

Exercices de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5920

Auteur(s): Pierre Pelletier

Type de document : travail d'élève

Imprimeur: Librairie - Papeterie CHEMAIN et FILS - VOIRON

Période de création : 2e moitié 20e siècle

Date de création: 1951

Inscriptions:

• titre : Exercices de CHIMIE Pierre Pelletier M1 ENP Voiron (écrit manuscritement à l'encre

rouge au centre) (couverture)

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

Description: Cahier en papier à la couverture en papier fort renforcée à la pliure par un fond de cahier collé. Reliure brochée au fil (3 points) et réglure Séyès. L'ensemble est écrit à l'encre bleue ou noire, avec les titres à l'encre rouge. Quelques mentions au crayon à papier et au crayon de couleur rouge. Le cahier a été perforé dans le coin supérieur gauche. Le cahier est écrit dans les deux : les "exercices de chimie" commencent dès la première page, puis le cahier a été retourné et écrit en partant de la fin pour les "exercices de physique".

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

Notes: Cahier d'exercices de chimie et de physique appartenant à Pierre Pelletier, pour l'année scolaire 1950-1951. Les exercices sont réalisés à l'encre bleue, et la référence notée à l'encre rouge. Les exercices sont extraits, pour la chimie, du manuel "Exercices de chimie" de C. Chaussin et G. Hilly (Dunod, 1950) et les exercices de physique des manuels de Rumeau et de Dumesnil.

Mots-clés : Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Physique (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(x) de création : Voiron

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

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination : 84 p. **Objets associés** : 2015.8.5919

Lieux: Voiron

					100									
											* 2			
	Pellet	ian		7						,		1		
	101101	101								-	5	70	351	
6														
													1,000	
		4323												
*													-	
					-									
												10000		
		1000											-	
	CONTRACTOR OF THE PARTY OF THE		200		16283						7			
	-	-	-1	-	-	0		01	116	111				
	EXE	THE	-10		D	Olo	_ (1	TIF	TIL	-			
							200							
		12 30												
		1		1000	1								1	
		1236												
					14,000									
				271 - 270-										
			7											
							5200							
A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH														
		To the last	200											
					-									
	1	0												
	Tr	ofes	>9-QL	IV.										
					A STATE OF THE PARTY OF THE PAR									
									0 1					
									Cah	iden	n	122		
									Cah	ièn	N	122		
		B	dra						Cah	lèn	N	/22		
	m. L	e B	ars						Cah	iær	N	122		
		e B	ars						Cah	lèn	n	/22		
		e B	ars						Cah	lèn	n	/ 2 2		
		e B	ars						Cah	làsh	N	/ 2 2		
									Cah	lær		/22		
	m. L		ars						Cah	læn		/22		
	m. L								Cah	lès	P	/ 2 2		
	m. L								Cah	làs m	P	122		
	m. L								Cah	làs m	r	/ 2 2		
	m. L								Cah	lès n	r	122		
	m. L								Cah	lès n	P	122		
	m. L								Cah	lèn	P	122		
	m. L								Cah	lèn	P	122		
	m. L								Cah	lès	,	/ 2 2		
	m. L								Cah	lès				
	m. L								Cah	làs		/ 2 2		
	m. L								Cah	làn				
	m. L								Cah	làn				
	m. L								Cah	làn				
	m. L								Cah	lèn				
	m. L								Cah	lèn				

