

---

## 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.

$\text{SO}_3 \text{ H}_2$  acide sulfureux     $\text{SO}_3 \text{ Na}_2$  sulfate de Sodi.  
 $\text{SO}_4 \text{ H}_2$  acide sulfurique     $\text{SO}_4 \text{ Na}_2$  sulfate de Sodi.  
 $\text{NO}_3 \text{ H}$  acide nitrique     $\text{NO}_3 \text{ Na}$  nitrate de Sodi.  
 $\text{PO}_4 \text{ H}_3$  acide phosphorique     $\text{PO}_4 \text{ Na}_3$  phosphate.

## A' Propriétés de la fonction acide

### 1) Savens acide

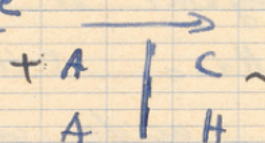
### 2) action sur les reactifs colorés

lourmesol . . . . . rouge

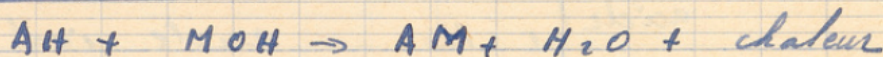
Helianthine . . . . . rouge

Phenol phthaléine . . . . . verte incolore

### 3) Electrolyse



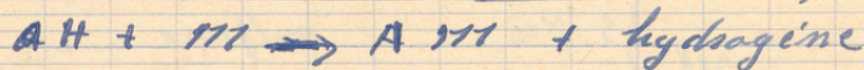
### 4) action sur les bases. (MOH)



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.