

# 9 Kernfysica

3 vwo

## 9.1 Radioactieve straling

- 1\***
- a** Uit welke deeltjes bestaat de atoomkern.
- uit protonen en uit neutronen
- b** Welke deeltjes bevinden zich in schillen om de atoomkern.
- de elektronen
- 2\***
- a** Hoeveel protonen, neutronen en elektronen zijn er aanwezig in  ${}^7\text{Li}$  ?
- zoek op: Li heeft atoomnummer 3  $\rightarrow$  3 protonen
  - massagetal is 7  $\rightarrow 7 - 3 = 4$  neutronen
  - aantal elektronen = aantal protonen = 3
- b** Hoeveel protonen, neutronen en elektronen zijn er aanwezig in  ${}^{40}\text{Ar}$  ?
- zoek op: Ar heeft atoomnummer 18  $\rightarrow$  18 protonen
  - massagetal is 40  $\rightarrow 40 - 18 = 22$  neutronen
  - aantal elektronen = aantal protonen = 18
- c** Hoeveel protonen, neutronen en elektronen zijn er aanwezig in  ${}^{238}\text{U}$  ?
- zoek op: U heeft atoomnummer 92  $\rightarrow$  92 protonen
  - massagetal is 238  $\rightarrow 238 - 92 = 146$  neutronen
  - aantal elektronen = aantal protonen = 92
- 3\***
- a** Zoek het atoomnummer van Pu op in Binas.
- atoomnummer 94
- b** Leg uit hoeveel protonen er in een Pu kern zitten.
- atoomnummer 94 dus er zijn 94 protonen
- c** Bereken de lading van een Pu kern.
- $94 \cdot e = 94 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-19} = 1,506 \cdot 10^{-17} \text{ C}$
- d** Leg uit hoeveel elektronen een Pu atoom heeft.
- atoomnummer 94 dus er zijn 94 elektronen

- e Bereken het aantal neutronen in een Pu-244 kern.
- massagetal is 244 →  $244 - 94 = 150$  neutronen
- f Zoek op welk type straling Pu voornamelijk uitzendt.
- voornamelijk  $\alpha$ -straling

4\*

atoom	aantal protonen	massagetel	aantal neutronen	notatie 1	notatie 2
helium He	2	4	2	${}^4_2\text{He}$	He-4
lithium Li	3	7	4	${}^7_3\text{Li}$	Li-7
natrium Na	11	23	$23 - 11 = 12$	${}^{23}_{11}\text{Na}$	Na-23
cobalt Co	27	$27 + 32 = 59$	32	${}^{59}_{27}\text{Co}$	Co-59
goud Au	79	$79 + 118 = 197$	118	${}^{197}_{79}\text{Au}$	Au-197
ijzer Fe	26	56	$56 - 26 = 30$	${}^{56}_{26}\text{Fe}$	Fe-56
molybdeen Mo	42	99	$99 - 42 = 57$	${}^{99}_{42}\text{Mo}$	Mo-99
lood Pb	82	208	$208 - 82 = 126$	${}^{208}_{82}\text{Pb}$	Pb-208
uranium U	92	$92 + 146 = 238$	146	${}^{238}_{92}\text{U}$	U-238
plutonium Pu	94	244	$244 - 94 = 150$	${}^{244}_{94}\text{Pu}$	Pu-244

- 5\*
- a Noem de drie verschillende soorten radioactieve straling.
- $\alpha$ -  $\beta$ - en  $\gamma$ -straling
- b Welke soort straling bestaat uit de zwaarste deeltjes?
- $\alpha$ -straling heeft massagetal 4 en heeft de zwaarste deeltjes
- c Welke soort straling bestaat uit lichtdeeltjes (fotonen)?
- $\gamma$ -straling
- d Wat is het verschil tussen  $\beta^-$ -straling en  $\beta^+$ -straling?
- $\beta^-$ -straling bestaat uit elektronen
  - $\beta^+$ -straling bestaat uit positronen

- 6\*\***
- a** Zoek het atoomnummer van zuurstof op.
- atoomnummer 8
- b** Zoek op hoeveel isotopen zuurstof heeft.
- zuurstof heeft 5 isotopen (massagetal 15, 16, 17, 18 en 19)
- c** Welke isotopen van zuurstof komen voor op aarde?
- de isotopen met massagetal 16, 17 en 18 komen op aarde voor
- d** Welke zuurstofisotoop komt het meest voor op aarde?
- atoommassa 16 komt het meeste voor (99,76%)
- e** Bereken van het  $^{18}\text{O}$  isotoop het aantal neutronen in de kern.
- atoomnummer is 8 en atoommassa is 18  $\rightarrow 18 - 8 = 10$  neutronen
- f** Geef het symbool van dit isotoop in drie verschillende notaties.
- $^{18}_8\text{O}$  |  $^{18}\text{O}$  |  $\text{O}-18$
- g** Geef de reactievergelijking van het verval van het  $^{15}\text{O}$  isotoop.
- $^{15}_8\text{O} \rightarrow {}^0_1\beta^+ + {}^{15}_7\text{N}$
- h** Geef de reactievergelijking van het verval van het  $^{19}\text{O}$  isotoop.
- $^{19}_8\text{O} \rightarrow {}^0_{-1}\beta^- + {}^{19}_9\text{F}$

- 7\*\***
- a** Leg uit tot welk element dit atoom behoort.
- 30 protonen  $\rightarrow$  atoomnummer is 30  $\rightarrow$  Zn (zink)
- b** Zoek het aantal isotopen van dit element op.
- 7 isotopen
- c** Zoek op welke isotopen van dit element radioactief zijn.
- Zn-65 en Zn-69 zijn radioactief
- d** Zoek op welke isotopen van dit element  $\beta^-$  straling uitzenden.
- $^{69}_{30}\text{Zn}$  zendt  $\beta^-$  straling uit
- e** Leg uit hoe je door de uitgezonden straling te meten erachter kunt komen met welk isotoop je te maken hebt.
- Zn-65 zendt  $\beta^+$  straling uit en Zn-69 zendt  $\beta^-$  straling uit
  - door te meten of de uitgezonden deeltjes positief of negatief zijn geladen kun je erachter komen of je met Zn-65 of met Zn-69 te maken hebt
- f** Zoek op welke isotopen van dit element  $\gamma$  straling uitzenden.
- $^{65}_{30}\text{Zn}$  zendt  $\gamma$ -straling uit (fotonen)

8\*\* a Zoek van ieder isotoop op welke straling hij uitzendt.

- ${}_{93}^{237}\text{Np}$  zendt  $\alpha$ -straling uit
- ${}_{93}^{239}\text{Np}$  zendt  $\beta^-$ -straling uit

b Stel voor het verval van beide isotopen de reactievergelijking op.

- ${}_{93}^{237}\text{Np} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{91}^{233}\text{Pa}$
- ${}_{93}^{239}\text{Np} \rightarrow {}_{-1}^0\beta + {}_{94}^{239}\text{Pu}$

9\*\* a Geef de vervalvergelijking bij het uitzenden van een  $\beta^-$  deeltje.

- ${}_{49}^{114}\text{In} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{50}^{114}\text{Sn}$  (er ontstaat een tin atoom)

b Geef de vervalvergelijking bij het uitzenden van een  $\beta^+$  deeltje.

- ${}_{49}^{114}\text{In} \rightarrow {}_1^0\beta^+ + {}_{48}^{114}\text{Cd}$  (er ontstaat een cadmium atoom)

10\*\*\* a  ${}_{86}^{222}\text{Ra} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{84}^{218}\text{Po}$

b  ${}_{84}^{218}\text{Po} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{82}^{214}\text{Pb}$

c  ${}_{82}^{214}\text{Pb} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{83}^{214}\text{Bi}$

d  ${}_{83}^{214}\text{Bi} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{84}^{214}\text{Po}$

e  ${}_{15}^{30}\text{P} \rightarrow {}_1^0\beta^+ + {}_{14}^{30}\text{Si}$

11\*\*\* a Bereken hoeveel verschillende soorten  $\text{Cl}_2$  moleculen er bestaan.

- ${}_{17}^{35}\text{Cl}$  en  ${}_{17}^{37}\text{Cl}$
- er zijn 3 combinaties mogelijk:  ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{35}\text{Cl}$  |  ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl}$  |  ${}_{17}^{37}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl}$

b Bereken de moleculemassa's van deze verschillende moleculen.

- ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{35}\text{Cl} \rightarrow 2 \cdot 34,96885 = 69,9377 \text{ u}$
- ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl} \rightarrow 34,96885 + 36,96590 = 71,93475 \text{ u}$
- ${}_{17}^{37}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl} \rightarrow 2 \cdot 36,96590 = 73,9318 \text{ u}$

c Leg dit uit.

- bij centrifugeren gaan de zwaarste moleculen aan de buitenkant zitten
- na het centrifugeren zitten de  ${}_{17}^{37}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl}$  moleculen aan de buitenkant, de  ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{37}\text{Cl}$  moleculen halverwege en de  ${}_{17}^{35}\text{Cl} - {}_{17}^{35}\text{Cl}$  aan de binnenkant

**12\*\*\*\*** a Zoek op in welke verhouding deze stabiele Cu isotopen op aarde voorkomen.

- ${}^{63}_{29}\text{Cu}$  komt 69,17 % voor in natuurlijk koper
- ${}^{65}_{29}\text{Cu}$  komt 30,83 % voor in natuurlijk koper

b Bereken de gemiddelde atoommassa van koper.

- van 100 atomen zijn er gemiddeld 69,17  ${}^{63}_{29}\text{Cu}$  en 30,83  ${}^{65}_{29}\text{Cu}$
- 100 atomen wegen  $69,17 \cdot 63 + 30,83 \cdot 65 = 6361,66$  u
- één atoom weegt gemiddeld  $\frac{6361,66}{100} = 63,6166$  u

c Leg uit of jouw waarde overeenkomt met die in het periodieke systeem.

- het periodiek systeem geeft 63,55 u → er is geen overeenstemming
- dit komt omdat het proton en het neutron in een koperatoom niet precies een massa van 1 u hebben

**13\*\*\*\*** a Leg uit wat een isomeer is.

- een isomeer is de metastabiele (hoog energetische) toestand van een isotoop
- de extra energie wordt na een poosje meestal als  $\gamma$ -foton uitgezonden

b Leg uit dat krypton-81m niet kan ontstaan uit  $\beta^-$  verval.

- ${}^{81}_{35}\text{Br} \rightarrow {}^0_{-1}\beta^- + {}^{81}_{36}\text{Kr}$
- ${}^{81}_{35}\text{Br}$  is niet radioactief → de reactie verloopt niet spontaan

c Leg uit dat krypton-81m ook niet kan ontstaan uit  $\beta^+$  verval.

- ${}^{81}_{37}\text{Rb} \rightarrow {}^0_{1}\beta^+ + {}^{81}_{36}\text{Kr}$
- het  ${}^{81}_{37}\text{Rb}$  is een  $\beta^-$ -straler en niet een  $\beta^+$ -straler → de reactie zal niet spontaan verlopen

d Geef de vervalvergelijking van krypton-81m.

- ${}^{81\text{m}}_{36}\text{Kr} \rightarrow {}^{81}_{36}\text{Kr} + {}^0_0\gamma$

---

## 9.2 De snelheid van radioactief verval

### Halveringstijd

- 1\***
- a** Leg met eigen woorden uit wat de halveringstijd is.
- de halveringstijd is de tijd waarin de helft van het aantal aanwezige kernen verval
- b** Hoeveel procent van de radioactieve stof is er nog aanwezig na 1 dag.
- na 1 dag is nog  $\frac{1}{2}$  aanwezig = 50%
- c** Hoeveel procent van de radioactieve stof is er nog aanwezig na 2 dagen.
- na 2 dagen is nog  $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$  aanwezig = 25%
- d** Hoeveel procent van de radioactieve stof is er nog aanwezig na 3 dagen.
- na 3 dagen is nog  $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$  aanwezig = 12,5%
- 2\*\***
- a** Bereken het aantal neutronen in een U-238 kern.
- U-238  $\rightarrow$   ${}_{92}^{238}\text{U}$
  - aantal neutronen is  $238 - 92 = 146$
- b** Bereken het aantal neutronen in een U-235 kern.
- U-235  $\rightarrow$   ${}_{92}^{235}\text{U}$
  - aantal neutronen is  $235 - 92 = 143$
- c** Vergelijk de halveringstijden van U-238 en U-234 en verklaar hiermee waarom U-234 veel minder voorkomt op aarde.
- de halveringstijd van U-234 is veel kleiner dan die van U-238
  - U-234 valt sneller uit elkaar dan U-238 en komt daarom minder voor op aarde
- 3\*\***
- a** Welke van deze isotopen is het stabielst?
- bij een grote halveringstijd is het verval langzaam
  - hoe groter de halveringstijd hoe stabiel de isotoop is
  - Si-32 is stabiel dan Si-31
- b** Verwacht je dat één van deze isotopen op aarde voorkomt?
- de halveringstijd is erg klein ten opzichte van de leeftijd van de aarde
  - op aarde komen deze isotopen niet voor (*tenzij ze zijn ontstaan of zijn gemaakt*)

- 4\*\***
- a** Zoek de halveringstijd van P-30 op.
- opzoeken:  $t_{\frac{1}{2}} = 2,50$  minuten
- b** Hoeveel kernen zijn er nog aanwezig na 5 minuten?
- 5 minuten is 2 keer de halveringstijd  $\rightarrow 2000 \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = 500$  kernen aanwezig
- c** Hoeveel kernen zijn er nog aanwezig na 10 minuten?
- 10 minuten is 4 keer de halveringstijd  $\rightarrow 2000 \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = 125$  aanwezig
- d** Hoeveel kernen zijn er in 10 minuten vervallen?
- in het begin zijn er 2000 kernen en na 10 minuten zijn er nog 125 aanwezig
  - in 10 minuten zijn er  $2000 - 125 = 1875$  kernen vervallen

- 5\*\***
- a** Zoek de halveringstijd van P-33 op.
- opzoeken:  $t_{\frac{1}{2}} = 25,3$  dagen
- b** Na hoeveel tijd is de 75% van het gemaakte P-33 vervallen?
- er is nog 1/4 deel over
  - $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$
  - 2 keer de halveringstijd:  $t = 2 \cdot 25,3 = 50,6$  dagen
- c** Na hoeveel tijd is van het gemaakte  $^{33}\text{P}$  nog 12,5% over?
- 12,5% over  $\rightarrow$  1/8 deel aanwezig
  - $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$
  - 3 keer de halveringstijd:  $t = 3 \cdot 25,3 = 75,9$  dagen

- 6\*\***
- a** Zoek de halveringstijd van C-14 op.
- opzoeken:  $t_{\frac{1}{2}} = 5730$  jaar
- b** Hoe oud is de ploeg?
- er is nog 1/4 deel over
  - $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$
  - 2 keer de halveringstijd:  $t = 2 \cdot 5730 = 11.460$  jaar

**7\*\*** a Hoelang duurt het totdat de radioactiviteit in haar lichaam afkomstig van  $^{131}\text{I}$  is gedaald tot 25% van de oorspronkelijke hoeveelheid?

