B.E.P.C. BLANC SESSION DE FEVRIER 2015

Coefficient 1 Durée : 2 heures



EPREUVE DE PHYSIQUE-CHIMIE

Cette épreuve comporte trois (02) pages numérotées 1/2 et 2/2 Toute calculatrice est autorisée

EXERCICE I(8 points)

						70.00		DESCRIPTION OF THE STREET	
J	e	texte	ci-dessous	est	simmis	n	notre	étudo	

A- Recopie et complète le en replaçant chaque lettre par un des mots ou groupe de mots suivants :

Normal ; la rétine ; après ; le cristallin ; hypermétrope, écran divergent. (Ce texte n'est pas à copier)

Exemple B: Normal

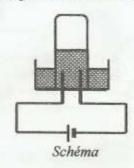
B- Recopie le numéro de chaque question et entoure la lettre correspondant à la bonne réponse.

On représente l'image d'un objet AB placé très loin d'une lentille convergente L de distance focale f et de centre optique O.

- 1. L'image de l'objet AB se trouve :
 - a) A l'infini ou AB n'a pas d'image
 - b) Au foyer image F'
 - c) Au foyer objet F.
- 2. La distance focale de la lentille est :
 - a) L'inverse de la distance OF
 - b) Egale à la distance OF
 - c) Egale à la distance écran lentille.
- 3. Pour déplacer l'image nette A'B' de l'objet AB de la gauche vers la droite :
 - a) On déplace l'écran de la gauche vers la droite
 - b) On déplace la lentille de la gauche vers la droite.
 - c) On déplace l'objet AB de la gauche vers la droite.
- 4. Soit une mangue qui tombe d'une branche située à une hauteur h = 2m. Le travail de son poids est :
 - a) résistant
 - b) Moteur
 - c) Nul
- C. On considère l'expérience dont le dispositif expérimental est représenté ci-contre :

Pour chacune des affirmations répondre par la lettre V si elle est vraie ou par la lettre F si elle est fausse.

- a) Le tube à essai contient un mélange de dioxygène et d'oxygène
- b) L'expérience réalisée est la synthèse de l'eau.
- c) L'explosion du mélange de gaz produit de l'eau
- d) Ce dispositif fonctionne avec de l'eau pure.
- e) 2H₂ + O₂ → H₂O est l'équation bilan de la synthèse de l'eau.
- f) La soude augmente la conductibilité de l'eau pure

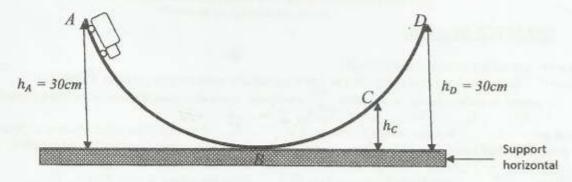


EXERCICE II(7points)

Lors de la fête de noël un élève en classe de 3^{lime} a reçu un jeu constitué d'une voiturette qui se déplace sur des rails selon le schéma ci-dessous : La masse de la voiturette est m = 900 g.

Il décide alors d'utiliser son jeu pour réviser son cours sur l'énergie mécanique. Pour cela il place les points A,B, C et D sur le parcours de la voiturette et il mesure leur hauteur par rapport au support horizontal. Ensuite il lâche la voiturette au point A sans vitesse initiale. Les rails sont parfaitement lisses.

La voiturette passe au point B avec la vitesse $v_B = 2.5$ m/s et s'arrête au point D avant de redescendre.



- 1- Donne la vitesse de la voiturette en A et en D.
- 2- Reproduis et complète le tableau ci-dessous :

Position de la voiturette	Forme d'énergie que possède la voiturette	Expression mathématique de cette énergie	Valeur numérique de cette énergie.
A			9
В			
D			

- 3- Justifie que l'énergie mécanique se conserve en tout point du trajet.
- 4- Calcule l'énergie potentielle de pesanteur de la voiturette au point C. Déduis-en son énergie cinétique au point C On donne h_C = 12 cm.
- 5- Précise les transformations d'énergie qui ont lieu au cours du mouvement de la voiturette ? Pour répondre à la question, reproduis et complète le tableau ci-dessous:

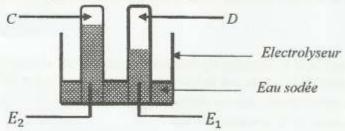
Mouvement de la voiturette	Transformation d'énergie qui a lieu au cours du mouvement de la voiturette
De A à B	
De B à D	

EXERCICE III (5points)

Pendant la journée « porte ouverte » d'un établissement de Bingerville, les élèves du club physique-chimie décident de démontrer la composition de l'eau aux visiteurs de leur école, pour cela ils installent deux stands.

Dans le premier stand ils réalisent une expérience au cours de laquelle, ils recueillent deux gaz dans deux tubes à essai. Le schéma ci-dessous est incomplet car le générateur n'est pas représenté.





- 1- Le volume du gaz D recueilli est le double de celui du gaz C.
 - 1-1. Donne le nom des gaz C et D.
 - 1-2. Donne le nom des électrodes E1 et E2.
 - 1-3. Décris une expérience qui permet de caractériser:
 - 1-3-1 Le gaz C
 - 1-3-2 Le gaz D
- 2- Ecris l'équation-bilan de la réaction chimique qui a lieu au cours de cette expérience