

Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2023.11.5

Auteur(s) : Paulette Véret

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1943 - 1944

Inscriptions :

- titre : Chimie année 43-44
- marque : LE MERVEILLEUX [dans un cadre décoratif très travaillé, à motifs géométriques et feuilles] ABY [dans un losange]
- titre : Ecole Albert Glatigny. 3eme année de C. C. Cahier de Chimie P. Véret.

Matériau(x) et technique(s) : papier cartonné, papier encre, crayon de couleur

Description : Cahier à couverture en papier cartonné bleu / pages à carreaux / Textes à l'encre violette et rose / Schémas au crayon à papier / Annotations au crayon à papier et au crayon de couleur bleu. Brochage au fil beige. 44 pages utilisées sur 84.

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

Notes : En 1943-1944, cette élève fréquentait l'Ecole Albert Glatigny de Lillebonne. Ce cahier de chimie regroupe des leçons, des schémas, des problèmes mathématiques, réalisés lorsque Paulette Vernet était en 3e année de Cours complémentaire.

Scolarité de Paulette Véret, née le 10 mai 1928 : - Octobre 1934 – février 1935 : Pont-Audemer. - Février 1935 – 1940 : Ecole des filles de Quilleboeuf. - Certificat d'études en septembre 1940. - Octobre 1941 – 1945 : Cours complémentaire à l'Ecole Albert Glatigny, Lillebonne. - Brevet élémentaire et brevet supérieur, été 1945.

Mots-clés : Cahiers de textes d'élèves

Chimie générale

Lieu(x) de création : Lillebonne

Historique : Cahier, appartenant à un don de 9 cahiers d'école, ayant appartenu à Paulette Véret, mère de la donatrice, dont le MUNAE conserve déjà des cahiers d'école. Paulette Véret est née le 10 mai 1928.

Représentations : représentation scientifique : laboratoire / Des schémas montrent des dessins d'expériences réalisées avec du matériel de laboratoire (par exemple "Le gaz chlorhydrique, insoluble dans l'acide sulfurique est chassé de sa solution par lui" : fioles, bec bunsen, pipette) : "Réaction vive du chlore et du sodium", "Réaction du chlore et de l'H", "Combinaison du cl et de H (dangereux)", " $NH_3 + 3Cl \rightarrow 3ClH + N$ ", "Action décolorante", "Altération rapide", "L'eau de javel décolore en présence d'un acide", "Le gaz chlorhydrique, insoluble dans l'acide sulfurique est chassé de sa solution par lui", "Action sur le carbonate de calcium", "Raffinage du soufre", "Obtention du soufre brut en silice", "Préparation de l'acide sulfurique", "Oxydation catalytique de NH_3 ".

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 84 p.

École Albert Glatigny.

3^{ème} année de C. C.

Cahier de Chimie

P. Vêret.

Le chlore (cl = 35,5)

I Propriétés physiques

a) comment s'en procurer: chlore liquide en bouteille
eau de javel + cl

b) propriétés:

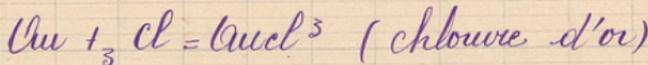
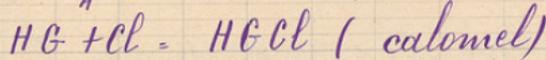
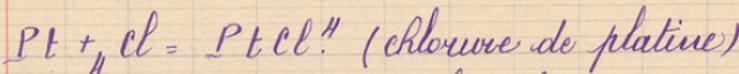
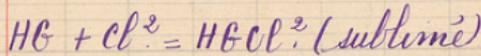
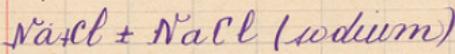
jaune verdâtre. suffocant. assez soluble dans l'eau - très lourd
d. absolue 35,5 = 3 g l
11.2 d. relative 35,5 = 2.25
22.4

II Propriétés chimiques

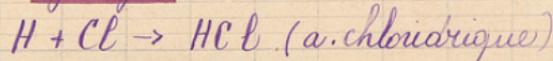
Gas

Il s'unit aux corps simples sauf: A - O - F.

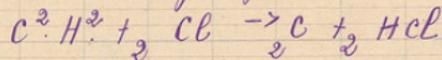
a) Métaux



b) Hydrogène



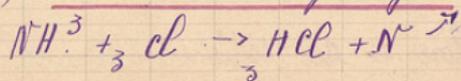
c) composés d'hydrogène: carbure d'hydrogène



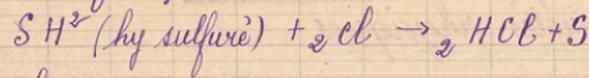
d) action sur les composés organiques

eau de chlore

a) carbure d'hydrogène



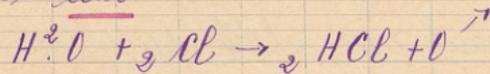
acide sulfurique



b) colorants

indigo - tournesol

c) eau



chlorures décolorants

a) eau de javel

acide de l'air: CO^2 agit sur le chlore de l'eau de javel.

b) chlorure de chaux

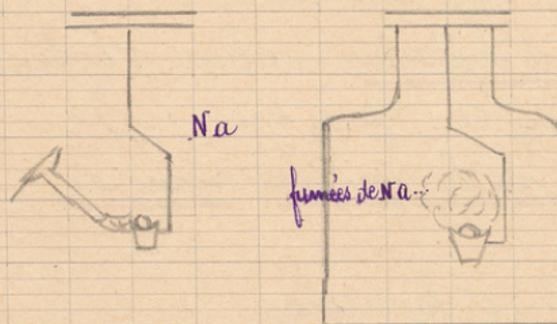
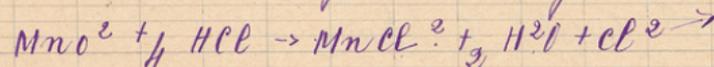
désinfectant: ammoniaque agit sur le chlore

III Préparation

a) électrolyse du $NaCl$ fondu

b) acide sur les chlorures décolorants (eau de javel)

c) action du bioxyde de manganèse sur le HCl



Reaction vive du chlore et du sodium réalisant la synthèse du $NaCl$