- 25% van de oorspronkelijke hoeveelheid is  $\frac{1}{4}$  deel

- $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$

- na 2 keer de halveringstijd is er 25% aanwezig
- opzoeken:  $t_{\frac{1}{2}} = 8,0$  dagen
- $t = 2 \cdot 8 = 16$  dagen

**b** Na hoeveel tijd is 93,75% van het toegediende  $^{131}\text{I}$  verdwenen?

- 93,75% verdwenen  $\rightarrow$  er is nog  $100 - 93,75 = 6,25\%$  aanwezig

- 6,25% van de oorspronkelijke hoeveelheid is  $\frac{1}{16}$  deel

- $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{16}$

- 4 keer de halveringstijd  $\rightarrow t = 4 \cdot 8 = 32$  dagen

**8\*\*\*** a Bereken de halveringstijd van deze stof.

- 12,5% over =  $\frac{1}{8}$  deel over

- $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$

- 3 keer de halveringstijd is 24 uur

- $3 \cdot t_{\frac{1}{2}} = 24 \rightarrow t_{\frac{1}{2}} = 8$  uur

**b** Bereken hoeveel procent van deze stof is vervallen na 16 uur.

- $\frac{16}{8} = 2$

- 16 uur is 2 keer de halveringstijd

- $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$

- $\frac{1}{4}$  deel is  $\frac{100}{4} = 25\%$

- er is  $100 - 25 = 75\%$  vervallen

**c** Bereken hoeveel procent van deze stof is vervallen na 48 uur.

- $\frac{48}{8} = 6$

- 48 uur is 6 keer de halveringstijd

- $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{64}$

- $\frac{1}{64}$  deel is  $\frac{100}{64} = 1,56\%$

- er is  $100 - 1,56 = 98,4\%$  vervallen



9\*\*\*

a Welke straling zendt deze isotoop uit?

- opzoeken:  $^{137}_{55}\text{Cs}$  zendt  $\beta$ -straling en  $\gamma$ -straling uit

b Hoeveel procent van de oorspronkelijke hoeveelheid Cs-137 is er nog aanwezig na 150 jaar.

- opzoeken:  $t_{1/2} = 30$  jaar

- $\frac{150}{30} = 5$

- 150 jaar is 5 keer de halveringstijd

- $\left(\frac{1}{2}\right)^5 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{32}$

- $\frac{1}{32}$  deel is  $\frac{100}{32} = 3,125\%$  → na 150 jaar is er nog 3,125% aanwezig

c Hoeveel procent van de oorspronkelijke hoeveelheid Cs-137 is er nog aanwezig na 300 jaar.

- $\frac{300}{30} = 10$

- 300 jaar is 10 keer de halveringstijd

- $\left(\frac{1}{2}\right)^{10} = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{1024}$

- $\frac{1}{1024}$  deel is  $\frac{100}{1024} = 0,0977\%$  na 300 jaar is er nog 0,0977% aanwezig

d In welk jaar is het aantal Cs-137 kernen afgenomen tot 12,5% van de oorspronkelijke hoeveelheid?

- 100% → 50% → 25% → 12,5%

- drie keer de halveringstijd  $t_{1/2} = 30$  jaar

- $3 \cdot 30 = 90$  jaar →  $1986 + 90 = 2076$

- in 2076 is het aantal cesium-137 kernen afgenomen tot 12,5%

e In welk jaar het aantal aanwezige Cs-137 kernen afgenomen tot 1,5625% van de oorspronkelijke hoeveelheid?

- $100 / 1,5625\% = 64$

- er is nog 1/64 deel over

- $\left(\frac{1}{2}\right)^6 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{64}$

- na zes keer de halveringstijd is er 1/64 deel over

- $6 \cdot 30 = 180$  jaar

- na 180 jaar is er nog 1/64 deel van de cesium-137 kernen over

- $1986 + 180 = 2166$

- in 2166 is het aantal cesium-137 kernen afgenomen tot 1,5625%

- 10\*\***
- a** Hoe groot de halveringstijd?
- op  $t=0$  zijn er 900 kernen
  - na 4,0 uur zijn er 450 kernen
  - de halveringstijd is 4,0 uur
- b** Hoeveel kernen zijn er na 24 uur nog aanwezig?
- $\frac{24}{4} = 6 \rightarrow$  24 uur is 6 keer de halveringstijd
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^6 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{64}$
  - na 24 uur zijn er  $\frac{900}{64} = 14$  kernen aanwezig
- c** Hoeveel kernen zijn er na 24 h vervallen?
- op  $t=0$  zijn er 900 kernen en na 24 uur zijn er 14 kernen
  - na 24 h zijn er  $900 - 14 = 886$  kernen vervallen

- 11\*\***
- a** Hoe groot is de halveringstijd?
- op  $t=0$  is er 0,18 gram
  - na 23 uur is er 0,09 gram
  - de halveringstijd is 23 uur
- b** Na hoeveel tijd is er 3,125% van de oorspronkelijke hoeveelheid aanwezig?
- $100\% \rightarrow 50\% \rightarrow 25\% \rightarrow 12,5\% \rightarrow 6,25\% \rightarrow 3,125\%$
  - 3,125% is aanwezig na 5 keer de halveringstijd
  - $5 \cdot 23 = 115 \rightarrow$  na 115 uur is 3,125% aanwezig
- c** Hoeveel gram is er in deze tijd vervallen?
- 3,125% aanwezig  $\rightarrow 100 - 3,125 = 96,875\%$  is vervallen
  - op  $t=0$  is er 0,18 gram
  - $0,18 \cdot 0,96875 = 0,174$  gram is vervallen

## Activiteit

- 12\***
- a** Leg met eigen woorden uit wat met de activiteit is.
- de activiteit is het aantal kernen dat in één seconde vervalt
- b** Wat is het symbool van de grootte activiteit?
- hoofdletter A
- c** Wat is de eenheid van activiteit en wat is het symbool hiervan?
- de becquerel (Bq)
- d** Hoeveel procent van de activiteit is er nog aanwezig na 1 dag.

- na 1 dag is nog  $\frac{1}{2}$  aanwezig = 50%

e Hoeveel procent van de activiteit is er nog aanwezig na 2 dagen.

- na 2 dagen is nog  $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$  aanwezig = 25%

f Hoeveel procent van de activiteit stof is er nog aanwezig na 3 dagen.

- na 3 dagen is nog  $\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$  aanwezig = 12,5%

13\*\*

a Hoe groot is de activiteit van dit brokje stof?

- 160 deeltjes per minuut is 26,7 deeltjes per seconde
- $A = 26,6 \text{ Bq}$

b Wat is de halveringstijd van deze stof?

- er is nog  $1/16$  deel over
- $\left(\frac{1}{2}\right)^4 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{16}$
- na vier keer de halveringstijd is er  $1/16$  deel over
- $4 \cdot t_{1/2} = 8 \text{ uur} \rightarrow t_{1/2} = 2 \text{ uur}$

14\*

a Is de activiteit van het  $^{239}\text{Pu}$  na 1 mensenleven merkbaar kleiner geworden?

- opzoeken:  $t_{1/2} = 24000 \text{ jaar}$
- in een mensenleven (100 jaar) is de activiteit nauwelijks kleiner geworden

b Hoelang zal het nog duren voordat de helft van het  $^{239}\text{Pu}$  is verdwenen?

- de helft van het  $^{239}\text{Pu}$  is verdwenen na 1 keer de halveringstijd
- dit duurt nog 24000 jaar

15\*\*

a Leg uit of de halveringstijd van 2 gram  $^{131}\text{I}$  groter, kleiner of gelijk is aan die van 1 gram  $^{131}\text{I}$ .

- de halveringstijd is onafhankelijk van de hoeveelheid stof
- de halveringstijden zijn gelijk aan elkaar

b Leg uit of de activiteit van 2 gram  $^{131}\text{I}$  groter, kleiner of gelijk is aan de activiteit van 1,0 gram  $^{131}\text{I}$ .

- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$
- de activiteit is recht evenredig met het aantal aanwezige kernen
- 2 gram jood-131 heeft twee keer zoveel activiteit als 1 gram jood-131

**16\*\*** a Bereken de halveringstijd.

- $12,5\% = \frac{12,5}{100} = \frac{1}{8}$
- $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$
- 24 uur = 3 keer de halveringstijd
- $t_{\frac{1}{2}} = \frac{24}{3} = 8$  uur

**17\*\*** a Hoe lang geleden leefde deze Neanderthaler?

- opzoeken  $^{14}_6\text{C} \rightarrow t_{\frac{1}{2}} = 5730$  jaar
- 8 keer zo klein =  $\frac{1}{8}$
- $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$
- na drie keer de halveringstijd is er 1/8 deel over
- $3 \cdot 5730 = 17190$  jaar

**18\*\*\*** a Wie van hen heeft gelijk? Isabel, Leonardo of geen van beide?

- de activiteit is afhankelijk van de halveringstijd én van het aantal aanwezige kernen
- geen van beiden heeft gelijk, want je weet niet hoeveel kernen er van iedere stof zijn

b Heeft Jasmijn gelijk?

