**Prof ;Youssef Aboussaid Evaluation Diagnostique lycée qualifiant Argane**

**Classe ; 1erS.ex.F Physique Chimie 2017/2018**

 **Nom et Prénom : .. .. .. ..**

**I) PHYSIQUE**

**1°/ Choisissons la bonne réponse, (Souligné A, B, ou C.)**

**-** Le poids d’un solide est une force : A) de contacte. B) à distance. C) Parfois à distance et parfois de contacte.

**2°/ Remplir avec ce qui est convenable :**

**A) Les caractéristiques de la force exercés par la terre sont :**

a- Point d’action : .. .. … .. b- droite d’action : .. .. …

c- Le sens : .. …. .. .. d- L’intensité P calculer par la relation : .. .. .. .. ..

**B)** Un objet est en mouvement, si sa position change par rapport à .. … … .. .. .. .. , On dit que le mouvement et le repos sont deux concepts … .. .. .. .. .. .. **.**

**3°/ Liés, avec flèche, chaque terme avec ses significations :**

►Moment d’une force ● ● Ensemble des positions successives et continues,

►Principe d’inertie ● ●  (en m/s)

►La tension du ressort ● ● T = K .Δl = K .( l – l0 )

►Théorème des moments ● ● 

►Trajectoire ● ● 

►Vitesse moyenne ● ● 

**4°/ répondez par Vrai ou Faux :**

**a)** Les porteurs des charges dans un fil conducteur sont les électrons. **…**

**b)** La solution électrolytique ne permette pas le passage d’un courant électrique. **…**

**c)** les porteurs des charge dans une solution électrolytique sont des ions. **…**

**d)** La somme des courants électrique qui entrent un nœud égale la somme des courants qui en sortent, ce qui traduit la loi d’additivité des tensions électrique. **…**

**e)** La relation **Uac = Uab + Ubc** exprime la loi des nœuds **…**

**f)** La loi d’ohm pour un conducteur ohmique est **U = R . I …**

**g)** La résistance équivalente de deux conducteurs ohmique montés en série est  **…**

**h)** La résistance équivalente de deux conducteurs ohmique montés en parallèle est  **…**

**II) CHIMIE**

**Soulignés les bonnes réponses,**

**1♣**-L’atome est constitué de :

a) Noyau et nuage électronique. b) Protons et Neutrons c) la matière

**2♣**- Symbole d’un atome est 

a) **Z** nombre des protons b) **Z** nombre des électrons c) **Z** nombre des neutrons

**3♣**- Le noyau d’un atome est composé de :

a) nucléides b) électrons et protons c)**Z** protons et (**A – Z)** Neutrons c) électrons et neutrons

**4♣**Une Molécule est ;

a) Un ensemble d’atome. b) peut être un seul atome. c) contient des atomes liés par des liaisons chimique.

**5♣** On note n(x) la quantité de matière

a)  b)  c)  d) 

**6♣** Pour Calculer la concentration massique nous utilisons la relation

a)  b)  c) 

**7♣**Lorsqu’on ajoute de l’eau a une solution mère alors la concentration finale est donnée par

a) Ci.Vi = Cf.Vf b) Ci + Vi = Cf + Vf c)  .