

## Exercices de chimie : Exercices de physique n°3

Numéro d'inventaire : 2015.8.4830

Auteur(s): Pelletier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle Date de création : 1950 (entre) / 1951 (et) Matériau(x) et technique(s) : papier ligné

**Description**: Cahier cousu, sans couverture. Réglure seyes, encre noire, bleue, violette,

crayons de bois.

Mesures: hauteur: 22 cm; largeur: 17,4 cm

Notes : Cahier de "M 1", divisé en 2 parties, physique et chimie.

Mots-clés : Calcul et mathématiques

**Filière** : Enseignement technique et professionnel **Autres descriptions** : Nombre de pages : Non paginé. Commentaire pagination : 55 p. manuscrites sur 88 p.

Langue : français. Lieux : Voiron

<u> </u>																	
	185				1			The same	-					The Street	111		
-0																	
															The last of		
				-						-							
														-	-		
		201	10 1	1 02 les								140		450	no be	1	1000
		- (4)	let	Icer			-					11 -	-	50	A		
							-				-		7				
			MI														
			1					-									
	and the second			and the same					1000								
				TO THE OWNER OF THE OWNER OWNER OF THE OWNER OWNER OF THE OWNER OW													
				A STATE OF THE PARTY OF THE PAR													
		A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH		The same of the sa	The same	-	-		-	-		7777			-	1	2 3 2 3 3
		11/11/11															
			1														
		YEAR THE	100/200					-						100	-19-0	2000	
																	,
AND DESCRIPTION OF THE PARTY OF																	
CONTRACTOR OF THE PARTY OF THE				Control of the last		- 1///-		-			-	-	_	11/11/11			
											-	116	41-				
			-V	-	700	ICE			10	1	-	IIV	11/-				
	100000		-X		76	100		. 0	16		-		116				1000
									-	100 May 100 Ma			-	-	-	-	
	12 11 12 11	THE REAL PROPERTY.															
									1								
							-		141	A STATE OF THE PARTY OF							
								- 10					0000	-			
	1000																
									-		-0.15						-
	1000																
												17		2000			
		75.77		700000													
	-																
	300 AU																
												- 10 - 10 -					
			77 (10)					THE REAL PROPERTY.			*						
	-																
	-				100000												
												H DOME	4 12 16				-
	-	100000000000000000000000000000000000000	10000	4 4	10000	10000	100										
	133																-
	-																
												To have	-	1		11-11-1	
							-										
						,											
						,											
1																	
										\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \							
										Y Y							

Chausein ng. of the p. 5th Formule du corps (Catyon)n	2. Le esopo A a pour formule (CITHIAOT)
an pout écrure la proportion	CHI CA COCOAHY : acetato con o martin de seponifica
12x+y+16x 44x 9y	CH3-COO-G5H11 de pentane
12x+y+16x = 44x = 9y 0,312 0,14 = 0,502	eH2-cH2-cH2-coo-cH2
x = 0,74×9 + 3 5: x=1 , y=2	
$\frac{x}{y} = \frac{0,14 \times 9}{0,302 \times 44} \text{ #} \frac{1}{2} \text{ Si } x = 1, y = 2$ On a alono $\frac{9}{0,312} \times 44 \text{ 12} + 24 + 16 \cdot x = 44$ $\frac{9,312}{0,312} \times 9,302 \times 44$ et $\frac{1}{2} \text{ #} \frac{1}{12}$ $\frac{1}{2} \text{ $0,302 \times 44$}$	3. C4 H14 Oz + KOH > C5 H12 OH + CH3 COOK
0,312 0,44 d'au-Net = \$9 x0,74	14 2
et k 4 2 0,302 x 44	
on a, y, of dowing the des numbres entires	
done on preudia = 7, y = 14 et 3 = 2	
La formule brute de A est done (C17 H1402),	
, and the same of	Changein with: M: Cottle Oz manacide 291-6172-122
A + KOH + CH - OK + CH-COOK + B +H.O.	CAHE O alcorl
A+KOHN+CHN -> CK+CH3COOK+B+H60)	
B: C: 68% H: 13,6% C EHy Dr.  15.00 = 40	Critical + Critica - Heo + Cotto-coo-Critic
68 = 13,6 18,4 & 12×13×67 955 74	as 4g de M ? 4 de make de WOHN ent 4 nove make decide N  1000  121 × 4 = 9,45 8 g. s. 1 22, 2 % 1/4 6  8) 10 millimides de WOH = chand   newbralesis of acide  Cy He O. + WOH > Cy HoOK + OHI  156  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoOX + Co HoO  121  Co Ho - COO - CHHy + WOH - 2 Cy HoOX + Co HoOX
$3 = 1 : 2 = \frac{68 \times 16}{11.018,4} # 5$ $4 = \frac{16 \times 13.6}{18,4} # 2 - (C6H420) n$	1000 - 400 g. sail 22, 2 / d'a
16126 - (C5H120)	Coll a 1/64 - Coll - Ol saponifine Color
18,4	156 Co H5 - COO - CHHH + KOH - 2 CH H5 OZK + CONHO O
	The state of the s
Ca corpo, d'après sos formels ne peut être	212 6 de maler sout ablives pour bester - so moses:  212 x 6 x 400 = 31,8% d'ester
age in alcool - contain action don't still extransplace per of	1000× 4
CH2OH - CH2 - CH2 - CH3 pertanol 1	
CH3-CHOH-1. Personal 2 CH3-CHOM-CH7-CH3 personal 3	
CH acide + alcord = cota + cau  CH a CO O MI + capt 80 couple acide to color to miles de 160H etitles pour c: 190-9-66 millouide -  Me de moles de 160H etitles pour c: 190-9-66 millouide -  Maleogle Maleogle 188 66 Hope  1 que ent multakse l'acide forme et l'anhydraic valour	2. On no potentier to doubte lieucon part. R-coops  ON C- H H C H C H C H C C + 8 + 8 + 8 2 = 1  Noi - contatyeur d' hydrogenation.
- pode Naleogl M8 66 Noga	3° 0,628 g + 10 cm 3 Na OH 989N + 27,2cm 30 oH No
I qui out mutalise l'acide forme et l'anhydride restant	aV - Va SONE N: 2, 48 aus
sour to more or make destormed alread do . Ag de M	NaOH N: 10,1 m"
1000 - moles KOH untratement 400 - moles chambystriple - V	Vol. Nacy within pour laide gras: 10,10 - 2,182 - 17,32 cm2 N
1000 makes d'ants. 3 marcis e (100 - x) make d'acide	soit 4,32 mole d'accide peur noutralisé soit :
+ 2 moles d'aciól	1000 # 0,635 # 0,635 #
Hone 66 = 2 (40 - x) +2	I hydrogenation a been its complete
7 x = 14 miles d'alcord	C4H602 non acides:
69Ha0 = 84+8+16- 108	ON H H H CO Melane dial
eq Ho = 24 + 8 + 16 = 108 / 14 × 100 - 39, 8 % d'alcolo / 1000 × 4 - 39, 8 % d'alcolo	He H H H H
	H C - C - CH . baterie 2 als of 2
Chaussin n: 81: (C++30)2 - C++602 - 4216.32 = 86	H
or c-c=c-2+ butenique 2	H3C - C - C - CH3 butwee dione
0H C - 8 - C = C-H buttoique 3	0 0
CH,	CH2OH-C= C-CH2OH button dial
OH C - C = CH2 methyl properioque	
<b>海疫的使风受烦痛得感到强性感动器要求起意思</b>	