

## 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 (écrit manuscritement à l'encre noire) (couverture)
- impression : LYCEE LAKANAL SCEAUX (imprimé en bas au centre) (couverture)
- signature : Dinet (en haut à gauche) (couverture)

**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). Régure "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 (O<sub>3</sub>). - L'eau (H<sub>2</sub>O). - Le peroxyde d'hydrogène (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>). - Le soufre (S) - Le sulfure d'hydrogène (H<sub>2</sub>S). - Le dioxyde de soufre (SO<sub>2</sub>). - Le trioxyde de soufre (SO<sub>3</sub>). - L'acide disulfurique (S<sub>2</sub>O<sub>7</sub>H<sub>2</sub>). - L'acide sulfurique (SO<sub>4</sub>H<sub>2</sub>). - Le suboxyde de soufre (S<sub>2</sub>O<sub>4</sub>H<sub>2</sub>) -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





O<sup>3</sup>

Transformation allotropique de l'O qui se fait avec diminution de volume accompagnée absorption chaleur. Inversement transf O<sup>3</sup> en O dégage chaleur. Corps endothermique et pour amener sa formation il faut une énergie étrangère. N'y a plusieurs manières de faire.

Chaleur. Comme beaucoup de corps endotherm. O<sup>3</sup> stable température élevée 8 ou 900°.

On peut aussi installer à temp. moins élevée (400° ou il se décompose), et à froid.

Pour le produire en soumettant O action chaleur il faut s'arranger pour le faire à 800° et refroidir rapidement. On emploie tube chaud & froid. Dans tube Ag contact avec froid, espace annulaire contenant O.

On n'a pas eu droit les plus chauds et parfois refroidi trop vite tube & on se décompose pas. Après l'exp. constatée surface tube Ag recouverte oxyde Argent noir (l'Ag non oxydé O et à froid par O<sup>3</sup>).

Une autre manière consiste mettre tube.

Ag tube les fin qui est recouvert et soude à

En faisant couler ce fil les fin avec aspiration on se prend de

gaz ou la surface tube Ag. En faisant passer gaz puis de flux

l'eau à KI quand on celui-ci devient d'un rouge.

Énergie électrique

1) Électrolyse électrique

tube scellé et par le double soude & pl Pt pour les feuillets électrolytiques.

On fait passer électrolyte certain temps puis on le laisse au repos à

KI quand on celui-ci devient d'un rouge.

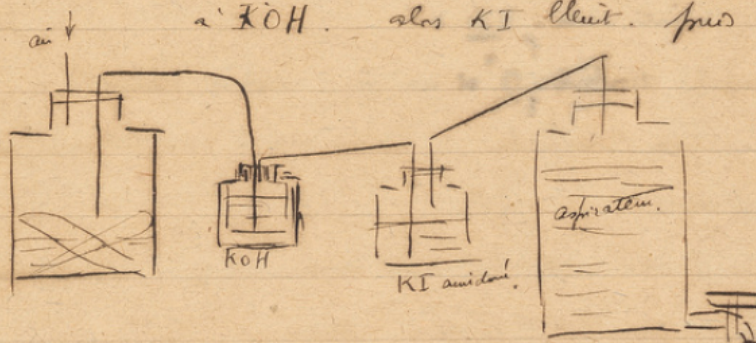


va au bas d'une grande tou fleur gravée au sommet laquelle  
contient l'eau à l'épave.

Electrolyse: Si on fait l'electrolyse en acidulé et on ne refroidit ext. le  
telle pour maintenir  $O_2$  l' $O$  de jage anode et gousé.

Energie chimique: Certains réact. chim. qui dégagent chaleur peuvent  
produire  $O_2$ . D'abord d certaines oxydations.

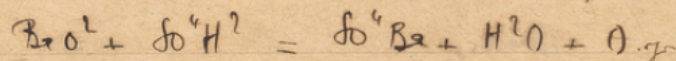
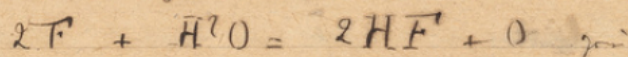
Oxydat P On met l'enton P dans un flacon  $\frac{1}{2}$  d'eau. fait  
sans contact air moyen aspiration. Au bout certain temps  $O$   
gousé comme le fleur avec KI. mais cet air fait transports  
composé oxygéné P qui fait fleur KI. alors fait sans fleur l'eau  
à KOH. alors KI fleur. puis l'aspiration.



essence tétrahydro  
Si on l'ajoute contact air  
s'oxyde se fait en  $O_3$

mais l'oxygène se dissout dans l'essence.

Certains réact chim qui dégagent  $O_2$  froid  
peuvent dans  $O$  gousé



On met  $BrO_2$  se fait épave pied dans l'eau et suspend papier  
imprégné KI acidulé qui fleur