Lycé	e secor	ndaire
Zaouia.	Ksiba.	Thrayet

## Devoir de synthèse N°1 2ème année Sciences 3

Professeur : M. Adam Bouali

Durée: deux heures

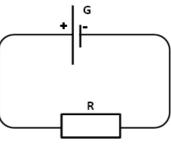
08 - 12 - 2011

	<ul> <li>HIMIE: 8 POINTS</li> <li>On considère les éléments chimiques suivants:</li> <li>Le chlore (Cl): il appartient à la 3<sup>ème</sup> période et à la famille des halogènes.</li> <li>Le phosphore (P): il possède un noyau de charge Q<sub>n</sub> = 24.10<sup>-19</sup> C.</li> <li>Le néon (Ne): il possède une structure électronique stable à deux niveaux d'énergie.</li> <li>Le magnésium (Mg): s'il perd deux électrons, il aura le même nombre d'électrons gaz rare néon.</li> <li>Le fluor (F): il possède un noyau contenant 19 nucléons et 10 neutrons.</li> <li>Trouver le nombre de charge Z de chacun de ces éléments chimiques.</li> </ul>	que le
	Cl P Ne Mg F	
	$Z = \qquad Z = \qquad Z = \qquad Z = \qquad$	1,25
2)	a) Définir la liaison covalente.	
		1
• • • • •		
	b) Combien de liaisons covalentes peuvent établir le chlore et le phosphore ?	0,75
••••	a) Donner le schéme de Lawis einsi que le formule chimique de le melécule formée :	
atoı	c) Donner le <u>schéma de Lewis</u> ainsi que la <u>formule chimique</u> de la molécule formée pome de phosphore et le nombre nécessaire d'atomes de chlore.	par un
		1
ato:	d) Donner le <u>schéma de Lewis</u> ainsi que la <u>formule chimique</u> de la molécule formée pome de phosphore et le nombre nécessaire d'atomes de fluor.	oar un 1
3)	a) Définir l'électronégativité.	
		1
	b) Classer les éléments Cl, P et F par ordre d'électronégativité croissante.	0,5
••••		
4)	<ul> <li>c) Placer donc les charges partielles sur la molécule ainsi obtenue.</li> <li>a) Donner les symboles des ions correspondant aux éléments chlore et magnésium.</li> </ul>	0,25
۳ <i>ا</i> 		0,5
	b) Ecrire la formule statistique du composé neutre formé par ces deux ions.	
		0,5
	c) Quelle est la nature de la liaison qui lie ces ions ?	

## PHYSIQUE: 12 POINTS

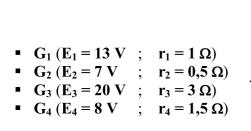
## **EXERCICE N°1:**

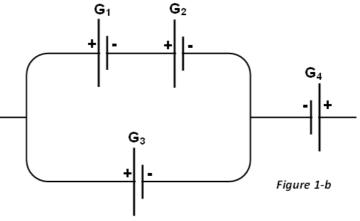
On considère le circuit électrique, représenté par la *figure 1-a*, suivant :



Le générateur **G** est le générateur équivalent d'une association de <u>4 générateurs</u> comme le montre la *figure 1-b*, telles que :

Figure 1-a





ightharpoonup Le résistor  ${\bf R}$  est le résistor équivalent d'une association de  $\frac{5}{1}$  résistors tous de même résistance  ${\bf R}=30$  Ω, comme le montre la figure 1-c.

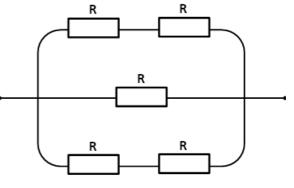


Figure 1-c

1)	Déterminer la f.é.m. équivalente $\mathbf{E}_{\acute{e}q}$ et la résistance interne équivalente $\mathbf{r}_{\acute{e}q}$ du générateur équivalent à l'association.
2)	Déterminer la résistance équivalente $\mathbf{R}_{\acute{\mathbf{e}}\mathbf{q}}$ du résistor équivalent à l'association.
3)	Déterminer l'intensité du courant I qui circule dans le circuit.

2

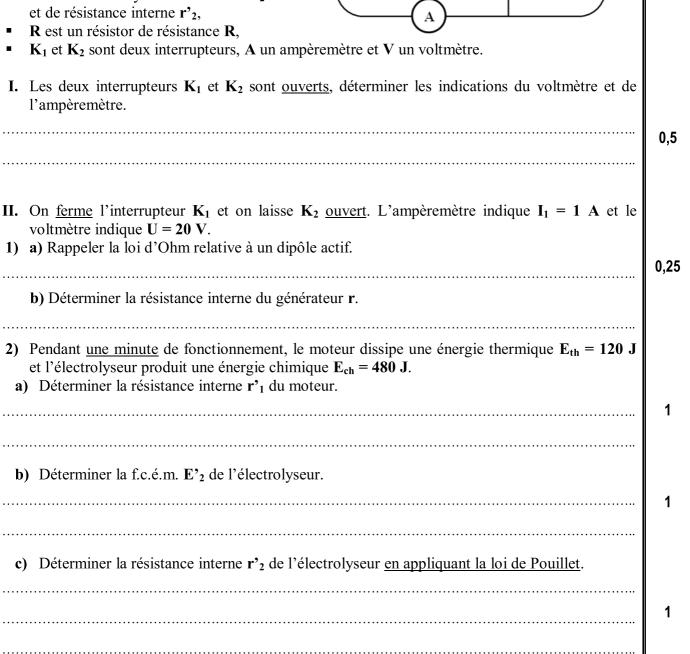
1,5

## **EXERCICE N°2:**

sa valeur.

considère circuit électrique On le représenté ci-contre où :

- G est un générateur de f.é.m. E = 24 Vet de résistance interne r,
- M est un moteur de f.c.é.m.  $E'_1 = 8 V$ et de résistance interne r'1,
- E est un électrolyseur de f.c.é.m. E'2 et de résistance interne r'2,



0,75

d) Ecrire l'expression du rendement ρ de l'électrolyseur en fonction de E'<sub>2</sub>, r'<sub>2</sub> et I<sub>1</sub>. Calculer

1)	On <u>ferme</u> l'interrupteur $K_2$ et on <u>ouvre</u> $K_1$ . Lorsque le moteur fonctionne normalement l'ampèremètre indique $I_2$ , et lorsqu'il est bloqué l'ampèremètre indique $I_3$ . Ecrire les expressions de $I_2$ et de $I_3$ en appliquant la loi de Pouillet.	
		1
<b>b</b> )	Montrer que $\frac{I_2}{I_3} = 1 - \frac{E'_1}{E}$ .	
		1
2)	Sachant que $\mathbf{R}=4~\Omega$ , calculer les valeurs des intensités $\mathbf{I_2}$ et $\mathbf{I_3}$ .	
		1