Problèmes de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5927 Auteur(s) : Madeleine Duband Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Date de création : 1937 - 1938

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | encre noire, | encre bleue

Description: Cahier de chimie en papier vergé, filigrané "Chante Clair PS" surmonté par le dessin d'un coq, et à la couverture en papier fort vert. Reliure brochée au fil et réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire (pour la page de titre) et à l'encre bleue, seulement sur quatre pages.

Mesures: hauteur: 22,5 cm; largeur: 17,2 cm

Notes: Cahier de problèmes de chimie appartenant à Madeleine Duband, pour l'année scolaire 1937-1938. Deux problèmes sont traités, avec mention de l'énoncé, suivi de la résolution grâce à une équation-bilan.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire **Autres descriptions** : Langue : français

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination : 10 p.

1/4

<u> </u>												
								1				
						6		Trum	: 2	Cul	- N:	
						Coc		orunu	ure	Ju	ser re	we.
										-		
							-	S. Ob				
							- 40	THE ALL			,	
					0.00							
											- Verse	
	CONTRACTOR OF THE PARTY OF THE	Total Line		T delice:			775.30					
					5.27 A		100000					
							1000					
				1			46.5	Value III				
						- 20						
	The state of the s	1000	0 000			350,50						
	4			V V		-						
						1000						
				The same of the same of	SERVICE CO.	1 1 1 1 1		Shart St.		-		
											100	
						10000						
		1)			1						
		0	DO	(0	,				1000	
		1	0 000	1006		9	- 0 0).				
		01	LOUGH	nes (THE C	TUM	the	/				
			iobles				- Annie					
				Sales Sales								
						777						
	The subsection						Marine I		-		-	
					LALES OF					100		
	TO STA			12 4							7	
						-						
				2.5		1000						
				7,77				7				-
					Color Con	- 28 10						
											1	
Charles of the Control of the Contro					-					-	-	
The second second second second second	Section Residen						12/07					
				1	1	1000	1000					
							2					171103
	a	1:098	1.09.0			1000000						
	Aunei	1.931	1.939									
	dunei	1.931-	1.939									
	dunei	1931-	1.939			9,1	1	Perie	0.1	20144),	
	duncé	1931-	1.938			9,1	Cao	ekuio (Dul	Banc).	
	Aunei	1.931-	1.938			21	Cao	ekuio (Dul	Banc).	
	Aunei	1.931-	1.939			21	tad	ekuiv (Dul	Jane).	
	Aunei	1.931-	1.939			2	Cao	ekuiv (Dul	Banc).	
	Aunei	1.931-	1.939			2,1	Cao	ekuie (Dul	Jane).	
	Aunei	1.931-	1.939			9,1	Cao	ekuiv (Dul	Jane).	



· La	formule de l'	hydrogene est H.	. Ecuses celle
plu	gas carbonique et	, celle de l'osci	you de carbones
	cules les masses		
	olue. Ges corps so		alculez la densité
	si land, on		
			par diplacement
	ai Comment		
Lula	a plégagement.	e as A sociole	
C'ox	mules: H2 Co	o ² _ CO.	
	ses moléculario: 2		
	28		80, 148
	V N AND CLASS AND V	- NO - 100 - 9	San 185
	2:22, 4 = 0,09.		
	44:28,4= 1,96		1/1/600
	28:224 = 1,25		MAN DE
31	hydrogene est bear	icoup plus leger	que .
- W		13 1300000 1100 E	
low	gos carbonisque es	C reaucoup for	10
\$100	cyde de carbon e	et sensiblement ole	



	[22] [22] [22] [22] [23] [23] [23] [23]
A A STATE OF THE REAL PROPERTY	même poids.
THE PRIVATE OF THE PARTY OF THE	meme poids.
44130314	
Salan A Acces	H Co2
	111111111111111111111111111111111111111
The demands	H G C C C C C C C C C
	4, 1, 1, 0
Auguspahry :	S'oscyde al carbone,
	L'oxyde de carbone.
	2 Change of Many and the second
	0 1 0 1 0 1 0 1
	Ou sent préparer de l'acide chloside 10 litres de
	gas carlouique, en susant de l'acide chonjolique
	gat carroungue, en peisiur de la parion chompingue
	All the law carries on spaces & harden
	su de la crais en exces. Teachant que l'acide
	du commerce contient Dolo d'occole som, anelle masse
	du commerce contient 35% d'acide pous quelle mans
	de cette prête fant. Il employer?
	de cette prête fant. Il employer?
	de cette prête fant. Il employer?
	de cette prête fant. Il employer?
	de cette prête fant. Il employer?
	de cette prête fant. il employer? H = 1
	de cette prête fant. il employer? H = 1
	de cette acide fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trecris l'equation:
	de cette acide fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trecris l'equation:
	de cette acide fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trecris l'equation:
	de cette préde fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trécris l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co?
	de cette acide fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trecris l'equation:
	de cette préde fant il employer? H= 1 cl = 35,5. Trécris l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co?
	de cette pede fant il employer? H= 1
	de cette pede fant il employer? H= 1
	de cette préde fant il employu? H= 1 cl = 35,5. Trécis l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co? 139 H a pour masse moléculaire 1
	de cette préde fant il employu? H= 1 cl = 35,5. Trécis l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co? 139 H a pour masse moléculaire 1
	de cette préde fant il employu? H= 1 cl = 35,5. Trécis l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co? 139 H a pour masse moléculaire 1
	de cette pièle fant il employn? H= 1
	de cette pièle fant il employn? H= 1
	de cette préde fant il employu? H= 1 cl = 35,5. Trécis l'équation: 2 Hcl + co3c A = cacl 2 + co? 139 H a pour masse moléculaire 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette pièle fant il employn? H= 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1
	de cette acide fant. Il employu? H = 1