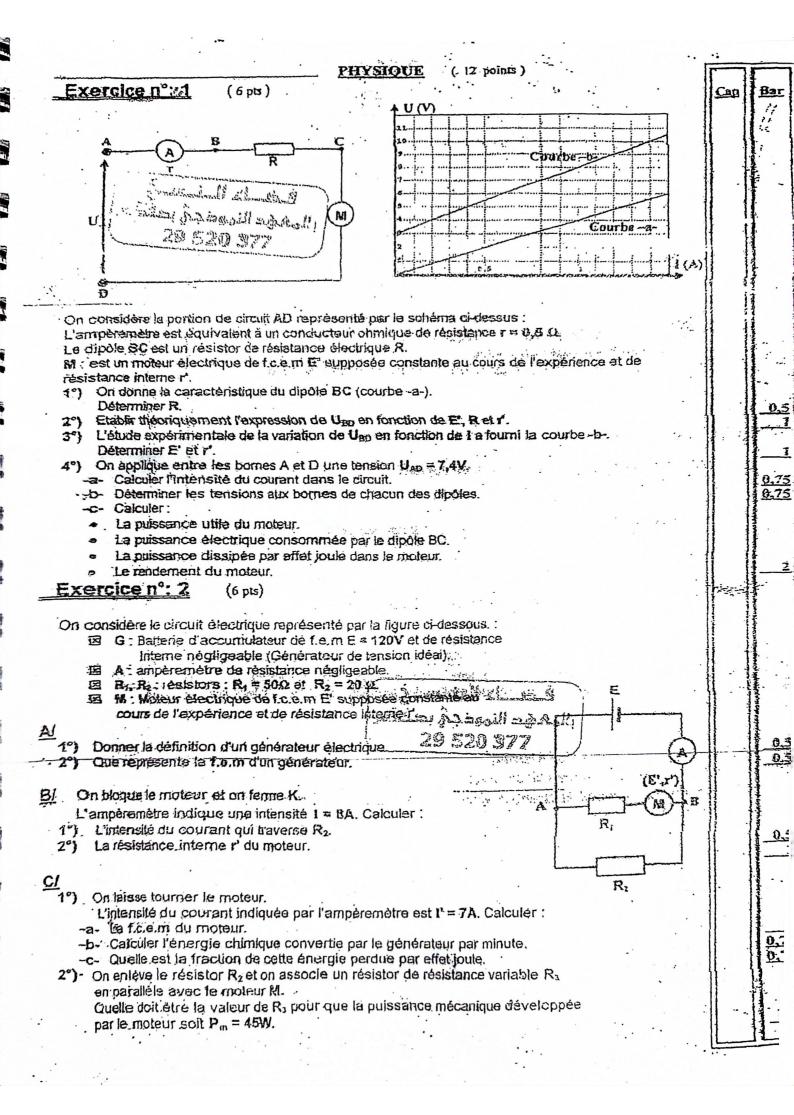
4000	
-	عر عد التسميا
400	the property

DEVOIR DE SYNTHESE DUREE

	CHIMIE (Spoints)		
Exercise nº: 1 (2,5 pts)		1	1
On donne les atomes suivants :		Cap	
Atom	9 18 13		
1°) Représenter la structure électro 2°) Définir la règle du "duet" - la rè-	gle de l'octet.	3	
3°) Donner le symbole de l'ion simi Expliquer.	ple que peut former chacun de ces atomes.		
Expilduel.		1	
	A STATE OF THE STA		i
Exercice: n°; 2 (5,5 pts)]	1
On donne l'écheile d'electronégativité	é dss éléments sulvant :		-
		11 1	ŀ
		}} · · · · i	1
, н , ₆ С ,	N 80 Electronégativité croissanté		-
,н ₆ С 7	N 8 O Electronégativité croissanté		-
	Electronieganville Grossanie		to de la grapa e manda de la constante
1°\ Définir la liaison de covalence si	Electronieganville Grossanie		- contract of the same of the same of
1°) Définir la liaison de covalence si	imple.		- commendation of the second of the second
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison	Imple. s covalentes simples que peut établir chaque		
 1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de formation de la composés de formation de la composés de formatique de la composé de la composés de formatique de la composés de formatique de la composés de formatique de la composés de la composé de la composés de la composé de la composé de la composé de la composés de la composé de la	Imple. s covalentes simples que peut établir chaque		The state of the s
 1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de france. 	imple. s covalentes simples que peut établir chaque ormules: ÇH,N, HCN et HNO, is liants et non liants pour chaque molécule.		- contract of the state of the contract of the state of t
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de fi a- Caiculer le nombre de doublei b- Donner le schema de Lewis posont ouvertes. 4°)	imple. s covalentes simples que peut établir chaque comules : ÇH,N , HCN et HNO, is liants et non liants pour chaque molécule. our chaque molécule, sachant que les molécules		- commission of the contract o
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de finance de la composés de la composé	imple. s covalentes simples que peut établir chaque comules : ÇH,N , HCN et HNO, is ilants et non liants pour chaque molécules. our chaque molécule, sachant que les molécules		The Contract of the second designation of the second secon
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de finance de la composés de finance de chaque li composés de la composés de finance de chaque li composés de la composés de la composés de la composés de la composés de finance de la composés de la composés de la composés de finance de la composés de la co	imple. s covalentes simples que peut établir chaque comules : ÇH,N , HCN et HNO, is liants et non liants pour chaque molécule. our chaque molécule, sachant que les molécules		からからしているというないのできないのできないのできないのできないのできないのできないのできないのでき
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de four de la caiculer le nombre de doubleir le Donnér le schéma de Lewis pasont ouvertes. 4°) -2 Définir l'électronégativité d'un le Préciser la nature de chaque li Représenter les fractions de ci	imple. s covalentes simples que peut établir chaque ormules: ÇH,N, HCN et HNO, is ilants et non liants pour chaque molécules. our chaque molécule, sachant que les molécules élément. isison dans la molécule HNO.		The second section of the second section is a second section of the section o
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de four de la caiculer le nombre de doubleir le Donnér le schéma de Lewis pasont ouvertes. 4°) -2 Définir l'électronégativité d'un le Préciser la nature de chaque li Représenter les fractions de ci	imple. s covalentes simples que peut établir chaque ormules: ÇH,N, HCN et HNO, is ilants et non liants pour chaque molécules. our chaque molécule, sachant que les molécules élément. isison dans la molécule HNO.		The second secon
1°) Définir la liaison de covalence si 2°) Déterminer le nombre de liaison atome. 3°) On considère les composés de four de la caiculer le nombre de doubleir le Donnér le schéma de Lewis pasont ouvertes. 4°) -2 Définir l'électronégativité d'un le Préciser la nature de chaque li Représenter les fractions de ci	imple. s covalentes simples que peut établir chaque ormules: ÇH,N, HCN et HNO, is ilants et non liants pour chaque molécules. our chaque molécule, sachant que les molécules élément. isison dans la molécule HNO.		The state of the s



