Royaume du Maroc Ministère de l'Éducation nationale, du Préscolaire et des Sports année scolaire 2022-2023 Professeur : Zakaria Haouzan Établissement : Lycée SKHOR qualifiant

Devoir surveillé N°1 Filière Tronc Commun Scientifique Durée 2h00

Fiche Pédagogique _____

I Introduction

Le programme d'études de la matière physique chimie vise à croître un ensemble de compétences visant à développer la personnalité de l'apprenant. Ces compétences peuvent être classées en Compétences transversales communes et Compétences qualitatives associées aux différentes parties du programme.

II cadre de référence

L'épreuve a été réalisée en adoptant des modes proches à des situations d'apprentissages et des situations problèmes, qui permettent de compléter les connaissances et les compétences contenues dans les instructions pédagogiques et dans le programme de la matière physique chimie et aussi dans le cadre de référence de l'examen national.

Tout en respectant les rapports d'importance précisés dans les tableaux suivants :

Restitution des Connaissances	Application des Connaissances	Situation Problème
60%	30%	10%

III tableau de spécification

Niveau d'habileté	Restitution des Connaissances	Application des Connaissances	Situation Problème	la somme
Gravitation universelle	18%	9%	3%	30%
Gravitation universenc	3,5pts - 3Q	2pts - 2Q	$0.5 \mathrm{pts}$ - $1 \mathrm{Q}$	6pts - 6Q
	7%	3%		12%
Exemples d'actions mécaniques	1,5pts - 1Q	0,75pt - 1Q	2%	2,25pts
	1,9905 1&	0,10pt 1&		2Q
	7%	4%	1%	12%
Les espèces chimiques	1,5pts - 1Q	1,25pts - 1Q		2,75pt
	1,5705 10	1,2000 14		2Q
Extraction, séparation,				35%
et identification	22%	10%	3%	7pt
d'espèces chimiques	4pt - 3q	3pts - 2q	970	30min
a especes eminiques				5q
				35%
Synthèse d'espèces chimiques	22% 4pt - 3q	10% 3pts - 2q	3%	7pt
				30min
				5q
	60%	30%		100%
	12pts - 9q	8pts - 6q	10%	20pts
	12005 - 04	Optos - 0q		90min

Devoir surveillé $N^{\circ}1$ Semestre II

Chimie		(7pts)
Partie 1 : Classification périodique des éléments chimiques(
N° Question	Réponse	Note
1.	la structure électronique : $(k)^2(L)^8(M)^1$	1pt
2.	l'élément chimique correspondant : la 3eme période couche (M) Groupe (1)	1pt
3	$Z = 11 \text{ et }_{11}Na$	2pt
4	ion monoatomique : Na^+	1pt
5	la famille des métaux alcalins (H, Li, Na)	2pt

	Physique ($\overline{13 \mathrm{pts})}$	
,		(7pts)	
N° Question	Réponse	Note	
1.	Bilan des forces : \vec{P} poids du solide.		
	et \vec{T} : la force appliquée par le ressort (R).	1pt	
1.	$ec{F}$: la force appliquée par le $\mathrm{fil}(\mathrm{F})$.		
	les représenter sur la figure		
2.	les droites d'action des trois forces sont coplanaires et concourantes.	1.00+	
۷.	$\sum ec{f_{ext}} = ec{0}$	$\parallel 1pt$	
3.	les expressions des coordonnées de chacune des forces dans	2pt	
	le repére (O, x, y) en fonction de leurs intensités		
	$P\{P_x=0;;P_y=P\}$		
	$F\{F_x = F; ; F_y = 0\}$		
	$T\{T_x = -Tsin\alpha; T_y = -Tcos\alpha\}$		
4.	l'expression de la tension T du ressort	$\parallel 1pt$	
	en fonction de m, g et $\alpha T = \frac{m \cdot g}{\cos \alpha}$	1	
5.	T = 2.3N et $\Delta l = 0.05m$	2pt	
Partie 2 :Équilibre d'un corps solide en rotation autour d'un axe fixe (6pt			
	Bilan des forces : \vec{P} poids du panneau .		
1.	et \vec{R} : réaction de l'axe (Δ) .	2pt	
	$ec{F}$: perpendiculaire au panneau en (H) .		
	les représenter sur la figure		
2.	théorème des moments.	1pt	
3.	l'expression du moment de chaque force appliquée sur le panneau :	1pt	
	$\mathcal{M}(F) = -F.OHet\mathcal{M}(P) = +P.OG.cos\alpha$		
4	$F = \frac{m.g.OA.cos\alpha}{2.OH} = 147.05N$	$\parallel 2pt$	