## 行政院原子能委員會 109 年度第 1 次「輻射防護員」測驗試題 游離輻射防護專業

## 一、單選題:(每題2分,共30分,答錯不倒扣)

- 1. 某人的甲狀腺(組織加權因數  $W_T = 0.05$ )及肺( $W_T = 0.12$ )分別受到 10 及 20 毫西弗的等價劑量,其餘器官未受曝露,則此人所接受的有效劑量為多少毫西弗?
  - (1) 0.8 (2) 1.7 (3) 2.2 (4) 2.9

[解:]

(4)

有效劑量 =  $10 \times 0.05 + 20 \times 0.12 = 0.5 + 2.4 = 2.9$  (mSv)

2. 已知動能為 200 MeV 的質子照射某細胞之致死劑量為 5 Gy,而使用 250 keV 之 X 射線 照射該細胞的致死劑量為 20 Gy,則 200 MeV 質子的相對生物效應 (relative biological effectiveness, RBE)值為何? (1) 0.25 (2) 1.25 (3) 4.0 (4) 10

[解:]

(3)

說明:

$$RBE = \frac{D_{250\,kV}}{D_{proton}} = \frac{20\,Gy}{5\,Gy} = 4.0$$

3. 距離 20 mCi 的鈷 60 射源 10 米處工作 5 小時,約接受多少毫侖琴(mR)的曝露量( $\Gamma$ =1.307 R m² Ci⁻¹ h⁻¹) ? (1) 0.13 (2) 0.26 (3) 1.30 (4) 2.62

[解:]

(3)

X=ΓA/d<sup>2</sup> = 1.307 (R m<sup>2</sup>/h-Ci)×0.02(Ci)/10<sup>2</sup>(m<sup>2</sup>) =2.6×10<sup>-4</sup> R/h =0.26 mR/h 工作 5 小時約接受 0.26 mR/h×5h = 1.30 mR

- 4. 針對一體積非常大的貝他射源,其射源表面的劑量近似於?
  - (1) 0 (2)射源中心劑量的一半 (3)射源中心劑量 (4)射源中心劑量的兩倍

[解:]

(2)

無限厚(厚度>貝他射程)之貝他體射源,其表面僅會受到一面照射,因此其表面劑量率 約為中心劑量率的一半。

- 5. 10 MeV 加馬射線的回散射峰 (backscattering peak) 能量最接近下列何者?
  - $(1)\ 256\ keV \quad (2)\ 512\ keV \quad (3)\ 1024\ keV \quad (4)\ 1536\ keV$

(1)

回散射峰的產生來自康普吞效應的回散射光子( $\theta=180^\circ$ ),根據康普吞散射公式:

$$hv' = \frac{hv}{1 + (hv/m_0c^2)(1-\cos\theta)}$$

$$\theta = 180^{\circ}, \ hv' = \frac{hv}{1 + 2hv / m_o c^2}$$

$$hv >> m_0c^2/2, hv' \cong \frac{m_0c^2}{2}$$

當光子能量很大時(或  $hv >> m_0c^2/2$ ),散射光子能量趨近於  $m_0c^2/2 = 256 \text{ keV}$ ,意即回散射峰的能量都低於 256 keV,故選擇(1)最為適當。

- 6. 在光子會衰減的情況下, 10 MV 的 X 光入射水物質, 請問在深度 1.0 公分處(位於劑量增建區內), Kerma 與 Dose 的關係為何?
  - (1) Kerma > Dose (2) Kerma < Dose (3) Kerma = Dose (4) 不一定

[解:]

(1)

10 MV 的 X 光其最大劑量深度為 2.5 公分

深度 1.0 公分處,位於劑量增建區內,所以 Kerma > Dose

7. 攝入放射性碘通常會累積在人體內何種器官? (1)腦 (2)骨 (3)肺 (4)甲狀腺[解:]

(4)

- 8. 某放射性核種每小時衰減掉1%,則該核種的半化期大約為多少小時?
  - (1) 0.15 (2) 1.5 (3) 50 (4) 69

[解:]

(4)

每小時衰減 1% 每小時尚存 99%  $\Rightarrow \frac{A}{A_0} = e^{-\lambda \cdot 1 / \text{Lift}} \Rightarrow \lambda = -\ln(0.99) (小時^{-1})$ 

$$\Rightarrow t_{1/2} = \frac{0.693}{\lambda} = \frac{0.693}{-\ln 0.99} \cong 69 (小時)$$

