
Cours de Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5936

Auteur(s) : Marcel Suffren

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Inscriptions :

- inscription concernant le lieu d'émission : ECOLE BENOIT Primaire Supérieure & PROFESSIONNELLE L'ISLE-SUR-SORGUE(couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre noire, | encre rouge, | encre violette

Description : Cahier de chimie en papier, à la couverture en papier fort rose Reliure brochée au fil renforcée par un dos carré collé. Réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire ou violette, avec les titres écrits à l'encre rouge ou bleue. Les schémas de manipulations sont tracés au crayon à papier et coloriés au crayon de couleur multicolore.

Mesures : hauteur : 22,2 cm ; largeur : 17,3 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Marcel Suffren, sans mention de date. L'ensemble est écrit à l'encre noire ou violette, avec les titres écrits à l'encre rouge ou bleue. Les schémas de manipulations sont tracés au crayon à papier et coloriés au crayon de couleur multicolore. Les cours mentionnés sont les suivants : - Le chlore. - Propriétés de l'acide chlorhydrique. - Azotate de potassium. - Le phosphore. - Le carbone. - Silice.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Lieu(x) de création : L'Isle-sur-la-Sorgue

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 48 p.

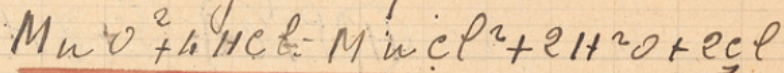
Cours de Chimie

(suite)

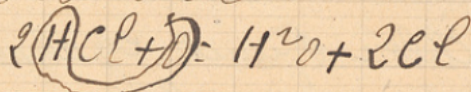
Le chlore.

Préparation.

On le prépare dans les laboratoires en attaquant le broyé de manganèse par l'HCl



Industriellement on le prépare en décomposant HCl par l'O₂ de l'air



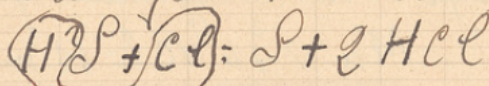
On peut encore en préparer des quantités en versant de l'acide sur du chlorure de chaux.

Propriétés

C'est un gaz jaune, d'une odeur très forte
Le chlore est assez soluble dans l'eau. 1
litre en dissout environ 3 litres à la température
ordinaire.

Action sur l'hydrogène

Le chlore s'unit à l'hydrogène pour former
HCl. La réaction a lieu simplement à la lumière
solaire, il y a explosion. L'avidité du chlore
pour l'H. lui permet de décomposer H^2S



Action sur les métalloïdes

Le chlore s'unit également au soufre pour
former 2 corps; le protochlorure et le bichlorure
bichlorure SCl^2
protochlorure S^2Cl^2

Le chlore s'unit également au phosphore
avec lequel il forme 2 corps chlorurés; le
trichlorure PCl^3 et le pentachlorure PCl^5

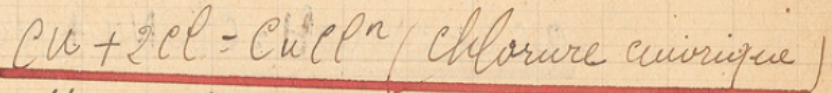
Enfin l'antimoine en poudre s'enflamme
quand on le verse dans un flacon de chlore

Action sur les métaux

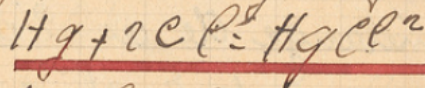
Le chlore a beaucoup d'affinité pour le potassium et le sodium. Par exemple si l'on fait arriver du chlore sur du potassium il y a une vive réaction et il se produit une substance blanche. Il en est de même du sodium :



D'où l'emploi de ces 2 corps pour la fabrication
préparation des métaux dont les minerais sont
des chlorures. Ainsi pour avoir le magnésium
on traite le magnésium par le sodium. De
même le cuivre a beaucoup d'affinité pour le
chlore. Un morceau de cuivre rouge brûle dans le
chlore et donne



Le mercure Hg, est attaqué par ce corps



Même l'or et le platine sont solubles dans
l'eau de chlore.