

# **ÉPREUVE DE PHYSIQUE**

**Pharmacie 1<sup>ère</sup> année**

Pr. COHEN

**Avril 2007**

**Notation sur 40 points**

**Durée : 2 heures**

**Calculatrice autorisée**

**Vérifiez que votre fascicule comporte 9 pages numérotées.**

**Les questions de cours sont signalées par un astérisque.**

## TABLEAU DES CONSTANTES LES PLUS COURANTES

c	vitesse de la lumière dans le vide : $299\,792\,458\text{ m.s}^{-1}$
e	charge élémentaire : $1,60218.10^{-19}\text{ C}$
G	constante de gravitation : $6,673.10^{-11}\text{ N.m}^2.\text{kg}^{-2}$
h	constante de Planck : $6,6261.10^{-34}\text{ J.s}$
k	constante de Boltzmann : $1,38066.10^{-23}\text{ J.K}^{-1}$
m	masse de l'électron : $9,1094.10^{-31}\text{ kg}$ $5,4858.10^{-4}\text{ u}$
$m_n$	masse du neutron : $1,67493.10^{-27}\text{ kg}$ $1,008665\text{ u}$
$m_p$	masse du proton : $1,67262.10^{-27}\text{ kg}$ $1,007276\text{ u}$
$N_A$	nombre d'Avogadro : $6,0221.10^{23}\text{ mol}^{-1}$
R	constante des gaz parfaits : $8,314\text{ J.mol}^{-1}.\text{K}^{-1}$
$R_\infty$	constante de Rydberg : $1,09737315.10^7\text{ m}^{-1}$
u	unité de masse atomique : $1,66054.10^{-27}\text{ kg} = 931,493\text{ MeV}/c^2$
$\epsilon_0$	permittivité du vide : $8,854188.10^{-12}\text{ F.m}^{-1}$
$\mu_0$	perméabilité du vide : $1,256637.10^{-6}\text{ H.m}^{-1}$

**\*Question I (3 points)**

Donner les dimensions des grandeurs physiques suivantes :

- énergie	$ML^2T^{-2}$
- activité d'un radionucléide	$T^{-1}$
- pression	$ML^{-1}T^{-2}$
- moment cinétique	$ML^2T^{-1}$
- viscosité dynamique	$ML^{-1}T^{-1}$
- nombre d'onde	$L^{-1}$

**Question VI (7 points)**

Considérons une sphère pleine de centre O et de rayon R. Cette sphère contient une charge électrique totale Q répartie uniformément avec une densité volumique de charge  $\rho$ . La constante diélectrique du milieu extérieur est  $\epsilon_0$ .

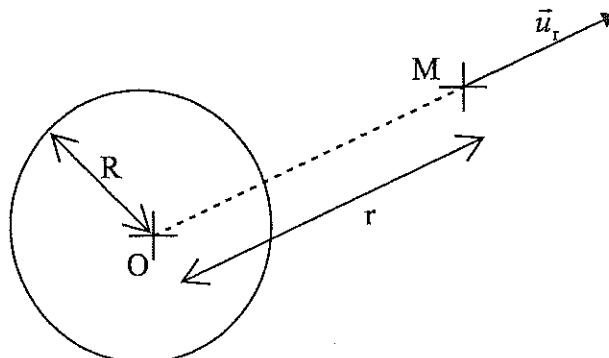
1) Quelle est la dimension de  $\rho$  ?

$$I T L^{-3}$$

2) Exprimer la charge totale Q de la sphère en fonction de R et de  $\rho$ .

$$Q = \frac{4}{3} \pi R^3 \rho$$

3) On peut montrer que le champ  $\vec{E}_{\text{ext}}(r)$  créé par la sphère en un point M situé à l'extérieur de la sphère ( $r > R$ ) est équivalent à celui qui serait créé par la même charge ponctuelle Q, concentrée en O (voir schéma). Donner l'expression de  $\vec{E}_{\text{ext}}(r)$  en un point M situé à la distance r de O en fonction de R, r,  $\rho$ ,  $\epsilon_0$  et du vecteur unitaire radial  $\vec{u}_r$ .



$$\vec{E}_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Q}{r^2} \vec{u}_r = \frac{\rho R^3}{3\epsilon_0 r^2} \vec{u}_r$$

4) Donner l'expression du potentiel électrique  $V_{\text{ext}}(\mathbf{r})$  à l'extérieur de la sphère en fonction de  $\epsilon_0$ ,  $r$ ,  $R$  et  $\rho$  sachant que  $V_{\text{ext}}(r \rightarrow \infty) = 0$ .

