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.

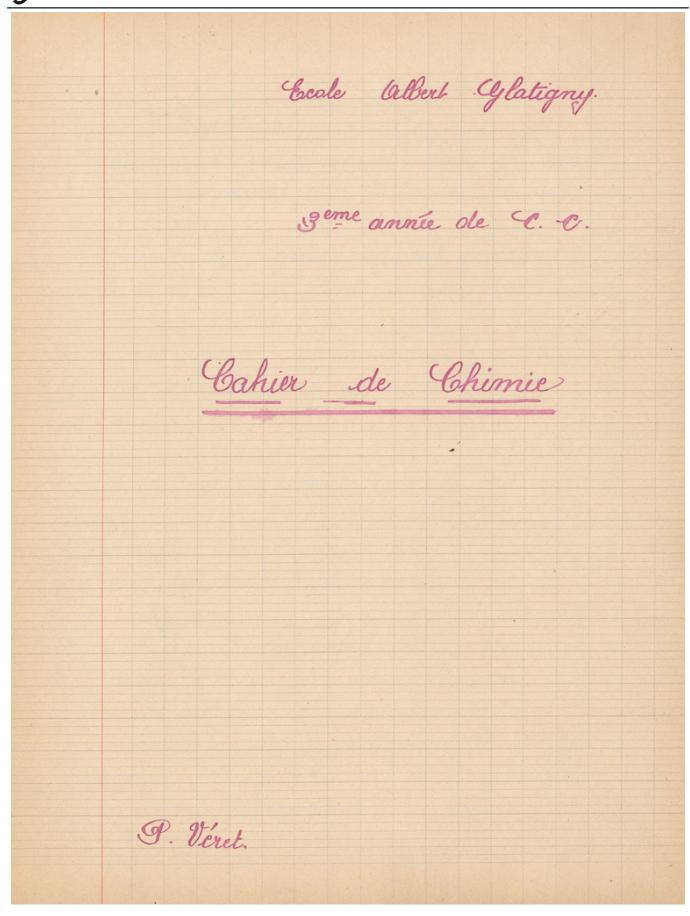
Représentations : représentation scientifique : laboratoire / Des schémas montrent des dessins d'expériences réalisées avec du matériel de laboratoire (par exemple "Le gaz chlorhydrique, insoluble dans l'acide sulfurique est chassé de sa solution par lui" : fioles, bec bunsen, pipette) : "Réaction vive 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







	Le chlore (cl = 35,5) I Propriétés physiques
	Ze enlore (cl = 35,5)
	I Propriétés physiques
	a) comment s'en procurer : chlore liquide en bouteille
	a) comment sen province require an remaine
	eau de gavel + cl
	b) hyphriotor
	jaure verdâtie sufficant assez soluble dans l'eau - très lourel d. alsolue 35,5 = 3 g 1 d. relative 35,5 = 295
	Julione williame sufficient and someth such a such
	d. alsolue 35,5 = 391 d. relative 33,3 = 395
	11.2 22.4
	I Propriétés schimiques
	Justices segurations
Gaz	Il s'unit aux corps surples sauf: A - U. I.
-0-0-	Il s'unit aux corps imples sauf: A - a F.
	Nascl + Nacl (wdium)
	HG + Cl? = HG Cl? (sublime)
	Pt + cl = Pt cl " (chlorwe de platine)
	HG+Cl: HGCl (calomel)
	Ou 13 Cl = aucl 3 (chlouve d'or)
	b) Hydrogène
	H + Cl -> HC l (a. chloudrique)
	c) composés d'hydrogène : carbive d'hydrogène
	C2 H2 + 2 Cl -> C +2 HCl
A	d) action sur les composés organiques
eau de chi	
1	a) carbore d'hydrogène
	a) carberre d'hydrogène NH3 +3 cl -> HCl +N 3
	1111. +3 CL - 11 CL +31



