

## Cahier : exercices de chimie et de physique : 4e

**Numéro d'inventaire** : 2024.0.330

**Auteur(s)** : Danièle Radiguet

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

**Période de création** : 3e quart 20e siècle

**Date de création** : 1961 - 1962

**Matériaux et technique(s)** : papier | encre

**Description** : Cahier de couleur bleue à couverture souple de la marque Héraklès, portant le logotype de la marque (reproduction lithographiée de la statue de Bourdelle, Héraklès archer) et la mention "HERAKLES / ALFA NEIGE" en 1e de couv. La mention manuscrite "CHIMIE PHYSIQUE exercices 1 4e" a été ajoutée a posteriori en haut de la couverture au feutre rouge. Page de garde : Nom de l'élève, classe et matière. Pages de papier blanc à réglure Séyès, écriture manuscrite à l'encre bleue ou rouge, mentions soulignées ou encadrées en vert ou rouge, commentaires de l'enseignant à l'encre rouge. Schémas tracés sur papier millimétré collés dans le cahier.

**Mesures** : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

**Notes** : Cahier d'exercices de chimie (p.1 à 21) et de physique (p. 39 à 69). Chimie : du mardi 19 septembre (1961) au lundi 5 mars (1962). Physique : du vendredi 5 janvier 1962 au lundi 2 avril (1962). Ce cahier de 4e a appartenu à Danièle Radiguet, alors élève à l'école Saint-Jacques de Neufchâtel.

**Mots-clés** : Cahiers journaliers, mensuels et de roulement de l'enseignement élémentaire  
Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Physique (post-élémentaire et supérieur)

**Lieu(x) de création** : Neufchâtel-en-Bray

**Utilisation / destination** : matériel scolaire

**Autres descriptions** : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 70 p.

Danièle Radiguet

4°

CHIMIE

Mardi 19 Septembre

Exercice 3/10

8 Masse d'oxygène

$$13,25 : 3 =$$

Masse d'hydrogène

$$4,41 \times 3 =$$

$$2g \times 13,5 : 1,5g \text{ hy}$$

4,41 18

12g O<sub>2</sub>

$$8,82$$

n° 15 Il restera dans l'Eudiomètre :

$$75 \text{ cm}^3 - 50 \text{ cm}^3 =$$

25 cm<sup>3</sup> oxygène

manque d'explication, 50 cm<sup>3</sup> parce que H<sub>2</sub>O est la moitié

B de 100 cm<sup>3</sup> est 50 cm<sup>3</sup>

2 V d'IT, s'unissent

Le volume de l'eau liquide a 1 V d'ox.

formée est :

$$100 \text{ cm}^3 + 50 \text{ cm}^3 =$$

150 cm<sup>3</sup> eau

Vous pouvez copier le texte.

Lundi 2 Octobre

P 24.1 n° 1.

Calculez la composition contesimale en masse des corps suivants c'est-à-dire les masses des divers éléments contenues dans 100 g

de CO<sub>2</sub> et CuO.