$$\vec{E}_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = -\vec{\nabla}V_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = -\overrightarrow{\text{grad}}V_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = -\frac{dV_{\text{ext}}(\mathbf{r})}{dr} \vec{u}_r$$

$$V_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = \int -\frac{\rho R^3}{3\epsilon_0 r^2} dr + \text{cte} = \frac{\rho R^3}{3\epsilon_0 r} + \text{cte}$$

$$V_{\text{ext}}(r \rightarrow \infty) = 0 \Rightarrow \text{cte} = 0$$

$$V_{\text{ext}}(\mathbf{r}) = \frac{\rho R^3}{3\epsilon_0 r}$$

5) On donne le champ électrique à l'intérieur de la sphère (pour  $r < R$ ) :

$$\vec{E}_{\text{int}}(\mathbf{r}) = \frac{\rho r}{3\epsilon_0} \vec{u}_r$$

Sachant que les potentiels électriques à l'intérieur et à l'extérieur de la sphère sont égaux pour les points situés à la surface de la sphère ( $r = R$ ), exprimer le potentiel électrique  $V_{\text{int}}(\mathbf{r})$  en fonction de  $\epsilon_0$ ,  $r$ ,  $R$  et  $\rho$ .

$$\vec{E}_{\text{int}}(\mathbf{r}) = -\vec{\nabla}V_{\text{int}}(\mathbf{r}) = -\overrightarrow{\text{grad}}V_{\text{int}}(\mathbf{r}) = -\frac{dV_{\text{int}}(\mathbf{r})}{dr} \vec{u}_r$$

$$V_{\text{int}}(\mathbf{r}) = \int -\frac{\rho r}{3\epsilon_0} dr + \text{cte}' = -\frac{\rho r^2}{6\epsilon_0} + \text{cte}'$$

$$V_{\text{int}}(R) = V_{\text{ext}}(R) \Rightarrow \frac{\rho R^3}{3\epsilon_0 R} = -\frac{\rho R^2}{6\epsilon_0} + \text{cte}'$$

$$V_{\text{int}}(\mathbf{r}) = -\frac{\rho r^2}{6\epsilon_0} + \frac{\rho R^2}{2\epsilon_0}$$

**Question VIII (3 points)**

Soit un faisceau parallèle de lumière naturelle, de fréquence  $\nu = 5,0 \cdot 10^{14}$  Hz, qui se propage dans l'air et pénètre dans une plaque de verre (flint) d'indice de réfraction  $n = 1,647$ , sous un angle d'incidence  $i = 30^\circ$ .

1) Calculer dans l'air, la période (en s) et la longueur d'onde (en nm) de ce rayonnement. (On considérera que l'indice de réfraction de l'air est égal à celui du vide).

$$T = \frac{1}{\nu} = 2 \cdot 10^{-15} \text{ s}$$

$$\lambda = cT = \frac{c}{\nu} = 600 \text{ nm}$$

2) Calculer la vitesse et la longueur d'onde de la lumière dans le flint, sachant que sa fréquence reste inchangée.

$$v = \frac{c}{n} = 1,82 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$$

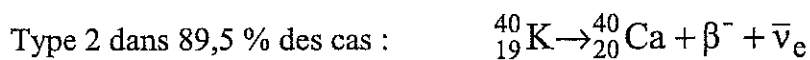
$$\lambda = \frac{v}{\nu} = 364 \text{ nm}$$

3) Calculer l'angle de réfraction  $r$ .

$$n_1 \sin i = n_2 \sin r \quad \Rightarrow \quad r = \sin^{-1} \left( \frac{n_1}{n_2} \cdot \sin i \right) = 17,7^\circ$$

**Question X (6 points)**

Le potassium 40 ( $^{40}\text{K}$ ), radionucléide naturel, se désintègre selon les deux équations de transformation suivantes :



1) Quel nom donne-t-on à chacune de ces transformations nucléaires ?

**Type 1 = transformation isobarique par capture électronique**

**Type 2 = transformation isobarique par émission  $\beta^-$**

2) La méthode dite de datation « Potassium – Argon » repose sur la mesure du gaz argon ( $^{40}\text{Ar}$ ) produit par désintégration du  $^{40}\text{K}$  contenu dans les roches. Le magma en fusion, à l'origine de la roche, se trouve totalement dégazé et par conséquent ne contient pas de gaz argon. Lorsque la roche se solidifie, au temps  $t_0$  de sa formation, on considère que l'argon 40 issu de la désintégration du  $^{40}\text{K}$  reste piégé dans le réseau cristallin.

