Nom:

Prénoms:

Matricule:

Gpe :

Epreuve Finale

li est strictement interdit de se prêter les affaires. Les portables doivent être éteints et rangés. Les calculs doivent être justifiés dans les tableaux statistiques.



Exercice1: (8 points)

Sur un échantillon de solutions chimiques, nous avons mesuré la solubilité Y (en mol/L) d'un certain composé ionique. Les résultats des expériences sont regroupés en classes comme suit :

Classes	Y_i			Т		T	
C183362	1 i	n_i	n_{ic}	$n_i Z_i$	$n_i Z_i^2$	Ξ_{i}	
[0,1 – 0,4[0,25	9	9	-9	9	-1	†
[0,4 – 0,7[0,55	12	21	0	0	0	2
[0,7 – 1,0]	0,85	10	31	10	10	1	
Σ		31		1	19		

1/ - Quel est le caractère étudié : La solubilité

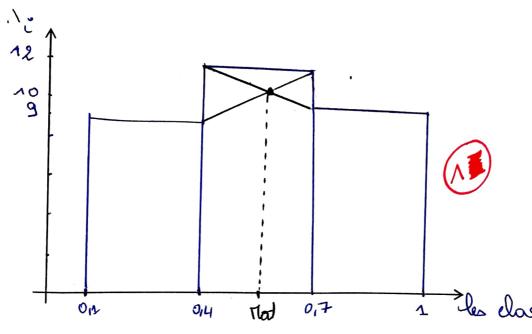
- Donner sa nature : quanti-fatif __continu .

2/ Calculer la médiane.

Me = 905; $0 \propto = 31 \times 0.5 = 15.5$; 0 = [0.4; 0.7]Med = $0.4 + 0.3 \frac{15.5 - 9}{19} = 0.56$

3/ Calculer le mode et représenter le graphiquement.

La clasce modale ext: [0,4;0,7[1) = 0,4+0,3 $\frac{3}{3}$ = 0,58 (12-9)+(12-10)



Histograne

4/ Calculer la moyenne et la variance en utilisant le changement de variable :

$$Z = \frac{Y - b}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,55.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,55.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,55.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,3 \text{ et } b = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,32.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,32.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a = 0,032.$$

$$Z = \frac{1}{a} \text{ avec } a$$

Afin d'étudier l'influence du pH (noté X) sur la solubilité Y étudiée dans **l'exercice 1, nous avons** mesuré le pH pour le même échantillon et croisé les données dans le tableau de contingence suivant :

Y	[0,1 – 0,4[[0,4 – 0,7[[0,7 – 1,0]	ne.	U: W!	U: 3'	Nic
[1,5 – 2,5[0	1	7	8	16	32	8
[2,5 – 3,5[0	10	3	13	39	MA	21
[3,5 – 4,5[]	9	1	0 1	ЛО	40	160	31
U. !	cy	12	10	34	95	309	/

Partie I : Etude de la variable X 1/ Calculer la moyenne et la variance du pH mesuré. $= \sqrt{X} - 3.064$; V(X) = 0.582/ Calculer les trois quartiles et représenter les graphiquement. $Q_1 = 9_{0,25}$ ind = 31.0,25 = 7,75 ; $9_{0,25} = [4,5]$ 2,5[... $Q_1 = 4.5 + 1$ 7.75 - 0 = 2,47 [0.5] [0.25] [0.25] $Q_{2} = Med = 90.53 \text{ Ad} = 31.0.5 = 15.5; 90.6 [2.5.3.5]$ $Q_{2} = 2.5 + 1.15.5 - 8 = 3.07.015$ $Q_{3} = 3.5 + 1.23.25 - 21 = 3.73.015$ $Q_{3} = 3.5 + 1.23.25 - 21 = 3.73.015$ 31. 271 YSY 8 Les classes

tie II : Etude simultanée des variables X et Y :

1/ Les variables X et Y sont-elles indépendantes ? Justifier.
X est indépendant de Y = nois n = nois N = nois
1 . M. = n. n. X et y sout dependants.
2/ Calculer le coefficient de corrélation (on donne $\sum_{i=1}^{3} \sum_{j=1}^{3} n_{ij} X_{i} Y_{j} = 48,35$). Un ajustement
$\rho = (x,y) = (x,y) = (x,y) = \sqrt{x} $
1 48,35 3,064 0,56 - 0,16
J=0,16 = 191 >0,75 ; il y a une forte correlat
D=0,16 P=0,16 P=0,16 P=0,16 N=131 N=131 N=151 N=151
$(x,y) = -0.16$ $\int_{xy} = -0.91$
3/ Calculer les deux droites de régression.
(d) Qu= ant b = 0,27.
3/ Calculer les deux droites de régression. (d _x) $O_{x} = 0.16 = 0.27$ (d _x) $O_{y} = 0.16 = 0.27$
$\frac{done}{dx} = \frac{(d_{1})}{2} = \frac{1}{2} = \frac{0.27 \times 1.4}{0.055}$ $\frac{done}{dx} = \frac{(d_{1})}{2} = \frac{0.064 + (2.9)}{0.055} = \frac{0.055}{4.68}$
0. (d) 2 = a y + b , a = 00(x/4) = -0,16 = -9,9
b = X = 3,064 + (2,9),0,56 = 144 4,68
Lonc: (dg): 2 = -2,9 g + 4,68
4/ Pour un pH égal à 5 quelle serait la solubilité ?
4/ Pour un pH egal a 5 quelle seral de 1/2 2 = 0,27 (5) + 1,4=0,05
(1) y = 0.27 x + 1.44 0 y = -0.27 (5) + 1.4 = 0.05