

Exercices de chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.5920

Auteur(s) : Pierre Pelletier

Type de document : travail d'élève

Imprimeur : Librairie - Papeterie CHEMAIN et FILS - VOIRON

Période de création : 2e moitié 20e siècle

Date de création : 1951

Inscriptions :

- titre : Exercices de CHIMIE Pierre Pelletier M1 ENP Voiron (écrit manuscritement à l'encre rouge au centre) (couverture)

Matériaux et technique(s) : papier | encre bleue, | encre rouge, | encre noire

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 ou noire, avec les titres à l'encre rouge. Quelques mentions au crayon à papier et au crayon de couleur rouge. Le cahier a été perforé dans le coin supérieur gauche. Le cahier est écrit dans les deux : les "exercices de chimie" commencent dès la première page, puis le cahier a été retourné et écrit en partant de la fin pour les "exercices de physique".

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

Notes : Cahier d'exercices de chimie et de physique appartenant à Pierre Pelletier, pour l'année scolaire 1950-1951. Les exercices sont réalisés à l'encre bleue, et la référence notée à l'encre rouge. Les exercices sont extraits, pour la chimie, du manuel "Exercices de chimie" de C. Chaussin et G. Hilly (Dunod, 1950) et les exercices de physique des manuels de Rumeau et de Dumesnil.

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

Physique (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(s) de création : Voiron

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 84 p.

Objets associés : 2015.8.5919

Lieux : Voiron

Pelletier

AS 1951

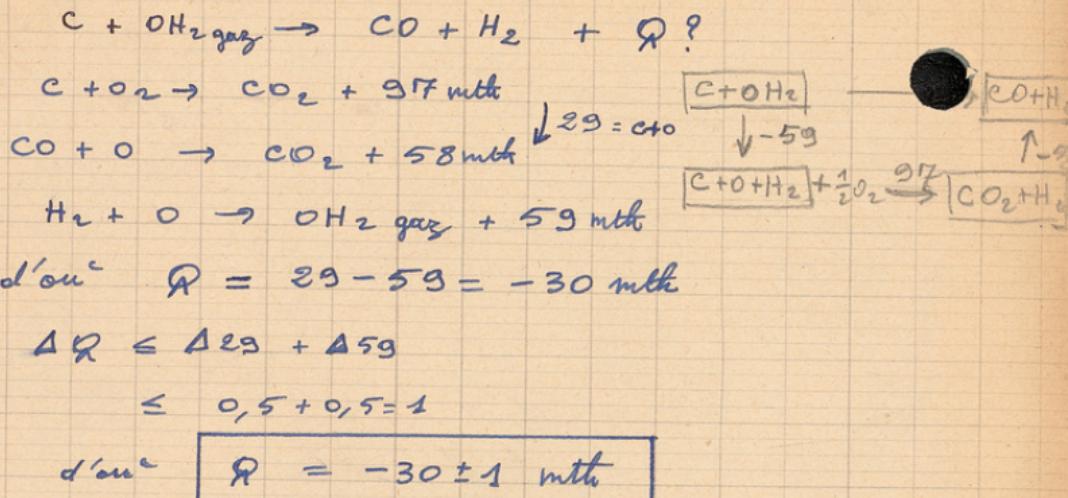
EXERCICES de CHIMIE

Professeur

M. Le Bars

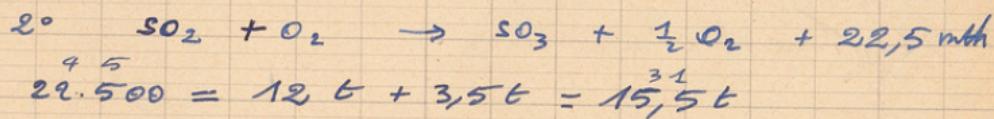
Cahier N°2

Chaussin p. 15 n° 82



Chaussin p. 17 n° 91 $2 SO_2 + O_2 \rightarrow 2 SO_3 + 45 \text{ mth}$

1° Par chaleur de réaction à $420^\circ C$. on entend que la formation de SO_3 a dégagé une quantité de chaleur = 45 mth., la température ^{du produit} étant maintenue à $420^\circ C$.



$$\text{d'où } t = 1450^\circ$$

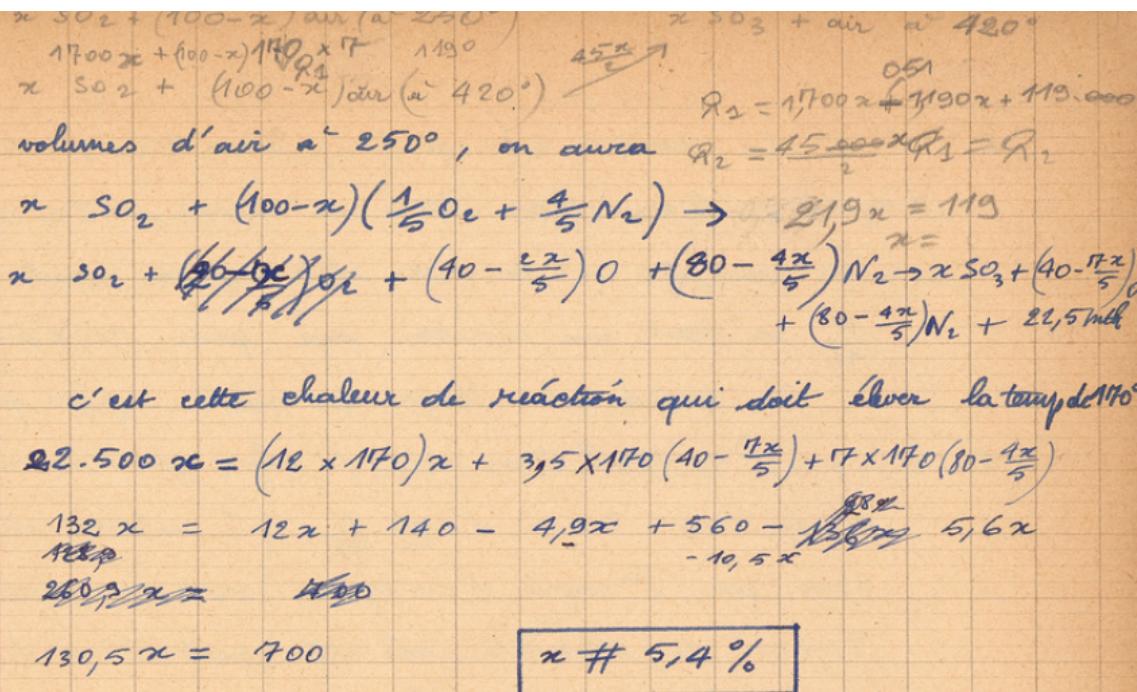
La température maximum à laquelle vont être portés les produits de la réaction sera $1450 + 420 =$

$$1870^\circ C$$

3° $SO_2 + \text{air à } 250^\circ C$

Il faut qu'il y ait une élévation de $420 - 250 = 170^\circ$

Si on met dans l'appareil 20 volumes de SO_2 pour 100 air



Chausseur p. 13 n° 99



$\text{SO}_4 \text{ H}_2 \text{ N}$ contient $\frac{1}{2}$ mole de $\text{SO}_4 \text{ H}_2$ par litre

" " neutralise 1 mole de NaOH N

titre de la solution de soude : $a V = v x$

$$\rightarrow x = \frac{aV}{V} = \frac{N \times 14,3}{10} = 1,43 N$$

a) Pour avoir une solution N il faudra ajouter 0,43 litre d'eau à 1 l. de solution

b) Faire cuire. Impossible pratiquement.