

**FACULTE DE PHARMACIE**

DATE : 16 AVRIL 2008

**CORRECTION DU CONCOURS BLANC  
DE PHYSIQUE**

DUREE : 2 HEURES

NOM : .....

PRENOM : .....

NOTE : ..... / 40

**Constantes universelles de physique**

<b>Constante</b>	<b>Valeur exacte</b>	<b>Approximation</b>
Célérité de la lumière dans le vide	$c = 299\,792\,458 \text{ m.s}^{-1}$	$c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$
Constante de Plank	$h = 6,626176.10^{-34} \text{ J.s}$	$h = 6,6.10^{-34} \text{ J.s}$
Charge élémentaire	$e = 1,6021892.10^{-19} \text{ C}$	$e = 1,6.10^{-19} \text{ C}$
Masse au repos de l'électron	$m_e = 9,109534.10^{-31} \text{ Kg}$	$m_e = 9,11.10^{-31} \text{ Kg}$
Masse au repos du neutron	$m_n = 1,675.10^{-27} \text{ Kg}$	$m_n = 1,68.10^{-27} \text{ Kg}$
Masse au repos du proton	$m_p = 1,6726485.10^{-27} \text{ Kg}$	$m_p = 1,67.10^{-27} \text{ Kg}$
Nombre d'Avogadro	$N_A = 6,022045.10^{23} \text{ mol}^{-1}$	$N_A = 6,023.10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Le Rydberg	$R = 10973732 \text{ m}^{-1}$	$R = 1,097.10^7 \text{ m}^{-1}$
Constante des gaz parfaits	$R = 8,314 \text{ J.mol}^{-1}.K^{-1}$	$R = 8,31 \text{ J.mol}^{-1}.K^{-1}$
Constante de Boltzmann	$K_B = \frac{R}{N_A} = 1,3805941.10^{-23} \text{ J.K}^{-1}$	$K_B = \frac{R}{N_A} = 1,38.10^{-23} \text{ J.K}^{-1}$
Permittivité du vide	$\epsilon_0 = 8,85419.10^{-12} \text{ F.m}^{-1}$	$\epsilon_0 = \frac{1}{4\pi 10^{-7} c^2} = 9.10^{-12} \text{ F.m}^{-1}$
Perméabilité du vide	$\mu_0 = 1,3.10^{-6} \text{ H.m}^{-1}$	$\mu_0 = 1,3.10^{-6} \text{ H.m}^{-1}$

## I – Etude d'un satellite géostationnaire (...../ 4 points) :

Un satellite de masse  $m = 2$  tonnes est géostationnaire.

$$M_{\text{terre}} = 5,98.10^{24} \text{ kg}$$

$$R_{\text{terre}} = 6\,380 \text{ km}$$

$$G = 6,67.10^{-11} \text{ SI}$$

1. Calculer l'altitude  $h$  du satellite (1 point) :

Le mouvement est circulaire.

D'après la loi de l'interaction gravitationnelle et la deuxième loi de Newton,  $\vec{a}_G = -G \times \frac{M_{\text{terre}}}{R_{\text{terre}}^2} \times \vec{u}$

De plus, on a dans le repère de Frenet  $\vec{a}_N = \frac{v^2}{R_{\text{terre}}} \times \vec{N}$

$$\text{D'où : } G \times \frac{M_{\text{terre}}}{R_{\text{terre}}^2} = \frac{v^2}{R_{\text{terre}}}$$

$$\text{Avec } v = R_{\text{terre}} \times \omega = R_{\text{terre}} \times \frac{2\pi}{T}, \text{ on obtient } R_{\text{terre}} = \sqrt[3]{\frac{GM_{\text{terre}} T^2}{4\pi^2}} = 42,25.10^6 \text{ m}$$

Soit  $h = 35,87.10^3 \text{ km}$ .

2. En déduire la vitesse du satellite (1 point) :

$$v = R_{\text{terre}} \times \frac{2\pi}{T} = 42,25.10^6 \times \frac{2\pi}{86400} = 3,07.10^3 \text{ m.s}^{-1}$$

3. Calculer son énergie potentielle de pesanteur (1 point) :

$$E_p = -G \times \frac{M_{\text{terre}} \times m}{R_{\text{terre}}} = -1,89.10^{10} \text{ J}$$

4. En déduire la valeur de son énergie mécanique :

$$E_m = E_p + E_c = -9,48.10^9 \text{ J}$$

le signe - signifie que le satellite est lié à terre.

