

Chimie

Numéro d'inventaire : 2025.0.96

Auteur(s): Michel Quellier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1956-1957

Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | plume de métal

Description : Cahier à couverture cartonnée verte à dos toilé marron. Gardes sans réglure.

Reliure agrafée. Réglure petits carreaux 5 x 5 mm sans marge.

Mesures: hauteur: 27 cm; largeur: 21 cm

Notes: Il s'agit du cahier de Travaux pratiques de Chimie de Michel Quellier, élève en classes préparatoires Mathématiques spéciales (seconde année de la filière de classes préparatoires aux grandes écoles ou CPGE), scolarisé au lycée Pothier d'Orléans durant l'année 1956-1957, dans la perspective du passage du concours de l'Ecole Centrale des Arts et Manufactures de Paris. Une quarantaine de pages finales ont été découpées par l'auteur.

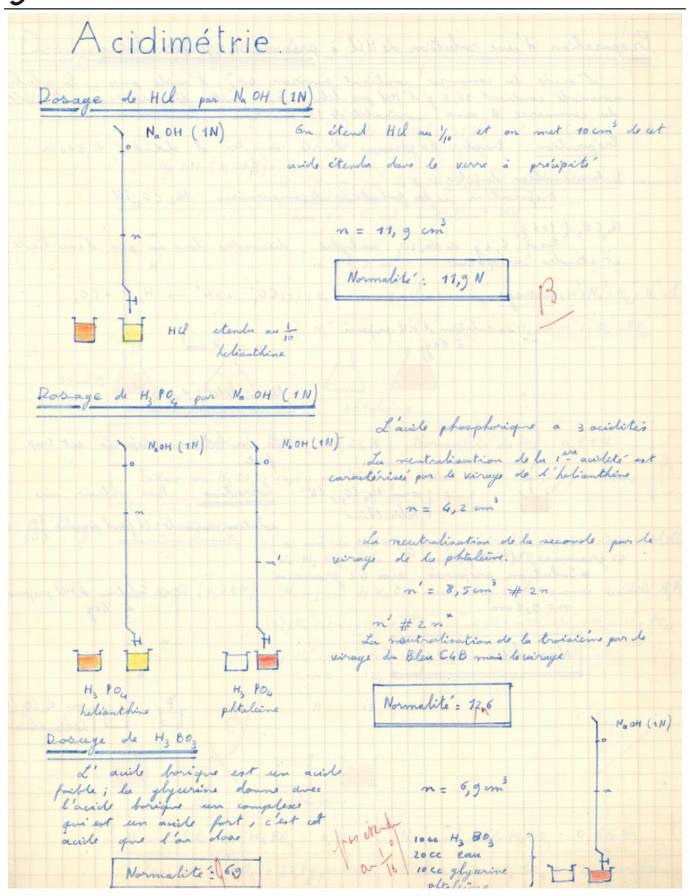
Contenu Acidimétrie: Dosage de Hcl par Na OH (1N), Dosage de H3 PO4 par Na OH (1N), Dosage de H3 BO3, Préparation d'une solution de Hcl à près de 36,5 g par litre Dosages de mélanges acides Dosage de mélanges alcalins : Dosage de la soude carbonatée, Dosage du mélange carbonate neutre - carbonate acide Préparation d'une solution de SO : Dosage de la solution obtenue; Dosage du mélange Na2 SO3, Na2 S2 O3, Na2 CO3 Action de H2 SO4 sur les métaux Préparation et dosage d'une solution de Na S2 O3 : Préparation, Dosage, Dosage d'un mélange de sulfite et de carbonate de sodium Arséniométrie : Préparation d'une eau de Javel (essai d'un manganèse commercial), Préparation de l'arsenite de sodium, Dosage de la solution d'arsenite, Dosage de l'eau de Javel commerciale, Dosage de l'eau de Javel préparée Gaz parfaits : Loi de Mariotte Calorimétrie par effet de Joule Equivalent mécanique de la calorie Chaleur de fusion de la glace Dosage d'un nitrite Manganimétrie : Préparation d'un sel de titre exact à partir de sel de Mohr cristallisé, Dosage d'Na NO2 par oxydation Préparation d'une solution à peu près normale d'H2SO4 Eau oxygénée : Préparation d'une eau oxygénée diluée, Expériences caractéristiques de H2O2, Dosage d'une solution du commerce, Dosage de la solution préparée, Dosage du volume d'O2 libéré d'H2O2 par MnO2 Anions : Par Ag NO3, Anions des acides volatils, Anions par Ba (NO3)2, Recherche de NO-3, Anions par H2 S. Anions (centrale) Cations

Mots-clés : Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(x) de création : Orléans

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé Commentaire pagination : 40 p.



Print. 1' . et. 1411	1 A 25 and let
Préparation d'une solution de HU à près de 36,59. par litre.	
L'avide du commerce contient marie	and had d'avile and : la polition
L'acide du commerce contient environ 40 / d'acide pur ; la solution normale contient 36,5 g d'Hil par litre. On peut donc dire que l'acide. du commerce à une normalité de 10 environ	
du commerce à une normalité de 10	environ
Préparation: brendre 60 grammes d'acide	concentri et stikndre à 500 cc
the other to be a first of the	
Vetermination du titre	
Détermination du titre Préparation de la solution decomparaison Naz (03;1N	
N (0 1106a)	
Na (03 (106 g) Peser 5,3 g de Na (03 anhydre, et etendre à 100 cm²	din whe do an and dian tiede
et etendre à 100 cm	outside of orange and pour or some
Dosage	CO3 + 2H + -> H2O + CO2
à bog.	- Help whenter on the
a bog.	n = 2 cm3
	No litica 13 N
7	Normalite': 1, 43 N
建設 医医医性性性 医性性性性 医性性性性	La solution préparée est trop.
has properly a de manufacture of	forte.
helianthine 1N.	
10 cm Na, (03 ; 1N.	Correction low obtenir une
helianthine	Correction Pour obtenir une solution normale il faut prendre 60 - 42
	solution normale in jain prende = 42
42 grammes d'Hel pur. * Solution préparée avec 42 grams	
10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 1	To Solution of Hel preparei
n= 9,6 cm	To Solution d'Hel prepara
1 1.6	n H
Normaliti': 1,04N	
Autolia de Allaman	+ 1000 No (D (1N)
	100 Mar (O3 (1N)
	No wantown
	and they are for the last of t
100000000000000000000000000000000000000	

