

## Examen de PEGC

**Numéro d'inventaire :** 2024.0.170

**Auteur(s) :** Catherine Robert

**Type de document :** travail d'élève

**Période de création :** 4e quart 20e siècle

**Date de création :** 1975

**Matériaux et technique(s) :** papier | encre noire

**Description :** Trois copies doubles d'examen à simple lignage avec partie supérieure à massicoter.

**Mesures :** hauteur : 31,1 cm

largeur : 24 cm

**Notes :** Il s'agit de la copie d'examen au concours d'entrée dans les centres PEGC (Professeur d'Enseignement Général de Collège), de la candidate Catherine Robert. L'auteur est alors élève en baccalauréat D (Sciences naturelles-Sciences physiques), catégorie 3, section 4. L'épreuve est une composition de Physique. Le centre d'examen est à la préfecture de Rouen. L'épreuve se déroule le 28 mai 1975. La note obtenue est de 12/20, la moyenne du lot de copies dont elle est issue est de 05,2/20.

**Mots-clés :** Compositions et copies d'examens

Formation initiale et continue des maîtres (y compris conférences pédagogiques), post-élémentaire

**Lieu(x) de création :** Rouen

**Autres descriptions :** Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 12 p. dont 9 p. manuscrites

**Export des articles du musée**  
sous-titre du PDF

Nom et Prénom :	ROBERT Catherine
N° d'inscription :	239
Centre d'examen :	RUEEN

collez ici après avoir rempli l'en-tête

Visa du Correcteur

Examen : PEGC Session : 4575

Spécialité ou Série : Catégorie 3 - Section 4

Si votre composition  
comporte plusieurs  
feuillets,  
numérotez-les 1/

Note :  
12  
20

Composition de Physique.

M 6

$$I \propto \rho \cdot ct$$

T 6

Soit  $Q_p$  la quantité de chaleur fournie

$$Q_p = m C_p \Delta T = \frac{m}{\eta} C_p \Delta T$$

$$Q_p = \frac{m}{\eta} C_p \Delta T$$

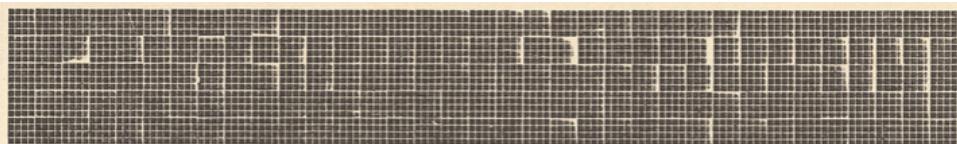
On a 1 gaz diatomique donc  $C_p = \frac{7}{2} R$

$$\text{dans } Q_p = \frac{m}{\eta} \frac{7}{2} R \Delta T$$

$$\frac{3 \cdot 6^3}{32} \frac{7}{2} 8,31 \cdot 80$$

$$Q_p = 218 \cdot 6^3 \cdot 5 \cdot \cancel{m}$$

N.B. - Il est interdit aux candidats de signer leur composition ou d'y mettre un signe quelconque pouvant indiquer la provenance de la copie.



$$\text{Or } u\bar{v} = \frac{1}{4,78} \text{ cal}$$

$$\text{donc } Q_p = 218 \cdot 6^3 \bar{J} = 52 \text{ kcal.P.}$$

$$w = -pdv = p(v_0 - v)$$

$$pr = uRT$$

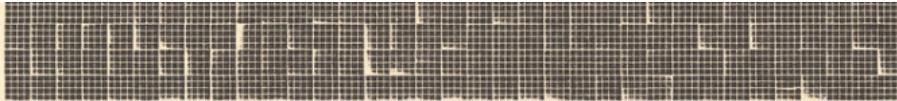
$$p_{r_0} = uR\bar{T}_0$$

$$\Rightarrow w = uR(T_0 - T)$$

$$w = \frac{u}{R} R(T_0 - T)$$

$$w = \frac{3 \cdot 6^3}{32} \cdot 8,31 \cdot 80$$

suite P 2.

		
Visa du Correcteur	Examen : PEGC	Session : 1175
	Spécialité ou Série : Catégorie B Section 6	Si votre composition comporte plusieurs feuillets, numérotez-les 21
Note :	Composition de Physique Chimie.	
20		
M	$W = 63,2 \cdot 10^3 \text{ J}$ <span style="margin-left: 20px;"><i>pm</i></span>	
	$\Delta U = W + Q_p$ $= (63,2 + 21,2) \cdot 10^3$ $\Delta U = 84,4 \cdot 10^3 \text{ J}$	
T	$2^\circ \quad s = dt$ Soit $Q_r$ la quantité de chaleur fournie. $Q_r = m c_r \Delta U = \frac{m}{\eta} c_o \Delta U$ .	
	$Q_r = \frac{m}{\eta} c_o \Delta U$	
$Q_r = \frac{3,6}{3,8} \cdot \frac{5}{2} \cdot 8,31 \cdot 80$ $Q_r = 156 \cdot 10^3 \text{ J} = 37,4 \text{ kcal}$ <span style="margin-left: 20px;"><i>pm</i></span>		

N.B. - Il est interdit aux candidats de signer leur composition ou d'y mettre un signe quelconque pouvant indiquer la provenance de la copie.