

Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5926 Auteur(s) : Bernadette Decosne Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Date de création: 1943 - 1944

Inscriptions:

• signature : Bernadette Decosne (en haut au milieu) (couverture)

• annotation : Chimie (au haut à droite) (couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre violette, | crayon Conté

Description: Cahier de chimie en papier et à la couverture en papier fort vert. Reliure piquée à cheval et réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre violette, avec des schémas au crayon à papier.

Mesures: hauteur: 21,7 cm; largeur: 17,2 cm

Notes : Cahier de chimie appartenant à Bernadette Decosne, pour l'année scolaire 1943-1944. Les chapitres sont les suivants : - Notions de mélanges et de corps purs. -Notions de chimie générale. -Composition de la matière. -Oxygène. -L'eau. -L'hydrogène. -Le charbon et le carbone. Chaque chapitre est illustré par un ou plusieurs schémas d'expérience.

Mots-clés : Chimie générale

Chimie organique

Lieu(x) de création : Is-sur-Tille

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

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination : 24 p. **Objets associés** : 2015.8.5925

Lieux : Is-sur-Tille

of Day of the same of
Decome Bernadette Cours Complémentaires & mennée
nee le 13 juin 1. 931.
Chimie.
Chimie
Notion de mélanges et de corps purs,
1 distinction élémentaire entre un corp pur et un mélange. L'eau distillée, le mercure recti-
fie pont des corps purs.
Le vin, la farine, l'acier, sont des métanges
2. propriété des corps purs: un corp pur ou espèce chimique est caractérisé par un ensemble de
proprietés, appelés constantes physiques indépendantes de son origine et des
procedés employes dans sa préparation. Les principales constantes physiques son
1) Le poids specifique (poids de l'unité de volume)
2) Le point de fusion et le point débulision (point de solidification et point de
liquifoction.
La température doit restée constante pendant toute la durée du change.
ment detat.
3) Le cofficient de solubilité (à 15 gredes, le coefficient des solibbilité du sel
marin est de 36%)
Mota: Le but de la chimie est l'étaide des propriétés des corps purs.
3 Analyse des mélanges: analyse immédiate a pour but de séparer les corps purs contenus
dans un mélange,

<u> </u>	
	요즘 사용을 하는데 되었다. 경우의 경우의 중요의 중요의 경우의 경우의 경우의 경우의 경우의 경우의 경우의 경우의 경우의
	회의 경우를 보고 있다면 얼마를 보고 있다면 보고 있는데 그렇게 되었다면 보고 있다면 하는데 그렇게 되었다.
	0//
	1) milanges mm homogènes, heterogènes,
	1) The thirty of the way the the agence.
THE RESERVE OF THE PARTY OF THE	
	a) and la 2 soliday times the married the land of
	a) an de Esolides, triages à la moin charlon, minerais
	tours of the state
	passage au tamis (Son et farine)
	carrant d'air ou d'eau separation du grain de la paille
	de Camidon dugluten. Jamos despables aurileres
	de bamidon dugluten, lavage des sables auriferes,
	atraction magneting (fer)
The state of the s	atraction magnetique (fer)
The state of the s	
	by card un soline at all un liquide
	b) cas d'un soliple et d'un liquide
	Charles and him with the last and the
	Par decantation ou filtration, par la fonce centrifuge
	(essereuse).
	D. Charles III
	Pression (filtre presse)
	1000000
	c) cas de 2 liquides, non miscibles. Les liquides se superposent
The state of the s	, and the state of
	1 (c) - 1 (c)
	par ordre de poids spécifique, on les sépare par décantation
CONTRACTOR DE LA CONTRA	for the state of t
	avec un sinhan ou un refinet
	avec un siphon ou un robinet
	2) mélanges homogènes
	c) meunigo innugeres
THE RESIDENCE OF THE PARTY OF T	1 a k-nickt be and line of the
	a) raponistation on liquidaction.
	1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1
	distillation de l'eau naturelle (sau distillée)
	2 1 1 0 1 1 0
	évaporation de l'eau de mer (sel marin)
	1,001. 1,1100
CONTRACTOR OF THE PROPERTY OF	distillation des pétioles but
	0. 0. 1
The second secon	liquefaction of un melange de gas, par repordissement
THE RESERVE THE PARTY OF THE PA	the state of the s
A STATE OF THE PARTY OF THE PAR	
The second secon	b) congellation fractionnel
	1) conspiration faction of the
	une solution de sucre donne des cristaire de glace pure.
	with sommon at ourse army as arrange as gave fure
	1 (to be time length and
	c) dissolution factionnee

		-
	pour separer 2 corps dont un seulement est soluble dans	lea
	Motion de Chimie generale.	
Edistinction ele	mentaire entre phonomème physique et phonomène chimique.	
	Les phénomènes pysiques sont ceux qui modifient ni la nature, ni	,
	le poids des corps (dilation du fer sous l'action de la chaleur congellate	220
	chimiques sont deuse qui produisent des modifications	ii)
	le poids des corps (dilation du fer sous l'action de la chaleur, congellate chimique sont ceux qui produisent des modifications des phenomesses profondes et duralles (la combustion du charbon l'occi	da
	tion du fer.)	
too he dissopped of		
I corps simples et	t earlis composes; des coops purs peuvent être classés en corps composés et en	
	corps simples. a) In corp pur composé peut être separé en substance pe	lus
	corps simples. a) In corp pur composé peut être separé en substance pe L'har la chaleur (le chlorate de portassium danne du chlorere de potassium et de l'artière).	in
	1 1 M & D	
	or are i oxigina.	
	le par l'action du courant (par électrolyse, l'eau se décompose en ocygéne	e et
	hud at	
	romonogene.	
	32 par l'action d'autres corps: & he cosps simple est un corp indécomposable	
	and an arient flat and the state of the stat	
	quelques soient les procèdes d'analyse qu'on lui aplique	
	Hy a To corps simples environs	
	1) les métaux	
	E) les métaloides	
	Determines la nature et le poids des corps simples qui constituent un con	h
	pur compare, c'est réaliser l'analyse élémentaire de ce corps pur comparé.	
I Synthese chi	mique Taire la synthère d'un corp pur composé; c'est le reformé à l'air	de.
49		