## Chimie: métalloïdes, métaux

Numéro d'inventaire : 2015.8.5909

Auteur(s) : Laugier

Type de document : travail d'élève Période de création : 20e siècle

Inscriptions:

• titre : IEG Chimie Metalloïdes Metaux Sciences Generales cours de Mr Lapeze

Laugier(couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | encre, | crayon de couleur

**Description**: Cahier en papier à la couverture en papier fort et à la reliure brochée au fil renforcée par un fond en ruban adhésif. Réglure 5x5, écrit à l'encre bleue, et au crayon de couleur rouge.

Mesures: hauteur: 22 cm; largeur: 17 cm

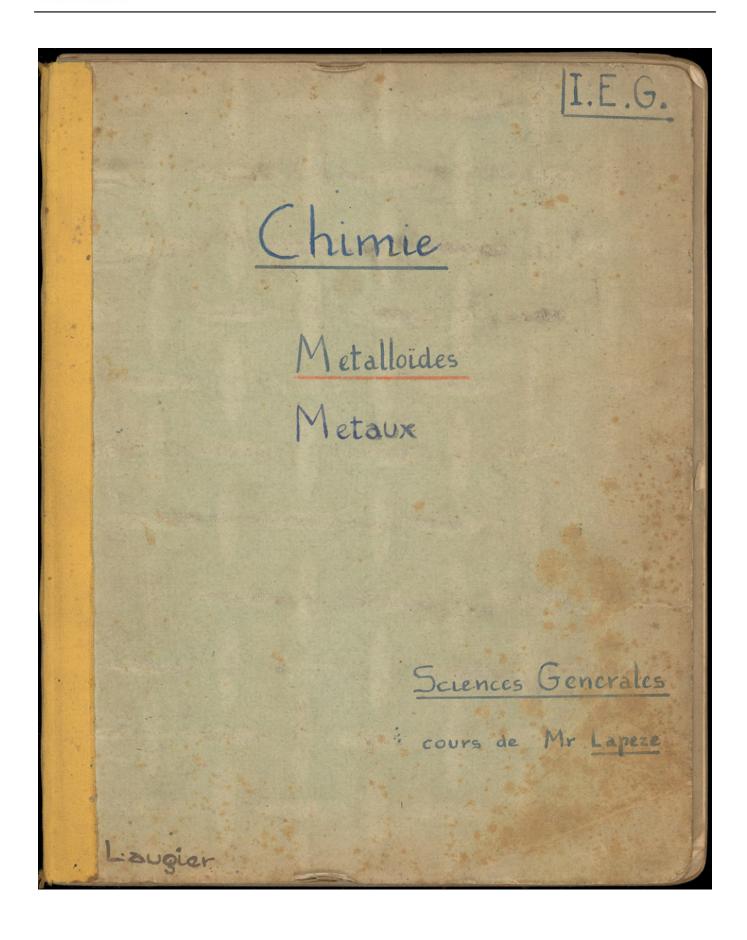
**Notes** : Cahier de cours de chimie. Chaque cours étudie un élément chimique (primordial ou ionisé) en donnant sa définition, ses propriétés chimiques et réductrices, et son action sur les métaux.

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

**Utilisation / destination** : matériel scolaire **Autres descriptions** : Langue : français

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination : 290 p.







- P'H et les métallaides -
Le wétaux our 1 canacteri clertis > 3.  Nelitle it clar : pout il c de popule  phips; l'approchair de nectaclicé à c a gas  que au pr d'in chunic il e la m  proprietes que le nictour il ev cleibs > 3.
promettes que le nitour il et cleibs.  P de efficiles pour la métalloides.  P H revort l'outitueur unique d'la matieu.
Hydrogene
Etat naturel : jan o l'état like patiquer or l'état like patiquer les punepol vouves à l'H voir les ou jois bydoper de en l'éau et de 15 les
2 isotops de l'H. 2 Rychojerie & Hatim 1 protum P. H. Courd or denterium (com Courde)
Applications: com très impalement de l'industrie.
2) hydrogenation der huiles, der anhalite stid (liquités, havil) par foni petral ex eneuer syttletique, du vapitaliere et de carbures.
Propriétés Chapiques son les leges, faith paid yeugings



Propuetes Chiniques:
com electro positif de force us yenne il se continue far electro do voi vitallo ida tel melello ul hi electro co (0°, hologine F, Q, J,
don car ar reduction.
il donner y reachis avec entains nétaux alcaluis tenenx.
Action sur le metallacides
Action sur le vetallaises partier a le 1 famille, le helogénes:
elle decroir depuis F person o PI
1) action du F
tus hutale volents ai - 250° (F zelide)  B) artis du Cl
B) artis du Cl
reagin his Centerent i limp ordinar at l'obsurite.
H2 + Cl2 -> 2 HCl reaction complete.
HCl tres stable, decompre à 1500°
o) auton du Br
opi : chant ven 500° an utilise estation
A O.T
at temps clevé - reaction limitée for reaction inverse
$H^2 + I^2 \Rightarrow 2IH$
2) artise de la 2 famille : 02
Lauffant, sir ja dur all electrique, on a
a el em + un for dégaquer de chateur:
H2 + 120 - H20 + 58 auc
month la wir forth affinité de 11 par 0°