

---

## Cahier de chimie

**Numéro d'inventaire** : 2015.8.3676

**Auteur(s)** : Daniel Rougier

**Type de document** : travail d'élève

**Période de création** : 2e quart 20e siècle

**Matériau(x) et technique(s)** : papier, papier cartonné

**Description** : Cahier cousu, couverture souple ocre avec un motif de grain de riz ton sur ton, dos entoilé noir, 1ère de couverture avec un rectangle (9 x 7 cm) dans lequel est représenté un navire tiré par 3 dauphins sur la mer océane vers la Terre de Feu, 2 étendards, le nom de "Magellan" et "1520", le tout imprimé en noir. Réglure seyes, encre violette, verte et rouge, crayons de bois et de couleur.

**Mesures** : hauteur : 22 cm ; largeur : 16,7 cm

**Notes** : Cahier de chimie, leçons et exercices: les sels, cristallisation, acides et bases, les métaux, les alliages, méthodes générales d'élaboration des métaux, la métallurgie du fer, le cuivre, le plomb, le zinc, l'aluminium, métallurgie de l'aluminium; 1 double feuille intitulée "Rédaction".

**Mots-clés** : Chimie (post-élémentaire et supérieur)

**Filière** : Post-élémentaire

**Niveau** : 3ème

**Autres descriptions** : Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 74 p. manuscrites sur 78 p.

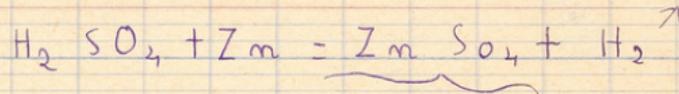
Langue : français.

ill. en coul. : Schémas d'expériences.

# Les Sels

## 1/ Condition de formation des sels

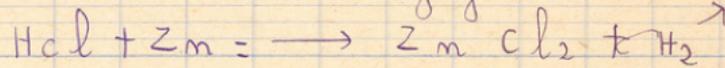
1°) Réaction d'un acide sur un métal



Sulfate de zinc

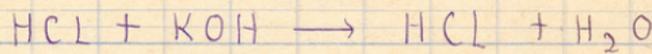
Chlorure de zinc

Les acides usuels attaquent de nombreux métaux et se forme un sel et il se dégage souvent de l'hydrogène



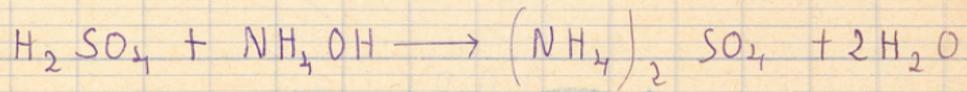
2°) Réaction d'un acide sur une base

a) Chlorure de potassium



↓  
Chlorure de potassium

b) Sulfate d'ammonium



Sulfate d'ammonium