
Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2024.0.350

Auteur(s) : Fernand Langlois

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1914 - 1915

Inscriptions :

- inscription définissant le contenu : Chimie (manuscrit à l'encre noire) (couverture)

Matériaux et technique(s) : papier | encre

Description : Cahier à couverture en papier épais bleu ciel à losanges avec un cadre noir gravé orné de houx, au centre duquel la mention "chimie" a été inscrite à la plume et à l'encre noire. Pages de garde avec mention de la matière, de l'année scolaire et la signature de l'élève, inscrits à l'encre noire. Pages de papier blanc à petits carreaux, avec marge tracée en rose. Mentions manuscrites à l'encre noire. La moitié du cahier a été utilisée.

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

Notes : Cahier de chimie ayant appartenu à Fernand Langlois, né en 1887, qui a fait une formation pour devenir instituteur. Ce cahier a été utilisé durant sa deuxième année à l'Ecole Normale de Rouen (voir mention sur la page de garde : "2e Année / 1914-1915"). Il a obtenu son certificat de fin d'études normales le 30 juin 1916. En 1916-1917 il a enseigné à Vittefleur, avant d'être mobilisé (1 an de formation d'officier, 1 mois de guerre). A son retour, il enseigne à Anglesqueville-la-Bras-Long. Le 15 octobre 1920, il obtient le certificat d'aptitude pédagogique à l'enseignement dans les écoles primaires. Il changera finalement de carrière et deviendra commissaire-priseur.

Mots-clés : Cahiers journaliers, mensuels et de roulement de l'enseignement élémentaire Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Formation initiale et continue des maîtres (y compris conférences pédagogiques)

Lieu(x) de création : Rouen

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : environ 70 p.

Chimie

2^e Année
1914-1915.

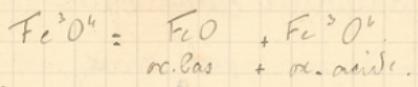
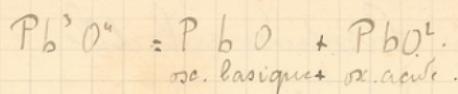
Sanglois 857

Classification des Métaux.

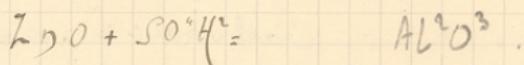
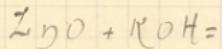
S'après Chénard.

Métaux communs	Métaux intermédiaires	Métaux précieux
oxydes insolubles par la chaleur	oxydes insolubles par la chaleur	oxydes insolubles par la chaleur
Décomposent l'eau	se décomposent à température élevée	s'oxygènent à température élevée
à froid à l'air: K, Na au rouge au rouge Ca, Ba sombre 600° vif 1000° Zn, Mn ou à l'air ou à l'air présence des prisonniers acides dans les Fe Sn bascu Zn Sb Ni Co Cr	Al Cu, Pb, Bi	Hg Pt
à très haute température et très lentement Cu, Pb, Bi.		
Un métal dans une section se compose des sels des métaux qui suivent. Ex: Fe, décompose le sulfate de cuivre. Cu + — pas — — fer.		

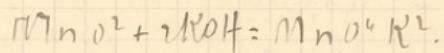
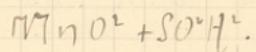
Monovalents	Divalents	Trivalents	Divalents et bivalents	Tétravalents
K	Ca	Al	Sn	FeL.
Na	Ba	—	Pt	
—	Sr	Bi	Fe	
Hg	Pb	—	Cr	
—	Mg	—	Mn	
—	Zn	—	Co	
—	Cu	—	Ni	



4° Oxy. différents: en présence des bases se comportent comme oxy. acide - - - basique



5° Oxy. singuliers: se rattachent à aucune des classifications précédentes. Se décomposent ou s'oxydent en présence des oxy. ou des bases.



Sels et Lois de Berthollet.

Pour cristalliser un sel, il faut généralement de l'eau.

La chaleur décompose un assez grand nombre de sels. - Decomposition électrique: le métal va toujours au pôle négatif.

Les lois de Berthollet indiquent les cas où se produisent les réactions.

Un acide, une base, un sel peuvent agir si un autre sel peut se former un composé soluble ou un composé insoluble dans les circonstances où l'on opère.

V. p.s.