

Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5925 Auteur(s) : Bernadette Decosne Type de document : travail d'élève

Imprimeur: F. METTRAY ET A. DUGRIVEL Successeurs

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Date de création: 16/01/1944

Inscriptions:

• signature : BERNADETTE DECOSNE (en haut au centre) (couverture)

• tampon : Librairie générale Félix Rey DIJON (en bas au centre) (couverture) Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | encre violette, | crayon Conté

Description: Cahier de chimie en papier vergé, de marque "Calligraphe". La couverture est en papier fort rouge, protégée par un protège-cahier en papier kraft. Reliure piquée à cheval ; réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre violette, avec des schémas réalisés à l'encre violette ou au crayon à papier.

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

Notes : Cahier de chimie appartenant à Bernadette Decosne, pour l'année scolaire 1943-1944. Les chapitres sont les suivants : -Charbons naturels et artificiels. - Oxyde de carbone. -Le chlorure de sodium et ses dérivés. -Chlore. -Acide chlorhydrique. -Acides et anhydrides.

- -Bases et oxydes basiques. -Sels. -Métaux et métalloïdes. -Le soufre. -L'acide sulfurique.
- -Sulfates usuels. -Acide nitrique. -Ammoniaque. -Gaz carbonique. -Carbonates de sodium.
- -Carbonates de calcium. -Silice et silicates. -Le cuivre. -Le plomb. -Le zinc. -Méthodes usuelles de la métallurgie. 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 : 76 p. **Objets associés** : 2015.8.5926

2015.8.5927

Lieux: Is-sur-Tille

Bernadette Decorne	le bomplementaire gième année
12ans ½	Année seolaire 1.948-44.
bahier de l	shimie
	— Dimanche, 16 janvier 1.944.
I de Diamant: On le trouve, dissemine dan	
à Bornéo, dans l'Inde et au bay	n rose, bleu ou gris. C'estolu carbone
on le recherche en bijouterie. H	est très dur et est utilisé pour couper
I de graphite: l'estaussi du carbone cristall	lise et presque pur; ses gisements sont
diamant, il est tendre, friable, on	actueux aux toucher et laisse une trace
grise our le prapier. Bélangé à de	l'argile, on en fait les mines de l'acier. Il est bon conducteur de
l'électricité. II. La Houille : L'est le plus important des con	A STATE OF S
decomposition, et à l'abri de l'air	, de debrio régéteux . La distillation
a eau, du gaz ammoniae; le co	clairage; des goudrons, de la vapeur he et le charbon des cornues
Vi & tothracité est un combustible de même	vrigine que la Houille, mais plusance

meilleur que par le procédé des meules, e	t la vente des liquides recueillis
par la distillation permet d'amortir rap	idement lespais d'installation.
3º Troprietés :- le charbon de bois e	absorbe les gas même dissous
dans l'eau, ce qui le fait employer dans	es fellies - recharbon de bois est
un excellent combustible, mais conteuse.	
a labor la laborat la malida de la ditilla	tion to land . M. Clay
De le boke. le boke est le résidu solide de la distillat	ion de la nouve, rescuin
excellent combutible and ball some floor	no il sost pormano reducatores
excellent combustible qui brûle sans flams	The same working the there were
des oxydes métalliques dans la préparatu	on des métaux.
a series of the programme	
1 le barbon des cornues est recueilli our les parois des	cornues à gas _ il est bon
conducteur de l'électricité - il sert de condu	cteur positif dans les piles.
	MANY TAPEL
Les électrodes (charbons entre lesquels on fa	rit jaillir Varc electrique) des
fours electriques sont des agglomérés d'ani	thracité, de cohe, de charbon des
cornues et de goudron.	
	and whate down is a fallen of
I le Voir de fumée. il s'obtient par la combustions in	compued des résines ordes gouaron
I not a la Pobination de Planne de blis	all de l'angre d'in desiranie
il sert à la fabrication de l'enere de bhis	ne, de l'encre a imprimerie,
du cione et de la heinture moire.	or harronal of accurate as has
du cirage et de la peinture noire.	
& le Noir animal: il s'obtient par la calcination a	les os en mase clos. Le mais anima
al est un colorant employé dans les inde	estrie d'alcol et de sucre on le
raviosie par de nouvelles calcinations et, fi	inalement on temploie comme
engrais phosphate.	- Juan Jan
ammoniae	liquide, colore at
ammoniae charb. de lois	liquide coloré et nois animal
he death	
production	filtre
do mais de	70
a hamusian du 200	
ammaniac has fumes	liquiole incolore
absorption du gaz ammoniac par fumée. le charlon de lois	
	proprieté decolarante
	du noir animal

to the state of	
Pind	of the land of the state of the
ropriétés de	la soude - l'. Caractères physiques: c'est un solide blanc. elle
	at aut a to a file day l'en a pla aut déline promote
	est extremement soluble dans l'eau - elle est déliquescente
	la dévision seus le mans, de sande soustione, elle détruit les costs
	on la désigne sous le nom de soude constigue. elle détruit les corps
	gras, la laine
	8° la soude est une base:
	a) la soude est décomposée par le courant électrique
	c'est un corps compose.
	b) elle ramine au bleu le tournesol rougi par un
(
	acide et colore en rouge violace la sentaleine du phind
	c) l'acide chlorhydrique et la soude donnent du
	chloure de sodium et de l'eau.
	lariaction de l'acide chlorhydrique sur la soude est representé par
	l'equation: Na OH + Cl H -> Cl Na+H2O.
	Na OH + NO8H - NO3Na + HED.
	140 011 1110 11 110 110 110 110 110 110
	2Na OH + SO4H2 → Sp+Na2+2H2O.
Preparatio	n de la soude la soude se prépare industriellement par
	l'électrolyse du chlorure de sodium dissous.
	Communication of the communica
	sodium
	townesol SODIUM combustion du sodiu
	le sodium brale avec une
	flammes pak dans l'air.
	ean il beale avec plus d'éclat
	le sodium de dans l'ogygène.
	action du sodium sur l'eau conserve dans
	le sodium décompase l'eau le pétrole
	froide en donnant de l'hydrogène
	et de la soude qui rament au
	bleu le tournebol rougi
A. S.	
142	