- 9. 一般常利用輻射強度 K 值來設計 X 光裝置的屏蔽,關於 K 值的計算,下列何者正確? A.與工作負荷 W 值成正比 B.與占用因數 T 值成正比
  - C. 與使用因數 U 值成反比 D. 與最大許可曝露率 P 值成正比
  - (1) AB (2) BC (3) CD (4) AD

(3)

$$K = \frac{\mathbf{P}d^2}{\mathbf{WUT}}$$

10. 原子內產生之特性 X 射線與原子外層軌道電子作用後,游離出之電子稱為:

(1)康普吞電子 (2)內轉換電子 (3)鄂惹(Auger)電子 (4)貝他粒子

[解:]

(3)

- 11. 游離輻射對細胞的間接效應係由於輻射與何種分子作用所致?
  - (1)脂肪 (2)蛋白質 (3)葡萄糖 (4)水

[解:]

(4)

12. 下列哪些衰變所產生的子核,其原子序數比母核小?

A.電子捕獲 B.阿伐衰變 C.同質異能遞移(isomeric transition) D. β<sup>+</sup>衰變

E. β-衰變 (1) ABC (2) ABD (3) BCD (4) BDE

[解:]

- (2)電子捕獲、阿伐衰變、β+
- 13. 某非破壞檢測公司購入工業用 <sup>192</sup>Ir 射源(半化期:74天)768 GBq,若此射源在衰變成6 GBq以前都可用來檢查,請問此射源約可使用多少天?
  - (1) 128 (2) 256 (3) 518 (4) 592

[解:]

(3)

$$\frac{6}{768} = \frac{1}{128} = \frac{1}{2^7}$$
 ,約7個半衰期 = 74×7 = 518 天

- 14. 若計數樣品與背景可利用時間共 20 分鐘,初步得到背景值約 25 cpm,樣品約 225 cpm,為使統計誤差最小,樣品計測約需分配多少時間?
  - (1) 30 分鐘 (2) 20 分鐘 (3) 15 分鐘 (4) 10 分鐘

[解:]

(3)

$$\frac{t_s}{t_b} = \sqrt{\frac{A_s}{A_b}} = \sqrt{\frac{225}{25}} = 3$$

$$t_s = 3t_b$$

$$t_s + t_b = 4t_b = 20 \text{ min}$$

$$t_b = 5 \text{ min}$$

$$t_s = 15 \text{ min}$$

- 15. 662 keV 的光子與鉛作用,請問不會發生下列何種作用?
  - (1)光電效應(photoelectric effect) (2)合調散射(coherent scattering)
  - (3)康普吞散射(Compton scattering) (4)成對產生(pair production)

(4)

## 二、計算問答題:(每題10分,共70分)

1. 已知 5 MeV 的光子與氫及氧作用的質量衰減係數分別為 0.0505 cm²/g 及 0.0278 cm²/g, 試求 5 MeV 光子束在水中之: (a)質量衰減係數 (b)平均射程 (c)半值層 [解:]

(a) 質量衰減係數 
$$\mu/\rho = \frac{2}{18} \times 0.0505 + \frac{16}{18} \times 0.0278 = 0.0303 \frac{cm^2}{g}$$

(b)平均射程 
$$\overline{R} = \frac{1}{\mu} = \frac{1}{0.0303 \times 1} = 33.0cm$$

(c) 半 值 層 
$$HVL = \frac{\ln 2}{\mu} = \frac{\ln 2}{0.0303 \times 1} = 22.9 cm$$

- 2. C-14 射源放出的 β 粒子平均能量為  $0.0495\,MeV$ ,若一個  $100\,g$  的軟組織中,
  - C-14 的活度為  $2.40 \times 10^5 Bq$  ,請計算:
  - (a) C-14 每秒放出的平均能量為多少 J? (b)在此組織中的平均劑量率為多少 Gy/s? [解:]

(a) 
$$2.40 \times 10^5 \frac{1}{s} \times 0.0495 \text{ MeV} \times \frac{1.6 \times 10^{-25} \text{ J}}{1 \text{ MeV}} = 1.9 \times 10^{-9} \frac{\text{J}}{\text{s}}$$

