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
Matériau(x) 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 tracées 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 4e

CHIMIE

Mardi 19 Septembre

Ecrit 3/10

F Masse d'oxygène 2g x 13,5 : 1,5g hy
13,25 : 3 = 4,41 18 12g. Ox.
Masse d'hydrogène
4,41 x 2 = 8,82.

n° 15 Il restera dan l'Eudiomètre :
75cm³ - 50cm³ = 25cm³ oxygène
manque d'explication 50cm³ parce que H_2O et la moitie
B de 100cm³ est 50cm³. 2V a'H, s'unissent
Le volume de l'eau liquide a 1 V d'Ox.
formee est :
3 100cm³ + 50cm³ = 150cm³ eau.

Vous devez copier le texte.

Lundi 20 Octobre

P 24 1 n° 1.

Calculez la composition centésimale en masse des corps suivants c'est-à-dire les masses des divers éléments contenus dans 100g de CO_2 et CuO.

Vous n'avez pas compris le texte

du composé

$CO_2 = 12 + 16 + 16 = 44$.

Carbone : 12.

$O_2 = 16 + 16$.

$CO_2 = 44$.

44g
CO_2
12 — 32

44g de CO_2 contiennent 12g de C
1g

Vous n'avez pas cès copie

$HgO = 200 + 16 = 216$.

$Hg = 200$

$O = 16$.

$HgO = 216$.

$CuO = 63,6 + 16 = 79,6$.

$Cu = 63,6$

$O = 16$.

$CuO = 79,6$.

$KClO_3 = 39 + 35,5 + 16 + 16 + 16 = 122,5$.

$K = 39$.

$Cl = 35,5$.

Gracie.

$O_3 = 16 + 16 + 16$.

$KClO_3 = 122,5$.

1/10