

Cours de Physique

Numéro d'inventaire : 2010.01065.35

Auteur(s) : Yves Rocquemont

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1938-1939

Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | plume de métal

Description : Couverture en papier épais rose. Dos simili galuchat noir. Reliure métallique agrafée. Régure à carreaux 5 x 5 mm sans marge.

Mesures : hauteur : 22,5 cm ; largeur : 17,5 cm

Notes : Il s'agit du cahier de cours de Physique d'Yves Rocquemont, élève de l'Ecole Polytechnique de la promotion 1937, durant l'année 1938-1939 (année à l'issue de laquelle il sera diplômé Ingénieur du Génie maritime de 3ème classe le 1er septembre 1939). Première mention de datation au 08 octobre 1938 et dernière remontant 17 janvier 1939.

Contenu Production et transformations de l'énergie, Théories électromagnétiques, Théorie des quanta Les chaudières Machines à vapeur Les moteurs à gaz Transformation directe de l'énergie chimique en énergie électrique Courants continus (énergie mécanique à électrique et inversement) Courants alternatifs (idem) Transmission de l'énergie électrique Transformations et transmissions acoustiques de l'énergie Les lampes à électrodes Divers modes d'emploi des lampes triodes Transmission sans fil de l'énergie électromagnétique Propagation dans le vide et diffraction de la lumière La diffraction en lumière parallèle Propagation de la lumière dans les milieux matériels Réflexion et réfraction Les lames isotropes minces La dynamique relativiste Préface à l'étude de l'émission des rayonnements L'émission du rayonnement par le corps noir L'édifice atomique Base de la théorie des quanta Le spectre atomique de l'hydrogène

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

Lieu(x) de création : Paris

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : 100 p. dont 65 p. manuscrites

Objets associés : 2010.01065.24

2010.01065.26

2010.01065.25

ÉCOLE POLYTECHNIQUE

ANNÉE 1938 - 1939

COMPAGNIE 1^e

COURS DE PHYSIQUE

Professeur M^r Leauté

Nom de l'Élève : Yves Roquemont

Salle 4



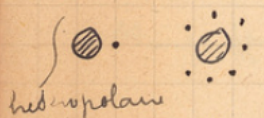
8-10-38-1^e

Plan du cours

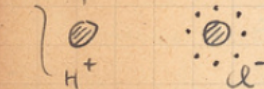
- I Production et transformations de l'énergie
- II Explication de tout par les théories électromagnétiques
sauf émission et absorption d'où la 3^e partie
- III Théorie des quanta

Energie chimique $\longleftrightarrow$ Energie thermique

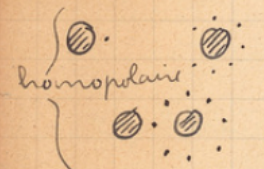
La réaction chimique - 2 sortes d'association des atomes dans une molécule
noyau avec 7 et 1 négatons



1) prendre un négaton de l'un et compléter l'autre - force
un peu distendue car ne sont plus des atomes mais des
ions liaison pas très intime liaison heteropolaire (NaCl)



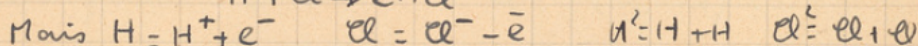
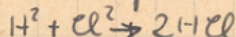
2) la molécule commune appartient aussi bien à un qu'à
l'autre noyau - liaison homopolaire



3) cas intermédiaires - en chimie organique
liaisons multiples sans que l'on sache trop ce qu'elles
sont

Essai de calcul de l'énergie d'accouplement - Exemple de HCl - on connaît
la distance et les charges et d'où $\Delta U = -315\,000$ cal.

Mais en chimie on procède non par ions mais par molécules

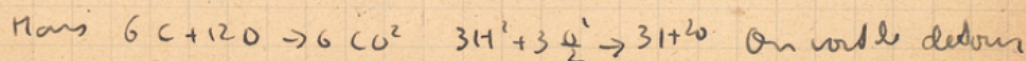
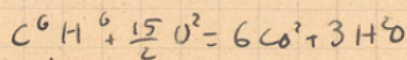
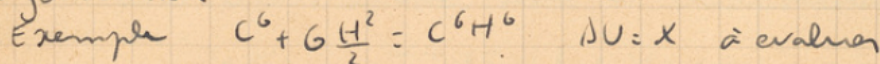


Le 1^{er} principe donne $T_e + Jq = \Delta U + \Delta E_{ech}$

A volume constant $T_e = 0$ - On calcule donc ΔU par q
Expériences au calorimètre 22.000 contre 20.000 calories
remarquable vérification

Cas particuliers des combustions 2 intérêts parallèles

les chaleurs de combustion donnent par un tableau, l'énergie
de formation



Pouvoir calorifique - Définition rigoureuse et ingénue