

Chimie III

Numéro d'inventaire : 2015.8.5911

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : Chimie III (écrit manuscritement à l'encre noire) (couverture)
- impression : LYCEE LAKANAL SCEAUX (imprimé en bas au centre) (couverture)

Matériaux et technique(s) : papier | encre, | crayon, | 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 - Chlore (suite du cahier précédent) - Brome - Iode - Fluor - Bromure d'hydrogène - Iodure d'hydrogène - Fluorure d'hydrogène - Composés oxygénés du chlore -Oxygène 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 : 48 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5912

2015.8.5918

Lieux : Sceaux



**LYCÉE LAKANAL
SCEAUX**

Propriétés chimiques.

Pour composé il faut savoir si stable. si il n'est pas stable il a certaine propriété chimique. Si très stable peu action. Ensuite on regarde en cours à fonction chimique.

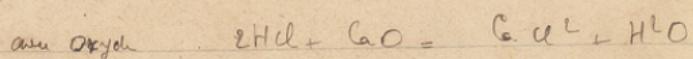
1) HCl assez stable. an , diff à décomposer.

Non, dans une dissociation avec tube chaud et froid

Propriétés acides.

1) action réductrice colorée

2) action sur les bases. monosaccharide. le dos par acidimétrie



3) métallo. attaque un certain nombre métallo. (Te, Sn, K, Na, Al)

attaque les Hg^+ froid, ni Ag^+ ni au ni Pt^+ .

4) sels. D'après Brønsted il peut former aussi un autre HCl , $\text{SiO}_4^{\text{HCl}}$.

autre plus solvaté $(\text{CO}_3^2- \text{Ca})_{\text{HCl}}$ chlorure insoluble. (Ag^+ , Pb^+ , mercure, cuivre).

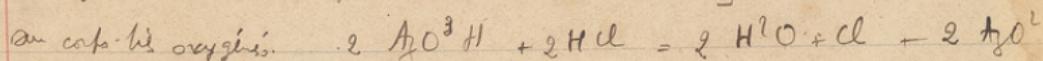
ou $\text{Ag}_2\text{O}^{\text{HCl}}$, $(\text{AgO}_3)^{\text{HCl}}$, $\text{Ag}_2\text{O}^{\text{HCl}}$ sélénium. précipité blanc).

5) alcools. éther sol et eau. $\text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$

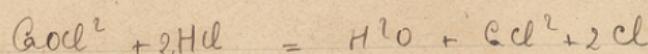
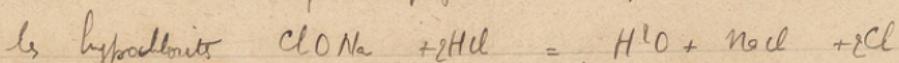
C'est Composé hydrogéné

Dans certain cas agit par H^- d'où comme réducteur.

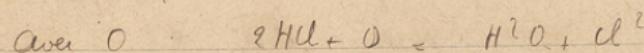
agit sur certains composés oxygénés. mais avec diff dissociation n'agir que.



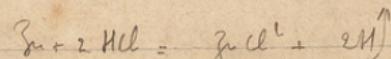
et tous les autres pouvoirs préparé. CrO_4^2- , MnO_4^- , PbO_2



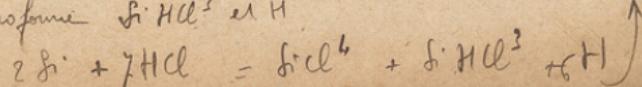
Exception avec BaO_2 qui donne eau oxygénée.



C'est un composé chloré



Si. si on chauffe si dans contact HCl il se fait SiCl_4 et du silicium formé. Si HCl et H_2



Br

Extraction du bromure de sel dans l'eau de mer par hydrocarbure

KCl $MgCl_2$ & H_2O (canalite) pour le purifier on fait dissoudre la chaux l'filtration se reproduit car elle se dépose, le liquide n'est pas purifié mais il contient $MgBr_2$ $MgBr_2 + 2Cl^- \rightarrow MgCl_2 + 2Br^-$

de ces mésures sont réalisées en filtre au sommet d'un tour
contenant des lames d'azote au bas de lequel arrive courant de Cl
d'une grande surface de contact. Le Br fuméil se sépare en partie
1 partie vaporisée est entraînée vers le Cl.

1 autre partie reste en solution dans le liquide recueilli au bas.
Ce liquide descend dans récipient en pierre fait tout cloison horizontal
la chicane et au fond duquel a fait couler le saphir en.

La saison en fait reprise constitue le Br. entomique qui va reprendre les seules Br. au moment tom.

Um carden bewegen. Bei den Superlini repondi

et le Br ligat et recueilli dans recipient ou cleme d'une