
Cahier de chimie.

Numéro d'inventaire : 1986.01018.1

Auteur(s) : Yvonne Enjalran

Type de document : travail d'élève

Date de création : 1907

Inscriptions :

- ex-libris : avec
- nom d'illustrateur inscrit : Enjalran (Yvonne)

Description : Cahier cousu. Couverture cartonnée avec un motif allégorique et l'inscription "École normale d'institutrices, Lyon" gravés en creux. Réglure simple (8 mm) avec une marge tracée à gauche, ms. encre noire et quelques annotations en rouge. Cahier très abîmé, dos manquant.

Mesures : hauteur : 218 mm ; largeur : 170 mm

Notes : Cours de chimie, 1ère année, école normale d'institutrices de Lyon.

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

Filière : École normale d'instituteur et d'institutrice

Niveau : 1ère

Nom de la commune : Lyon

Nom du département : Rhône

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : n.p.

Commentaire pagination : 180 p.

ill.

Lieux : Rhône, Lyon

Date ?

13 Novembre et

Eau H²O

Composition de l'eau

Elle a été établie par Lavoisier tant par l'analyse que par la synthèse.

1^o En Volume A: Analyse

Principe. Faire passer un courant électrique, l'eau.



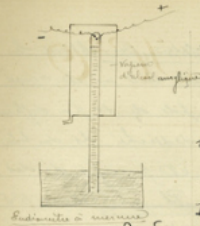
Appareil employé. Voltamètre, employé de l'eau acidulée; recueillir le gaz de 2 proportions volume double au pôle négatif. le gaz positif: H. L'autre ramène allumette ne brûlant que quelques ptes rouges: O. L'eau est formée par la combinaison d'1 vol. d'O et de 2 d'H.

B: Synthèse

Principe. Faire combiner H et O à l'aide de l'étincelle électrique.

Appareil employé. Suctionnète à mercure ou à eau.

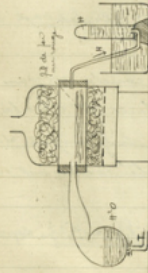
Substance 2 d'H et 1 d'O. Faire passer une étincelle électrique, la vapeur d'eau se condense et H₂ empale l'indicateur.



En entourant l'appareil d'un anneau de liquide circule de la vapeur d'acide ammoniaque bouillant à 130°. la vapeur ne se condense pas et occupe 2 vol. 2 volumes d'H se combinent à 1 vol. d'O pour former 2 vol. de vapeur d'eau.

2^o En poids A: Analyse

Principe. Faire passer un poids déterminé de vapeur d'eau sur un corps capable de décomposer H₂O en s'emparant de O tel que le fer au rouge. Pre. ce corps avant et après l'expérience; la différence de poids représente le poids de O, celui de H est obtenu par différence.



Appareil employé. Cornue contenant H₂O mise en communication avec un tube de grès renfermant le fil de fer chauffé au rouge. On recueille H sur l'eau 15 grs d'eau renferment 15 gr d'O et 2 d'H.

B: Synthèse

Expérience de Gay-Lussac

Principe. Faire passer un courant d'H sur et à l'air sur un corps capable de lui céder de l'O tel que CuO chauffé, recueillir.