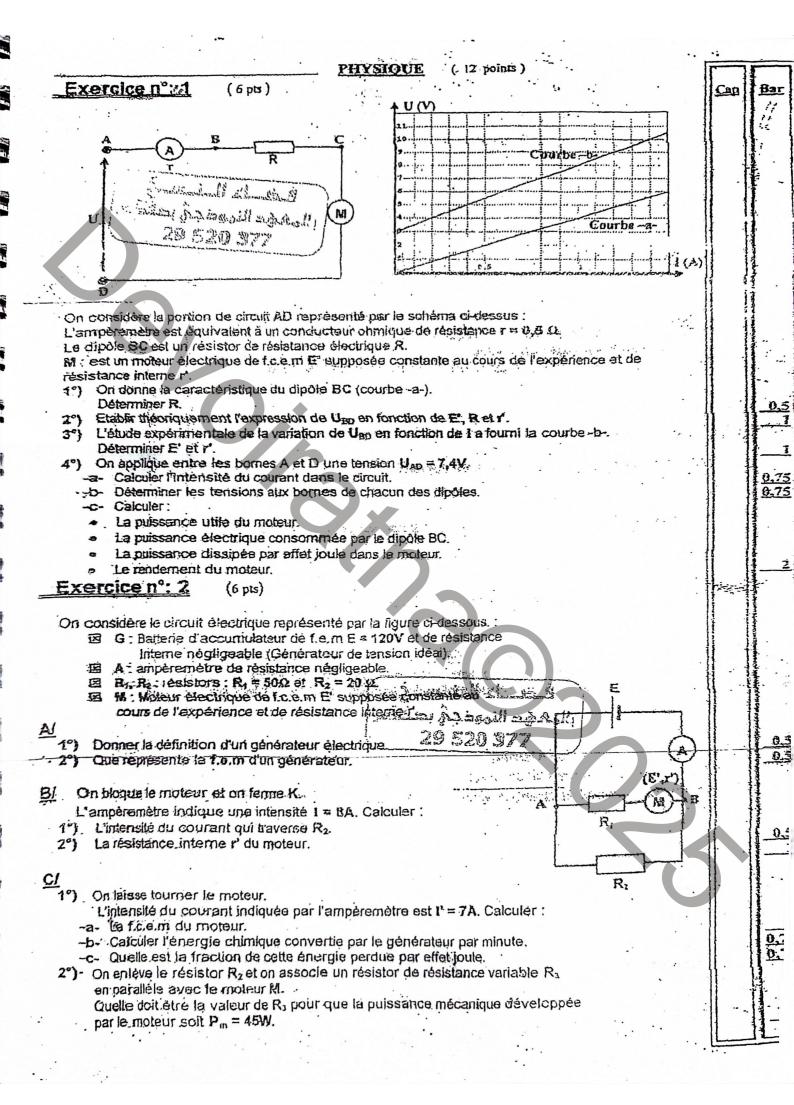


DEVOIR DE SYNTHESE DUREE

Matière:	SCIENCES PHYSIQUES	2"	. 25	~
	CIVILATIO			
	CHIME (8 points)	7		
Exercice nº: 1 (2.5 pts)	1. 1	£ /	1	11
	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	8- 1	Cap	H
On donne les atomes suivants :	1 7 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1			11
	12		11 - 1	11
Atome F	S A \	F		1
2 9	16 13	The stand		H
	· ·		1	1
			1	1
	halisi alama			1
1º) Représenter la structure électronique de 2º) Définir la règle du "duet" - la règle de l'or			5.5	1
3°) Donner le symbole de l'ion simple que p	eut former chacun de ces	atomes.		1
Expliquer.			# 3.4	1
		and the second of the second		Į
Exercice (1°, 2 (5.5 pts)		A Commence	1 :	1
111111111111111111111111111111111111111	ř		1. 1	1
On donne l'écheile d'electronégativité des élé	ments sulvant :		1	
		***		1
,H . ,C 1N	8 O Electronégativité ca	missantë.	1	1
	Becardinegatività o	,		1
			11 3	1
1°) Définir la liaison de covalence simple.			1	1
2°) Déterminer le nombre de liaisons covaler	ntes simples que peut étab	lir chaque		1
atome.	• · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			1
3°) On considère les composés de formules :	CHAN, HON et	HNO		İ
-a- Calculer le nombre de doublets ilants e			1	ľ
-b- Donner le schema de Lewis pour chaq	ue molécule, sachant que	les motécules	110	ŧ
sont ouvertes.				1
fer.				1
-2 Définir l'électronégativité d'un élément.				1
-b- Preciser la nature de chaque lisison da				į.
Représenter les fractions de charges é	lectriques sur chaque ato	me dans		27.1
cette molécule.				1
		1.	1	1



