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 (au crayon à papier) (couverture)
• marque : LE MERVEILLEUX [dans un cadre décoratif très travaillé, à motifs géométriques et feuilles] ABY [dans un losange] (à l'encre noire) (couverture)
• titre : Ecole Albert Glatigny. 3eme année de C. C. Cahier de Chimie P. Véret. (à l'encre rose) (page de garde)
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)", "N H.3 + 3 Cl - 3 Cl H+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 souffre", "Obtention du souffre brut en silice", "Préparation de l'acide sulfurique", "Oxydation catalytique de N H3".
Autres descriptions : Langue : français
Nombre de pages : non paginé
Commentaire pagination : 84 p.
Lieux : Lillebonne

Ecole Albert Gylatigny.

3ème année de C. C.

Cahier de Chimie

P. Véret.

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 = 3g1 d. relative 35,5 = 2g5
11.2 22.4

II Propriétés chimiques

Gaz

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

a) Métaux
$Na + Cl = NaCl$ (sodium)
$Hg + Cl_2 = HgCl_2$ (sublimé)
$Pt + {}_4Cl = PtCl_4$ (chlorure de platine)
$Hg + Cl = HgCl$ (calomel)
$Au + {}_3Cl = AuCl_3$ (chlorure d'or)

b) Hydrogène
$H + Cl \rightarrow HCl$ (a. chlorhydrique)

c) composés d'hydrogène : carbure d'hydrogène
$C_2H_2 + {}_2Cl \rightarrow {}_2C + {}_2HCl$

d) action sur les composés organiques

eau de chlore

a) carbure d'hydrogène
$NH_3 + {}_3Cl \rightarrow {}_3HCl + N \uparrow$

acide sulfurique

SH^2 (hy sulfuré) $+_2 Cl \rightarrow {}_2 HCl + S$

b) colorants

indigo - tournesol

c) eau

$H^2O +_2 Cl \rightarrow {}_2 HCl + O \nearrow$

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 : ammoniac agit sur le chlore

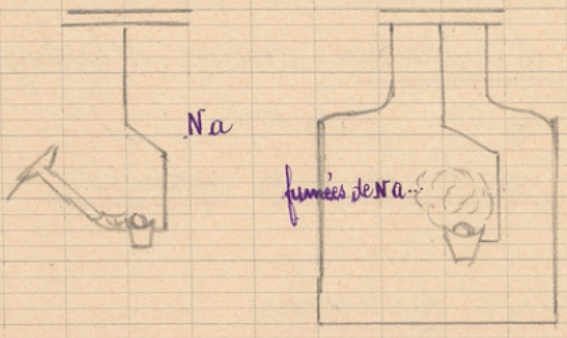
III Préparation

a) electrolyse du NaCl fondu

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

c) action du broxyde de manganèse sur le HCl

$MnO^2 +_4 HCl \rightarrow MnCl^2 +_2 H^2O + Cl^2 \nearrow$



Réaction vive du chlore et du sodium réalisant la synthèse du NaCl