Soit un échantillon de roche contenant une masse de potassium  $m = 4,75$  g.

Sachant que l'abondance isotopique en  $^{40}\text{K}$  est de 0,0119 %, calculer le nombre d'atomes  $N_{^{40}\text{K}}(t)$  de  $^{40}\text{K}$  dans l'échantillon et l'activité correspondante en Bq.

On donne : - la période du  $^{40}\text{K}$   $T = 1,25 \cdot 10^9$  ans  
 - la masse molaire du  $^{40}\text{K}$   $M_A = 40$  g.mol $^{-1}$

**Masse de  $^{40}\text{K}$  contenu dans l'échantillon**

$$4,75 \times 0,0119 \% = 5,653 \cdot 10^{-4} \text{ g}$$

**Nombre d'atomes correspondants**

$$N_{^{40}\text{K}}(t) = \frac{6,0221 \cdot 10^{23} \times 5,653 \cdot 10^{-4}}{40} = 8,51 \cdot 10^{18}$$

**Activité correspondante**

$$A(t) = \frac{\ln 2}{T} \times N_{^{40}\text{K}}(t)$$

$$A(t) = \frac{\ln 2 \times 8,51 \cdot 10^{18}}{1,25 \cdot 10^9 \times 365,25 \times 24 \times 3600} = 149,5 \text{ Bq}$$

3) a) Sachant que la désintégration du  $^{40}\text{K}$  de la roche produit  $^{40}\text{Ar}$  et  $^{40}\text{Ca}$  dans les proportions indiquées plus haut, écrire la relation qui donne le nombre d'atomes d'argon  $N_{^{40}\text{Ar}}(t)$  présents au temps  $t$  en fonction de  $N_{^{40}\text{K}}(t_0)$  et  $N_{^{40}\text{K}}(t)$

**Au temps  $t$ , il reste :**

$$[N_{^{40}\text{K}}(t_0) - N_{^{40}\text{K}}(t)] \text{ atomes de } ^{40}\text{K}, \text{ valeur égale à } [N_{^{40}\text{Ar}}(t) + N_{^{40}\text{Ca}}(t)]$$

$^{40}\text{Ar}$  représente 10,5 % de ces nucléides

$$\text{d'où } N_{^{40}\text{Ar}}(t) = [N_{^{40}\text{K}}(t_0) - N_{^{40}\text{K}}(t)] \cdot 0,105 \quad (1)$$

b) En déduire la relation  $N_{40\text{Ar}}(t)/N_{40\text{K}}(t)$  en fonction du temps, rapport du nombre d'atomes de  $^{40}\text{Ar}$  au nombre d'atomes de  $^{40}\text{K}$  présents dans l'échantillon de roche au temps  $t$ .

$$N_{40\text{K}}(t) = N_{40\text{K}}(t_0) \cdot \exp(-\lambda t) \quad (2)$$

A partir de la relation (1)

$$N_{40\text{K}}(t_0) = N_{40\text{K}}(t) + \frac{N_{40\text{Ar}}(t)}{0,105}$$

En remplaçant dans la relation (2)

$$N_{40\text{K}}(t) = \left[ N_{40\text{K}}(t) + \frac{N_{40\text{Ar}}(t)}{0,105} \right] \cdot \exp(-\lambda t)$$

Soit 
$$\frac{N_{40\text{Ar}}(t)}{N_{40\text{K}}(t)} = 0,105 \cdot [\exp(\lambda t) - 1]$$

4) Le résultat des mesures indique que l'échantillon de roche contient  $N_{40\text{Ar}}(t) = 2,16 \cdot 10^{18}$  atomes de gaz argon 40. Déterminer l'âge de la roche.

$$t = \frac{T}{\ln 2} \cdot \ln \left[ 1 + \frac{N_{40\text{Ar}}(t)}{0,105 \cdot N_{40\text{K}}(t)} \right]$$

A.N. 
$$t = \frac{1,25 \cdot 10^9}{\ln 2} \cdot \ln \left[ 1 + \frac{2,16 \cdot 10^{18}}{0,105 \times 8,51 \cdot 10^{18}} \right] = 2,22 \cdot 10^9 \text{ ans}$$

Soit l'âge de la roche =  $2,22 \cdot 10^9$  ans