## II – Etude de fluides (...../ 6 points) :

Dans cette première partie, on étudiera un fluide compressible qui est assimilé à de l'air ( $M_{\text{air}} = 29 \text{ g.mol}^{-1}$  ;  $V_m = 22,4 \text{ L.mol}^{-1}$ ).

On considère que l'air est soumis à une température constante  $T_0 = 25^\circ\text{C}$ .  
La pression de l'air à l'altitude  $z = 0$  est de  $1,013.10^5 \text{ Pa}$ .

1. Calculer la masse volumique de l'air  $\rho_0$  (1 point) :

$$\rho_0 = \frac{M_{\text{air}}}{V_m} = \frac{29.10^{-3}}{22,4.10^{-3}} = \frac{29}{22,4} = 1,29 \text{ kg.m}^{-3}$$

1 litre d'air a donc une masse de 1,3 g !

2. En appliquant la relation de la statique des fluides et en partant de l'hypothèse que l'air est isotherme, montrer que la pression à une altitude  $z$  suit une loi exponentielle décroissante :  $P(z) = P_0 \exp(-\rho_0 g z / P_0)$  (1 point) :

$$\begin{aligned} dP &= -\rho g z = -\rho_0 \frac{P}{P_0} g dz \text{ car } \rho = \frac{m}{V} = \frac{mP}{nRT} = \frac{mP}{P_0 V_0} = \rho_0 \frac{P}{P_0} \\ \frac{dP}{P} &= d(\ln P) = -\rho_0 \frac{g}{P_0} dz \\ \Leftrightarrow \ln\left(\frac{P}{P_0}\right) &= -\rho_0 \frac{g}{P_0} z \\ P &= P_0 \exp\left(-\rho_0 \frac{g}{P_0} z\right) \end{aligned}$$

3. En déduire la pression à une altitude de 1000 m (1 point) :

$$P(z = 1000) = 1,013.10^5 \times \exp\left(-\frac{1,29 \times 9,81 \times 1000}{1,013.10^5}\right) = 8,94.10^4 \text{ Pa}$$

On considère à présent un fluide incompressible qui est assimilé à de l'eau de masse volumique  $\rho = 1 \text{ kg.L}^{-1}$ . La pression à la surface de l'eau est la pression  $P_0 = 1,013.10^5 \text{ Pa}$ .

4. Calculer la pression (en unité SI et en m Hg) à une profondeur de 100 m (1 point) :  
**On donne :**  $g = 9,81 \text{ SI}$   $1 \text{ mm Hg} = 133,6 \text{ Pa}$

$$P = P_0 + \rho g h = 1,013.10^5 + 1000 \times 9,81 \times 100 = 1,08.10^6 \text{ Pa} = \frac{1,08.10^6 \times 10^{-3}}{133,6} = 8,12 \text{ m Hg}$$

5. Un plongeur se trouve à cette profondeur de 100 m. Calculer la force qui s'exerce sur ses tympans sachant que leur surface est environ  $2 \text{ cm}^2$  (1 point) :

$$F = P \times S = 1,08.10^6 \times 2.10^{-4} = 216 \text{ N}$$

6. A quelle masse correspond cette force (1 point) ?

$$m = \frac{P}{g} = \frac{216}{9,81} = 22 \text{ kg}$$

### III – Tuyau d’arrosage (...../ 3 points) :

Un tuyau d’arrosage, de 25 m de long et 15 mm de diamètre, débite 0,5 L/s à travers un orifice de 0,5 cm<sup>2</sup>.

1. Quelle est la vitesse de l’eau (en m/s), sachant que  $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg/L}$ , à l’orifice terminal ? (1 point)

On utilise la formule avec le débit :  $D = V \times S$ .

$$v = \frac{D}{S} = \frac{0,5 \cdot 10^{-3}}{0,5 \cdot 10^{-4}} = 10 \text{ m/s}$$

2. Quel est le rapport entre la vitesse d’écoulement à l’orifice terminal sur la vitesse d’écoulement au robinet ? (1 point)

$$\frac{v(B)}{v(A)} = \frac{S(A)}{S(B)} = \frac{\pi \times \frac{(15 \cdot 10^{-3})^2}{4}}{0,5 \cdot 10^{-4}} = 3,53$$

3. Quelle est la surpression, en kPa, au robinet ?

En fin de robinet, la pression est la pression atmosphérique.

On applique le théorème de Bernoulli :

$$P_A + P_{\text{Atm}} + \frac{1}{2} \cdot \rho \cdot v_A^2 = P_{\text{Atm}} + \frac{1}{2} \cdot \rho \cdot v_B^2 \Leftrightarrow P_A = \frac{1}{2} \cdot \rho \cdot (v_A^2 - v_B^2) = 46 \text{ kPa}$$

### IV – Tension superficielle du liquide glycérique (...../ 2 points) :

Du liquide glycérique de masse volumique  $\rho = 110 \text{ g/L}$  s’élève à une hauteur moyenne  $h = 1,5 \text{ cm}$  le long d’un tube de verre vertical de rayon intérieur  $R = 0,4 \text{ mm}$ .

1. Calculer le coefficient de tension superficielle  $\gamma$  en supposant qu’il mouille parfaitement (1 point).

$$\frac{2\gamma}{R} = \rho gh \Rightarrow \gamma = \frac{R\rho gh}{2} = \frac{0,0004 \times 110 \times 10 \times 0,015}{2} = 0,0033 \text{ J}\cdot\text{m}^{-2}$$

2. On fabrique avec ce liquide une bulle de savon de rayon 1 cm. Quelle est la surpression existant à l’intérieur de la bulle ? (1 point).

$$\Delta P = \frac{4\gamma}{R} = 1,32 \text{ Pa}$$

## V – Champ et potentiel d'un segment électrisé (...../ 3 points) :

Un segment MN chargé par une densité linéique uniforme  $\lambda$  ( $\lambda > 0$ ) est porté par un axe (Ox) avec O le milieu de MN.

La distance MN est égale à 2a.

Le champ créé par ce segment en un point M( $x_0$ ) de l'axe Ox est donné par la relation :

$$E = k \frac{\lambda}{(x_0 - a)^2}$$

1. Calculer la dimension de la constante k (1 point) :

$$[E] = \text{M.L.T}^{-3}.\text{I}^{-1}$$

$$[\lambda] = \text{I.T.L}^{-1}$$

$$\text{Donc : } [k] = \text{M.L}^4.\text{T}^{-4}.\text{I}^{-2}$$

2. Donner l'expression du potentiel élémentaire dV en fonction de  $\lambda$ ,  $\epsilon_0$ ,  $x_0$  et x au point M( $x_0$ ) (1 point) :

$$dV = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{\lambda dl}{r} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{\lambda dx}{(x_0 - x)}$$

3. Déterminer alors l'expression du potentiel créé en M( $x_0$ ). On n'oubliera pas d'utiliser la symétrie de la répartition de charges (1 point) :

$$V(x_0) = \int_{-a}^a dV = \int_{-a}^a \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{\lambda dx}{(x_0 - x)} = \frac{\lambda}{4\pi\epsilon_0} \ln \left( \frac{x_0 + a}{x_0 - a} \right)$$

## VI – Conductivité dans un solide conducteur (...../ 3 points) :

Un fil d'aluminium (masse molaire atomique : 27 g.mol<sup>-1</sup> ; masse volumique : 2,7 g.cm<sup>-3</sup>) de diamètre 1 mm est parcouru par un courant de 5 A.

1. Sachant que chaque atome libère un électron de conduction, déterminer le nombre de porteurs de charges par cm<sup>-3</sup> (1 point) :

La masse de 1 cm<sup>3</sup> est de 2,7 g soit 0,1 mole donc on a 6,02.10<sup>22</sup> atomes par cm<sup>3</sup>.  
Un électron est donné par un atome on a donc  $n = 6,02.10^{22}$  électrons.cm<sup>-3</sup>.

