
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

Matériau(x) 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

1M

cahier de

CHIMIE

La Fonction Acide

4 Définition:

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

Hydrogène . acide

formule générale d'un acide AH .

4 Classification et nomenclature

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

ClH . SH_2 . IH . BrH .

acide	{	ClH	acide chlorhydrique
		$S H_2$	acide sulfhydrique
		$I H$	acide iodhydrique
		$Br H$	acide bromhydrique

sel	{	$Cl Na$	chlorure de sodium
		$S Na$	sulfure " "
		$I Na$	iodure " "
		$Br Na$	bromure " "

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

$SO_2 H_2$ acide sulfureux $SO_3 Na_2$ sulfite de Sodi.
 $SO_4 H_2$ acide sulfurique $SO_4 Na_2$ sulfate de Sodi.
 $NO_3 H$ acide nitrique $NO_3 Na$ nitrate de Sodi.
 $PO_4 H_3$ acide phosphorique $PO_4 Na_3$ phosphate.

A) Propriétés de la fonction acide

1) Savens acide

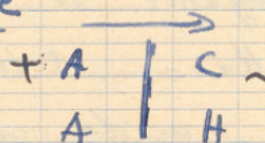
2) action sur les reactifs colorés

lourmesol rouge

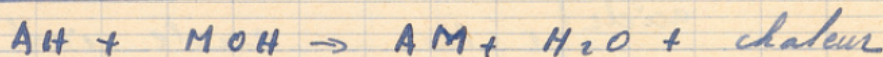
Helianthine rouge

Phenol phthaléine verte incolore

3) Electrolyse



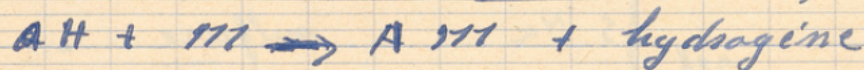
4) action sur les bases. (MOH)



reaction de sationification de neutralisation

" generale type. valable pour tous

5) Action sur les sels. metaux (m)



ceci est valable quand les acides ne sont pas oxydants -

certain metaux ne donne pas cette reaction comme or, le cuivre.