PILO

DEVOIR DE CONTROLE

Année scolaire: 2019 - 2029 DUREE DATE CLASS

8-11-20

2 mm S

Bar.

0,5

0,25

0,5 0,75

0,5

0,5

0,75

0,75

0,75

0,75

0,75

0,5

1.

Matière: SCIENCES PHYSIQUES

Mmes: Kammoun .T; Kchaou .N

Mrs: CHeffi. A; Ben Nasr. R

- Etablir les expressions littérales avant toute application numérique.
- L'utilisation de la calculatrice est permise. Le portable est interdit

Chimie: (8 pts)

Exercice n'1: (3,25 points)

On	donne	:

Elément chimique	C	0	P	· · · S	Cℓ
Z	6	8:	15	16	17

Un atome Y possède trois couches électroniques et six électrons de valences

- 1) a- Définir les électrons de valences.
 - b-Donner la formule électronique de l'atome Y.
 - c-Identifier l'élément chimique correspondant.
- 2) Le nuage électronique de l'ion simple correspondant à l'atome Y a un $Q = -2.88.10^{-18}C.$
 - a- S'agit-il d'un anion ou d'un cation ? Justifier.
 - b- Déduire le symbole de cet ion.
 - c- Donner la répartition électronique de cet ion.

Exercice n'2: (4,75 points)

On donne: la charge élémentaire e = 1,6.10-19C

La charge du noyau d'un élément X est $Q = 1.92.10^{-18}$ C.

L'élément X est constitué de trois isotopes X1, X2 et X3 renfermant respectivement 12, 13 et 14 neutrons.

- 1) a-Donner la définition d'isotopes.
 - b-Préciser le symbole de chacun des noyaux.
- 2) Les proportions de l'élément X dans la nature sont : $X_1(x\%)$, $X_2(y\%)$ et $X_3(z\%)$ tel que $\frac{2}{y} = 7.9$.
 - a- Montrer que la masse molaire M de l'élément X s'écrit M = 26 9,168.y.
 - b- Déterminer les proportions des isotopes. Sachant que M = 24,32g.mol⁻¹.
- 3) La masse m d'un échantillon naturel de l'élément X renferme m₁ = 1,56 g de l'isotope X₁.
- - a₁- La quantité de matière n₁ de l'isotope X₁ dans m₁.
 - a2 Les masses m2 et m3 des isotopes X2 et X3 contenues dans m.
- b- Déduire la masse m de l'échantillon.

Physique: (12 pts)

Exercice n'1: (4 points)

On se propose de classer par ordre croissant de la conductibilité de trois conducteurs filaires

de dimensions et nature différentes comme l'indique le tableau ci-dessous :

Conducteur et nature	A (fil d'aluminium)	B (fil de manganine)	C (fil de nichrome)
Longueur L (m)	L _A =L	$L_{\rm B} = \frac{2.L}{3}$	$L_C = \frac{L}{5}$
Section (mm²)	$S_A = S$	$s_B = 2s$	$s_C = 2s$
Révistance (\O)	P. = 1.04	R _B - 1 44	R = 43 7

1) Déterminer la résistance R'A d'un conducteur filaire A' de même nature que A de longueur $L'_A = \frac{2L}{3}$ et sections'_A = 2s

2) Déterminer la résistance R'c d'un conducteur filaire C' de même nature et de même section que C de longueur $L_C = \frac{2.L}{3}$

a-rappeler la définition de la conductibilité électrique.

b- Classer, en le justifiant, la manganine l'aluminium et le nichrone sur une échelle de conductibilité électrique croissante.

Exercice n'2: (8 points)

On considère le circuit ci-contre :

La tension Upn est maintenue constante Upn = 8V.

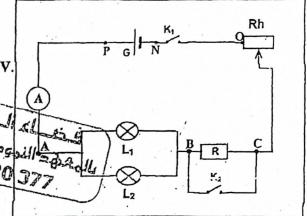
L1 et L2: deux lampes identiques comportant

les indications suivantes: 4 V; 0,1/W.

R: un dipôle résistor de résistance Residade.

A: ampèremètre de résistance négligeable 9 520

K1 et K2 deux interrupteurs.



I / On ferme K1 et on garde K2 ouvert : (pour une 1 ère position du curseur du rhéostat)

Chacun des dipôles récepteurs consomme la même puissance Pc.

1) Déterminer la puissance consommée par l'ensemble des récepteurs sachant que les lampes fonctionnent normalement.

2) Déterminer l'intensité I du courant indiquée par l'ampèremètre.

3) Montrer que la résistance R du résistor est égale la résistance Rb1 du fhéostat (R=Rb1). Déterminer cette valeur.

III On ferme K1 et K2: (pour une 2 position du curseur du rhéostat)

On note: Pc la puissance fournie par le générateur.

