

U3 Dosimetric und Strahlenschutz

Datum: 16.01.2010

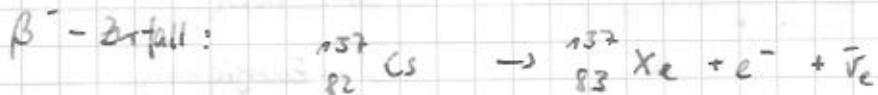
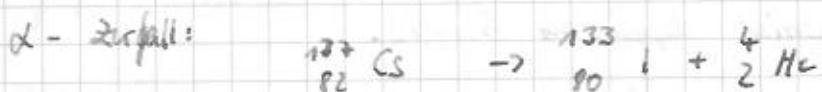
Rektoratstr.: Sebastian Aebel

Betreuer: Sebastian Höfler

Grundlagen:

Jedes uns bekannte Element besteht aus Protonen, Elektronen und Neutronen. Der Unterschied zwischen Protonen und Elektronen lässt sich die Isotopen eines Elements unterscheiden.

Die aus Protonen und ~~oder~~ Neutronen errechnete Massenzahl dient der Bezeichnung unterschiedlicher Isotope eines Elements. Allerdings sind nicht alle Isotope eines Elements gleich stabil. Einige weichen über einen gewissen Zeitraum durch Protonen oder Neutronen aus dem Kern ab. Dieser Vorgang wird radioaktiver Zerfall genannt, da dabei Strahlung entsteht. Diese Strahlung wird in ~~3 bis~~ α -Strahlung (α -Zerfall) und β^- -Strahlung (Zerfall eines Neutrons in ein Proton und ein Elektron sowie Antineutrino aus dem Kern emittiert), β^+ -Strahlung (Zerfall eines Protons in ein Neutron und ein Elektron sowie Positronenemission) und γ -Strahlung (Zerfall aus einem angeregten Zustand in einen Grundzustand). Für ^{137}Cs bedeutet das zum Beispiel:





Bei der entstehenden γ -Strahlung handelt es sich um eine elektromagnetische Strahlung. Trifft diese Strahlung auf biologisches Gewebe, so führt dies zu Ionenisations- und anderen Vorgängen, die zur Entstehung von weiterer Strahlung führt, die letztlich zur Auflösung chemischer Bindungen und damit zur Zersetzung des Gewebes. Während man sich gegen α - und β -Strahlung mit relativ geringem Aufwand schützen kann, ist dies bei γ -Strahlung nicht so einfach. Gegen γ -Strahlung helfen nur dicke μ -Schichtdichten von Stoffen mit hoher Ordnungszahl. Dieser Wert der Abschirmung der gefährlichen Strahlung. Wie stark im Material Strahlung schwächt gibt der Massenschwächungskoeffizienten an:

$$I = I_0 e^{-\mu \cdot d}$$

μ ... Schwächungskoeffizient
 d ... Eintrittspunkt

Um sich vor dieser Strahlung zu schützen, gibt es in der BfR die Strahlenschutzverordnung. Diese enthält Vorschriften um die Bevölkerung vor schädlicher Strahlung zu schützen. Diese besteht wie bereits beschrieben beim Zerfall von Atomkernen. Die Aktivität eines Stoffes wird oft durch die Anzahl der Zerfälle pro Sekunde angegeben.

$$\dot{\alpha} = \frac{\text{Zerfälle}}{\text{Sekunde}} \quad [\dot{\alpha}] = 1 \text{ Bq} = \frac{\text{Zerfälle}}{\text{Sekunde}} \quad (\text{Nur für Atomsatz})$$

Der Strahlenschaden den man durch eine Strahlenquelle ist erfährt, ist proportional zur im Gewebe / Material deponierten Energie.

$$D = \frac{S \cdot W_{abs}}{dm}$$

S ... Dosis
 W ... Energie

Diese Aufgabe ist allerdings nicht repräsentativ für die Schädigung, die durch Strahlung entsteht. Fehler! Die Art der Strahlung ist ebenfalls entscheidend. Um die Schädigung einzuschätzen, wird der Strahlungswirkungsfaktor berücksichtigt. Dieser definiert die Äquivalenzdosis:

$$H = W_R \cdot D \quad [H] = 1 \text{ Sv} \quad W_R - \text{Wirkungsfaktor}$$

H - Äquivalenzdosis ✓

Hausaufgabe:

$$\frac{M_d}{S} = 0,03 \frac{\text{cm}^2}{\text{g}} = 0,03 \cdot 10^{-4} \frac{\text{m}^2}{\text{g}} = 0,003 \frac{\text{m}^2}{\text{kg}}$$

$$E_\gamma = 0,661 \text{ MeV} = 1,055 \cdot 10^{-13} \text{ J}$$

$$I_\gamma = \frac{1}{4\pi} \cdot \frac{M_d}{S} \cdot E_\gamma$$

$$I_\gamma = 1,58 \cdot 10^{-3} \frac{\text{cm}^2 \cdot \text{Nsr}}{\text{s}}$$

$$I_\gamma = 2,52 \cdot 10^{-17} \frac{\text{m}^2}{\text{kg}}$$

$$\Delta I_\gamma \left(\frac{M_d}{S} \right) = \sqrt{\left(\frac{1}{4\pi} \cdot E_\gamma \cdot S \frac{M_d}{S} \right)^2}$$

$$\begin{aligned} \frac{M_d}{S} &= \pm 0,005 \frac{\text{cm}^2}{\text{g}} \\ &= \pm 0,0005 \frac{\text{m}^2}{\text{kg}} \end{aligned}$$

$$\Delta I_\gamma \left(\frac{M_d}{S} \right) = \pm 4,2 \cdot 10^{-18}$$

$$I_\gamma \left(\frac{M_d}{S} \right) = \left(2,52 \cdot 10^{-17} \pm 4,2 \cdot 10^{-18} \right) \frac{\text{m}^2 \cdot \text{J}}{\text{kg}}$$

✓