

Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2010.01064.27

Auteur(s) : Marie-France Morel

Type de document : travail d'élève

Éditeur : Plat de devant : "Schola"

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1956-1957

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | plume de métal

Description : Protège-cahier en papier kraft bleu foncé. Couverture en papier épais bleu clair. Dos synthétique noir. Gardes vertes. Reliure cousue. Réglure Séyès carreaux 8 x 8 mm avec marge rose. Pontuseaux verticaux et vergeures horizontales. Filigrane "Héraklès" avec représentation de la sculpture "Héraklès tue les oiseaux du lac Stymphale" de Nicolas Bourdelle.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17,5 cm

Notes : Il s'agit du cahier de Chimie de Marie-France Rocquemont (épouse Morel), élève alors scolarisée au lycée Marie Curie de Sceaux (Hauts de Seine, ex-Seine) en classe de 2nde C (A'CC'), durant l'année 1956-1957.

Contenu L'air : L'air est pesant ; Expérience de Lavoisier Oxygène O = 169 : Préparation, Propriétés physiques, Propriétés chimiques de l'oxygène, Préparation très commode de l'oxygène au laboratoire L'azote : Cuivre + air ; Phosphore + air ; Propriétés de l'azote ; Extraction de l'azote de l'air Mélanges - Corps purs Les eaux naturelles : Variété des eaux naturelles ; Distillation fractionnée des eaux naturelles ; Congélation des eaux naturelles L'eau pure : Propriétés physiques de l'eau pure ; Composition de l'eau ; Décomposition de l'eau Théorie atomique : La divisibilité de la matière a une limite ; Molécules ; Atomes ; Dimensions des molécules des atomes ; Constitution des molécules ; Schéma de la réaction chimique Notation chimique : Représentation des atomes ; Représentation des molécules ; Représentation des réactions chimiques ; Notion de valence L'Hydrogène : Préparation ; Propriétés physiques de l'hydrogène ; Propriétés chimiques de l'hydrogène Le chlorure de sodium : Aspect ; Propriétés physiques ; Propriétés chimiques Le sodium : Propriétés physiques, Propriétés chimiques La soude : Préparation ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques Acides - Bases - Sels : Un acide ; Une base ; Un anhydride ; Un oxyde basique ; Un métalloïde ; Un métal ; Un sel ; Règles de Berthollet Le chlore : Préparation ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques Hypochlorites Le soufre : Propriétés physiques ; propriétés chimiques Notions élémentaires sur l'allotropie : Allotropie du soufre à l'état solide ; Allotropie du soufre à l'état liquide ; Généralité du phénomène d'allotropie Gaz sulfureux : Préparation ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques L'acide sulfurique : Préparation ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques L'ammoniac : Préparation industrielle ; Préparation au laboratoire ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques Acide azotique : Préparation ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques Le carbone Le gaz carbonique : Préparation industrielle ; Propriétés physiques ; propriétés chimiques Carbonates : Carbonate de calcium ; Carbonates de sodium Formules de chimie : Dosage ; Action de la soude sur les sels Problèmes