- nee, want je weet nog steeds niet hoeveel kernen er zijn in stof A en in stof B
- wat je ook moet weten zijn de massa's van de atomen van de stoffen A en B

**19\*\*\*** a Hoeveel gram van deze stof is er in 6 uur vervallen?

- een kwart van de oorspronkelijke hoeveelheid is 1 gram
- in 6 uur is 3 gram van de stof vervallen

b Bereken de halveringstijd van deze isotoop.

- een kwart van de oorspronkelijke hoeveelheid  $\rightarrow \left(\frac{1}{2}\right)^2 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$
- 6 uur is 2 keer de halveringstijd
- $2 \cdot t_{\frac{1}{2}} = 6 \rightarrow t_{\frac{1}{2}} = 3$  uur

- c Bereken de hoeveel van deze stof aanwezig is na 6 uur.
- na 6 uur is er nog een kwart aanwezig  $\rightarrow \frac{100}{4} = 25$  gram

- d Bereken hoeveel van deze stof aanwezig is na 24 uur.

- $\frac{24}{3} = 8 \rightarrow 8$  keer de halveringstijd
- $\left(\frac{1}{2}\right)^8 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{256}$
- de hoeveelheid is met een factor 256 afgenomen
- $\frac{100}{256} = 0,390625 \rightarrow$  er is nog 0,39 gram over

- e Bereken hoeveel van deze stof is vervallen na 12 uur.

- $\frac{12}{3} = 4 \rightarrow 4$  keer de halveringstijd
- $\left(\frac{1}{2}\right)^4 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{16}$
- de hoeveelheid is met een factor 16 afgenomen
- $\frac{100}{16} = 6,25 \rightarrow$  er is nog 6,25 gram over
- na 12 uur is er  $100 - 6,25 = 93,75$  gram vervallen

- 20\*\*\*** a Zoek de halveringstijden van broom-82 en nikkel-65 op.

- $^{82}_{35}\text{Br}$  heeft een halveringstijd van 35,3 uur
- $^{65}_{28}\text{Ni}$  heeft een halveringstijd van 2,5 uur

- b Leg uit welk isotoop de grootste stabiliteit heeft.

- $^{82}_{35}\text{Br}$  heeft de grootste halveringstijd
- $^{82}_{35}\text{Br}$  heeft de grootste stabiliteit

- c Leg uit welk isotoop de grootste activiteit heeft op  $t=0$ .

- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$
- op  $t=0$  hebben beide stoffen hetzelfde aantal kernen
- het isotoop met de kleinste  $t_{1/2}$  heeft de grootste activiteit
- $^{65}_{28}\text{Ni}$  heeft op  $t=0$  de grootste activiteit

- d Verklaar waarom de activiteit van beide monsters afneemt in de tijd.

- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$
- $t_{1/2}$  verandert niet  $\rightarrow$  omdat  $N$  afneemt neemt ook de activiteit af

- e Leg uit bij welk isotoop de afname het snelst verloopt.
- voor het isotoop met de kleinste  $t_{1/2}$  verloopt de afname het snelst
  - voor  ${}^{65}_{28}\text{Ni}$  verloopt de afname het snelst

21\*\*\*

a Bereken de activiteit van 1 gram  ${}^{131}\text{I}$ .

- in 1,0 g zitten  $4,60 \cdot 10^{21}$  atomen
- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$
- opzoeken:  $t_{1/2} = 8,0$  dagen  $= 8 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 = 6,912 \cdot 10^5$  s (tijd moet in seconden)
- $A = \frac{0,693}{6,912 \cdot 10^5} \cdot 4,60 \cdot 10^{21} = 4,6133 \cdot 10^{15} = 4,61 \cdot 10^{15}$  Bq

b Bereken de activiteit van 5 gram  ${}^{131}\text{I}$ .

- 1 gram:  $A = 4,6133 \cdot 10^{15}$  Bq
- 5 gram  $\rightarrow$  activiteit wordt 5 keer groter
- 5 gram:  $A = 5 \cdot 4,6133 \cdot 10^{15} = 2,31 \cdot 10^{16}$  Bq

c Bereken na hoeveel tijd er nog 1/64 deel van de activiteit over is.

- $\left(\frac{1}{2}\right)^6 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{64}$
- na zes keer de halveringstijd is er 1/64 deel over
- opzoeken:  $t_{1/2} = 8,0$  dagen
- $6 \cdot 8 = 48$  dagen
- na 48 dagen is er nog 1/64 deel van de activiteit over

d Bereken na hoeveel tijd 87,5% van het jood-131 is vervallen.

- 87,5% vervallen  $\rightarrow$  12,5% is nog aanwezig
- 12,5% is 1/8 deel
- $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$
- na drie keer de halveringstijd is er 1/8 deel over
- $t_{1/2} = 8,0$  dagen
- $3 \cdot 8 = 24$  dagen
- na 24 dagen is er nog 12,5% van het jood-131 aanwezig
- na 24 dagen is er 87,5% van het jood-131 vervallen

## Herhaling

1\* Bereken de machten van 2 tot aan de 10<sup>e</sup> macht:

$$2^1 = 2$$

$$2^6 = 64$$

$$2^2 = 2 \cdot 2 = 4$$

$$2^7 = 128$$

$$2^3 = 2 \cdot 2 \cdot 2 = 8$$

$$2^8 = 256$$

$$2^4 = 16$$

$$2^9 = 512$$

$$2^5 = 32$$

$$2^{10} = 1024$$

2\* Bereken de machten van  $\frac{1}{2}$  tot aan de 10<sup>e</sup> macht:

$$\left(\frac{1}{2}\right)^1 = \frac{1}{2}$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^6 = 1 / 64$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^2 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^7 = 1 / 128$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^8 = 1 / 256$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^4 = 1 / 16$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^9 = 1 / 512$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^5 = 1 / 32$$

$$\left(\frac{1}{2}\right)^{10} = 1 / 1024$$

3\*\* Maak berekeningen met:  $N = N_0 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^n$

N	N <sub>0</sub>	n
62,5	$1,0 \cdot 10^3$	4
$1,0 \cdot 10^3 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^6 = 15,6$	$1,0 \cdot 10^3$	6
$1,0 \cdot 10^6 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^{12} = 244$	$1,0 \cdot 10^6$	12
$1,28 \cdot 10^6 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^7 = 1,0 \cdot 10^4$	$1,28 \cdot 10^6$	7
$1,28 \cdot 10^6 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^8 = 5,0 \cdot 10^3$	$1,28 \cdot 10^6$	8
$6,4 \cdot 10^5$	$5,12 \cdot 10^6$	$\frac{5,12 \cdot 10^6}{6,4 \cdot 10^5} = 8 \rightarrow n = 3$
$2,0 \cdot 10^4$	$5,12 \cdot 10^6$	$\frac{5,12 \cdot 10^6}{2,0 \cdot 10^4} = 256 \rightarrow n = 8$

4\*\*  $\ln 2 = 0,693147$

Een jaar heeft 365,25 dagen | een dag heeft 24 uur | een uur heeft 3600 seconden.

