
Concours entrée centres de PEGC

Numéro d'inventaire : 2024.0.163

Auteur(s) : Françoise Lasnier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 4e quart 20e siècle

Date de création : 1974

Matériau(x) 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 Françoise Lasnier. La spécialité de l'élève est Sciences naturelles-Sciences-physiques, section 4 (probablement en bac D). L'épreuve est une composition de chimie. Le centre d'examen est à la préfecture de Rouen. L'épreuve se déroule en mai 1974. La note obtenue est de 02/20, la moyenne du lot de copies dont elle est issue est de 08,8/20.

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 1 p. manuscrite

Objets associés : 2024.0.172

2024.0.173

Nom et Prénom : LASNIER Françoise.

N° d'inscription : 246.

Centre d'examen : ROUEN - préfecture.

collez ici après avoir rempli l'en-tête

Visa du Correcteur

Examen : Concours entrée Peintres de l'Éc. Session : Mai 74.

Spécialité ou Série : section IV

Si votre composition
comporte plusieurs
feuillets,

numérotez-les 1/2

Note :

2

20

Composition de chimie

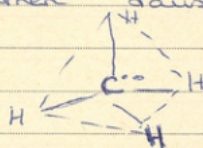
II

$$K_e = \frac{[C_2H_3COOH]^{\frac{1}{3}} [C_2H_5OH]^{\frac{1}{3}}}{[C_2H_3COOC_2H_5]^{\frac{2}{3}} \cdot [H_2O]^{\frac{2}{3}}}$$

III la liaison covalente se forme par
mise en commun de deux électrons
provenant l'un d'un atome l'autre
de l'autre (sur leur couche périphérique)
afin de former un doublet d'électrons

la molécule de méthane. CH_4 .

Z de C = 6 cela veut dire que
le carbone a six électrons qui gravitent
sur sa 4^e couche périphérique et qu'ils
peuvent entrer dans des liaisons de covalence



I

330 g d'eau liquide représente 55 moles d'eau
(1 mole = 18g)

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.