

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

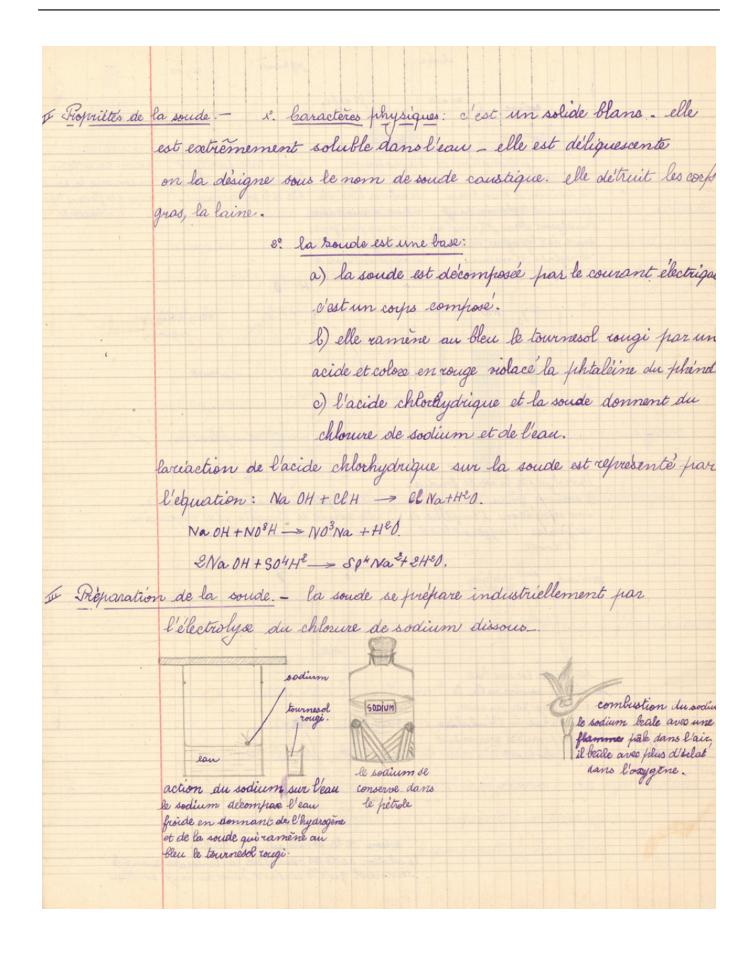
1/4



Bernadette Decorne la Complémentaire 2 ième	
12ans 2 tonnée seolaire 1.948-44.	
bahier de Chimie	
2 Dimanche, 16 janvier 1.94	44.
_ Charbons nativels_	
I de Diarrant : Un le trouve, dissemine dans les sables d'allurions, au Brévil,	
à Bornéo, dans l'Inde et au bap. Il est généralement incolore e	t
transparent, il est parfois coloré en rose, bleu ou gris. l'est du carbone	
criptallie at breaker 1000	,
cristallise et presque pur - l'est une (pre) pierre précieuse estime	e,
on le recherche en bijouterie. Hest très dur et est utilisé pour coupe	er
du verse.	
I de graphite: l'est aussi du carbone cristallisé et presque pur; ses gisements so	nt
à beylan, au banada, à Badagascar. Bais il est moins dense que	e le
diamant, il est tendre, friable, oncheeux aux toucher et laisse une tr	000
mise our le tration the de l'all le l'all l'all	cace
grise our le papier. Mélangé à de l'augile, on en fait les mines de	
Crayons et de crewets pour fondre l'acier. Il est bon conducteur de	
l'élatricité.	
	, ,
II. La Hauille : l'est le plus important des combustibles naturels. Elle provient a	el
décomposition, et à l'abri de l'air, de débrio régétaux. La distillation	474.5
en vare des fournit du gaz d'écloirage; des goudrons, de la vapeu	x
d'eau du ans ammarine la che al le le	
d'eau, du gaz ammoniae; le coke et le charbon des cornues	
Es E'Anthracité est un combustible de même vigine que la Houille, mais plusas	nci

	사회로 발표적 이용 한 과 본인 보험 및 경 및 경 및 경 원교 회원 경기 및 경기
	meilleur que par le procédé des meules, et la vente des liquides recueillis
	par la distillation permet d'amortir rapidement lespais d'installation.
	2º Propriétés: le charbon de bois absorbe les gas même dissous
	dans l'eau, ce qui le fait employer dans les filtres - Le charbon de bois est
the same of the sa	
	un excellent combustible, mais couteuse.
De le bohe.	le boke est le résidu solide de la distillation de la houille, b'estun
-	excellent combustible qui brûle sans flamme - il sert comme réducteur
	des oxydes métalliques dans la préparation des métaux.
0	
11 le barron	des cornues est recueilli our les parois des cornues à gaz il est bon
	conducteur de l'électricité. il sert de conducteur positif dans les piles.
	des électrodes (charbons entre lesquels on fait jaillir l'arc électrique) des
	Sours electriques sont des agglomérés d'anthracité, de cohe, de charbon des
	connies et de goudron.
I le Voir de fe	mée. il s'obtient par la combustions incomplete des résines ot des goudron
	il sert à la fabrication de l'encre de Chine, de l'encre d'imprimerie,
The state of the s	
thirte can	du ciage et de la peinture noire.
	imal: il s'obtient par la calcination des os en rase clos. Le noir anime
	al est un colorant employé dans les industrie d'alcol et de sucre. on le
	ravivifie par de nouvelles calcinations et, finalement en l'emploie comme
and the same	engrais phosphate.
	ammoniae liquide coloré et nois animal
	- production - giltre
ece et sifficie	de noir de
91	absorbtion du pas
	to all as lines da les
	Thopason and
	du noir animal





4/4