A	$t_{1/2}$	N
138,6	5 s	1000
13,8	50 s	1000
1155	5 min 600 s	$1,0 \cdot 10^6$
96,27	2,0 uur 7200 s	$1,0 \cdot 10^6$
0,01098	2,0 jaar $6,31152 \cdot 10^7$ s	$1,0 \cdot 10^6$
$7,32 \cdot 10^{-3}$	3000 jaar $9,46728 \cdot 10^{10}$ s	$1,0 \cdot 10^9$
$2,196 \cdot 10^8$	$1,0 \cdot 10^9$ jaar $3,15576 \cdot 10^{16}$ s	$1,0 \cdot 10^{25}$

5\*\* Maak berekeningen met:  $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N \rightarrow t_{1/2} = \frac{N}{A} \cdot \ln 2$

A	$t_{1/2}$ tijd in seconden	N
138,6	5	1000
200	3,47	1000
200	$3,47 \cdot 10^3$	$1,0 \cdot 10^6$
2000	$3,47 \cdot 10^2$	$1,0 \cdot 10^6$
$1,0 \cdot 10^4$	69,3	$1,0 \cdot 10^6$
$1,0 \cdot 10^5$	6,93	$1,0 \cdot 10^6$
$1,0 \cdot 10^6$	0,693	$1,0 \cdot 10^6$



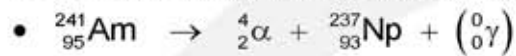
---

## 9.3 Ioniserende straling

- 1\***
- a** Leg uit wat met de dracht van een deeltje wordt bedoeld.
- de afstand die het deeltje in een stof kan afleggen
- b** Leg uit wat met het ioniserend vermogen wordt bedoeld.
- het vermogen om van een atoom een elektron te verwijderen en er een positief ion van te maken
- 2\*\***
- a** Leg uit waarom dit het geval is.
- de energie van het binnenkomende deeltje is beschikbaar om ionisaties te maken
  - hoe meer energie er beschikbaar is hoe meer ionisaties er gemaakt kunnen worden
  - meer ionisaties betekent een grotere indringdiepte
- b** Leg uit waarom dit het geval is.
- $\alpha$ -deeltjes zijn groot en hebben een dubbele positieve lading
  - hierdoor hebben ze veel interactie met de stof waar ze doorheen gaan
  - op hun weg door de stof verliezen ze snel energie
  - in korte tijd hebben ze al hun kinetische-energie verloren
- c** Leg uit waarom dit het geval is.
- een kleine dracht wordt veroorzaakt door veel botsingen (interactie) met de stof
  - kinetische-energie wordt gebruikt om atomen te ioniseren
  - een snelle afname van de kinetische-energie correspondeert met veel ionisaties
- d** Leg uit waarom dit het geval is.
- in een stof met een hoge dichtheid zijn veel atomen per volume en/of hebben de atomen een grote massa
  - bij een stof met een grotere dichtheid zullen de  $\alpha$ - en  $\beta$ -deeltjes veel atomen tegenkomen en/of worden ze per botsing meer afgeremd
  - als  $\alpha$ - en  $\beta$ -deeltjes sterk worden afgeremd is de dracht (indringdiepte) klein
- e** Leg uit waarom dit het geval is.
- fotonen hebben geen elektrische lading
  - fotonen hebben minder interactie met atomen en worden daarom minder snel afgeremd
- 3\*\***
- a** Leg uit of je hiervoor het beste een  $\alpha$ -straler een  $\beta$ -straler of een  $\gamma$ -straler kunt gebruiken.
- $\alpha$ -straling kan niet gebruikt worden want dat komt niet door de wand van de pijp
  - $\gamma$ -straling komt wel door de wand maar bereikt ook mensen op grote afstand
  - $\beta$ -straling is het beste, want komt door de wand maar gaat niet te ver door de lucht

- b** Als je kunt kiezen tussen het toevoegen van  $^{131}\text{I}$  (jood-131) en  $^{32}\text{Si}$  (silicium-32) welke van deze kun je dan het beste gebruiken?
- opzoeken: de halveringstijd van  $^{131}\text{I}$  is 8 dagen
  - opzoeken: de halveringstijd van  $^{32}\text{Si}$  is 150 jaar
  - je kunt het beste  $^{131}\text{I}$  gebruiken want dat is na een paar weken verdwenen

**4\*\*\* a** Geef de vervalreactie van Am-137.



**b** Leg uit of de activiteit van americium-241 na 20 jaar veel of weinig is veranderd.

- opzoeken: de halveringstijd van Am-241 is 432 jaar
- na 20 jaar is er nog maar weinig Am-241 vervallen

**c** Leg uit of de ontstane stof dan meer of minder activiteit heeft dan het aanwezige Am-241.

- bij het verval van Am-241 ontstaat Np-237 (neptunium-237)
- opzoeken: de halveringstijd van Np-237 is  $2,14 \cdot 10^6$  jaar

- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$

- het aantal kernen N is gelijk
- Np-237 heeft een veel langere halveringstijd
- de activiteit van Np-237 is veel kleiner dan van Am-241

**d** Kan de uitgezonden  $\alpha$ -straling normaal gesproken buiten het plastic doosje van de rookmelder komen?

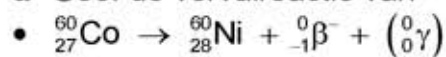
- de dracht van  $\alpha$ -deeltjes is erg klein
- $\alpha$ -deeltjes kunnen niet door het plastic heen

**e** Leg uit waarom rookmelders met radioactief americium gevaarlijk kan zijn voor bewoners en hulpdiensten als er brand uitbreekt.

- als het  $^{241}\text{Am}$  met de huid in aanraking komt sta je bloot aan  $\alpha$ -straling
- $\alpha$ -straling heeft een groot ioniserend vermogen en is daarom schadelijk

**5\*\*\* Doorstralen van fruit**

**a** Geef de vervalreactie van  $^{60}\text{Co}$  (kobalt-60)



**b** Geef daarvoor de reden.

- de dracht van  $\beta$ -straling (in fruit) is klein
- alleen de bovenste laag wordt bestraald, de lager eronder niet

## Halveringsdikte

- 6\*\*** a Hoe dik is het plaatje als 12,5% van de straling in de detector komt?
- $\frac{12,5}{100} = \frac{1}{8}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8} \rightarrow 3$  keer de halveringsdikte
  - $3 \cdot 5 = 15$  mm  $\rightarrow$  het plaatje moet 15 mm dik zijn
- b Hoe dik moet je het plaatje maken? Rond af op een heel aantal keer de halveringsdikte.
- $\left(\frac{1}{2}\right)^6 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{64}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^7 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{128}$
  - het plaatje moet 7 keer de halveringsdikte hebben
  - $7 \cdot 5 = 35$  mm  $\rightarrow$  het plaatje moet 35 mm dik zijn
- 7\*\*** a Hoe dik is het plaatje?
- $\frac{6,25}{100} = \frac{1}{16}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^4 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{16} \rightarrow 4$  keer de halveringsdikte
  - $4 \cdot 2 = 8$  cm  $\rightarrow$  het plaatje moet 8 cm dik zijn
- b Hoe dik is dit plaatje?
- $100 - 87,5 = 12,5$
  - 12,5 % wordt doorgelaten
  - $\frac{12,5}{100} = \frac{1}{8}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8} \rightarrow 3$  keer de halveringsdikte
  - $3 \cdot 2 = 6$  cm  $\rightarrow$  het plaatje moet 6 cm dik zijn
- c Hoe dik is dit plaatje?
- $\frac{0,78}{100} = \frac{1}{128}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^7 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{128} \rightarrow 7$  keer de halveringsdikte
  - $7 \cdot 2 = 14$  cm  $\rightarrow$  het plaatje moet 14 cm dik zijn

- 8<sup>\*\*\*</sup>** a Bereken de dikte van het eerste plaatje.
- 25 % wordt doorgelaten
  - $\frac{25}{100} = \frac{1}{4}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^2 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{4} \rightarrow$  2 keer de halveringsdikte
  - $2 \cdot 1,5 = 3 \text{ cm} \rightarrow$  plaatje 1 is 3 cm dik

- b Bereken de dikte van het tweede plaatje.
- $\frac{6,25}{100} = \frac{1}{16}$
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^4 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{16} \rightarrow$  4 keer de halveringsdikte
  - $4 \cdot 1,5 = 6 \text{ cm} \rightarrow$  de plaatjes 1 en 2 zijn samen 6 cm dik
  - plaatje 1 is 3 cm dik  $\rightarrow$  plaatje 2 is  $6 - 3 = 3 \text{ cm}$  dik

