

Chimie

Numéro d'inventaire : 2010.01065.7

Auteur(s) : Marie-France Morel

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1961-1962

Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | plume de métal, | crayon à bille

Description : Couverture cartonnée beige. Reliure métallique à spirales. Réglure Sèvres carreaux 8 x 8 millimètres avec marge rose.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Il s'agit du cahier de Chimie de Marie-France Rocquemont (épouse Morel), élève scolarisée probablement dans un lycée francilien en classe de 1ère C1, durant l'année 1961-1962. Il n'est pas fait mention de datation.

Contenu Structure de la matière La fonction acide Fonction base Fonction sel : Electrolyse, Action des réactifs colorés, Action des acides sur les sels, Préparation des sels, Action d'un acide sur un métal - Action d'une acide sur un oxyde, Nomenclature des sels, Solubilité des sels, Cristallisation Oxydation Généralités sur les métaux L'alumine L'aluminium Le zinc Le fer Métallurgie des fontes et des aciers Le cuivre Le plomb

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

Lieu(x) de création : Neuilly-sur-Seine

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : 44 p. dont 39 p. manuscrites

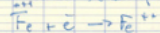
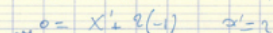
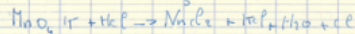
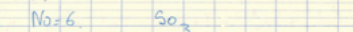
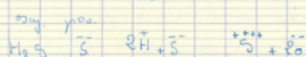
CHIMIE



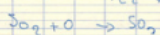
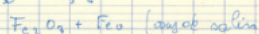
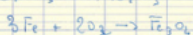
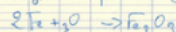
ROCQUEMONT
Chimie
1ère C,

Oxydation

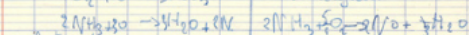
FeO Fe_2O_3 deux sortes d'oxydation d'un même corps. Quand on augmente de l'oxygène FeO Fe_2O_3
 FeCl_2 FeCl_3 Fe^{+2} $+ 2\text{e}^-$ Fe^{+3} $+ 3\text{e}^-$
 $\text{Fe} \rightarrow \text{e}^- + \text{Fe}^{+}$ Corps simple nombre d'oxydation = 0
 nombre d'oxydation positif ou négatif et à 3 gain



Oxydation par l'oxygène la fer brûle dans l'oxygène



Catalyseur



combustion dans l'oxygène

