.8.5936

2015.8.5938

PICHE Jeanne

1^{re} M'

chimie

Rappel de notions fondamentales de chimie

1 Mélange et corps purs

Les substances naturelles comme celles préparées dans l'industrie sont le plus souvent des mélanges. L'air, l'eau, les minerais, l'acide chlorhydrique, Ex mélange hétérogènes: l'eau boueuse, les minerais

mélange homogènes: les eaux naturelles limpides. De ces mélanges on extrait des corps purs par des procédés physiques de séparation tel que la distillation, la cristallisation.

par exemple par distillation d'une eau naturelle on obtient de l'eau pure

par distillation fractionnée de l'air liquide on obtient de l'oxygène et de l'azote.

Les corps purs sont classés en corps simples, oxygène et azote et corps composés l'eau; Les corps simples sont formés d'un seul élément, les corps

composés d'éléments différents.

Différences essentielles entre mélanges et corps purs:

Un corps pur a des propriétés physiques constantes qui les caractérisent et qui sont indépendantes de l'échantillon choisi, nous dirons qu'un corps pur a des constantes physiques.

* Molécules et atomes

Les hypothèses moléculaire et atomique ont été émises par Dalton au début du 19th S.

Tout corps pur est formé de particules identiques infiniment petites les molécules (les plus grandes n'ont pu être vues qu'au microscope électronique) Les molécules sont édifiées d'atomes, de corps simples.

L'atome est la plus petite partie d'un élément pouvant entrer en réaction, c'est à dire pouvant constituer de la matière.

Les atomes se conservent en qualité et en quantité dans les réactions chimiques celles-ci ne sont dues qu'à des échanges d'atomes.

Différence entre corps simples et corps composés