## Geometrische Zahlenfolge Beispiel 2

<u>Bsp.:</u> Durch Kernzerfall verringert sich die Masse des radioaktiven Isotops Iod 131 <u>pro Tag um 9,5 %</u>. Das heißt: Die an einem bestimmten Tag vorhandene Masse beträgt jeweils <u>90,5 % der Masse des Vortags.</u>

- a) Welche Masse an Iod 131 ist nach 1 Tag, nach 2,3,4 bzw. 5 Tagen von <u>ursprünglich 1000 mg</u> vorhanden?
- b) Der Zerfallsprozess lässt sich durch eine geometrische Folge beschreiben. Die rekursive und die explizite Darstellung ist anzugeben.
- c) Nach wie viel Tagen ist aufgrund des Kernzerfalls nur noch die Hälfte der Ursprungsmasse vorhanden?

## Lösung:

explizite Bildungsvorschrift:  $a_n = a_1 \cdot q^{n-1}$ 

rekursive Bildungsvorschrift:  $a_{n+1} = a_n \cdot q$ 

a) 
$$a_1$$
= 1.000 mg  $\rightarrow a_2$  ist 90,5 % von  $a_1$  = 905 mg

$$a_2 = 905 \text{ mg}$$

$$a_3 = 819 \text{ mg}$$

$$a_4 = 741,2 \text{ mg}$$

$$a_5 = 670, 8 \text{ mg}$$

- b) Mit  $a_1 = 1.000$  mg und q = 0.905 erhält man die
  - explizite Bildungsvorschrift:  $a_{n+1} = a_n \cdot 0.905$
  - rekursive Bildungsvorschrift:  $a_n = 1.000 \cdot 0.905^{n-1}$
- c) Zu bestimmen ist n für  $\frac{a_1}{2}$ :

Aus  $\frac{a_1}{2} = a_1 \cdot q^{n-1}$  folgt nach Division mit  $a_1$ 

$$\frac{a_1}{2}$$
:  $a_1 = \frac{a_1}{2} \cdot \frac{1}{a_1} = \frac{1}{2}$ 

 $\frac{1}{2} = q^{n-1}$  und Logarithmieren

$$\ln \frac{1}{2} = (n-1) \ln q$$

$$\frac{\ln \frac{1}{2}}{\ln q} = n - 1$$

$$\frac{\ln \frac{1}{2}}{\ln 0.905} = n - 1$$

$$n-1 = 7$$

$$n \hspace{0.5cm} = 8$$

Etwa nach 8 Tagen ist die Ausgangsmasse auf die Hälfte zerfallen. Mit anderen Worten: Die Halbwertszeit von Iod 131 beträgt 8 Tage.