

---

## Cahier journalier

**Numéro d'inventaire** : 2015.8.1358

**Auteur(s)** : Marie Chomard

**Type de document** : travail d'élève

**Période de création** : 1er quart 20e siècle

**Date de création** : 1918

**Matériau(x) et technique(s)** : papier

**Description** : Cahier cousu sans titre (accompagné de son protège-cahier en papier kraft de couleur bleue, portant une étiquette blanche à liseret bleu où figurent, en mention, le nom de l'élève propriétaire de ce cahier). Réglure : réglure grands carreaux. Ecriture à l'encre violette. Notes, corrections et appréciations de l'enseignant à l'encre rouge. Quelques schémas et quelques cartes réalisées à l'encre, au crayon à papier et aux crayons de couleurs.

**Mesures** : hauteur : 22,3 cm

largeur : 17,2 cm

**Notes** : Cahier journalier avec de nombreuses disciplines représentées : Ligne d'écriture. Orthographe "L'alouette gauloise". Questions sur le texte. "Composition française ("Il faut qu'une jeune fille apprenne à bien coudre et s'exerce en général à tous les travaux manuels spéciaux à une ménagère. Dîtes pourquoi. Indiquer ce que vous avez fait pour cela jusqu'ici et ce que vous comptez faire dans l'avenir"). "Littérature" ("Que savez-vous de Lamartine ? de Victor Hugo ? d'Alfred de Vigny ? de Musset ? de Théophile Gautier ? de Lecomte de Lisle ? de Sully Prudhomme ?). Géographie (carte "Asie politique", "Europe politique avec chemins de fer") : cartes réalisées à l'encre et aux crayons de couleurs). Chimie ("Propriété du carbone, Charbons naturels et charbons artificiels", avec schémas).

**Mots-clés** : Cahiers journaliers, mensuels et de roulement de l'enseignement élémentaire  
Chimie générale

**Filière** : Élémentaire

**Niveau** : non précisé

**Autres descriptions** : Langue : français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 16 p.

Mois de juin 1918.

## Chimie

Propriétés du carbone. Charbons naturels et charbons artificiels.

### Développement.

Le carbone est un corps insoluble dans l'eau et difficilement fusible, même aux plus hautes températures. Il dégage de l'~~oxyde~~<sup>hydrogène</sup> ~~carbonique~~ et de l'~~oxyde~~ de carbone gaz combustibles, cela explique pourquoi les forgerons aspergent les foyers avec de l'eau ~~il ne faudrait pas faire cette opération~~<sup>pour activer la combustion</sup> ~~car il se dégage de l'oxyde de carbone~~<sup>car il se dégage de l'oxyde de</sup> qui est un gaz très délétère.

Les carbones sont d'une grande variété c'est pour cela qu'on les a classés en charbons artificiels et en charbons naturels.

Charbons naturels. Le diamant est le plus pur et le plus cristallisé des carbones. Il raye tous les carbones mais il n'est rayé par aucun il est généralement limpide et incolore cependant on en trouve des jaunes, des bleus, des verts et mêmes des noirs.

Le diamant est taillé par sa propre poussière connue sous le <sup>nom</sup> d'égrisée. Tous les diamants