00			
Chausan p. 15 n 28	2		
С.	+ OHzgaz -> CO+	H2 + Q8	
C 1.	00 - 00 + 97	4 (C+0)	CO+H
	2 7 002 7 3.7 %	129 = cto 1-5	a A
Co +	$0 \rightarrow co_2 + 58$	mth 1C+0+1+	1+10 97 10
the.	$02 \rightarrow C02 + 974$ $0 \rightarrow C02 + 58$ $+ 0 \rightarrow OH2 gaz$	+ 59 mth	J. 2 2 CO2+H
d'ou c	R = 29-59	30 mff	
42	€ 129 + 159		
	€ 0,5+0,5=1		
d'a	ue R = -30!	1 mth	
00 .			
Chaussin p 17 n;	91 2 502 +	02 - 2 30	03 + 45 mth
10 San	chaleur de réaction	i a 420°C. on	entend and
la loum	ation de so	denies and	·
	ation de soz a mth., la temperar	du produit	de de chaleur
= 40 /	mth., la temperar	tiva etant namenie	a 420° e.
٤٠ .	so ₂ + o ₂ ->	503 + 202 +	22,5 mth
22.50	0 = 12 6 + 3,5	t - 155t	
		- 1775	
	w t = 1450°		
Ka b	imprative maximu	un à laquelle vou	+ the parter
les prode	uits de la réaction	sera 1450 + 420 =	1870°C
THE PROPERTY OF THE PERSON NAMED IN COLUMN TWO IS NOT THE PERSON NAMED IN COLUMN TWO IS NAMED IN COLUMN TW	302 + air a 250°C		
- Be	faut qu'il y ait i	me élévation de	420-250=NO.
S.i.	on met dans l'ap	apareil on a land	4 00 6
	ap	The soumes	2 pour 100.2

CASE DESCRIPTION OF THE PROPERTY OF	2 302 + (100-2 ar (ar 200) 2 300 + ai La doca
	into the state of
	11700 2 + 100 - 2) 1180 × 1 1190 450
	2 502 + (100-x) an (a 250) 1700x + (100-x) 1700x 7 1190 2 502 + (100-x) dur (a 420°) 2 502 + (100-x) dur (a 420°)
	2 502 + (100-21 Jour (a) 420°)
	x2=171012 - 171012 -
	0 11 - + 0500
	volumes d'air à 250°, on aura 92 - 45 000 x 1 1 92
Shift may be a state of the same of the sa	1 72 - 2 / - / 1 / 2
	n So2 + (100-n) (1502 + 45 N2) -> 21,9 x = 119
	2 / 5 - 5 - 5 - 2 / 2 / 2 /
	1 1 2 2 2 2
	n sor + (26/06) 5/2 + (40 - $\frac{22}{5}$) 0 + (30 - $\frac{42}{5}$) N2 - 2250 3 + (40 - $\frac{72}{5}$) + (80 - $\frac{42}{5}$) N2 + 22,5 mel
	2 5 1 5 10 5
	1/8/
	+ (80 - 47) A/ + 22,5 MM
	3/11/
the state of the s	
	c'est cette chaleur de reaction qui doit élever la tomp de 17th
	02 500 05 - 10 1 170 0 1 3.5 VATO (AD- TX) 1 TX ATD (80- 4X)
	22.500 $x = (12 \times 170) x + 3,5 \times 170 (40 - \frac{7x}{5}) + 7 \times 170 (80 - \frac{4x}{5})$
	12-
	122 x = 12x + 140 - 4,9x + 360 - 1560x 5,6x
	ALS.
	70,32
	$132 \times = 12x + 140 - 4,9x + 560 - 156x = 5,6x$ 2603×2 400
STATE OF THE PARTY	250322 400
	130,5 x = 700 x # 5,4 %
	130,5 2 - 100 2 7 7 16
	NAMES OF THE PARTY
-0	
Chausan	p. 13 n 2 33
	0 N/- DH + SD U - SD N/O + 0 H -
	2 Na OH + SO4 Hz -> SO4 Naz +2 HzO
	SO4 H2 N contient 1/2 mole de so4H2 pour litre
	7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7
-	
	" neutratia 1 mole de Na Ott N
	" " "
	titre de la solution de soude : a U = v a
	the de la soumon de soulle: a U = V 2
	-11
	$= 2 = \frac{2V}{V} = \frac{V \times 14/3}{10} = 1,43 N$
	10
	as Pour avoir une solution N il fandra ajointer
	2 me avoice une sound IV en favoria ajones
	0,43 litre d'ean a 1 l. de solution
	es Force composer Imposible pratiquement.
The state of the s	
TO CONTRACT THE PROPERTY OF THE PARTY OF THE	