

Combustion

Numéro d'inventaire : 2025.0.121

Auteur(s) : Michel Quellier

Type de document : travail d'élève

Imprimeur : "Ecole Centrale des Arts & Manufactures"

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1959-1960

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

Description : Cahier à couverture cartonnée vert marbré et à dos toilé noir. Reliure cousue. Gardes en papier épais vert. Réglure 8 x 8 mm sans interlignes et sans marge.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Il s'agit du cahier de Combustion, ainsi que du cahier de Travaux Publics de Michel Quellier, élève centralien, à l'Ecole Centrale des Arts et Manufactures, rue Montgolfier à Paris (3e arrondissement), durant sa deuxième année de 1959 à 1960. Nom du professeur inscrit : M. Liebaut. Nom du professeur inscrit : M. Bordes.

Contenu Combustion I Problèmes massiques Combustion neutre ; Combustion oxydante ; Combustion réductrice ; Combustion mixte Analyse des fumées par le bilan du carbone et de l'hydrogène Analyse des fumées et des gaz II Problèmes calorifiques : Pouvoir calorifique ; Variation de la chaleur dégagée avec la température ; Relation entre les pouvoirs calorifiques supérieurs et inférieurs ; Relation entre les pouvoirs calorifiques à P et V ; Calcul des pouvoirs calorifiques ; Classification des combustibles ; Relation entre pouvoir calorifique et pouvoir comburivore et pouvoir fumigène Mesure des pouvoirs calorifiques Température de combustion : Température théorique ; Température potentielle ; Température effective ; Températures pratiques Mesure des températures : Thermomètre à dilatation solide ; Thermomètre à dilatation de liquide ; Thermomètre à dilatation de gaz ; Thermomètre à ? de vapeur ; Thermomètre à résistance électrique ; Thermomètre à force électromotrice ; Propriétés utilisant le rayonnement ; Mesure des températures des flammes ; Procédés divers ; Erreurs dans la mesure des températures Cinétique de la combustion Les combustibles liquides Le charbon pulvérisé : Finesse de pulvérisation ; Broyage ; Transport et distribution ; Combustion du charbon pulvérisé ; Chambre de combustion ; Brûleurs pour charbon pulvérisé ; Combustion en suspension Régulation thermique : Définitions ; Théorie des régulateurs Contenu Travaux publics Définition ; Champ d'action des TP ; Processus de mise en oeuvre ; Art dans les TP ; Caractères des travaux publics ; Qualités nécessaires à l'ingénieur de TP Terrassements Organisations : Conditions particulières au chantier ; Indications générales ; Etude des organisations possibles Explosifs ; Exécution des trous de mines ; Chargement des mines Organisation des carrières ; Souterrains creusés dans le rocher Terrassements spéciaux : Dragage Barrages

Mots-clés : Thermodynamique

Génie civil, secteur de l'énergie

Lieu(x) de création : Paris

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 226 p. dont 156 p. manuscrites

ÉCOLE CENTRALE DES ARTS & MANUFACTURES

ANNÉE 1959 - 1960



2^e Année d'Études

COURS de COMBUSTION

Professeur, Monsieur LIEBAUT

Nom de l'Élève QUEELIER michel

Salle 7 - 14

I Problèmes massiques

6 types de Combustion suivant le rapport entre la quantité d'air nécessaire et la quantité d'air utilisée

1 - neutre. air strictement nécessaire.
combustion complète.

2 - oxydante trop d'air
combustion complète. Les fumées contiennent de l'oxygène.

3 - réductrice. pas assez d'air
fumées: } gaz incomplètement brûlés
 } pas d'oxygène.
 } gaz complètement brûlés

4 - théorique. air strictement nécessaire.
combustion ~~est~~ incomplète.

fumées } oxygène
 } gaz incomplètement brûlés

5 - microxydante. trop d'air
fumées } gaz imbrûlés
 } oxygène.

6 - mi-réductrice. réductrice inachevée
fumées : Oxygène

L'unité de combustible est le Kg pour solides et le m³ normal pour les combustibles liquides - gaz

La quantité d'air strictement nécessaire et suffisante est le pouvoir comburivore

P_a kg d'air / kg de combustible | solide | liquide pas de dimension

P_a kg d'air / dm^3 de combustible gaz

V_a m^3 d'air / kg de combustible | solide | liquide

V_a m^3 d'air / dm^3 de combustible gaz pas de dimension

pouvoir fumigène = quantité de fumées en combustion
neutre par kg ou m^3 P_{fa} ou V_{fa}

Échantillonnage de combustibles.

échantillon représentant la composition moyenne des pes de charbon.

Morceaux de différentes grosseurs. Les gros morceaux contiennent beaucoup de combustible et peu de cendres. Les petits morceaux contiennent plus de cendres. On suppose que tous les morceaux sont de la même grosseur et qu'il y a des morceaux de charbon pur et de cendres.

a - cendres.

b - charbon (pur).

$$a + b = 1$$

$$a' = \frac{m}{s}$$

$$b' = \frac{n}{s}$$

m nbre de morceaux de cendres

n - - - - - charbon

$$s = n + m$$