(b) 
$$\dot{D} = 2.4 \times 10^5 \times 0.0495 \times 10^6 \times 1.6 \times 10^{-19} / 0.1 = 1.9 \times 10^{-8} \, Gy / s$$

3. 人體中含天然鉀(K)元素的重量比為 0.35%,請問體重 60 kg 的人體中之  $^{40}\text{K}$ : (a)有多少克? (b)活度為多少 Bq? ( $^{40}\text{K}$  的豐度 0.012%,半化期  $1.28\times10^9$  年) [解:]

(a) 
$$A = -\frac{dN}{dt} = \lambda N = \frac{0.693}{T} \times \frac{AW}{M} (S^{-1})$$
$$= \frac{0.693 \times A \times W}{T \times M} (Bq)$$

60 kg 的人體含 
$$^{40}$$
K 為 60000 g× $\frac{0.35}{100}$ × $\frac{0.012}{100}$  =  $2.5$ × $10^{-2}$  g

(b) 
$$A = \lambda N = \frac{\ln 2}{1.28 \times 10^9 \times 365 \times 24 \times 3600} \frac{2.5 \times 10^{-2}}{40} \times 6.02 \times 10^{23} = 6.5 \times 10^3 \, Bq$$

4. 某放射性同位素之物理半化期為 15 天,於人體內之生物半化期約為 5 天,若進入體內之初始活度為 5 百萬貝克(MBq),試問一週後仍有多少貝克活度留在體內?

[解:]

物理半化期  $T_R = 15 d$ , 生物半化期  $T_B = 5 d$ , A(0) = 5 MBq

有效半化期 
$$T_{\text{eff}} = \frac{1}{T_{R} + T_{B}} = \frac{1}{15 + \frac{1}{5}} = 3.75 (天)$$

一週後仍留在體內之活度:

$$A = A_0 e^{-(\frac{0.693}{T_{eff}} \times t)} = 5 \text{ MBq} \times e^{-(\frac{0.693}{3.75d} \times 7d)} = 1.37 \text{ MBq}$$

5. 5 mCi 的 I-131 (半化期=8.05 天) 與 2 mCi 的 P-32 (半化期=14.3 天), 試求經過多少天後, 兩核種的活度會相等?

[解:]

$$5 \times e^{-\frac{\ln 2}{8.05} \times t} = 2 \times e^{-\frac{\ln 2}{14.3} \times t} \rightarrow 2.5 = \exp \left[ -\left(\frac{\ln 2}{14.3} - \frac{\ln 2}{8.05}\right) \times t \right] \rightarrow t = 24.4$$

- 6. 一平行板游離腔中的空氣維持在標準狀態,一束α粒子在此游離腔中,產生8.0×10<sup>-14</sup> A 的電流,歷時10秒。請計算:(a)游離腔中產生多少離子對? (b)此α粒子束在游離腔中沉積了多少焦耳的能量? (已知此游離腔產生一個離子對所需的能量為36 eV) [解:]
  - (a)  $Q = (8.0 \times 10^{-14} C / s \times 10 s) / (1.6 \times 10^{-19} C / e^{-}) = 5.0 \times 10^{6} (ion pair)$
  - (b) 能量  $E = 36 \times 5.0 \times 10^6 eV \times \frac{1.6 \times 10^{-19} J}{eV} = 2.9 \times 10^{-11} J$
- 7. 若 2.1 MeV 的 α 粒子被一閃爍體吸收,產生  $4.11 \times 10^4$  個平均波長為 480 nm 的閃爍光子。 請 計 算 : (a) 每 個 閃 爍 光 子 的 頻 率 為 何 ? (b) 此 閃 爍 體 的 效 率 為 何 ? ( $c=3\times 10^8 m/s$ ,  $h=6.63\times 10^{-34} J\cdot s$ )

- (a)  $3 \times 10^8 / (4.80 \times 10^{-7}) = 6.25 \times 10^{14} (1/s)$
- (b)  $6.63 \times 10^{-34} \times 6.25 \times 10^{14} = 4.14 \times 10^{-19} \text{ J}$

$$(4.14 \times 10^{-19} \times 4.11 \times 10^{4})/(1.6 \times 10^{-19} \times 2.1 \times 10^{6})$$
  
=  $5.06 \times 10^{-2} = 5.06\%$