

Exercice 1 : 8pts

1.a) Les longueurs d'ondes sont supérieures à 800 nm, il s'agit donc des ondes électromagnétiques infrarouges.

Les ondes de lumière visible ne sont pas utilisées car l'atténuation est trop grande dans ce domaine.

b)

Domaine des 1 300 nm : 1 275 nm – 1 330 nm

Domaine des 1 500 nm : 1 500 nm – 1 550 nm

c) À 1 550 nm on a 0,14 dB.km⁻¹ : c'est là que l'atténuation est la plus faible.

2.a) L'atténuation est:

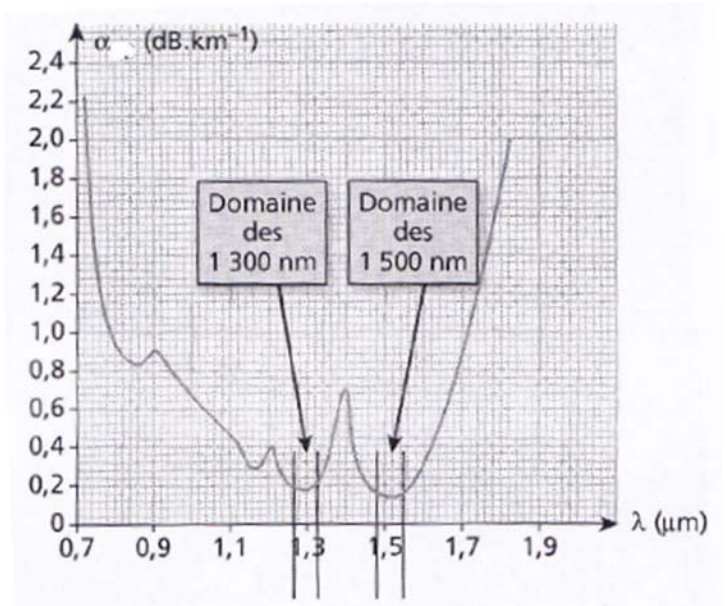
$$A = L\alpha = 10 \times 0,14 = 1,4 \text{ dB.}$$

b) On a $A = 10 \log\left(\frac{P_e}{P_s}\right)$ donc

$$P_s = P_e 10^{-\frac{A}{10}} = 250 \times 10^{-\frac{1,4}{10}} = 1,8 \times 10^2 \text{ mW}$$

c) La transmission peut fonctionner puisque le capteur peut détecter des puissances inférieures à 180 mW.

3) Il y a 1,00 Mo = 1,00 × 8 = 8,0 Mbit à transférer. Il faut donc $\frac{8 \times 10^6}{10 \times 10^9} = 8,0 \times 10^{-4} \text{ s} = 0,80 \text{ ms.}$



Exercice 2 : 6pts

1) 1 kWh = 3 600 × 10³ J donc 1,41 kWh.m⁻² = 5,08 × 10⁶ J.m⁻² = 5,08 × 10³ kJ.m⁻².

Et 5,38 kWh.m⁻² = 1,94 × 10⁷ J.m⁻² = 1,94 × 10⁴ kJ.m⁻²

2.a) En janvier il faut faire passer la masse m = 250 kg (250 L) d'eau de T₁ = 9 °C à T₂ = 55 °C donc l'eau doit recevoir une énergie : $\Delta U = mc_{\text{eau}}(T_2 - T_1) = 250 \times 4 180 \times (55 - 9) = 4,8 \times 10^7 \text{ J.}$

En juillet il faut faire passer la masse m = 250 kg (250 L) d'eau de T₃ = 16 °C à T₂ = 55 °C donc l'eau doit recevoir une énergie : $\Delta U = mc_{\text{eau}}(T_2 - T_3) = 250 \times 4 180 \times (55 - 16) = 4,1 \times 10^7 \text{ J.}$

b) L'énergie moyenne reçue est le produit de la surface par l'énergie surfacique moyenne. Un panneau a une surface de 2,15 m² donc en janvier l'énergie reçue par un panneau est :

$$E_{\text{janv}} = 5,08 \times 10^6 \times 2,15 = 1,09 \times 10^7 \text{ J}$$

Et en juillet l'énergie reçue par un panneau est :

$$E_{\text{juillet}} = 1,94 \times 10^7 \times 2,15 = 4,17 \times 10^7 \text{ J.}$$

3.a) Le rendement est: $\eta = \frac{\text{énergie transmise à l'eau}}{\text{énergie reçue par le panneau}}$

b) En janvier, un panneau transfère une énergie E₁ = ηE_{janv} = 0,75 × 1,09 × 10⁷ = 8,2 × 10⁶ J à l'eau.

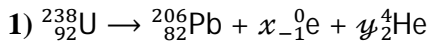
Or il faut au total sur une journée ΔU = 4,8 × 10⁷ J donc le nombre de panneaux vaut : $\frac{\Delta U}{E_1} = \frac{4,8 \times 10^7}{8,2 \times 10^6} = 5,9$ soit 6 panneaux solaires.

En juillet, un panneau transfère une énergie E₂ = ηE_{juillet} = 0,75 × 4,17 × 10⁷ = 3,1 × 10⁷ J à l'eau.

Or il faut au total sur une journée ΔU' = 4,8 × 10⁷ J donc le nombre de panneaux vaut : $\frac{\Delta U'}{E_2} = \frac{4,1 \times 10^7}{3,1 \times 10^7} = 1,3$

soit 2 panneaux solaires.

4) Pour limiter le coût d'une installation dont la surface ne serait justifiée que quelques mois dans l'année, on se contente donc par exemple de deux panneaux solaires qui l'hiver sont complétés par un chauffage d'appoint.

Exercice 3 : 6 pts

Les lois de conservation du nombre de masse et du nombre de charge donnent :

$$238 = 206 + 4y \Rightarrow y = \frac{32}{4} = 8 \text{ desintegrations } \alpha$$

$$92 = 82 - x + 2y \Rightarrow x = 82 + 16 - 92 = 6 \text{ desintegrations } \beta^-.$$

2) $N_{0u} = 5 \times 10^{12}$ noyaux

3) La demi-vie est le temps au bout duquel $N_u = \frac{N_{0u}}{2} = 2,5 \times 10^{12}$ noyaux.

Sur le graphique pour $N_u = 2,5 \times 10^{12}$ noyaux on trouve approximativement $T = 4,5 \times 10^9$ années.

$$\lambda = \frac{0,693}{4,5 \times 10^9} = 1,54 \times 10^{-10} \text{ an}^{-1}.$$

4.a) $N_u = N_{0u} e^{-\lambda t}$

4.b) $N_u = 5 \times 10^{12} e^{-1,54 \times 10^{-10} \times 2 \times 10^9} = 3,675 \times 10^{12}$ noyaux

4.c) Sur le graphique : 2×10^9 années correspond à $3,7 \times 10^{12}$ noyaux.

5.a) Les noyaux de Pb à la date $t_0=0$ étaient des noyaux de N_u alors : $N_{0u} = N_u + N_{Pb}$

5.b) $N_u = N_{0u} - N_{Pb} = 5 \times 10^{12} - 2,5 \times 10^{12} = 2,5 \times 10^{12}$ noyaux.

5.c) $N_u = \frac{N_{0u}}{2}$ alors l'âge de la Terre est égale à la demi-vie de l'uranium 238 soit $4,5 \times 10^9$ ans.