

Cahier de Chimie

Numéro d'inventaire : 2016.36.32

Auteur(s) : Marcel Desbled

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1913

Matériau(x) et technique(s) : papier

Description : Cahier cousu. Couv. marron, réglure petits carreaux avec marge rouge, ms. encre noire. Présence de deux tampons "Ecole Normale d'Instituteurs de Rouen" sur la dernière page et la page de garde suivi d'une signature avec la date 1913.

Mesures : hauteur : 22,1 cm

largeur : 17,1 cm

Notes : Cahier de chimie reprenant la composition, l'utilisation et la fabrication des éléments chimiques suivants : l'oxygène, l'hydrogène, l'azote, leau oxygénée, l'eau, le chlore, l'acide sulfurique, les sulfates, l'air, l'ammoniaque, l'acide azotique, les azotates, la cyanamide, le phosphore, le phosphate, l'arsenic, le charbon, le diamant, les carbonates, le sulfure de carbone, le cyanure, les acides, la silice, l'acide chlorydrique, le brome, le soufre. Présence de schémas expliquant la fabrication ou l'effet des dits éléments chimique sur des métaux ou l'homme.

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

Filière : École normale d'instituteur et d'institutrice

Niveau : 1ère

Autres descriptions : Langue : Français

Pagination : n.p.

Commentaire pagination : 64 p.

ill.

Lieux : Rouen

Nomenclature des corps composés

Si 1 et 1 corps simple forment 1 composé: On fait suivre le mot anhydride du nom du corps uni à O auquel on ajoute la terminaison ique
 oxydes acidifiables ou anhydrides } recomposés même règle mais on donne la terminaison ique à celui qui a le plus d'O et eux à l'autre.
 Plus de 2 composés: emploi des préfixes hypo ou per

1 oxyde basique est un oxyde qui en se combinant avec de l'eau donne une base. - On désigne un oxyde (basique ou neutre) oxydes basiques en faisant suivre le mot oxyde du nom du corps combiné à l'oxygène. Il y a plusieurs sortes d'oxydes; on les distingue soit au moyen de la terminaison eux ou ique soit au moyen des préfixes proto, ou acqui - hyper -

On nomme un hydrate en faisant suivre le mot acide du mot de ce corps uni à l'hydrogène auquel on ajoute la terminaison hydrique.
 acides hydratés

non acides } d'un métal } On les désigne en faisant précéder le nom du métal ou d'un } du métal ou de l'acide auquel on ajoute la terminaison ure }
 Le corps est } métal } Si les corps forment plusieurs composés, on fait }
 formé par la } combinaison } suivre le métal des terminaisons eux }
 de 2 } et ique ou bien on fait précéder les métaux des }
 métal } préfixes proto - li - acqui. On donne la terminaison ure - ac au métal }
 de 2 } loïde qui est le 1^{er} dans la classification }
 métal } et on fait suivre l'autre de métal. Même }
 de 2 } que précédemment s'il y a plus d'un }
 métal } composé.