

---

## Examen PEGC

**Numéro d'inventaire :** 2024.0.190

**Auteur(s) :** Martine, Anne, Marie, Denise Labois née Coutanceau

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

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

**Date de création :** 1975

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

**Description :** Une copie double 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 Martine Coutanceau épouse Labois. L'auteur est alors en spécialité Mathématiques Sciences-Physiques, catégorie 3, section 3. L'épreuve est une composition de Chimie. Le centre d'examen est à la Préfecture de Rouen. L'épreuve se déroule en mai 1975. La note obtenue est de 01/20, la moyenne du lot de copies dont elle est issue est de 10,9/20.

**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 : 4 p. dont 2 p. manuscrites

Nom et Prénom : (LABOIS) COUTANCEAU MartineN° d'inscription : 179Centre d'examen : ROUEN

collez ici après avoir rempli l'en-tête

Visa du Correcteur

CFExamen : PEGC

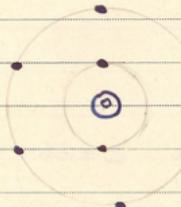
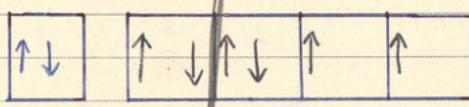
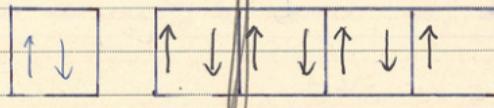
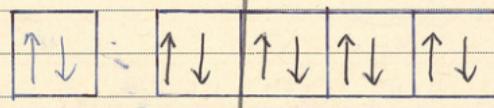
Session :

Si votre composition  
comporte plusieurs  
feuilles,  
numérotez-les \_\_\_\_ / \_\_\_\_Spécialité ou Série : catégorie 3 section 3

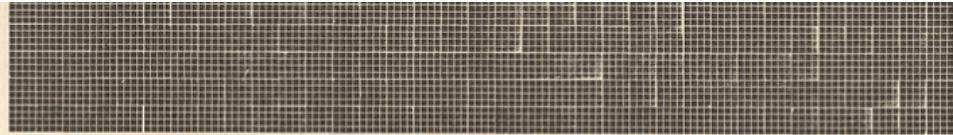
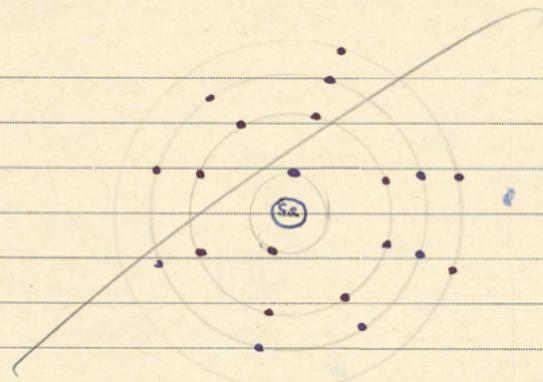
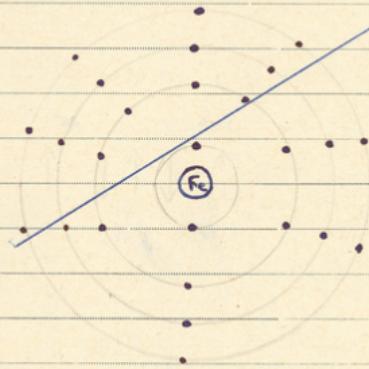
Note :

1

20

Composition de ChimieI Écrire la structure électronique des éléments suivants :Oxygène  $Z = 8$ Fluor  $Z = 9$ Néon  $Z = 10$ 

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.

Scandium  $Z = 21$ Fer  $Z = 26$ 

II Calculer la longueur d'onde associée à un électron accéléré par une différence de potentiel de  $10V$

$$h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$$

$$e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

$$m = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$$

$$\lambda = \frac{h \cdot e}{m \cdot V}$$

$$\lambda = \frac{6,62 \cdot 10^{-34} \times 1,6 \cdot 10^{-19}}{9,1 \cdot 10^{-31} \cdot 10} = 1,16 \cdot 10^{-25} \text{ m}$$