P' la puissance consommée par chaque lampe.

L'ampèremètre indique une intensité I'=4.10-2A.

1) Dire, en le justifiant, si on doit éloigner ou rapprocher le curseur du rhéostat du point O de la figure-1-.

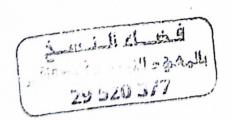
a- Montrer que l'expression de la résistance R₁₂ du rhéostat s'écrit :

$$R_{h} = \frac{U_{PN}^{2}(P_{G}' - 2P_{L}')}{{P_{G}'}^{2}}$$

b- Sachant que P'_G =4. P'_{L_2} montrer que R_{L_2} = 100 Ω .

3) a-Définir l'effet Joule.

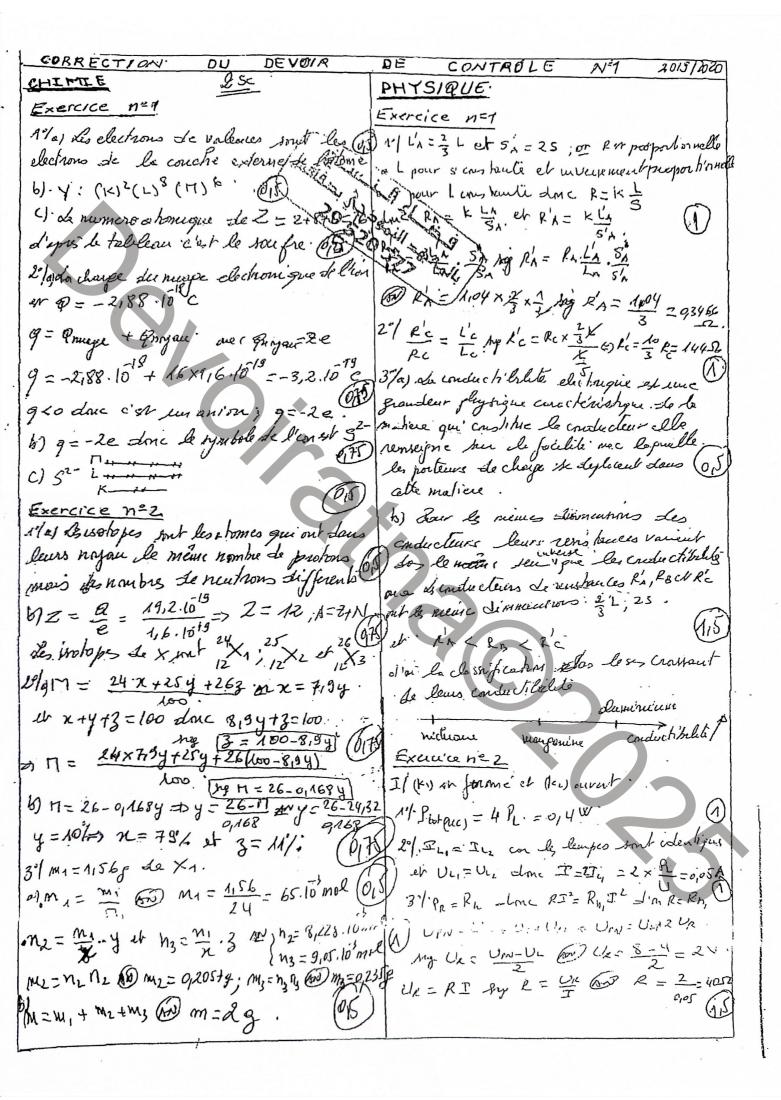
b-Déterminer en Wh l'énergie dissipée par effet Joule dans le rhéostat pendant 9 min.



1,5

0,75

0,5 0,75



I (K,)et (ki) sout fermes. I'=4.162A 11/Upp ort constante et on ferme (10) alma le révision est court cicuité si le du contant sugmente / comme I'XI alors Ru dort augmanter Lone le anseur dont etu elongué de 0. 2% a), 19 = 2 PL+: Pan try Pan= Pa-2PL. Ruz P'2 = Pa - IPL try Rhe = Pa-2PL on Pa= Upw. I' druc (Rhz = Upw. Pa-1 Ph b) P6 = 4Pc , mg Rhz = UpN. 4Pc-2Pc Rhz = Uph . 1 Pr. - Pr Rhz = 82 1 Phy = 8 = 874 - 8x4 - Upw. I' Phi = 8x4 = 100 a (Phi=1000) de l'unique electrique en choleur sous un conducteur b) E Rn = PRN. At (walles & 20 377 = Phat 12 Dt. My FAL = 100 14.102) x 9/60-864/ 15 pm 901.4 3/12