

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). 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



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 manières de faire.

Chaleur. Comme beaucoup de corps endoth. O³ stable température élevée 8 ou 900°.

On peut en installer à temp. moins élevée (400° ou il se décompose), et à froid. Pour le produire en soumettant O action chaleur il faut s'occuper pour le préparer 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 partie refroidie laquelle tube & non se décompose pas. Après l'exp. constatée surface tube Ag recouverte oxyde Argent noir (l'Ag non oxydée O et à froid par O³).

Une autre manière consiste mettre tube.

Ag tube les fin qui est recouvert et soude à

En faisant couler ce fil les fin avec aspirateur on va puiser du gaz ou la surface tube Ag. En faisant passer gaz puis de flux bien à KI quand on celui-ci devient d'un rouge.

Énergie électrique

1) Électrolyse électrique

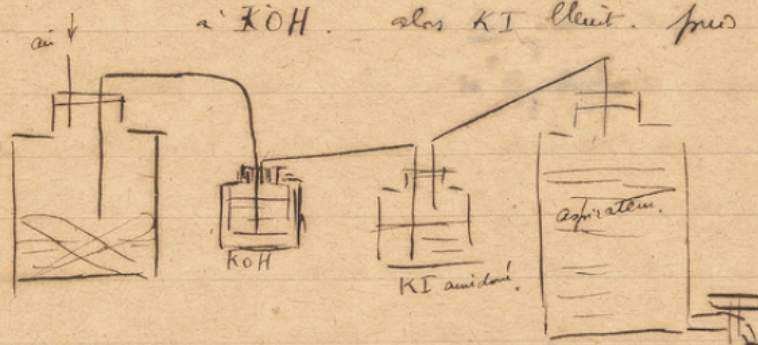
tube scellé et par le double soude & plat Pt pour les feuilles d'oxyde d'hydrogène. On fait passer électrolyse certain temps puis on tube on coupe à KI quand on celui-ci devient d'un rouge.

va au bas d'une grande tour pleine gravée au sommet laquelle
coule l'eau à l'épave.

Electrolyse: Si on fait l'electrolyse en acidulée et on ne refroidit ext. le
tube pour maintenir O_2 l' O de jeter anode et goudron.

Energie chimique: Certains react. chim. qui de jeter chacun peuvent
produire O_2 . D'abord d. certains oxydations.

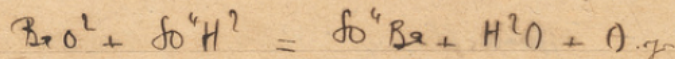
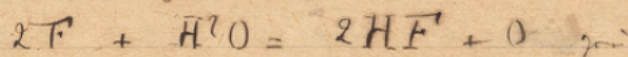
Oxydat. P. On met l'enton P dans un flacon $\frac{1}{2}$ d'eau. fait
sans contact air moyen aspiration. Au bout certain temps O
goudron comme le jeter avec KI. mais cet air fait transports
composé oxygéné P qui fait l'eau KI. alors fait sans flacon
à KOH. alors KI l'enton. puis l'aspiration.



essence tétrahydro
Si on l'ajoute contact air
s'oxyde et fait un peu O_2

mais l'oxygène se dissout dans l'essence.

Certains react chim qui de jeter O_2 produisent
peuvent dans O goudron



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