_			M
Ø	A Company of the Comp		
11	NOM:PRENOM:	:1SN:N:	
11			
ш			
11			

CHEMIE (8pts):

Exercice 1:

Compléter le tableau suivant et calculer la charge électrique de chaque entité chimique du tableau:

Entité	constitution	formule	Ion simple	Ion poly- atomique	Charge(C)	Atomicité
Acide méthanoïque	1 atome de carbone 2 atomes d hydrogène 2 atomes d oxygène					
Ammon Um	1 atome d azote 4 atomes d hydrogène Une charge positive					
chlorure	1 atome de chlore Une charge négative					
Carbonate	1 atome de carbone 3 atomes d oxygène 2 charges négatives					

Exercice 2:

3) L atome de magnésium Mg possède N électrons.
a-Sachant que la charge électrique portée par son noyau est n _{oyau} =19,2.10 ⁻¹⁹ C, déterminer N
b-L ion correspondant à l'atome de magnésium porte une charge électrique $q=3,2.10^{-19}C$.
b1-Préciser, en le justifiant, si l'atome a gagné ou perdus des électrons.
B2-déterminer les nombres des électrons que possède cet ion.
B3-Donner le symbole de cet ion.

2) I ion hydroxyde est un ion poly atomique formé d un atome d hydrogène et d un atome d oxygène, il porte une charge négative.



a-S agit-il d un anion ou cation? Justifier
b-Ecrire sa formule
3) L hydroxyde de magnésium est composé ionique formé par des ions magnésium et des ions hydroxyde .Ecrire sa formule statique (brute)
PHISIQUE (12 pts):
Exercice 1;
On considère le circuit électrique suivant:
Les deux lampes L1 et L2 sont identiques.
1) Préciser le sens du courant dans chaque branche.
2) L ampèremètre indique I2=0,65A et le générateur fournit un courant d intensité I=1A.
Calculer l intensité I1 du courant qui traverse la lampe L1, préciser la loi appliquée.
3) On donne les tensions U _{PN} =24V ; U _{PN} =14V.
a-Déduire U _{PA} et U _{NA} .
b-Calculer U _{BN} .
4)a-Ajouter au schéma du circuit un voltmètre qui mesure la tension aux bornes du générateur (U _{PN}).
b-Ce voltmètre est d échelle N=150 divisions et de calibre 1V, 3V, 10V, 15V, et 30V.
* Quelle est le calibre le mieux adapté ?
* Calculer le nombre de divisions indiqué par le voltmètre.



Exercice 2;

Un corps cylindrique en cuivre de rayon R=5mm placé dans une éprouvette contenant un volume V_1 =40 cm³ d eau .Le volume totale est V_2 = 48 cm³.
1)Calculer le volume du corps en cm³ ,ml et m³.
2) a- Donner I expression de volume d'un cylindre.
b- En Déduire la hauteur h de ce corps.
3) On donne la masse m= 71,2 g.
a- Définir la masse volumique d un corps homogène.
b-Calculer la masse volumique du cuivre.

