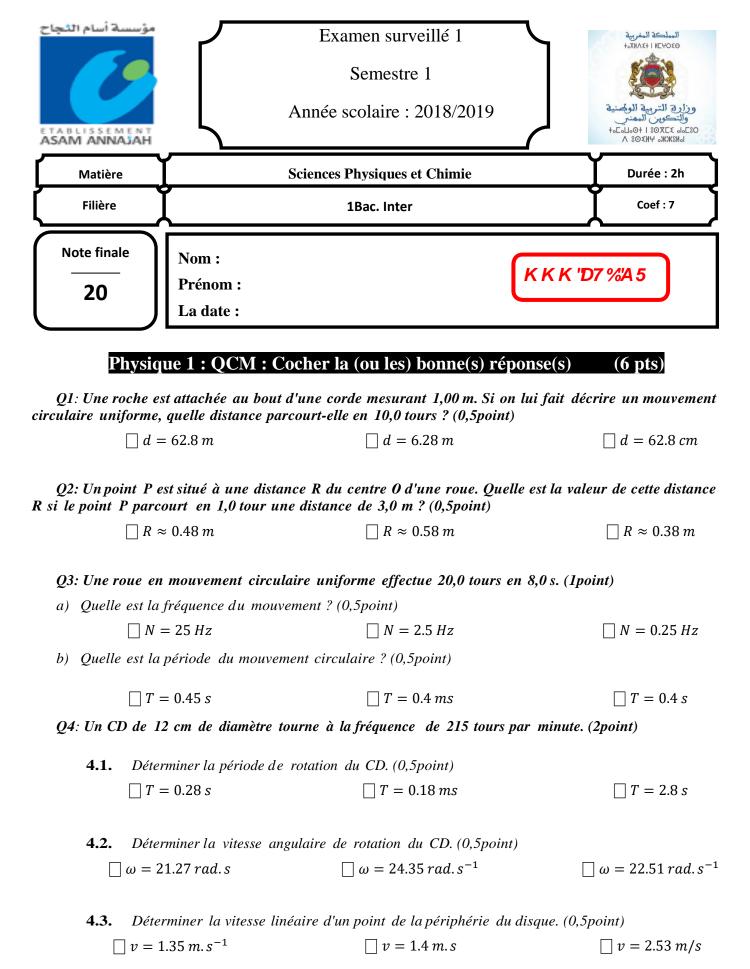
Lycée technique al idrissi / Devoir 1/Semestre1/ 1 ^{ére} BAC/	PC/
www.pc1.ma	
NOM :Note :Num :	
CHIMIE (7pts) I-On considére un volume v=20ml de l'ether liquide de formule C ₄ H ₁₀ O,sa = 0,71 g/ml .On donne : 1-Calculer la masse molaire de l'ethanol	a masse volumique est
2-Calculer la quantité de matiére de l'ether	
II-Cette quantité de matiére a l'etat gazeux occupe un volume Và une tem θ = 34°C et sous pression p=10 ⁵ Pa 1-Calculer le volume molaire dans les memes conditions de température e donne R= 8.31 (S.I)	_
2- En deduire la valeur de V	···········
3-Enoncer la loi de BOYLE-MARIOTTE	
4-En appliquant cette loi detérminer le volume V' qui occupera la meme q l'ether sous pression p'= 1,5 .10 ⁵ Pa a temperature constante	 quantitée de
PHYSIQUE 1(7pts) Un disque de diametre d= 30cm tourne autour d' un axe fixe passant par soi	n centre.
La courbe de la figure représente la variation de l'abscisse angulaire en foction du temps 1- Quelle est la nature du mouvement de disque. Justifier votre réponse	θ(rad) 2,0 1,5
2- Déduire de la courbe la valeur de sa vitesse angulaire	1,0 0,5 0 5 10 15 20
et ecrire l'equation horaire du mouvement $ heta(t)$:	

