Radioaktivitby R. Steiger

Klasse: 1nc, Datum: 1. Juni 2004

1. Frage: (je 1 Punkt)

Folgender α -Zerfall wurde erstmals von Rutherford beobachtet:

 ${}_{2}^{4}\text{He} + {}_{7}^{14}\text{N} \rightarrow {}_{1}^{1}\text{H} + {}_{y}^{x}\text{Z}$

- a) Ergänze x, y und Z!
- b) Wieviele Mol von 4_2 He wird benötigt, wenn 42 g von ${}^{14}_7$ N verwendet wird? Hinweis: $M_R({}^{14}_7N)$ kann näherungsweise 14g/mol gesetzt werden.
- c) Wieviele Elekronen enthalten 56 g ¹⁴₇N
- d) Wieviele Neutronen sind in 70 g ¹⁵N enthalten?

2. Frage: (je 1 Punkt)

- a) Erkläre die Altersbestimmung mittels der ¹⁴C-Methode!
- b) Wie kommt das ¹⁴C in den Organismus?
- c) Wie entsteht ¹⁴C? (Reaktionsgleichung!)
- d) Beschreibe eine weitere Möglichkeit ¹⁴C zu verwenden
- e) Wie alt ist eine Probe, die eine 16-mal tiefere C-14-Konzentration enthält als ein noch lebender Organismus? Halbwertszeit von C-14: ca. 5730 Jahre.
- f) Was für ein Zeitbereich ist mit der C-14-Methode zuänglich? Folgende Annahme: Die Messgrenze sei ca. 2000-mal kleiner als die Konzentration an C-14, welche in lebenden Organismen nachgewiesen werden kann.

3. Frage: (je 1 Punkt)

Ergänze folgende Zerfallsreihen:

a)
$$^{238}_{92}U \xrightarrow{\alpha} A \xrightarrow{\beta^-} B \xrightarrow{\beta^-} C \xrightarrow{\alpha} D b$$
) $^{20}_{8}O \xrightarrow{\beta^-} A \xrightarrow{\beta^-} B c$) $^{30}_{16}S \xrightarrow{\beta^+} A \xrightarrow{\beta^+} B$

4. Frage: (je 1 Punkt)

Formuliere die Reaktionsgleichungen. Nimm an, dass jeweils zwei identische Kerne und vier Neutronen als Reaktionsprodukte entstehen.

a) $_{96}^{250}$ Cm b) $_{100}^{256}$ Fm

5. Frage: (2 Punkte)

Nenne und erkläre zwei Methoden zum Nachweis der radioaktiven Strahlung!

6. Frage (je 1 Punkt)

Radioaktive Strahlung kann auf direkte und indirekte Weise die Zellen schädigen.

- a) Was ist der Unterschied zwischen direkter und indirekter Weise?
- b) Was für mögliche Folgen kann radioaktive Einstrahlung auf die DNA haben?
- c) Unsere natürliche Umgebung ist praktisch immer ein 'bisschen radioaktiv'. Weshalb macht uns diese kleine Dosis nichts?

7. Frage: (je 1 Punkt)

- a) Erkläre, wie der Massendefekt zustande kommt.
- b) Wie kann in einem Atomkraftwerk eine Kettenreaktion von spaltbarem Material verhindert werden?
- c) Erkläre die Temperaturabhängigkeit des Moderatoreffektes von Wasser.