- 9<sup>\*\*\*\*</sup>** a Hoeveel procent van de straling komt er in de detector?
- dikte van plaatje A is 1 keer de halveringsdikte
  - dikte van plaatje B is 2 keer de halveringsdikte
  - de  $\gamma$ -stralen gaan door 3 keer de halveringsdikte
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^3 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$
  - $\frac{100}{8} = 12,5$
  - 12,5% van de straling komt in de detector

- b Hoeveel procent van de straling komt er nu in de detector?
- dikte van plaatje A is 4 keer de halveringsdikte
  - dikte van plaatje B is 3 keer de halveringsdikte
  - de  $\gamma$ -stralen gaan door 7 keer de halveringsdikte
  - $\left(\frac{1}{2}\right)^7 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{128}$
  - $\frac{100}{128} = 0,78$
  - 0,78% van de straling komt in de detector

- 10<sup>\*\*\*</sup>** a Bereken hoeveel procent van de straling door het loodschoort wordt tegengehouden.
- $\frac{0,055}{0,011} = 5$

- de dikte van het loodschort is 5 keer de halveringsdikte
- $\left(\frac{1}{2}\right)^5 = \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2} = \frac{1}{32}$
- $\frac{100}{32} = 3,125$
- 3,125 % wordt doorgelaten
- $100 - 3,125 = 96,9\%$  wordt tegengehouden

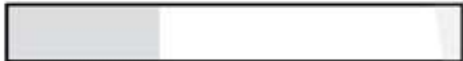
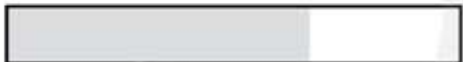

## Herhaling

1\* Maak berekeningen met:  $I = I_0 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^n$

I	I <sub>0</sub>	n
62,5	500	3
$1,0 \cdot 10^3 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^2 = 250$	$1,0 \cdot 10^3$	2
$1,0 \cdot 10^6 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^5 = 1,56 \cdot 10^4$	$1,0 \cdot 10^6$	5
$1,28 \cdot 10^6 \cdot \left(\frac{1}{2}\right)^7 = 1,0 \cdot 10^4$	$1,28 \cdot 10^6$	7
$2,0 \cdot 10^3$	$1,6 \cdot 10^4$	$\frac{1,6 \cdot 10^4}{2,0 \cdot 10^3} = 8 \rightarrow n = 3$
$6,4 \cdot 10^5$	$5,12 \cdot 10^6$	$\frac{5,12 \cdot 10^6}{6,4 \cdot 10^5} = 8 \rightarrow n = 3$
$2,0 \cdot 10^4$	$5,12 \cdot 10^6$	$\frac{5,12 \cdot 10^6}{2,0 \cdot 10^4} = 256 \rightarrow n = 8$

## 9.4 Detectie van straling

- 1\*\*
- a Leg uit waarom dit belangrijk is.
- de monteur moet in de gaten houden of de stralingsdosis die hij op jaarbasis oploopt onder het toegestane maximum blijft
- b Leg uit waarom dit niet nodig is.
- de monteur heeft geen GM-teller nodig als op de plaats waar hij moet werken geen straling aanwezig is (bijvoorbeeld in de controlekamer)
- c Noem een voorbeeld van zo'n situatie.
- de monteur heeft wel een GM-teller nodig als op de plaats waar hij moet werken mogelijk straling aanwezig is (bijvoorbeeld dichtbij de reactor)

- 2\*\*
- a Teken de verkleuring van het stralingsgevoelige materiaal bij blootstelling aan uitsluitend  $\beta$ -straling.
- 
- b Teken de verkleuring van het stralingsgevoelige materiaal bij blootstelling aan uitsluitend röntgenstraling (X-straling).
- 
- c Teken de verkleuring van het stralingsgevoelige materiaal bij blootstelling aan  $\beta$ - en  $\gamma$ -straling.
- 

### 3\*\*\* Stralingsbescherming

- a Leg uit waarom het niet zinvol is om badges te maken die gevoelig zijn voor  $\alpha$ -straling.
- de dracht van  $\alpha$ -deeltjes in lucht is erg klein
  - de  $\alpha$ -straling is al geabsorbeerd voordat het de badge bereikt
- b Geef de vervalreactie van Cs-137.
- ${}^{137}_{55}\text{Cs} \rightarrow {}^0_{-1}\beta + {}^{137}_{56}\text{Ba} + ({}^0_0\gamma)$
- c Geef de vervalreactie van Sr-90.
- ${}^{90}_{38}\text{Sr} \rightarrow {}^0_{-1}\beta + {}^{90}_{39}\text{Y}$
- d Geef de vervalreactie van Po-209.
- ${}^{209}_{84}\text{Po} \rightarrow {}^4_2\alpha + {}^{205}_{82}\text{Pb}$

- c Leg uit welke van deze drie stoffen het best gebruikt kan worden om de badges te testen.
- Sr-90 is het beste omdat het van de drie stoffen de enige is die alleen  $\beta$ -straling uitzendt



## 9.5 Absorptie van straling door materie

- 1\*\***
- a** Leg uit waarom er lood in de pakken wordt verwerkt.
- lood absorbeert radioactieve straling erg goed
- b** Leg uit waarom ze een gasmasker dragen.
- stofdeeltjes kunnen  $\alpha$ -stralers bevatten
  - bij het inademen van  $\alpha$ -stralers worden de longen beschadigd
- c** Leg uit waarom een gasmasker voor hen niet nodig is.
- in het ziekenhuis zijn geen stofdeeltjes met  $\alpha$ -stralers aanwezig
- 2\*\*** **Inwendige bestraling**
- a** Leg uit of er bij deze methode alfastraling of bètastraling wordt gebruikt.
- $\alpha$ -straling heeft een klein doordringend vermogen en kan niet door de wand van de metalen capsule
- b** Geef de reactievergelijkingen voor het verval van Ra-226 en van Co-60.
- ${}^{226}_{88}\text{Ra} \rightarrow {}^4_2\alpha + {}^{222}_{86}\text{Rn} + {}^0_0\gamma$
  - ${}^{60}_{27}\text{Co} \rightarrow {}^0_{-1}\beta + {}^{60}_{28}\text{Ni} + {}^0_0\gamma$
- c** Noem de belangrijkste verschillen tussen het gebruik van Ra-226 en Co-60.
- bij Ra-226 komt alleen  $\gamma$ -straling buiten de capsule, bij Co-60 is er ook  $\beta$ -straling
  - de halveringstijd van Ra-226 is 1600 jaar en de halveringstijd van Co-60 is 5,27 jaar
- 3\*\***
- a** Bereken de dosisequivalent die de monteur na 1 uur werken ontvangt.
- $E_{\text{abs}} = 60 \cdot 60 \cdot 1,0 \cdot 10^{-7} = 3,6 \cdot 10^{-4} \text{ J per uur} \quad | \quad m = 90 \text{ kg} \quad | \quad D = \dots \text{ Gy}$
  - $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
  - $D = \frac{3,6 \cdot 10^{-4}}{90} = 4,0 \cdot 10^{-6} \text{ Gy} \quad (\text{J/kg})$
  - $H = w_R \cdot D$  met  $w_R = 20$  voor  $\alpha$ -straling
  - $H = 20 \cdot 4,0 \cdot 10^{-6} = 8,0 \cdot 10^{-5} \text{ Sv}$
- b** Bereken de dosisequivalent die de monteur in één jaar ontvangt.
- 5 uur per dag 150 dagen per jaar is 750 uur per jaar
  - per uur:  $H = 8,0 \cdot 10^{-5} \text{ Sv}$
  - per jaar:  $H = 750 \cdot 8,0 \cdot 10^{-5} = 6,0 \cdot 10^{-2} \text{ Sv}$



- c Voldoet de monteur aan deze wet?
- de monteur ontvangt per jaar  $6,0 \cdot 10^{-2}$  Sv
  - dit is 60 mSv per jaar → de monteur voldoet niet aan de wet

4\*\*\* a Bereken de stralingsdosis die de spieren ontvangen.