3-Calculer sa frequence et sa periode
4-Déterminer la vitesse linéaire d' un point M situé sur la périphérie du disque : v _M
5-Soit un point N situé à une distance D=10cm de la périphérie du disque.donner l'expression de la vitesse v _N en fonction de v _M ,d et D .Calculer sa valeur
Un skieur de masse m = 70K g considéré comme ponctuel se déplace le long d'une glissière ABCD
située dans un plan vertical. La piste ABCD comprend trois parties : (voir figure).
- Une partie AB rectiligne de longueur AB=5m incliné d' un angle α =30° par rapport à l' horizontale
- Une partie BC rectiligne horizontale de longueur BC=2m
- Une partie CD circulaire de rayon r=1m tel que θ=60°
On donne $g = 10 \text{ N/kg}$;
1) Calculer le travail du poids P du skieur au cours de son déplacement entr A et B, B et C, C et D
en précisant sa nature.
2) Calculer sa puissance instantanée en un point M situé entre Aet B sachant que sa vitesse en ce point est v=2m/s
3) Sur la piste AC, le skieur est soumis à des forces de frottement d' intensitée f constante tel que f=0,2N. Calculer le travail de cette force au cours de deplacement du skieur entre Aet C.
$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \end{array}$

BONNE CHANCE



4.4. Déterminer la vitesse linéaire d'un point situé à 2,0 cm du centre du CD. (0,5point)

$ v = 7.2 \ 10^2 \ m. s^{-1} $	$v = 7.2 \ 10^{-2} \ m. s^{-1}$	\Box 7.2 10 ⁻² m.s
Q5: On dissout 1,8 g de glucos	e $C_6H_{12}O_6$ dans 500 mL d'eau. Sa concent	ration massique est : (0,5point)
☐ 3,6 g.L-1	\Box 0,2 mg. L^{-1}	\square 20 mg.L ⁻¹
Q6: La relation entre la concen	ntration massique et molaire est : (0,5point	t)
$\Box C = {^{C_m}/_{V_S}}$	$\Box C_m = {}^m/_{V_S}$	$\Box C = C_m.M$
Q7: Donner l'équation d'état d	lu gaz parfait en précisant l'unité de chaqu	ue grandeur. (0,5point)
	d'un gaz dans les conditions suivantes : R donne : $R = 8,31$ (SI) et 1 atm = 101325 R	
	Physique 2 (7 pts)	
La transmission du mouvement es glissement	st assurée par une courroie tournant sans	
La fréquence de rotation du mote	$ur\ est\ N_A = 3000\ tr/min$	
La poulie du moteur a un diamètr $D_B = 40$ cm.	re $D_A = 10$ cm et la poulie du tambour	
1. Convertir la fréquence de ro	tation du moteur en tour par seconde. (0,5pc	pint)
2. Déterminer la vitesse angula	uire $oldsymbol{\omega_A}$ du moteur en rad /s. (Ipoint)	
3. Calculer la vitesse linéaire a	l'un point de la courroie en m/s et en Km/h . (1point)
4. Déterminer la vitesse angula	uire $oldsymbol{\omega_B}$ du tambour. ($oldsymbol{Ipoint}$)	
5. En déduire la fréquence de r	votation N_B du tambour. ($\emph{1point}$)	
6. Quelle est la relation littéral	le entre les fréquences de rotation N_A et N_B de	u moteur et du tambour. (1,5point)
7. Calculer la vitesse d'un poin	ut de la circonférence du tambour de diamètre	$c D_T = 100 cm. (Ipoint)$

Données:

 $M(C)=12 \text{ g/mol}; M(H)=1 \text{ g/mol}; M(O)=16 \text{ g/mol}; M(S)=32 \text{ g/mol}; R=8,314 \text{ S.I}; NA=6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

- 1) Calculer la quantité de la matière existant dans une masse m = 8g du soufre S.
- 2) Déterminer le nombre d'atome du soufre qui contiennent cette masse.
- 3) L'éthanol C_2H_5OH est un liquide d'une densité d=0.79 par rapport à l'eau.
 - 3-1) Calculer la quantité de matière dans une volume V = 100 ml de ce liquide.
 - 3-2) déterminer la masse de cette quantité de l'éthanol.
- 4) Une bouteille cylindrique de volume V=2 m^3 contient du dioxygène gazeux sous une pression de P1=1013hPa à la température de $25^{\circ}C$.
 - **4-1**) Calculer n_1 la quantité de matière O_2 qui contient la bouteille.
- **4-2)** Si cette quantité de gaz est contenue dans un récipient de **20** L, à la même température que précédemment, quelle est la pression du gaz à l'intérieur de ce récipient ?
- **4-3**) On fait entrer dans la bouteille le dioxyde de carbone CO_2 gazeux, La pression à l'intérieur de la bouteille augmente $P2=1040\ hPa$. Calculer la masse du mélange m dans la bouteille.

Keponse: