
Cahier de Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5932

Auteur(s) : Jeanne Piche

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 08/10/1955 - 12/05/1956

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

Description : Cahier de chimie en papier, 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, avec quelques mentions à l'encre noire. Les schémas de manipulations sont tracés à l'encre bleue, ou bien au crayon à papier et au crayon de couleur.

Mesures : hauteur : 21.8 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Jeanne Piche, pour l'année scolaire 1955-1956.

L'ensemble est écrit à l'encre bleue, avec quelques schémas de manipulation à l'encre ou au crayon à papier et de couleur. Les cours mentionnés sont les suivants : - Les différents états de la matière. - Etude de l'eau. - L'air. - Théorie atomique. - Notation chimique. - Oxygène. - Hydrogène. - L'Azote. - Le Chlore. - Valence des éléments. - L'acide chlorhydrique. - Fonction acide. - Soude. - Chaux. - Soufre. - Gaz sulfureux.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 84 p.

Objets associés : 2015.8.5933

Piche Jeanne
née le 15/11/39

gen M'

cahier
de
Chimie

année 1955-56

Samedi, 9 octobre

Différents états de la matière

La matière c'est à dire les substances qui nous entourent se présente sous trois états :

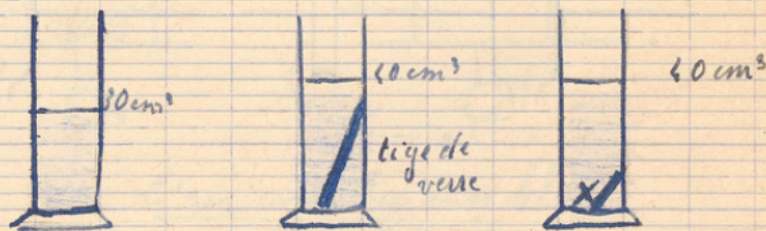
solide : morceau de fer, de caillou, de bois

liquide : eau, vin, lait

gazeux : air, vapeurs nitreuses, gaz d'éclairage

Etat solide

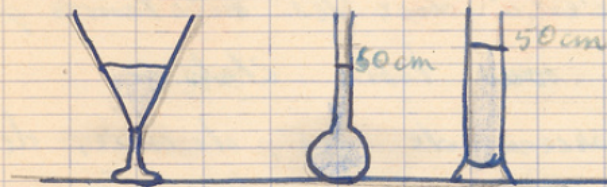
Les solides ont : une forme propre
un volume propre
ils sont incompressibles



Le volume du verre reste le même

Etat Liquide (eau)

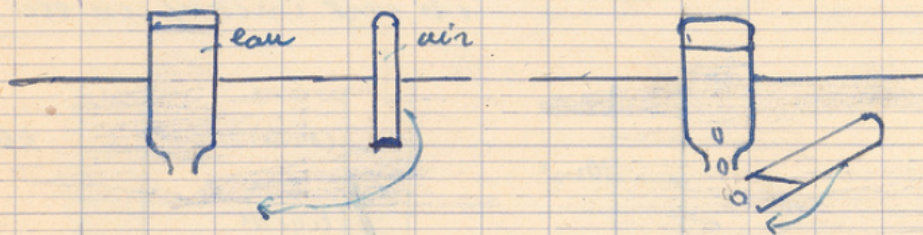
n'a pas de forme propre
volume propre
surface libre
incompressible



L'eau prend la forme du récipient qui le contient
Son volume ne varie pas

Etat gazeux

La plupart des gaz sont incolores on peut donc les mettre en évidence soit par leur odeur soit en les transvasant



L'air du tube (qui semblait vide) passe dans le flacon

Un gaz n'a pas de forme propre