
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)

Matériaux 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



LYCÉE LAKANAL
SCEAUX

O³

Transformation allotropique de l'O qui se fait avec diminution de volume accompagnée altrophie chaleur. Inversement transf O² en O dejete chaleur.

Coups endothermique et pour amener sa formation il faut une énergie étrangère. N'y plusieurs moyen pourra.

Chaleur. Comme brenhol compas endoth. O³ stable température élevée 800-900°.

On conserve nistalle à temp. moins élevée (400° où il se décompose), et à froid. Pour le produire en soumettant O action chaleur il faut s'assurer que le fourneau à 800° et refroidi longuement. On emploie tube chaud & froid. Des tube Ag couvert d'un four, expose auquel couvert O.

On n'importe dans le tube chaud et faire réaction jusqu'à ce qu'il se décompose. Après l'exp. constate surface tube Ag recouverte oxyde Argent noir (l'oxyde noir oxyde O et à froid par O³).

Un autre moyen consiste mettre tube

Ag tube très fin qui est recouvert et mis à 800°. En faisant tourner ce fil très fin avec aspiration on va faire de la gaze sur la surface tube Ag. En faisant tourner gaz puis de fleur bleue à KI amidonné celui-ci bleuit d'où Ozone.

Énergie électrique / Électrocells électriques

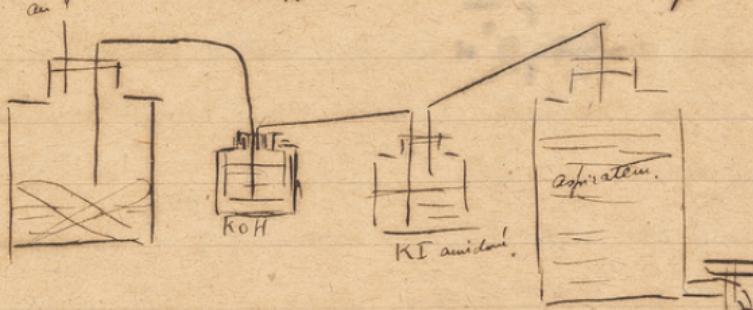
tube scellé et faire circuler une espèce de liquide dans électrocells. On fait passer électrocells certain temps puis on laisse se séparer à KI amidonné donc il se fait O³.

va au bas d'une pend tout fléché gravité au sommet lequel
coule l'eau à l'épuis.

Electrolyse: Si on fait l'électrolyse de l'eau dépolie et si on refroidit tout, le
tableau pour maintenir O_2 : l' O_2 dégagé anode est oxygéné.

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

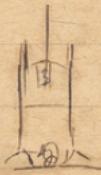
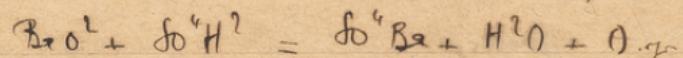
Oxydat P On met dans un P blanc température $\frac{1}{2}$ d'eau, fait
faire combus. au moyen aspiration. Au bout certain temps O_2
généré coupe le feu au avec KI. mais si on fait transports
composi oxygéné P qui fond bleui KI. alors fait faire flamme la cendre
à KOH. alors KI bleut. puis l'aspiration.



essence - céleste autre
Si on l'ajoute contact air
oxyde se fait en feu O_2

mais l'oxygène se dissout dans l'essence.

Certains réact. chim. qui dégagent O_2 produisent
lorsqu'ils sont dans O_2 oxygéné



Or si BaO_2 se fait épuisé pied très court et suspend papier
imprégné KI anodisé qui bleut