2. Calculer la vitesse d'ensemble de déplacement des électrons de conduction (1 point) :

$$v = \frac{I}{n \times S \times e} = \frac{5}{6,02.10^{28} \times (\pi * (10^{-3} / 2)^2) \times 1,6.10^{-19}} = 6,6.10^{-4} \text{ m.s}^{-1}$$

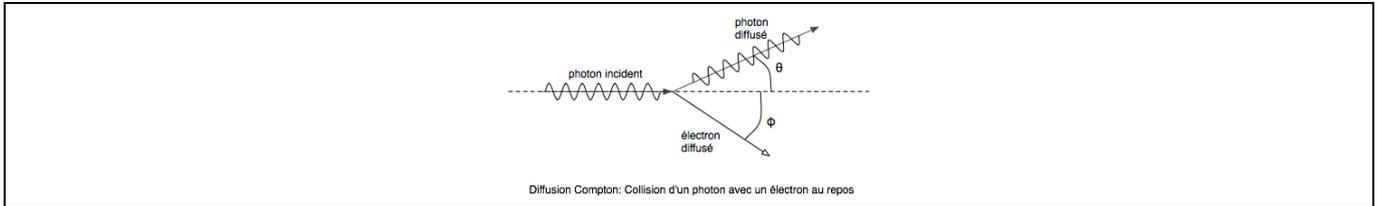
3. Pour une différence de potentiel appliquée entre deux sections du fil distantes de 10 mètres de 120 volts, calculer la mobilité électronique k.

$$k = \frac{v}{E} = \frac{v}{U/d} = \frac{6,6.10^{-4}}{120/10} = 5,5.10^{-5} \text{ m}^2.\text{V}^{-1}.\text{s}^{-1}$$

## VII – Effet Compton (...../ 7 points) :

Soit un électron de longueur d'onde  $\lambda$  arrivant sur un électron au repos.  
On appelle  $\theta$  l'angle du photon diffusé avec la direction du photon incident et  $\phi$  l'angle de l'électron en mouvement.

1. Faire un schéma illustrant l'effet Compton (1 point) :



2. Exprimer la loi régissant l'effet Compton de deux manières différentes (1 point) :

On rappelle que  $1 - \cos \theta = 2 \sin^2 \frac{\theta}{2}$ .

$$\Delta\lambda = \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta) = \frac{h}{2m_e c} \sin^2 \frac{\theta}{2} = \frac{\lambda_c}{2} \sin^2 \frac{\theta}{2}$$

**Le détecteur de photons est à 45° de l'horizontal.  
Les photons incidents ont une énergie de 75 keV.**

3. Calculer la longueur d'onde  $\lambda'$  des photons diffusés (1 point) :

$$E = \frac{hc}{\lambda} \Rightarrow \lambda_{\text{incident}} = \frac{hc}{75 \cdot 10^3 \times 1,6 \cdot 10^{-19}} = 1,65 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

$$\lambda_{\text{diffusé}} = \lambda_{\text{incident}} + \frac{h}{m_e c} (1 - \cos \theta) = 1,76 \cdot 10^{-11} \text{ m}$$

4. En déduire l'énergie  $E'$  (en J et en KeV) des photons diffusés (1 point) :

$$E' = \frac{hc}{\lambda_{\text{diffusé}}} = 1,13 \cdot 10^{-14} \text{ J} = 70,3 \text{ KeV}$$

5. Calculer l'énergie cinétique  $E_c$  des électrons (1 point) :

Avec la conservation de l'énergie cinétique, on a  $E_c = E - E' = 4,7 \text{ KeV} = 7,52 \cdot 10^{-16} \text{ J}$

6. En déduire la vitesse  $v$  des électrons en mécanique classique. Ce résultat est-il acceptable ? (1 point) :

$$E_c = \frac{1}{2} m v^2 \Rightarrow v = \sqrt{\frac{2E_c}{m}} = \sqrt{\frac{2 \times 7,52 \cdot 10^{-16}}{9,1 \cdot 10^{-31}}} = 4,1 \cdot 10^7 \text{ m.s}^{-1}$$

On dépasse  $0,1xc$ , il s'agit donc d'une particule relativiste.

