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 au 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

1 Definition :

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

Hydrogène . acide

formule generale d'un acide AH.

2 Classification et nomenclature

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

ClH. SH_2 - IH. BrH.

acide
- ClH . acide chlorhydrique
- SH_2 acide sulfhydrique
- IH acide iodhydrique
- BrH acide brom hydrique

sel
- ClNa chlorure de Sodium
- SNa sulfure " "
- INa iodure " "
- BrNa bromure " "

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

SO_3H_2 acide sulfureux SO_3Na_2 sulfite de Sodi
SO_4H_2 acide sulfurique SO_4Na_2 sulfate de Sodi
NO_3H acide nitrique NO_3Na nitrate de Sod
PO_4H_3 acide phosphorique PO_4Na_3 Posphate

D' Propriétés de la fonction acide

1) Saveur acide

2) action sur les réactifs colorés

tournesol ..... rouge
Héliantine ..... rouge
Phénol phtaléine .. vert incolor

3) Electrolyse

$$\xrightarrow{\quad}$$

$$\begin{array}{c|c} +\ A & C\ - \\ A & H \end{array}$$

4) action sur les bases. (MOH)

$$AH + MOH \rightarrow AM + H_2O + \text{chaleur}$$

- réaction de satification de neutralisation
" générale type. valable pour tous

5) Action sur les métaux (M)

$$AH + M \rightarrow AM + \text{hydrogène}$$

ceci est valable quand les acides ne sont pas oxydants.
certain métaux ne donne pas cette réaction ex: or, le cuivre.