# Radioaktivität by R. Steiger November 2004

#### 1. Frage (je 1 Punkt)

- a) Worin unterscheiden sich zwei Isotope eines Elements?
- b) Wie unterscheiden sich alpha-, beta- und gamma-Strahlung hinsichtlich Ladung und Reichweite?
- c) Erkläre, wie der Massendefekt zustande kommt.

#### 2. Frage: (je 2 Punkte)

- a) Beschreibe in wenigen Worten den Unterschied eines Druckwasserreaktors sowie eines Siedewasserreaktors. Die Beschreibung muss durch eine deutliche (!) Skizze ergänzt sein.
- b) Wie kann in einem Atomkraftwerk eine Kettenreaktion von spaltbarem Material verhindert werden?
- c) Als Moderator kann Wasser oder Graphit verwendet werden. Was für Unterschiede ergeben sich für die Sicherheit des Reaktors?

### 3. Frage: (je 1 Punkt)

- a) Erkläre die Altersbestimmung mittels der <sup>14</sup>C-Methode!
- b) Wie kommt das <sup>14</sup>C in den Organismus?
- c) Wie alt ist eine Probe, die eine 64-mal tiefere C-14-Konzentration enthält als ein noch lebender Organismus? Halbwertszeit von C-14: ca. 5730 Jahre.
- d) Was für ein Zeitbereich ist mit der C-14-Methode zuänglich? Folgende Annahme: Die Messgrenze sei ca. 1000-mal kleiner als die Konzentration an C-14, welche in lebenden Organismen nachgewiesen werden kann.

# 4. Frage: (je 1 Punkt)

Der  $\beta^+$ -Zerfall (Aufgabe c) und d)) ist folgendermassen definiert:  ${}^1_1p \to {}^1_0n + {}^0_1e$  Bei den Aufgaben e) und f) handelt es sich um Elektronen-Einfang-Reaktionen. Ergänze folgende Zerfallsreihen:

a) 
$$^{238}_{92}$$
U  $\overset{\alpha}{\to}$  A  $\overset{\beta^-}{\to}$  B $\overset{\beta^-}{\to}$  C  $\overset{\alpha}{\to}$  D b)  $^{20}_{8}$  O  $\overset{\beta^-}{\to}$  E  $\overset{\beta^-}{\to}$  F

c) 
$$^{23}_{12}$$
Mg  $\overset{\beta^+}{\rightarrow}$  G +  $^0_1$ e d)  $^{15}_8$ O  $\overset{\beta^+}{\rightarrow}$  H +  $^0_1$ e

e) 
$$_{-1}^{12}$$
e +  $_{80}^{197}$ Hg  $\rightarrow$  X f)  $_{-1}^{0}$ e +  $_{18}^{37}$ Ar  $\rightarrow$  Y

## **5. Frage:** (je 1 Punkt)

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

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

# 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?