

## 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<sup>e</sup> Année  
1914-1915.

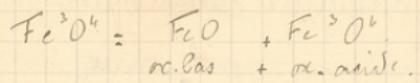
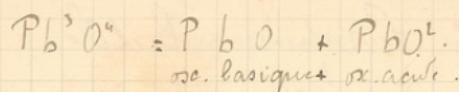
Sanglois 857

# Classification des Métaux.

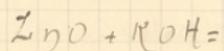
S'après Chénard.

Métaux communs	Métaux intermédiaires	Métaux précieux
oxydes insolubles par la chaleur	oxydes solubles par la chaleur	oxydes insolubles par la chaleur
Décomposent l'eau		s'oxygent à température élevée et s'oxydent au cours du temps
à froid K, Na } métal alcalins Ca, Ba } métal alcalino-terreux Mn	à 100° Mg. Mn Cu, Pb, Bi.	au rouge sombre 600°; ou à l'oxyde de cuivre présence des oxydants acides Fe Zn Ni Co Cr
		au rouge vif 1000°; ou à l'oxyde de fer présence des oxydants basiques Sn Sb
		Al Hg
		PE Ag. Au.
à très haute température d'insolubilité		
Cu, Pb, Bi.		
Un métal dans une section se compose des sels des métaux qui suivent. Ex: Fe, décompose le sulfate de cuivre.		
Cu — — — — fer.		

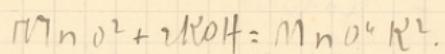
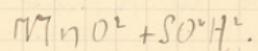
Monovalents	Divalents	Trivalents	Divalents et bivalents	Tétravalents
K	Ca	Au	Sn	Al.
Na	Ba	—	PE	
—	Sr	Bi	Fe	
Ag	Pb	—	Cr	
	Mg		Mn	
	Zn		Co	
	Cu		Ni	



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 en composition ou en composition insoluble dans les circonstances où l'on opère.

V. p.s.