
Chimie : métalloïdes, métaux

Numéro d'inventaire : 2015.8.5909

Auteur(s) : Laugier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 20e siècle

Inscriptions :

• titre : IEG Chimie Metalloïdes Metaux Sciences Generales cours de Mr Lapeze

Laugier(couverture)

Matériaux et technique(s) : papier | encre, | encre, | crayon de couleur

Description : Cahier en papier à la couverture en papier fort et à la reliure brochée au fil renforcée par un fond en ruban adhésif. Régler 5x5, écrit à l'encre bleue, et au crayon de couleur rouge.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Cahier de cours de chimie. Chaque cours étudie un élément chimique (primordial ou ionisé) en donnant sa définition, ses propriétés chimiques et réductrices, et son action sur les métaux.

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

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 290 p.

I.E.G.

Chimie

Metalloïdes

Metaux

Sciences Generales

cours de Mr Lapeze

Laugier

P' H. et les métallides -

Les métaux ont 1 caractère nettoyer l'électrode.

P' H. a des propriétés de réaction avec les gaz au p't d'un métal. Il est électrique. Il a des propriétés que le métal. Il est électrique. Il a des propriétés pour la métallisation. P' H. serait le constituant unique de la matière.

H et hydrogène

Etat naturel: par o. l'état libre présente en forme de certaines régions fétides - les principaux sources d'H sont les corps hydrogénés de carbone. L'eau et les hydrocarbures organiques.

2 isotopes de l'H: 2 hydrogènes: le protium et le deutérium. P' H (l'hydrogène) (éau liquide)

Applications:

un très important de l'industrie.

1) synthèse de l'Am.

2) hydrogénéation des huiles, des combustibles (huiles, huiles) pour faire pétrole et énergie synthétique, du naphtalene et des carbures.

Propriétés

Propriétés

gas 1) coupe très facile, brûle rapidement dans le 0,25

Propriétés chimiques

ont un caractère positif de force moyenne il se combinent facilement avec métalloïdes et métallosulfures électro-négatifs (O^2- , halogénes F, Cl, I) donc on les appelle réducteurs - il donne des réactions avec certains métalloïdes alcalins et alcalino-téraux.

Action sur les métalloïdes1) action à la 1^{er} famille, les halogénés:

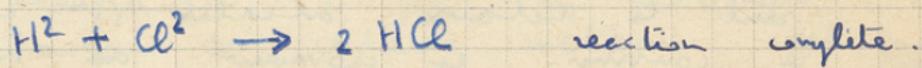
elle décroît depuis F jusqu'à P-I

a) action du F

très brûlante violente à -250° (F solide)
 $F^2 + H^2 \rightarrow 2 FH$ (H liquide)

b) action du Cl

réagit très lentement à température ambiante
lentement à la lumière



HCl très stable, décompose à 1500° .

c) action du Br

opère à chaud vers 500° au moyen catalyseur à 100° .

d) action de l'I

à température élevée - réaction limitée par réaction inverse

2) action de la 2^{er} famille : O²⁻

pas à froid, si on active la réaction avec chauffage, soit par étincelle électrique, ou on a à l'eau + un peu dégagement de chaleur.



montre la très forte affinité d'H pour O²⁻