DE SYNTHESE IN-CORRECTION DU soheree pou Z electrons regle du duet >> -Exuu'a n=1 . Mahome de conbone à 4 electrons de Valence sur le conclie L. il toud a T/1. F(Z=9). to fétablir 4 harms suple et semble T , s (2=16) Edectrons en formement à le ple de l'artil · d'stome d'apole a 5 electrons de voltence me la guelle externe L tenda etable T . AP(2=13) tais Deauma sisuples et semble avoir une 2-1 Regle de l'octet et rigle du duel" Choque abonne tenol à avoir sure I conche externe satures soit par con the extern « 1" soluves po 8 electrons en formement à la vigle de «L'artel». deux eloctrons si cette conche se la cocche d'a d'otome d'onygene o a 6 clochons de Volence pur la conche externe L tous regle des éluct " ou par l'echne soi . Celle conche en le couche l'évaluit - « Regle de "l'ock! » a établir 2 learsons covalentes surptes el somble avoir une conche externe salurée. 3º/. d'about de fluor F tenda gassassa 2 Co Co HAN: Le Montre Scholmes de valence to tal Luc ple noutre botal & doublets et n= 2=10. en elociem pour avoir locouche externit Linduree pa 8 elections il donne l'ion F MCN: N= 1+4+5=10€ N= N=5 · d'abonc de soupre S tend a gooper deux N=1+5+2x6=18 8 N=2=9. P) · C HIN: M-C-C-NI elections pour avoir le carche externe 17 proture de danne dons l'un 52-· d'olone d'oleminiupe Al kent a perdue trois electrons pour ovoir le conche externe. HeN: H- C-NI L'Arberie par Beledens el donne lyn Al Exucio nº22. 19 La liaison covalente simple es & 20 puix an commun d'un doublet délectrons Y les chonépativité d'en clement chinique entre deux atoms . er le pouvoir all 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=-964W_ xuu'a n=1 o Le rendement du moleur & Sn = E = 3 78 Dipos la loi d'ohm. 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 coefficert directer de le droite qui porte le combe a il 1 (14; 4V) en pour de la combis Exau'ce n=2 2=4=452 (2=452) Mr. Un géneraleur iledrique et tout dispositif permettant de transformes UBD = UBC + UCD ON BUCE RI UCD= E+R'I me forme d'energie on energié éléctrique Love [Uso = (R+r') I+ E'] 2º/da f.e. 4 E du generaleur se la tension entre les bornes en circul ouveit L'EN l'ordonnée à Doupine. et elle rentigne hur l'apphhide du 'après le grophe [E'=:3V] générateur a developper l'evergie 2 dute qui poite la combe b. electrique. Bly Limdeur 11 bloque el (x) ferme 1 ent MI (0,3V) et Me (1.4A) NOV) WAS = Ua try R2 I2 = E & I2 = FL A PL BOY A - $4\lambda' = \frac{10-3}{1.4-0} = \frac{7}{1.4} = 5 = 12$ R=40 Lone [1'=10] (3006) il/I=I,+Iz my I,=I-Ic (A) I,=8-6=2A Republicar si colé il x comporte comme un renstor Distinstance r'druc UBS=(R,+r')I,= UG=E a). Uso = Ups + Uso & VAJ= 1 I+ (for p'n . r' = = -2, 00 1/= 120 -50=100 W UAD=(1+RFR')?+E' Any I= UAD-E'

748+2 C) N/Le moker tourne es I'=7A. 1): J- 714-3 - 414 = 0/8A = 1-0/8A a) E= R. In druc I'2= = Ie = 6A duc I, = I - I2 = 7-6=1A UAB = E+ (Q,+r)I, d'm E= UAB-(R,+r') J', · UNS=1] (AN) UAL=0,5x0,8=0,4V · 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' st = Nox 7x60=5040]. c) Ej (circut) = Fore - En = En = E'I, st (deviloppe) tivelopper 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) (A) 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 puerrance clachrique Cusommice por Escrit De= =+1/In=60+075x10 PE(N) = ULLI (M) 4E(84) - 3,2 x0/8 = \$56 Use = 67,5 Ve Use E-Ucs Fr. Pr.

Unc = 120-67,5 = 52,5 V.

Fr. Pr. = Use Pr.

Tr. = 250 = 1,05 A.

Tr. = Tr. - Tr. - 20 = 034; B = Ucs - 67,5 205 la previous descripci por effet jule da le moleur