Prof : Devoir Surveillé1P1 Année scolaire
Physique et chimie
Niveau : Tronc commun science

EXERCICE 1 (7pts)

I-

- 1)- Donner la définition de l'expression suivante : espèce chimique. Citer trois espèces chimiques.(0,5pt)
- 2)- Décrire un test permettant de mettre en évidence la présence de l'eau dans une solution. .(0,5pt)
- 3)- Décrire un test permettant de mettre en évidence la présence de sucre (glucose) dans une solution. .(0,5pt)
- 4)- On parle d'espèces chimiques : naturelles, synthétiques et artificielles. Pourquoi ? .(0,5pt)
- 5)- Faire un schéma annoté d'un montage d'entraînement à la vapeur (hydrodistillation). .(0,5pt)
- a)- Indiquer le rôle de la vapeur d'eau produite au cours de l'ébullition. .(0,5pt)
- b)-Indiquer le rôle du réfrigérant. .(0,5pt)
- 6)- Première étape : dans une ampoule à décanter, on introduit une solution aqueuse de diiode (jaune orangé) puis délicatement une solution de cyclohexane (incolore).

a)-Faire le schéma de l'ampoule lors de la première étape. .(0,5pt)

Deuxième étape : on agite et on laisse reposer.

b)-Faire le schéma de l'ampoule à décanter. .(0,5pt)

c)- Interpréter le phénomène observé. .(0,5pt)

d)-Quelle technique d'extraction a-t-on utilisé ? .(0,5pt)

II- On a effectué un entraînement à la vapeur pour extraire l'eugénol contenu dans le clou de girofle.

Données: L'eugénol est très peu soluble dans l'eau et très soluble da dans l'alcool et dans l'éther L'alcool est miscible à l'eau en toutes proportions et l'éther est insoluble dans l'eau.

- 7)- Une partie du distillat est traitée par l'alcool. L'extraction de l'eugénol est-elle possible? Justifier votre réponse .(0,75pt)
- 8)- Une autre partie du distillat est traitée par l'éther. L'extraction de l'eugénol est-elle possible ? Justifier votre réponse. Quel matériel chimique faut-il utiliser ? .(0,75pt)

EXERCICE 2 (4pts)

Pour répondre aux différentes questions de cet exercice, il faut regarder les données à la fin de l'exercice. Lors des missions, les astronautes sont équipés d'une combinaison de masse m=70 kg.

- 1°) a°) Donner la définition et la relation liant le poids à la masse (Rappeler les unités). (1pt)
- b°) Calculer le poids de la combinaison sur la Terre puis sur la Lune : où se porte-t-elle le plus facilement ?(Justifier) (1pt)
- 2°) a°) A votre avis, cette combinaison a-t-elle la même masse au niveau de la mer et à 500 km d'altitude ? (Justifier) (1pt)
- b°) A votre avis, cette combinaison a-t-elle le même poids au niveau de la mer et à 500 km d'altitude ? (Justifier en faisant deux calculs). (1pt)

Données: constante de pesanteur sur terre g=9,8 N/kg sur la lune g=1,6 N/kg masse de la terre mT=5,98.10 24 Kg rayon de la terre RT=6400 km constante de gravitation universelle G=6,67.10-11 N.m2 .kg-2 (dans le système internationale)

EXERCICE 3 (4pts)

Le satellite Météosat considéré comme ponctuel par rapport à la Terre décrit une trajectoire circulaire de rayon $r = 3,6 \cdot 10^4 \text{ km}$ dont le centre est celui de la Terre.

1.

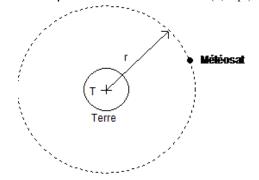
- a. Comment se nomme la force qui maintient le satellite Météosat sur sa trajectoire autour de la Terre? (0,75pt)
- b. Donner l'expression littérale (avec des lettres) de la valeur **F** de cette force puis calculer sa valeur. (0,75pt)
- c. Recopier le schéma ci-dessus et représenter cette force (sans souci d'échelle). (0,5pt)
- 2. Quelle est la valeur F' de la force exercée par le satellite Météosat sur la Terre ? Représenter F sur le schéma. $(1 \mathrm{pt})$
- 3. Quel serait le mouvement du satellite si la Terre disparaissait brutalement (justifier) ? (1pt)

Données:

- masse de la Terre : $M_{T} = 5,98 \times 10^{24} \text{ kg}$;
- masse du satellite Météosat : m = 316 kg ;
- constante de gravitation universelle G = 6,67 x 10⁻¹¹ m³.s⁻².kg⁻¹.

EXERCICE 4 (4pts)

- 1. On estime à 125 milliards le nombre de Galaxies dans l'Univers. Écrire ce nombre en utilisant les puissances de 10.1p
- 2. On admet que chaque Galaxie comporte environ 100 milliards d'étoiles. Exprimer le nombre d'étoiles de l'Univers sous forme d'une puissance de 10. 1p
- 3. Classer les longueurs suivantes par ordre croissant : 10 9 nm ; 10 4 µm ; 10 4 mm ; 10 -3 cm. 1p
- 4. Le rayon, **R**_A, d'un atome de sodium est de 0,183 milliardième de mètre. Écrire ce nombre en utilisant les puissances de 10. Ecrire ce nombre en utilisant un sous-multiple du mètre mieux adapté. 1p



données

diiode tres soluble dans cyclohexane

densité cyclohexane :0,78

Densité eau :1

