

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.

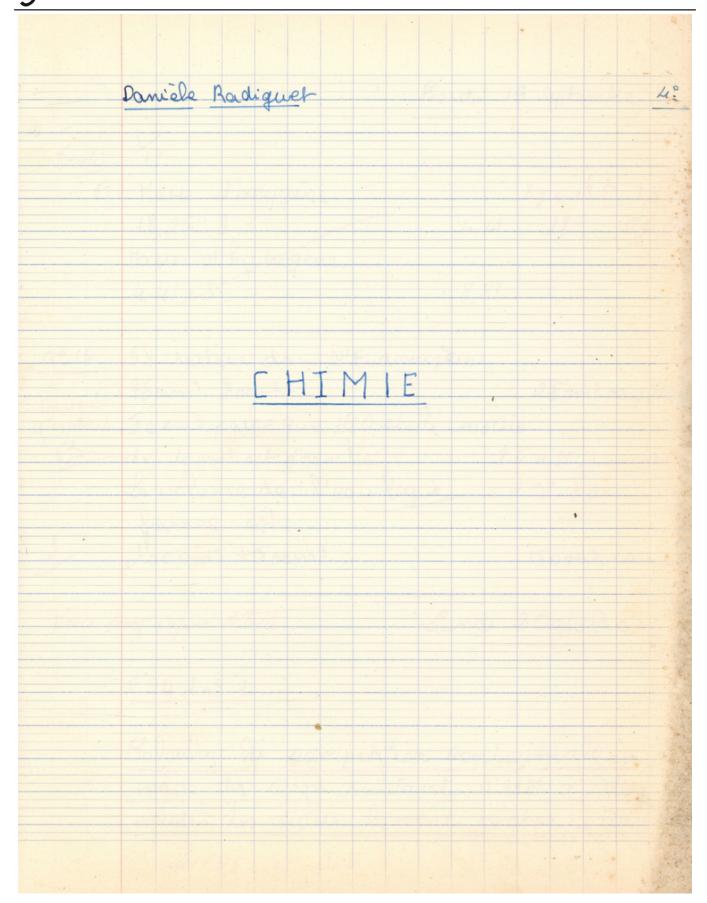
Mesures: hauteur: 22 cm; largeur: 17 cm

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.



	A LO DO LO DO
47 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 10 / 1	Mardi 19 Septembre
Cerle 3/0	
F Masse d'oxygene	2g x 13,5 : 1,5 g hy
13,25:3=	4.41. 18 12g. Ox.
Masse d'hydrogène 4,41x8 =	8,82.
10°18 Il restora dan l'Eudion	mohio:
45 am 3 - 5 oam 3 -	25 cm³ oxygène
inanger 45 am3-50 cm3 - 25 cm3 oxygène d'explication 50 cm3 parce que H20 et la moitie	
Be de looms est sooms.	2 V a'IE, s'unissent
Le volume de l'eau-lig	
formee est: 100 cm3 + 50 cm3 =	150 cm 3 eau
Vous cevez Copsei le Texte.	Lundi 20cto Pre
P241n21	
Calculos la composition contesimale en	
Galaulez la composition masse des corps suiva masses des divers élaine	nts c'est a dire les
de CO2 et CuO.	

0.	du composé COe = 12 + 16 + 16 = 11 4. Carbone: 12. O2 = 16 + 16. 4hy de COe Condament 12y Sec. 19
ruis ravis per)	Hg 0 - 200 + 16 = 216. Hg = 200 - 0 = 16. Hg 0 = 216.
	Cu0 = 63,6 + 16 = 49,6. Cu = 63,6 0 = 16. Cu0 = 79,6.
Jones).	KC103=39+35,5+16+16+16=122,5. K=39. C1=35, 8. O3=16+16*16. KC108=122,8.
1,0	