
Chimie IV

Numéro d'inventaire : 2015.8.5912

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : Chimie IV
- impression : LYCEE LAKANAL SCEAUX
- signature : Dinet

Matériau(x) et technique(s) : papier encre

Description : Cahier en papier à la couverture en papier fort vert et à la reliure brochée au fil. La couverture est imprimée avec une gravure représentant une vie aérienne du lycée Lakanal (Sceaux). Réglure "College ruled", écrit à l'encre noire.

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

Notes : Cahier de cours de chimie, divisés en différents chapitres : - L'ozone (O₃). - L'eau (H₂O). - Le peroxyde d'hydrogène (H₂O₂). - Le soufre (S) - Le sulfure d'hydrogène (H₂S). - Le dioxyde de soufre (SO₂). - Le trioxyde de soufre (SO₃). - L'acide disulfurique (S₂O₇H₂). - L'acide sulfurique (SO₄H₂). - Le suboxyde de soufre (S₂O₄H₂) -Le sélénium (Se). Chaque chapitre étudie un élément chimique différent, indiqué en titre par son abréviation.

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

Lieu(x) de création : Sceaux

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 58 p.

Objets associés : 2015.8.5910

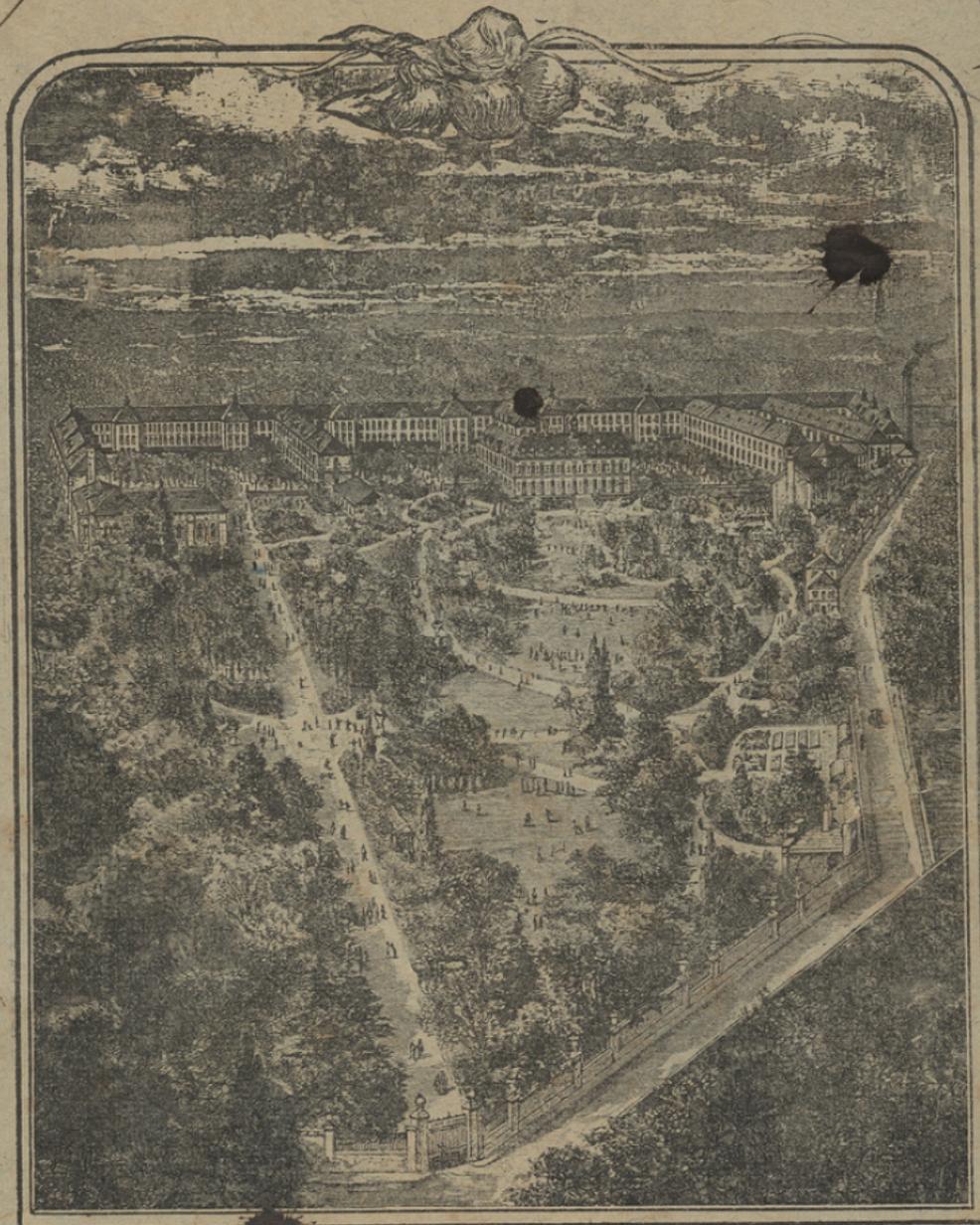
2015.8.5911

2015.8.5913

Sinet

CHIMIE

IV



LYCÉE LAKANAL
SCEAUX

O³

Transformation allotropique de l'O qui se fait avec diminution de volume accompagnée absorption chaleur. Inversement transf O³ en O dégage chaleur. Corps endothermique et pour amener sa formation il faut une énergie étrangère. N'y a plusieurs moyens fournis.

Chaleur. Com. beaucoup comparé endother. O³ stable température élevée 8 ou 900°.

Au contact air instable à temp. moins élevée (400° ou il se décompose), et se fuit.

