
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

Teste. $\frac{3}{10}$

F Masse d'oxygène

$$13,25 : 3 =$$

Masse d'hydrogène

$$4,41 \times 3 =$$

$$2g \times 13,5 : 1,5g hy \\ 4,41 \quad 18 \quad 12g O_2$$

$$8,82$$

n° 15 Il restera dans l'Eudiomètre:

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

25 cm³ oxygène

manque d'explication, 50 cm³ parce que H₂O est la moitié

B de 100 cm³ est 50 cm³. 2 V d'IT, s'unissent

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

formée est:

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

150 cm³ eau.

Vous avez copié le teste.

Lundi 2 Octobre

P 24 n° 1.

Calculez la composition contesimale en masse des corps suivants c'est à dire les masses des divers éléments contenues dans 10 g

de CO₂ et CuO.

Vous n'avez pas compris le billet

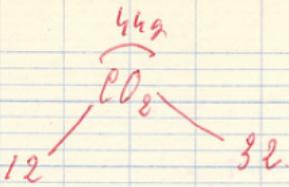
du composté

$$\text{CO}_2 = 12 + 16 + 16 = 44.$$

Carbone : 12.

$$\text{O}_2 = 16 + 16.$$

$$\underline{\text{CO}_2 = 44}.$$



44 g de CO₂ contiennent 12 g de C

12

$$\text{HgO} = 200 + 16 = 216.$$

$$\text{Hg} = 200 -$$

$$\text{O} = 16.$$

$$\underline{\text{HgO} = 216}.$$

Vous n'avez pas
compris
ce corps

$$\text{CuO} = 63,6 + 16 = 79,6.$$

$$\text{Cu} = 63,6$$

$$\text{O} = 16.$$

$$\underline{\text{CuO} = 79,6}.$$

$$\text{KClO}_3 = 39 + 35,5 + 16 + 16 + 16 = 122,5.$$

$$\text{K} = 39.$$

$$\text{Cl} = 35,5.$$

$$\text{O}_3 = 16 + 16 * 16.$$

$$\underline{\text{KClO}_3 = 122,5}.$$

1/10