Grille Exam_UE93_Sept_2019 (20 points)

QUESTION N° 1:

Quelle activité devez-vous commander pour avoir le moins de perte possible ?

 $\lambda_{Yttrium-90} = In2 / t_{1/2}$ $\lambda_{Yttrium-90} = In2 / 64,05 = 0,0108 h^{-1}$

L'activité d'Yttrium-90 est calibrée le 8 octobre à 12h, c'est-à-dire **24h après l'heure d'injection prévue.**

 $A_{calibration} = A_0 e^{(-\lambda t)}$ t = 24 h, soit une commande de $A_0 = A_{calibration} e^{(+\lambda t)}$

Pour 125 MBq

 $125 = A_0 \times e^{(-0.0108 \times 24)}$

La commande doit être A₀ = 162,0 MBq

2

Pour 150 MBq

150 = $A_0 \times e^{(-0,0108 \times 24)}$

La commande doit être A₀ = 194,4 MBq

2

Pour 185 MBq

 $185 = A_0 \times e^{(-0.0108 \times 24)}$

La commande doit être A₀ = 239,4 MBq

2

Une commande calibrée à 150 MBq est suffisante pour réaliser l'examen.

2

QUESTION N° 2:

Vous faites la réception à 8h35 le vendredi 7 octobre.

1) Quelle activité devez-vous réceptionner?

65,05 h = 3843 min

 $\lambda_{\text{Yttrium-90}}$ (min)= ln2 / $t_{1/2}$ = ln2 / 3843 = 1,8.10⁻⁴ min⁻¹

Δt (calibration (24h = 1440 min après) – heure de réception (3 h 25 min plus tôt))

$$= 1440 + (3x60) + 25 = 1645$$
 minutes

2

A 8h35, on réceptionne :

 $A_{calibration} = A_0 \times e^{(-\lambda \Delta t)}$

2

150 =
$$A_0 \times e^{(-1645 \times 1,8 \times 10^{4})}$$

2

$$A_0 = 201,7 MBq$$

QUESTION N° 3:

Vous préparez la seringue-patient à 11h30.

2) Quel volume (en mL) devez-vous prélever lors de la préparation ?

Activité livrée dans 1,25 mL, de 8h35 à 11h30 soit 175 min après réception

2

A (11h30) = 201.7 x
$$e^{(-175 \times 1.8 \times 10^{4})}$$

2

2

Activité volumique = A (11h30) / volume = 195,45 / 1,25 = 156,4 MBq/mL

2

$$A(t) = A_0 e^{(-\lambda \Delta t)}$$

A (12h00) = A(11h30) x
$$e^{(-\lambda \Delta t)}$$

185 = A(11h30) x
$$e^{(-0.0108 \times 0.5)}$$

2

$$A (11h30) = 186 MBq$$

_

Volume à prélever = 186/156,4 = 1,19 mL

2

QUESTION N° 4:

a- Calculer l'atténuation (en %) induite par le protège-seringue.

$$CDA (Pb) = 0.4mm$$

$$\mu$$
 (Pb) = In2 / CDA

$$\mu$$
 (Pb) = 1,73 mm⁻¹

Le protège-seringue fait 1,1 mm d'épaisseur de plomb.

A (x) = A₀ e<sup>(-
$$\mu x$$
)</sup> ou A₀ x e^(-[Ln2/CDA] . x)

2

A (x) = 100% x e
$$(-1.73 \times 1.1)$$

$$A(x) = 14.9 \%$$

L'atténuation induite par le protège seringue est donc de 85,1%

2

b- Combien de millimètre d'épaisseur de plomb faut-il pour arrêter 97% des rayonnements?

$$A(x) = A_0 e^{(-\mu x)}$$

 $3\% = 100\% \cdot e^{(-1,73x)}$

$$0.03 = e^{(-1,73x)}$$
 ou $-3,51 = 1,73x$

$$-3.51 = 1.73x$$

Soit

$$x = 2,03 \text{ mm}$$