7. Dans le cas contraire, donner une méthode permettant de déterminer la vitesse des électrons. Faire l'application numérique (1 point) :

$$\gamma = \frac{E_c}{m_e c^2} + 1 = \frac{7,52 \cdot 10^{-16}}{9,11 \cdot 10^{-31} \times 9 \cdot 10^{16}} + 1 = 1,00917 = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}} \Rightarrow v_{\text{électron}} = \sqrt{1 - \frac{1}{\gamma^2}} \times c = 5,4 \cdot 10^6 \text{ m.s}^{-1}$$

### VIII – Etude d'un mélangez de sucres (...../ 3 points) :

On a réalisé un mélange en dissolvant 15g de saccharose et 25 g de fructose dans 250 mL d'eau pure.

On donne le pouvoir rotatoire spécifique  $[\alpha]_D$  pour la raie D du sodium :

Saccharose : + 66,5 °.dm<sup>-1</sup>.g<sup>-1</sup>.cm<sup>3</sup>

Fructose : - 91,8 °.dm<sup>-1</sup>.g<sup>-1</sup>.cm<sup>3</sup>

M(Saccharose C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>) = 342 g.mol<sup>-1</sup>

M(fructose C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>) = 180 g.mol<sup>-1</sup>

Ce mélange est analysé. On sait que la longueur de la cuve de l'analyseur est l=20 cm.

1. Déterminer les concentrations massiques C<sub>m</sub> en fructose et en glucose de la solution (1 point) :

$$C_m(\text{saccharose}) = \frac{m}{V} = \frac{15}{250} = 0,06 \text{ g.cm}^{-3}$$

$$C_m(\text{fructose}) = \frac{m}{V} = \frac{25}{250} = 0,10 \text{ g.cm}^{-3}$$

2. Par une analyse dimensionnelle, déterminer l'expression de l'angle  $\alpha$  dont tourne la lumière en fonction de  $[\alpha]_D$ , C<sub>m</sub> et l (1 point) :

$$\alpha = l \times \{ [\alpha]_D(\text{fructose}) \times C_m(\text{fructose}) + [\alpha]_D(\text{saccharose}) \times C_m(\text{saccharose}) \}$$

3. Déterminer alors la valeur de l'angle dont tourne une lumière monochromatique polarisée initialement verticale (1 point) :

$$\alpha = 2 \times (66,5 \times 0,06 - 91,8 \times 0,10) = -10,38^\circ$$

## IX – Rayons X et atténuations (...../ 5 points) :

On étudie un faisceau de rayons X parallèle et monochromatique de longueur d'onde  $\lambda = 0,134 \text{ nm}$ . Il traverse une feuille de nickel Ni d'épaisseur  $10 \text{ }\mu\text{m}$ .

1. Quelle est l'énergie d'un photon X (1 point) :

$$E = \frac{hc}{\lambda} = \frac{1240}{0,134} = 9,3 \text{ keV} = 1,482 \cdot 10^{-15} \text{ J}$$

2. Calculer le pourcentage de photons transmis et de photons absorbés par cette feuille de nickel (1 point) :

**Données :**  $\mu_m(\text{Ni}) = 4,6 \text{ cm}^2 \cdot \text{g}^{-1}$   $\rho(\text{Ni}) = 8,9 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$

$$\begin{aligned} \mu &= \mu_m \times \rho = 4,6 \times 8,9 = 40,94 \text{ cm}^{-1} \\ \frac{\phi}{\phi_0} &= \exp(-\mu X) = \exp(-40,94 \times 10^{-3}) = 0,96 \\ T(\%) &= 96\% \\ A(\%) &= 4\% \end{aligned}$$

3. Calculer l'épaisseur de demi-atténuation CDA du nickel en  $\mu\text{m}$  (1 point) :

$$\text{CDA} = \frac{\ln 2}{\mu} = 1,7 \cdot 10^{-2} \text{ cm} = 170 \text{ }\mu\text{m}$$

**Le nickel est remplacé par du cobalt de même épaisseur.**

4. Calculer le pourcentage de photons transmis et de photons absorbés par cette feuille de cobalt. Que peut-on en conclure ? (1 point) :