Pour la production en soumettant O action chaleur il faut s'assurer par le pipette à 800° et refroidir rapidement. On emploie tube chaud & froid. Dans tube Ag contact avec froid, espace annulaire contenant O.

On ne peut atteindre les plus chauds et partie refroidie laquelle tube se ne se décompose pas. Après l'exp. contact surface tube Ag recouverte oxyde Argent noir (l'Ag non oxydé O et à froid par O³).

Un autre moyen consiste mettre tube

Ag tube h² fin qui est recouvert et soudé à

En faisant courir ce fil h² fin avec aspiration on va jusqu'à

Ag ou la surface tube Ag. En faisant tomber gaz jusqu'à fleur

l'eau à KI amidon celui-ci bleuit d'un rouge.

Énergie électrique

1) Éléments électriques

tube scellé et par le drape soudé et pl Pt pour fin finelle série électrolyse.

On fait par éléments certain temps jusqu'à tube en cuivre à

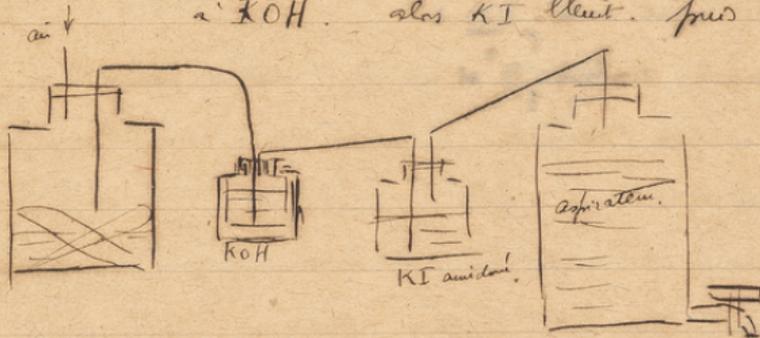
KI amidon donc il se fait O³.

va au bas d'une grande tou fleur gravée au sommet laquelle
contient l'eau à l'épave.

Electrolyse: d'on fait l'electrolyse en acidulé et on en respire ext. le
telle pour maintenir O = l'O de jage auode et gouse.

Energie chimique: Certains réact. chim. qui dégagent chaleur peuvent
produire O³. D'abord de certaines oxydations.

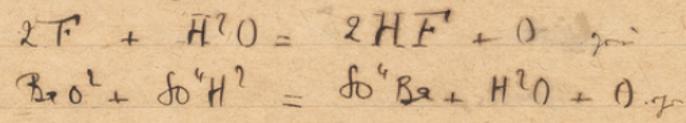
Oxydat P: On met l'enton P dans un flacon $\frac{1}{2}$ de eau. fait
sans contact air moyen aspirateur. Au bout certain temps O
gouse comme le jume avec KI. mais cet air fait transports
composé oxygéné P qui fait bleui KI. alors fait passer flacon dans
à KOH. alors KI bleuit. puis l'aspirateur.



essence l'éther sulfuré
s'il l'ajoute contact air
s'oxyde se fait en O³

mais l'oxygène se dissout dans l'essence.

Certains réact chim qui dégagent O = froid
peuvent donner O gouse



On met BeO² se fait épave pied dans verre et suspend papier
imprégné KI acidulé qui bleuit