CORRECTION DE SYNTHESE IN-DU soheree pou Z electrons regle du duet >> -Exuula n=1 . Mahome de conbone à 4 electrons de Valence sur le conclie L. il toud a T/1. F(Z=9). to l'établir 4 leacons suple et semble Edectrons en formement à le ple de l'artil · d'stome d'apple = 5 electrons de voltence T . AP(2=13) K me la guelle externe L tenda etable tais Deauma sisuples et semble avoir une 2-1 Regle de l'ochet" et nigle du duel" Choque a lome tend à avoir une I conche externe soturce soit par con the extern « 1" salures pe 8 electrons en formement à la vigle de «L'artel». deux eloctrons si cette conche se la cocche d'a d'otrone d'onygene o a 6 clochons de Volence pur la conche externe L tous regle des duct " ou par & ection gi a établir 2 learsons covalentes surptes · Celle conche en la couche l'houst el souble avoir une conche externe salurée. 3º/ d'Asse de fluor F tenda gossa Ra Cetta N: Le umbre de cholmes de valence to tal de le clares es N=2×4+7×1+5=20. en elociem pour avoir locouche externis Lac plenuto botal & Soublets et n= 2=10. Lindurée pa 8 electrons il donne l'ion F MACN N= 1+4+5=10= N=N=5 · HNO2 : N=1+5+2x6=18 @ h= ~= 9. · d'abonc de soupre S tend a gooper deux b) · C(H2N: electrons pour avoir le carche externe 17 proture de danne alors Dem 52-· d'olone d'oleminiuper Al lens a perdie trois electrons pour ovoir le conche externe. HCN: H-Exucia nº22. 19 La liaison covalente simple es la 20 puix an commun d'un doublet délechous Holy electronépativité d'un clement chinique entre deux atoms . er lo pouvoir al rocteur du naper de l'otome 2%. Notome d'hyphopene à un elochon Correspondant pur le doublet liant. il lend o faire un leavon suple et b) . Une liver double dirry ruchegre (0 = N) semble adoir une criche externe « K · Une liceson nuple Lissymetique (0-N) · Une leason huple Lingmehigue (0-H)

YSIQUE fin) = r'I2 (N) fin)=1x(0,8)2=0,64W_ xuu'an=1 o Le rendement du moleur & Sn = E = 3 78 Dipos la loi Sohm. Vac de $S_{n} = \frac{P_{n}}{P_{e(n)}} = \frac{\gamma_{n}}{P_{n} + P_{e(n)}} S_{n} = \frac{214}{214 + 0164} = 0.79$ ac RN le coefficent directer de le droite qui porte le combe a il 1 (.1 +; 4 V) en pour de la combié Exau'ce n=2 2=4=42 (2=42) Mr. Un géneraleur iledrique et tout dispositif permettant de transformes UBC+UCD ON BUCERI WCO=E+R'I me forme d'energie on energié éléctrique Lone (U40 = (R+71) I+ E' 2/da f.e.m E du generaleur se la tension entre les bornes en circul ouveit En l'ordonnée à Dompine. et elle rentigne hur l'apphhide du 'après le grophe [E'=:3V] générateur a developper l'evergie + r' & De coefficient dereckur de 2 dente qui porte la combe b electrique. Bly Lomoleur 11 bloque' el (x) ferme 1 ent MI (0,3V) et Me (1.4A) 10V), WAS = Ua try R2 I2 = E & I2 = FL A PL BOY A - $4n' = \frac{10-3}{1.4-0} = \frac{7}{1.4} = 5 = 12$ R=40 Lonc [1'=10] (2006) U/I=I,+I2 My I,=I-I2 @ I,= 8-6 = 2A de justeur en colé il x con porte comme un renotor Diginstance r'dric Ung= (Rift) I = UG=E a). Uso = Ups + Uso & VAJ= 1 I+ (A+) p'm. r'= = -2, 00 1- 120-50=100 N' UAD=(1+RFR')?+E' Ang I= UAD-E'
2+R+R' C) MLE moker tourne et I'=7A. 1): J= 714-3 - 414 = 0/8A = 1-0/8A a) E= R. In donc I'2= = Ie = 6A duc I' = I'-I' = 7-6=1A UAB = E+ (Q,+r)], d'm E= UAB-(R,+r')], WAS=1] (AN) UAL = 0,5×0,8 =0,40 · UBC=RI (N) UBC=98x43,2V. (FN) E'= 120- (50+10)x1= [E'=60V] , Ucy = E'AN'I ANDUN = 3 +1x08=38V b) E total developpe") = E. I' At = Nox 7x60=5040]. c) Ej (cicut) = From - En = En = E'I st (developpé) tiveloppe n venfre que UAS + OSCTUCO- DAD= 7,4 V. da prissource cente du noteur si Prisé I (FG) Pn = 3 x 0,8 = 2,4 W (er un tra) (AN) Ej (arut) = 50400- 60×1×60=46800J 20 · $P_n = E'$. $I_n = I_n = \frac{P_n}{E'} = \frac{4\Gamma}{60} = 0.71$ K La purerance electrique Cusommice por Escre De = E+1/In = 60+075x10 PECAL) = ULLI (M) YE(BL) - 3,2 XOB = \$ 16 Ucho = 67,5 V e. ULC= E-UCB FR M UNC = 120-67,5 = 52,5 V . FR R3 IPA = UAC (M) IRA = \$2,5 = 1,05 A . E. P. - Da - Da - Dat : B = Ucb - 67,5 20.5 la previous descripci por effet jule da le moleur