**Données :**  $\mu_m(\text{Co}) = 240 \text{ cm}^2 \cdot \text{g}^{-1}$  pour  $\lambda = 0,134 \text{ nm}$   $\rho(\text{Co}) = 8,9 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$

$$\begin{aligned} \mu &= \mu_m \times \rho = 240 \times 8,9 = 2,136 \cdot 10^3 \text{ cm}^{-1} \\ \frac{\phi}{\phi_0} &= \exp(-\mu X) = \exp(-2136 \times 10^{-3}) = 0,12 \\ T(\%) &= 12\% \\ A(\%) &= 88\% \end{aligned}$$

Le Cobalt protège mieux des rayons X que le Nickel.

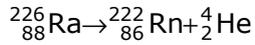
5. Quelle épaisseur de nickel est équivalente à une feuille de  $10 \text{ }\mu\text{m}$  de cobalt (1 point) :

$$\begin{aligned} \exp(-\mu_{\text{Ni}} X_{\text{Ni}}) &= \exp(-\mu_{\text{NiCo}} \times 10) \\ \Leftrightarrow X_{\text{Ni}} &= 522 \text{ }\mu\text{m} \end{aligned}$$

## X – Désintégration du Radium (...../ 4 points) :

Le radium Ra (A = 226 et Z = 88) se désintègre en Radon Rn selon le mode d'émission  $\alpha$ .

1. Ecrire l'équation de désintégration et indiquer les A et Z de chaque élément utilisé (1 point) :



2. D'après les valeurs des masses atomiques, calculer l'énergie libérée (en MeV) au cours de la désintégration alpha du radium 226 (1 point).

$$\begin{aligned} M(\text{Ra}) &= 226,10309 \text{ uma} \\ m(\text{He}) &= 4,00388 \text{ uma} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} m(\text{Rn}) &= 222,09397 \\ 1 \text{ uma} &= 931,2 \text{ MeV}\cdot\text{c}^{-2} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \Delta m &= m(\text{Ra}) - m(\text{Rn}) - m(\text{He}) = 226,10309 - 222,09397 - 4,00388 = 5,24 \cdot 10^{-3} \text{ uma} \\ E &= 5,24 \cdot 10^{-3} \times 931,2 = 4,88 \text{ MeV} \end{aligned}$$

3. En déduire l'énergie cinétique des particules alpha (1 point) :

$$E_{\alpha} = \frac{226 - 4}{226} \times 4,8 = 4,79 \text{ MeV}$$

4. Quelle est la proportion de l'énergie cinétique des particules alpha par rapport à l'énergie émise par la désintégration ? Que devient l'énergie restante ? (1 point) :

Les particules alpha emportent  $\frac{4,79}{4,88} \times 100 = 98,2 \%$  de l'énergie émise par la désintégration alpha. L'énergie restante est conservée par le noyau de radon qui recule.

## **Quelques conseils avant le concours :**

Tout d'abord, j'espère que les colles et séminaires de physique proposés à Objectif Concours cette année ont été utiles, permettant de reprendre tout ce qui a été vu cette année.

Avec ce concours blanc, j'ai tenté de balayer la plus grande partie du programme, avec à chaque fois un exercice extrait des annales (de la faculté ou d'OC).

---

### **Quelques conseils pour le concours :**

- ✓ **Indiquer à chaque fois le nom de la loi utilisée (si elle en possède une).**
  - ✓ **Extraire l'inconnue recherchée afin d'établir l'expression littérale la plus simple possible (cela facilitera ensuite vos calculs).**
  - ✓ **Lors des applications numériques, revenir toujours aux unités SI.**
  - ✓ **Ne pas oublier l'unité de votre résultat.**
  - ✓ **Si le temps le permet, faire une phrase de conclusion reprenant le résultat et commentant sa valeur.**
  - ✓ **Ecrire lisiblement, au stylo et relire son orthographe ! Encadrer l'expression littérale et souligner l'application numérique.**
- 

**Bon courage pour cette dernière période de révision et bonne chance pour le concours.**

**Monsieur Fontaine**