

Cours de chimie

Numéro d'inventaire : 2024.0.108

Auteur(s) : Robert (Lazare) Lantz

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1907-1908

Matériaux et technique(s) : papier vergé | encre noire

Description : Couverture en carton couverte d'un papier à motif marbré noir-blanc avec pages de garde non lignées. Dos toile noir. Tranche rouge. Reliure cousue. Lignage simple à Marge rose. Pontuseaux horizontaux et vergeures verticales. Filigrane "Hch" dans un blason sur fond de rayures.

Mesures : hauteur : 23 cm

largeur : 17,5 cm

Notes : Il s'agit du cahier de prise notes de l'élève Robert Lantz, alors âgé de 16 ans, scolarisé au collège Chaptal de Paris (VIII^e arrondissement) en 6ème année 2e section B. La restitution concerne le cours de chimie du professeur Aladern. Nombreux schémas d'expériences représentés.

Contenu : Composés hydrogénés de l'O : état naturel ; propriété de l'eau distillée pure, propriétés physiques, propriétés chimiques, action de l'eau sur les composés, composition de l'eau pure, composition des eaux naturelles, eau potable ou eau douce Eau oxygénée : modes de production, préparation, propriétés physiques, propriétés chimiques, application Soufre : état naturel, extraction industrielle, propriétés physiques, propriétés chimiques, composés hydrogénés de S Hydrogène sulfuré : préparation, propriétés physiques, propriétés chimiques, actions physiologiques, applications Tersulfures d'H : composés oxydes, formule Acide Hydrosulfureux Acide Hyposulfureux Anhydride sulfureux : propriétés physiques, propriétés chimiques, composition Acide sulfureux Anhydride sulfurique : préparation, propriétés physiques, propriétés chimiques, réactifs, composition, composition en poids Acide pyrosulfurique : préparation industrielle, propriétés physiques Acide sulfurique 3e famille de métalloïdes Azotate Argon et gaz de l'atmosphère air atmosphérique Gaz ammoniac Hydroxylamine Acide azotique Anhydride azotique Peroxyde d'azote ou azotyle Oxyde azoteux ou protoxyde Oxyde azotique Bromure d'azote ou nitrozyde

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

Lieu(x) de création : Paris

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 204 p. dont 202 p. manuscrites

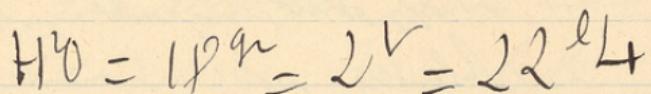
Avertissement : Instruction sur la tenue des cahiers de notes

Lieux : Paris

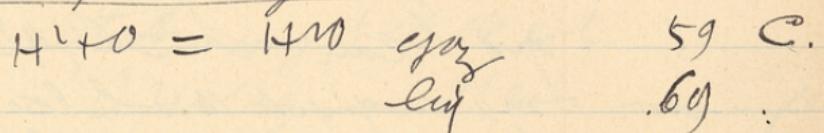
Composés hydrogénés de l'O.

O formé avec 2 combusions, H^2O et H^2O_2

Eau



Données thermiques et synthèse



Eau naturel

Eau très pure due aux 2 combusions
gypse / les hydrates / SiO_4Ca , $2H^2O$, silicate hydraté
dans mat. org. - eau dure en libérant
succinique à la température de l'eau et
ceux qui échappent à la température rendent. Pour
obtenir eau très pure il faut faire de la distillation.
Eau distillée pure.

Eau de mer distillée pure

La grande quantité d'éléments de Cu : charbonneux
on s'en débarrasse par distillation. Remplacez par lequel

D'où il exporta quodlit un chameau à deux
ou quatre 1^{re} parties qui dégagé des vol et
vol de solat, on doit repter Henri Tissier.
Si un chameau cum de mer qui entre l'Ago
Moy + on voit 40 qui se luit

Propriétés chimiques NAPS.

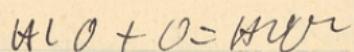
Secrétaire, inappréciable, en couleur noir la bête épanoui
blanc noir gris. D'ailleurs oblique noir à 40° C
chaleur specif 1. A l'état solide. Glace
sous form ordinaire à 0. Glace plus légère
que l'eau d=0,92 elle flotte. Il
ya augment de vol lorsque luy se solidifie
chaleur de fusion 80°C par gr. Lui peut
resté en surface jusqu'à -20° ds tubercules
de neige glace cristallisées se déposent sur cette
d'un becque. inviolable



Vapeur - A tte tempér. trouv. env
en forme parabolique. A tempér ordinaire
chaleur developpement double 537°C à 0°C
d'ap mesme. $\frac{5}{6}$ de jde l'eau 0,612
M=189g Pour le kg de vapeur la pression à tempér
à $(40)^{\circ}\text{C}$ et solide $(40)^{\circ}\text{C}/8$ trouv
solide jusqu'à ce que. Puis avec un

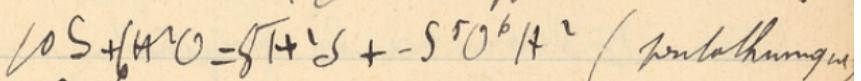
Propriétés chimiques - dévobilité de chalum. Comme entre deux éléments. Propriétés chimiques. En cours nulle sans action sur un vaste. très stable énergies phys. - décomposé par électrolyse si action de chaleur - dissociation se produisant au delà de 7000°.

Corps simples - En attaque dans métallesque
H, I, Se, Te, Br, As, Sb.
V^e famille - F explosion à froid, et attaque à la limite Br est insensible. A froid pour les autres métalliques mais il se corde.
V^e famille - Oxydation ou l'eau sous influence d'un courant électrique



l'acide pur fond de 0°

S donne une reaction. On chauffe S avec en.

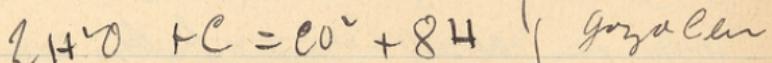
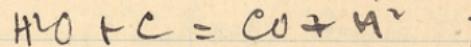


V^e famille - $8P + 11H_2O = 5PH_3 + 3H_3PO_4$

Réactif favorisé par présence de bases

ou de phospate d'hydroxyde hypophosphite et phosphite

V^e familie - Réaction avec un oxyde



autre être brûlé pur de CO avec un oxyde de H_2 et $CO + CO_2 + CO$.