- 2,5 minuten = 150 seconden
- $E_{\text{abs}} = 150 \cdot 1,0 \cdot 10^{-7} = 1,5 \cdot 10^{-5}$  J
- bestraalde massa is 12,5 kg
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
- $D = \frac{1,5 \cdot 10^{-5}}{12,5} = 1,2 \cdot 10^{-6}$  Gy (J/kg)

5\*\*\* a Bereken de stralingsenergie die de medewerker per jaar maximaal mag ontvangen.

- $D = 5 \cdot 10^{-3}$  J/kg |  $m = 65$  kg |  $E_{\text{abs}} = \dots$  J
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
- $5,0 \cdot 10^{-3} = \frac{E_{\text{abs}}}{65} \rightarrow E_{\text{abs}} = 65 \cdot 5,0 \cdot 10^{-3} = 0,325$  J

b Hoeveel uur mag de medewerker per jaar een bestraling uitvoeren?

- per seconde:  $E_{\text{abs}} = 1,0 \cdot 10^{-7}$  J
- totaal:  $E_{\text{abs}} = 0,325$  J
- aantal seconden:  $t = \frac{0,325}{1,0 \cdot 10^{-7}} = 3,25 \cdot 10^6$  s
- aantal uur:  $t = \frac{3,25 \cdot 10^6}{60 \cdot 60} = 903$  uur

6\*\*\* a Bereken de stralingsdosis die de man ontvangt.

- $t = 15$  min =  $60 \cdot 15 = 900$  s |  $P = 5,0 \cdot 10^{-9}$  J/s |  $D = \dots$  Gy
- $E_{\text{abs}} = P \cdot t = 5,0 \cdot 10^{-9} \cdot 900 = 4,5 \cdot 10^{-6}$  J
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
- $D = \frac{4,5 \cdot 10^{-6}}{60} = 7,5 \cdot 10^{-8}$  Gy (J/kg)

b Bereken de stralingsdosis die de man nu in een uur ontvangt.

- 25% van de straling wordt doorgelaten is  $\frac{1}{4}$  deel

- een uur heeft 4 kwartier → 4 keer zo veel tijd
- de dosis blijft gelijk →  $D = 7,5 \cdot 10^{-8} \text{ Gy}$  (J/kg)

7\*\*\*

- a** Bereken de dosis die ze in een jaar ontvangt.
- $t = 20 \text{ uur per week}$  |  $H = 7,0 \cdot 10^{-6} \text{ Sv per uur}$  |  $H = \dots \text{ Sv per jaar}$
  - $D = 20 \cdot 7,0 \cdot 10^{-6} = 1,4 \cdot 10^{-4} \text{ Gy per week}$
  - 52 weken in een jaar
  - $D = 52 \cdot 1,4 \cdot 10^{-4} = 7,28 \cdot 10^{-3} \text{ Gy per jaar}$
- b** Bereken hoeveel uur een stewardess per week gemiddeld moet vliegen om de stralingsnorm te overschrijden.
- $H = 20 \cdot 10^{-3} \text{ Sv per jaar}$
  - 52 weken in een jaar
  - $H = \frac{20 \cdot 10^{-3}}{52} = 3,845 \cdot 10^{-4} \text{ Sv per week}$
  - $H = 7,0 \cdot 10^{-6} \text{ Sv per uur}$
  - aantal uur:  $t = \frac{3,846 \cdot 10^{-4}}{7,0 \cdot 10^{-6}} = 55 \text{ uur per week}$

8\*\*\*

- a** Bereken de dosis die de kindervoet ontvangt na 20 seconden bestralen.
- $P = 0,0015 \text{ J/s}$  |  $t = 20 \text{ s}$  |  $m = 0,2 \text{ kg}$  |  $D = \dots \text{ Gy}$
  - $E_{\text{abs}} = P \cdot t = 0,0015 \cdot 20 = 0,03 \text{ J}$
  - $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
  - $D = \frac{0,03}{0,2} = 0,15 \text{ Gy}$  (J/kg)
- b** Bereken de dosis die de hand van de verkoper ontvangt na 10 seconden bestralen.
- $E_{\text{abs}} = 0,18 \text{ J per minuut} = \frac{0,18}{60} = 0,003 \text{ J per seconde}$
  - $P = 0,003 \text{ J/s}$  |  $t = 20 \text{ s}$  |  $E_{\text{abs}} = \dots \text{ J}$
  - $E_{\text{abs}} = P \cdot t = 0,003 \cdot 20 = 0,06 \text{ J}$
  - $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
  - $D = \frac{0,06}{0,3} = 0,20 \text{ Gy}$  (J/kg)
- c** Bereken de dosisequivalent die de hand van de verkoper in een jaar ontvangt.
- 30 seconden per dag 200 dagen per jaar = 6000 seconden per jaar

- $E_{\text{abs}} = 0,18 \text{ J per minuut} = \frac{0,18}{60} = 0,003 \text{ J per seconde}$
- $E_{\text{abs}} = 6000 \cdot 0,003 = 18 \text{ J per jaar}$
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
- $D = \frac{18}{0,3} = 60 \text{ Gy (J/kg)}$
- $H = w_R \cdot D$
- $H = 0,9 \cdot 60 = 54 \text{ Sv}$

9\*\*\*

- a** Bereken de stralingsdosis die de huid ontvangt.
- $P = 6,0 \cdot 10^{-8} \text{ W} \mid t = 3 \cdot 60 = 180 \text{ s} \mid m = 0,018 \text{ kg} \mid D = \dots \text{ Gy}$
  - $E_{\text{abs}} = 0,15 \cdot E_{\text{uitgestraald}} \rightarrow E_{\text{abs}} = 0,15 \cdot 6,0 \cdot 10^{-8} \cdot 180 = 1,62 \cdot 10^{-6} \text{ J}$
  - $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
  - $D = \frac{1,62 \cdot 10^{-6}}{0,018} = 9,0 \cdot 10^{-5} \text{ Gy (J/kg)}$
- b** Bereken het ontvangen dosisequivalent.
- $D = 9,0 \cdot 10^{-5} \text{ Gy} \mid w_R = 20 \mid H = \dots \text{ Sv}$
  - $H = w_R \cdot D$
  - $H = 20 \cdot 9,0 \cdot 10^{-5} = 1,8 \cdot 10^{-3} \text{ Sv}$
- c** Ga na of het ontvangen dosisequivalent is toegestaan volgens de Nederlandse regelgeving.
- maximaal toelaatbare dosisequivalent is  $1,0 \cdot 10^{-3} \text{ Sv}$  per jaar
  - het ontvangen dosisequivalent is meer dan de jaardosis en is dus niet toegestaan

10\*\*

- a** Word je radioactief besmet als je uit uraniumglas drinkt?
- het uranium kan niet uit het glas ontsnappen
  - je wordt niet radioactief besmet
- b** Wordt je radioactief bestraald als je uit uraniumglas drinkt?
- de radioactieve straling kan wel uit het glas ontsnappen
  - je wordt wel radioactief bestraald

11+

- a** Stel de vervalvergelijking van K-40 op.
- ${}_{19}^{40}\text{K} \rightarrow {}_{-1}^0\beta + {}_{20}^{40}\text{Ca} + ({}_{0}^0\gamma)$

**b** Bereken de activiteit van het K-40 in het spierstelsel van een volwassene.

- aantal kaliumatomen in de spieren  $\rightarrow 98 \cdot 1,54 \cdot 10^{22} = 1,5092 \cdot 10^{24}$
- aantal kalium-40 atomen  $\rightarrow \frac{0,012}{100} \cdot 1,5092 \cdot 10^{24} = 1,811 \cdot 10^{20}$
- halveringstijd  $\rightarrow 1,28 \cdot 10^9 \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 = 4,0366 \cdot 10^{16}$  s
- $A = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N$
- $A = \frac{\ln 2}{4,0366 \cdot 10^{16}} \cdot 1,811 \cdot 10^{20} = 3,10976 \cdot 10^3 = 3,11 \cdot 10^3$  Bq

