

Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5935

Auteur(s) : Jeanne Piche

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1956

Matériaux et technique(s) : papier | encre noire, | encre bleue, | crayon Conté

Description : Cahier de chimie en papier, à la couverture en papier fort bleu, protégée par une feuille de papier Kraft bleu pliée. Reliure brochée au fil renforcée par un dos carré collé.

Réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre bleue ou noire, avec les titres soulignés au crayon de couleur rouge. Les schémas de manipulations sont tracés au crayon à papier. Le cahier a été retourné et écrit en partant de la fin pour former une partie consacrée aux exercices.

Mesures : hauteur : 22,3 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Jeanne Piche, pour l'année scolaire 1956-1957.

L'ensemble est écrit à l'encre bleue ou noire, avec quelques schémas de manipulation au crayon à papier. Les cours mentionnés sont les suivants : - La Fonction acide. - La Fonction base. - Fonction sel. - Oxydation et réduction. - Méthodes utilisées en métallurgie. - Propriétés pratiques des métaux et des alliages. - L'Aluminium. - Le Zinc. - Le Fer. - Le Plomb. - Le Cuivre. La fin du cahier présente une partie consacrée aux exercices.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 94 p.

Objets associés : 2015.8.5934

PICHE . Jeanne

100

cahier de

CHIMIE

La Fonction Acide

4. Définition :

un acide est un corps qui contient dans sa formule un ou plusieurs acides atomes d'hydrogène remplacables par du métal.

Hydrogène . acide

formule générale d'un acide AH .

4. Classification et nomenclature

1) Hydroacide: c'est une combinaison binaire de l'hydrogène et d'un métalloïde

ClH . SH_2 . IH . BrH .

acide	ClH	acide chlorhydrique
	SH_2	acide sulphydrique
	IH	acide iodhydrique
	BrH	acide bromhydrique

acide	$ClNa$	chlorure de sodium
	SNa	sulfure
	INa	iodure
	$BrNa$	bromure

2) Oxacides: combinaison de l'hydrogène de l'oxygène et d'un métalloïde.

$\text{SO}_3 \text{H}_2$ acide sulfureux $\text{SO}_3 \text{Na}_2$ sulfat de Sodium
 $\text{SO}_4 \text{H}_2$ acide sulfrique $\text{SO}_4 \text{Na}_2$ sulfat de Sodium
 $\text{NO}_3 \text{H}$ acide nitrique $\text{NO}_3 \text{Na}$ nitrate de Sodium
 $\text{PO}_4 \text{H}_2$ acide phosphrique $\text{PO}_4 \text{Na}_3$ phosphat de Sodium

Propriétés de la fonction acide

1) Savent acide

2) action sur les réactifs colorés

tournesol ----- rouge

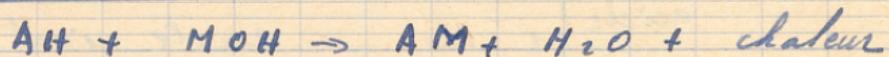
helianthine ----- rouge

phénol phénoléine .. verte incolore

3) Électrolyse



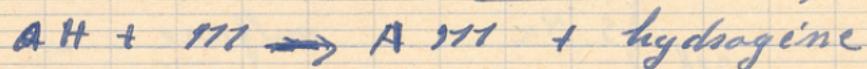
4) action sur les bases. (M OH)



réaction de saponification de neutralisation

" générale type - valable pour tous

5) Action sur les sols. métaux (m)



ceci est valable quand les acides ne sont pas oxydants -

certain métal ne donne pas cette réaction c'est le cuivre.