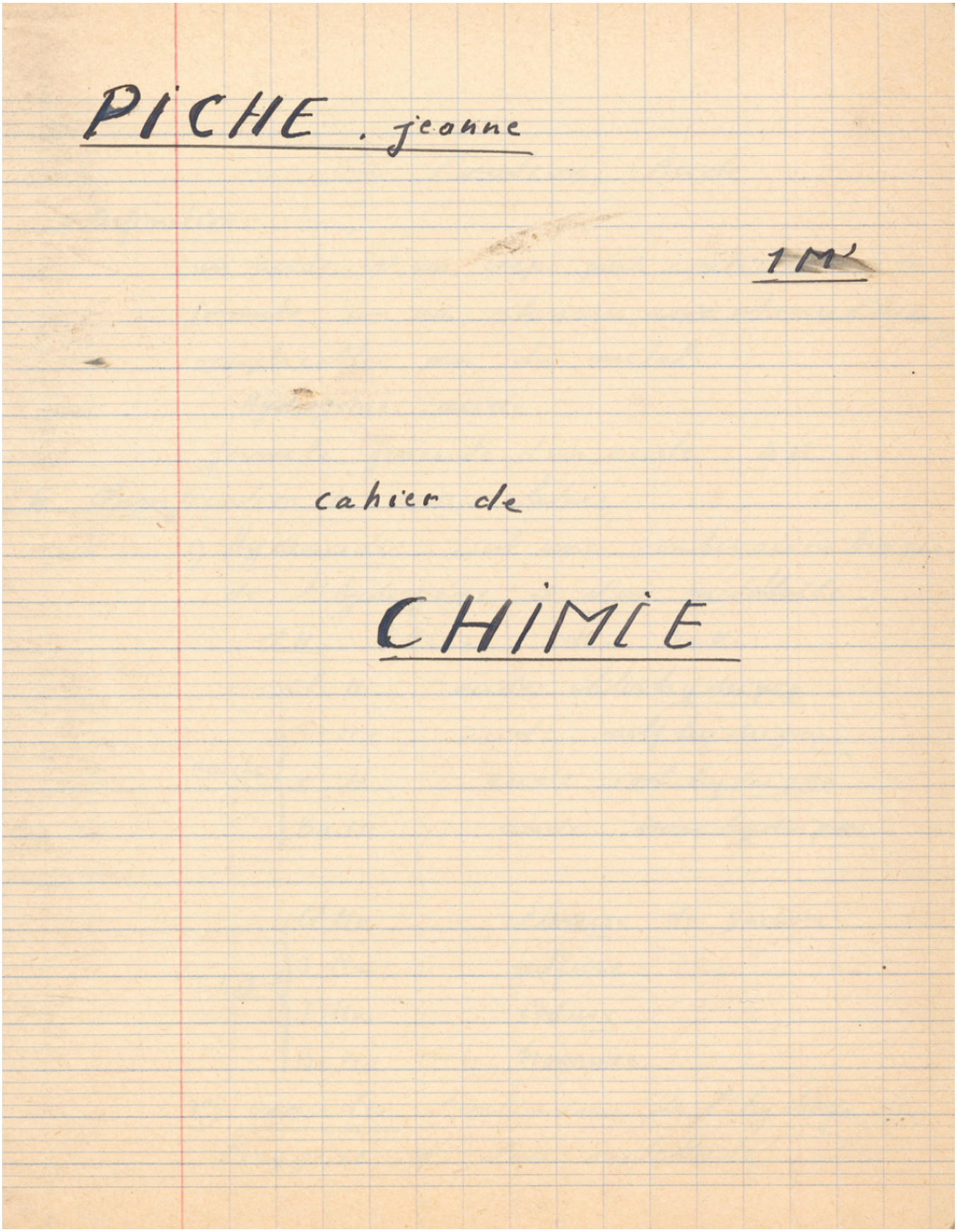
Chimie

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 de

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.