

## **Chimie**

Numéro d'inventaire: 2015.8.5919

Auteur(s): Pierre Pelletier

Type de document : travail d'élève

Imprimeur: Imp.-Pap. Lombarteix & Balmisse, Ussel

Période de création : 2e moitié 20e siècle

Date de création: 1950

Inscriptions:

• signature : Pelletier M2 (écrit manuscritement en haut à droite) (couverture)

• inscription concernant le lieu d'exécution : Ecole Nationale Professionnelle de Voiron (Isère) (Imprimé au centre) (couverture)

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

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, avec les titres à l'encre rouge. Le cahier a été perforé dans le coin supérieur gauche.

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

Notes : Cahier de cours de chimie organique appartenant à Pierre Pelletier, pour l'année scolaire 1949-1950. Les chapitres sont les suivants : -Oxydation et réduction. -L'analyse quantitative -Les hydrocarbures saturés -Les pétroles -Tableau des principales propriétés -Alcool méthylique -Acétone -Fonction cétone -L'acide acétique - Acide organique -Esters -Notions sur les corps gras et la glycérine -L'éthylamine et la fonction amine Chaque cours est divisé en plusieurs sous-sections, et est illustré par des schémas de manipulations tracé à l'encre bleue.

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

Chimie organique

Lieu(x) de création : Voiron

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

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination: 96 p. **Objets associés**: 2015.8.5920

2015.8.5921 2015.8.5922 Lieux: Voiron



	(	)X	YD	A		2V		at		RE	ED	UC	T	10	1	
														0		
Définition de	l'on	udai	twin	:												
	1°Déf				nben	aiso	n	d'us	· es	repo	ave	e a	le l	'oou	gene	,
	-		seys	enal	ton											
			courg													
			comb													6
	oxy	olan	ts;	le	ehle	ore	en	pa	tie	eler	i p	rod	uisa	net.	une	1000
			egene									'osey	gene	· p	our	4
	-		wide										oblor	10		
			to													
	40	Lu	def	hina	we	l	'oru	gda	tion	a	mai	ste	- en	un		
			tales													
			oeyo												cory	20
		-	rale													
			oxyo													
	E	xen	yples	•	2	5 +	02	_	+	4						
		2 Fe	+	320	n.	>	Fe	20	3							
						No.										1



	50 <sub>2</sub> + ½ 0 <sub>2</sub> > 50 <sub>3</sub> 4 + 6
	4 +6
	3.6 +2.0 > 9.60
	32C +3 O2 →2 SO2 + CO2 -2 +4
	SH2 + 1/2 02 - H20 + S 2 value/H
	$4 \begin{array}{c} \text{Cl} H + 0_2 & \Longrightarrow & 2 \begin{array}{c} \text{Cl}_2 + 2 & \text{H}_2 & 0 \end{array}$
	1 H
	$Cl_{2} Fe + \frac{1}{2} Cl_{2} \rightarrow Cl_{3} Fe$ $Fe''' Fa''+$
	Fe" Fe
Pauleilogu	types d'oxygénants:
	10 Crarque: Orugaene moléculaire a peu actif à froid, beau
	coup plus actif a chaud on over un catalyseur.
	Ozone Oz - 7 Oz + O asyzené a chí
	2º En solutions: sou osugaine H2O2 > H10+0
	hypochlorites: eau de Javel
	personjoles (en prosince d'eau) biosigale de sodium
	les acides enflurqui et nitrique sont aussi des
	ssezolanto.
	les halogonés en presence d'eau donnont un acide
	THE COLORS SECURITY OF THE COLORS SECURITY OF THE COLORS SECURITY OF THE COLORS SECURITY SECU
	qui agit sur les corps avides d'oxugene.



Tableau d'ensemble des principales propriétés
Modulton: An hen d'être associé à de l'hydro-gené,
le carbone peut onneu être associe à du ellora,
: -ce
-он
=0
≡ N
Il en resulte des propriets particulières dont
l'ensemble définit un fonction organique.
le groupement qui définit ces propriétés est dut
fonctionnel. El est Apris en évidence dans la
formule développée et en nemarque que les
exps agant un menie groupement ant des
propriété v. Cette connaissance pouvet de
prevovi les réactions.
Dérives chlores: Fonetion organique qui joir un vole tre
important dons l'affiliation des esups, surlon
des dérivés chlorés des carbivas satures.
Ils résultent du neurgalacement de H par C
Suivour les place de la substitution Cen bout
ou en milien de chaîne) les dérives chlores
obtines out des propriétés différentes et donnen
naissance a 2 sories différentes de fonettois.