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

Lieu(x) de création : Sceaux

Autres descriptions : Langue : Français

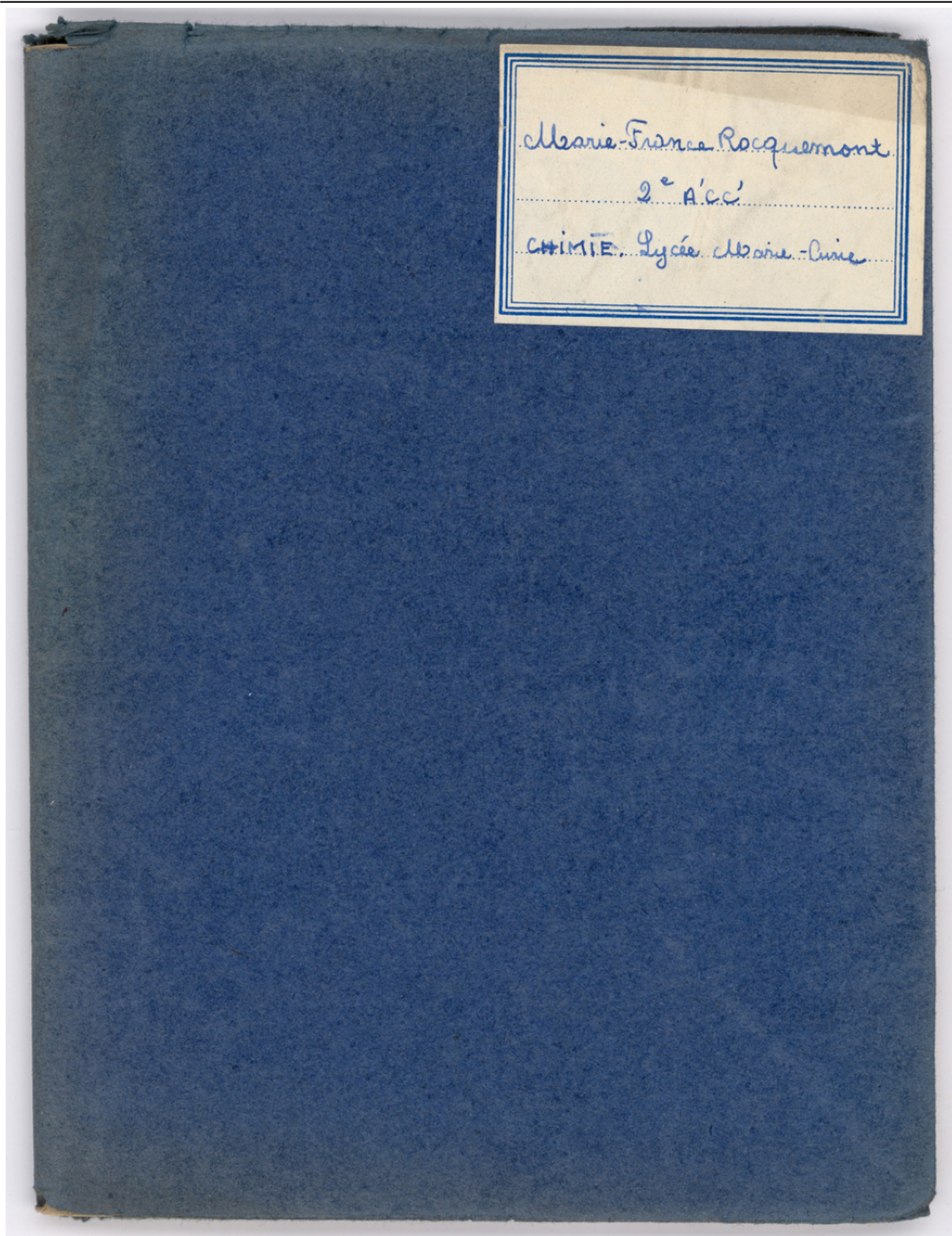
Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 96 p. dont 66 p. manuscrites

Objets associés : 2010.01064.20

2010.01064.21

2010.01064.22



Marie-France Rocquemont

cahier
de
chimie

2^e A'CC'

1956-1957

Lycée Marie-Curie

Les eaux naturelles

1 Variétés des eaux naturelles

eau de pluie, eau douce, eau de mer, eau minérale.

2 Distillation fractionnée des eaux naturelles

1) la distillation d'une eau naturelle sépare toujours deux parties distinctes :

- un résidu solide
- de l'eau distillée

2) la température du liquide s'élève progressivement à mesure que la distillation se poursuit.

3) la distillation de l'eau distillée ne la fractionne pas

4) Cette distillation continue, se poursuit et se termine à température constante.

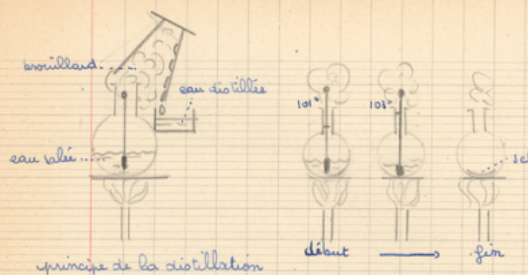
5) les propriétés de l'eau distillée sont indépendantes de son origine.

3 Congélation des eaux naturelles

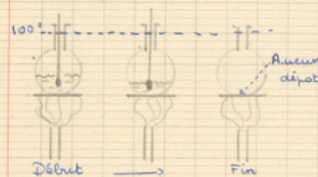
a) la congélation partielle d'une eau naturelle seconde toujours celle-ci en deux fractions dont l'une est constituée par de la glace.

b) la température s'abaisse progressivement à mesure que la congélation se poursuit.

Au contraire :



la température s'élève pendant la
l'ébullition de l'eau salée



La température demeure constante
pendant l'ébullition de l'eau
distillée