Lycée Hédi Chaker Sfax			
Devoir de synthèse N°1	Décembre 2011	Section : 2éme ; Sc	
EPREUVE : SCIENCES PHYSIQUES	DUREE : 2 heures	Mr. Abdmouleh Nabil	

CHIMIE (8 points)	Cap	Bar
Exercice n°1 (4, 75 points)		
On donne les nombres de charge des atomes suivants : $Mg(Z=12)\;;\;O(Z=8)\;;Ne(Z=10)\;;$		
1°/ Donner pour chaque atome la structure électronique et le nombre d'électrons	$A_2$	<u>1,5</u>
de valence.  2°/ En déduire leurs schémas de Lewis.  3°/  a°/ Enoncer les règles du duet et de l'octet.		<u>0,75</u>
		0,5
b°/ Lequel des atomes ci-dessus celui qui est stable? Justifier la réponse.  4°/ Pour acquérir une grande stabilité, l'atome d'oxygène se transforme en un ion.	$A_2$	0,5
a°/ Selon quelle règle se forme cet ion ? Justifier la réponse.		0,5 0,5
b°/ Donner le symbole et la structure électronique de l'ion oxygène obtenu. $5$ °/ Le symbole chimique de l'ion magnésium est $Mg^{2+}$ . Expliquer la formation de cet ion et préciser la règle satisfaite pour cet ion.	$A_2$ $A_2$	0,5
Exercice n°2 (3,25 points)		
On considère la molécule de l'éthanol de formule chimique $C_2H_6O$ .		
1°/ Donner la définition d'une liaison covalente. 2°/ Déterminer, pour chaque atome de carbone, d'hydrogène et d'oxygène, le nombre de liaison covalente que peut former. Justifier la réponse.		0,5 0,75
3°/ Quel est le nombre total de doublets dans la molécule $C_2H_6O$ . 4°/ Donner le schéma de Lewis de la molécule $C_2H_6O$ et en déduire le nombre de doublets liants et non liants	C A <sub>2</sub> ; C	0,5 1,5
<b>On donne</b> : $C(Z = 6)$ ; $H(Z = 1)$ ; $O(Z = 8)$		
PHYSIQUE (12 points)		
Exercice n°1 (5 points)		
L'étude expérimentale d'un résistor $(R)$ de résistance $R$ et d'une lampe $(L)$ de force contre électromotrice $E'$ et de résistance interne $r'$ , a permis de tracer les courbes $(a)$ et $(b)$ représentées sur la figure-1		

