

## Entrée dans les centres PEGC

Numéro d'inventaire : 2024.0.160

Auteur(s) : Didier Duval

Type de document : travail d'élève

Période de création : 4e quart 20e siècle

Date de création : 1974

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre noire

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), du candidat Didier Duval. La spécialité de l'élève est Mathématiques-Physiques, catégorie 3 section 3 (probablement en bac C). 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 01/20, la moyenne du lot de copies dont elle est issue est de 09,7/20.

Mots-clés : Compositions et copies d'examens

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

élémentaire

Lieu(x) de création : Rouen

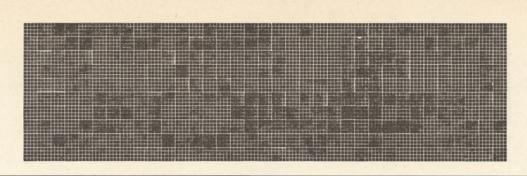
Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination: 4 p. dont 3 p. manuscrites

	Nom et Prénom : DUVAL didier		
	N° d'inscription : 205 Centre d'examen : Prefectus Rauen		
collez ici après avoir rempli l'en-tête			
Visa du Correcteur	Examen: Exprée de les centres PEGC Session: 74.75  Spécialité ou Série: 3	Si votre composition comporte plusieurs feuillets.	
Note:	Composition de Chimie		
	I) Dons une liaison consolute, chaque atome en commun 1 electron pour gerner la P		
	Le contant est tetras drique !!il pour gan l'aisas, c'est à dire qu'il pour nettre e commun 4 electras avec 4 autres pour g 4 liaisas, c'est le cos ici avec l'hydr	ener	
1	H Gn a fait cai  representation  pour simplifi  chaque barre  une liaison fer  2 electrons us  ale C, l'autre	plone epresente née de r provenost	
N. B	Le cabane of retraedrique bous les nogles egans Dantes par il est salue peut plus ajouter d'autres atomes sur corbone.  Il est interdit aux candidats de signer leur composition ou d'y mettre un signe quelconque pouvant indiquer la provenance de la composition de l	es solt on ne Re	

	Le liaison Genout NH3 sont du m'hype que celles de CH4, mais les différence vient du fait que N' n'é peut accepter normalement que 3 atones d'hydrogène. Les 3 louison sont gameis de 3 doublets d'électrons, elles sont toules identiques.
	le fait que C pout James 4 liaises et N 3 veet du fait que C, pour complèter sa zère cou de a pesain de 4 electrors (1er cou de : 2 E) (2e cou de :8 E) en effet : Z = 6  Z=6: Z + 4 + 4 -> 4 l'aises 6 2e cou de complète
	Pour N:  2-37: 2+5+3-s 3 liaisas  7 2º coude carplete
9	T) 2 H I D H <sub>2</sub> + I <sub>2</sub>



TIE) PH
a) acide fort.
exemple HCl.
Se pH = 7 est neutre (2 eau).
Un pH acide sera inferieur (7, ce sera le cas ici pour un acide fait.
PH = - log [H+].
HU TO H+ CO-
KC = [HT][Q]