

## 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. -

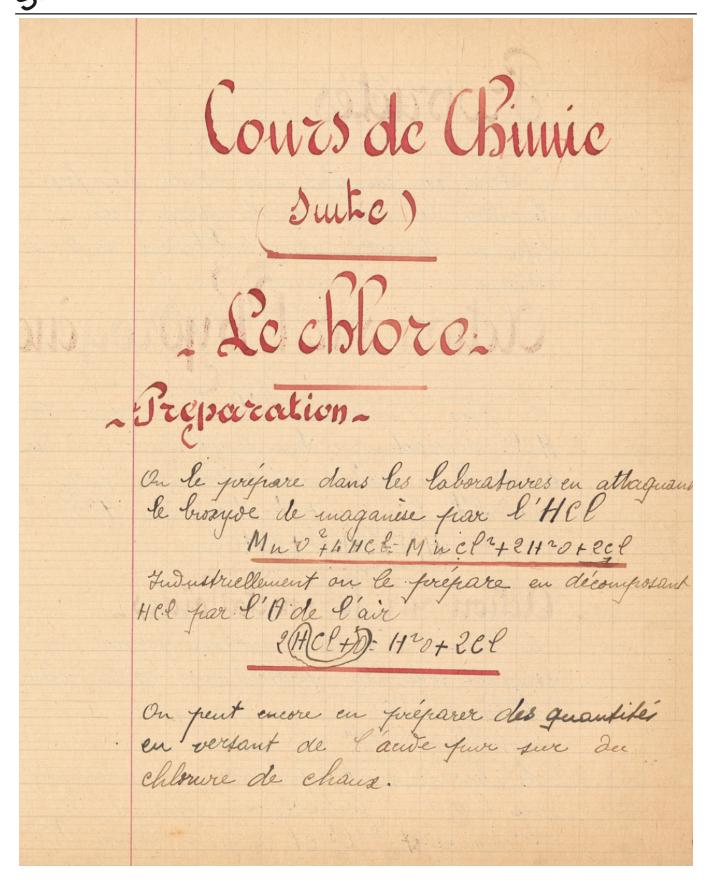
Azotate de potassium. - Le phosphore. - Le carbone. - Silice.

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.



## Tropactés C'est un gaz jame, d'une odeux fies forfe le chlore est assez soluble dans l'éan. I libre en dissout enveron 3 litres à la fempier Oction sur l'hydrogène Le Chlore of unt à l'hydrogène pour foune HCl. La réaction a leu simplement à la hunie solavre, il ija explosion. L'avidité du chore pour Ih. hi permet de décomposer 428 H3+CO: S+2HCC - Action sur les métalloïdes\_ Le Chlore d'unit espalement au soupre pour former 2 corps; le prosochlorure et le bichlorur bichlorure Sefr socofochlower Soft Le chlore finnt egalement au phosphore avec lequel il forme 2 corps chlorwes; le frichlowne et PCC3 et le pentachlorwe PCC3

Enfin l'antimoine en pondre l'enflaume Guand on le verse dans un flavou de chlore action sur les metaux Le chlore a beaucoup d'affinité pour le potassium et le sodium. Par exemple je l'on fait avouver du chlore sur du potassium il ga une vive réaction et il se produit une substance blanche. Her est de même du fodium: Na+Cl: Na Cl/ Chilorure de Lodium D'où l'emploi de ces 2 corps pour la fabricate preparation des métaux dont les minerais sont des chlorures. Ainsi pour airoir le maquelum on traite le magnésieur par le Lodeun. De meme le cuivre à beautoup d'affinite pour le Chlore Un morieau de curre rouge trule dans le Chlore et donne Cu + 2cl = Culla Chlorine cuivique Le mereure Hg, est attaqué par ce corps Hgtre E Hgeer Même l'or et le plaque sont tolubles claus Lean de chlère -