**c** Bereken de stralingsdosis die het spierstelsel in een jaar als gevolg van K-40 absorbeert.

- $\beta$ -deeltje heeft 1,33 MeV energie  $\rightarrow E_{\text{deeltje}} = 1,33 \cdot 10^6 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-19} = 2,131 \cdot 10^{-13}$  J
- $A = 3,11 \cdot 10^3$  Bq |  $E_{\text{deeltje}} = 2,131 \cdot 10^{-13}$  J |  $P = \dots$  J/s
- $P = A \cdot E_{\text{deeltje}} \rightarrow P = 3,11 \cdot 10^3 \cdot 2,131 \cdot 10^{-13} = 6,627 \cdot 10^{-10}$  J/s
- uitgestraalde energie per jaar  $\rightarrow E = 6,627 \cdot 10^{-10} \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 = 2,090 \cdot 10^{-2}$  J
- geabsorbeerde energie per jaar  $\rightarrow E_{\text{abs}} = 0,33 \cdot 2,090 \cdot 10^{-2} = 6,897 \cdot 10^{-3}$  J
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$
- $D = \frac{6,897 \cdot 10^{-3}}{30} = 2,299 \cdot 10^{-4} = 2,3 \cdot 10^{-4}$  Gy

**12+** **a** Stel de vervalvergelijking van radon-222 op.



**b** Toon aan dat de activiteit van radon-222 van de ingeademde huiskamerlucht per kubieke meter 24 Bq bedraagt.

- $\alpha$ -deeltje 5,486 MeV energie  $\rightarrow E_{\text{deeltje}} = 5,486 \cdot 10^6 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-19} = 8,78954 \cdot 10^{-13}$  J
- $E_{\text{per seconde}} = 5,3 \cdot 10^{-14}$  J |  $E_{\text{deeltje}} = 8,78954 \cdot 10^{-13}$  |  $A = \dots$  Bq
- $A = \frac{E_{\text{per seconde}}}{E_{\text{deeltje}}} \rightarrow A = \frac{5,3 \cdot 10^{-14}}{8,78954 \cdot 10^{-13}} = 6,02989 \cdot 10^{-2}$  Bq
- A per  $\text{m}^3 \rightarrow A = \frac{1000}{2,5} \cdot 6,02989 \cdot 10^{-2} = 24,1196 = 24$  Bq

**c** Bereken het dosisequivalent dat iemand per jaar door het inademen van radon-222 ontvangt als hij uitsluitend huiskamerlucht inademt.

- $E_{\text{per seconde}} = 5,3 \cdot 10^{-14}$  J |  $t = 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60$  s |  $E_{\text{abs}} = \dots$  J
- $E_{\text{abs}} = 5,3 \cdot 10^{-14} \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 = 1,6714 \cdot 10^{-6}$  J
- $D = \frac{E_{\text{abs}}}{m}$

- $D = \frac{1,6714 \cdot 10^{-6}}{0,15} = 1,11427 \cdot 10^{-5} \text{ Gy}$
- $H = w_R \cdot D$  met  $w_R = 20$
- $H = 20 \cdot 1,11427 \cdot 10^{-5} = 2,2285 \cdot 10^{-4} = 2,23 \cdot 10^{-4} \text{ Sv}$

## Herhaling

- 1\*\* 1 kg =  $10^3$  gram =  $10^6$  milligram (mg) =  $10^9$  microgram ( $\mu\text{g}$ )  
 1 MeV =  $1,6022 \cdot 10^{-13}$  J (mega-elektronvolt)

D eenheid Gy (grey)	E <sub>abs</sub>	m
$5,0 \cdot 10^{-4} \text{ Gy}$	$1,0 \cdot 10^{-6} \text{ J}$	20 kg
$\frac{1,5 \cdot 10^{-6}}{5} = 3,0 \cdot 10^{-7}$	$1,5 \cdot 10^{-6} \text{ J}$	5 kg
$\frac{25 \cdot 10^{-3}}{5} = 5,0 \cdot 10^{-3}$	25 mJ	5 kg
$\frac{35 \cdot 10^{-6}}{15 \cdot 10^{-3}} = 2,33 \cdot 10^{-3}$	35 $\mu\text{J}$	15 gram
$\frac{400 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-13}}{0,50 \cdot 10^{-3}} = 1,28 \cdot 10^{-7}$	400 MeV	0,50 gram
$\frac{500 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-13}}{0,20 \cdot 10^{-6}} = 4,0 \cdot 10^{-4}$	560 MeV	0,20 mg
$\frac{850 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-13}}{1,7 \cdot 10^{-9}} = 8,0 \cdot 10^{-2}$	850 MeV	1,7 $\mu\text{g}$

- 2\*\* 1 kg =  $10^3$  gram =  $10^6$  milligram (mg) =  $10^9$  microgram ( $\mu\text{g}$ )  
 1 MeV =  $1,6022 \cdot 10^{-13}$  J (mega-elektronvolt)

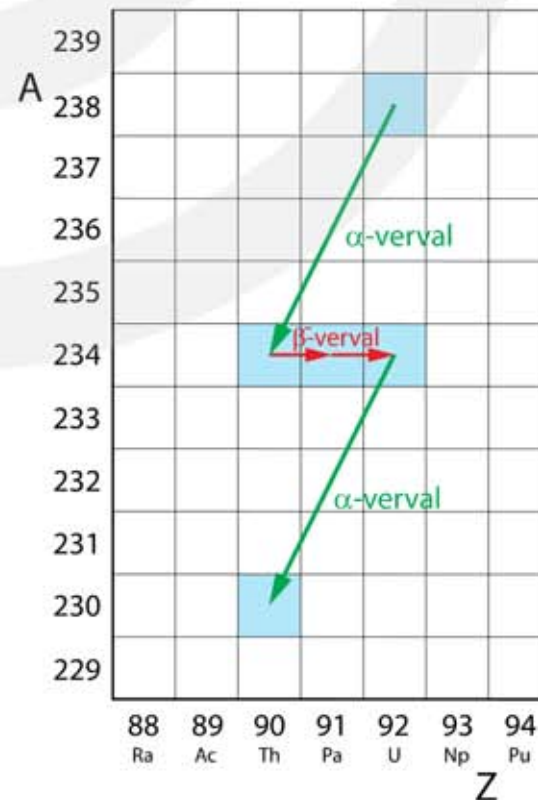
D eenheid gray (Gy)	E <sub>abs</sub> eenheid joule (J)	m eenheid kilogram (kg)
$5,0 \cdot 10^{-4} \text{ Gy}$	$1,0 \cdot 10^{-2} \text{ J}$	20 kg
$5,0 \cdot 10^{-4} \text{ Gy}$	$5,0 \cdot 10^{-4} \cdot 5 = 2,5 \cdot 10^{-3}$	5 kg
$2,0 \cdot 10^{-2} \text{ Gy}$	$2,0 \cdot 10^{-2} \cdot 15 = 0,30$	15 kg
$4,5 \cdot 10^{-3} \text{ Gy}$	$4,5 \cdot 10^{-3} \cdot 15 \cdot 10^{-3} = 6,75 \cdot 10^{-5}$	15 gram

$7,5 \cdot 10^{-5}$ Gy	$1,0 \cdot 10^{-6}$ J	$\frac{1,0 \cdot 10^{-6}}{7,5 \cdot 10^{-5}} = 0,013$ kg
$3,1 \cdot 10^{-5}$ Gy	6,2 $\mu$ J	$\frac{6,2 \cdot 10^{-6}}{3,1 \cdot 10^{-5}} = 0,20$ kg
$4,25 \cdot 10^{-10}$ Gy	$8,5 \cdot 10^{-14}$ J	$\frac{8,5 \cdot 10^{-14}}{4,25 \cdot 10^{-10}} = 2,0 \cdot 10^{-4}$ kg
$8,0 \cdot 10^{-5}$ Gy	600 MeV	$\frac{600 \cdot 1,6022 \cdot 10^{-13}}{8,0 \cdot 10^{-5}} = 1,2 \cdot 10^{-6}$ kg

## 9.6 Kernreacties

### Vervalketen

- 1\*\*\*
- a** Bij hoeveel van deze stappen wordt er een  $\alpha$ -deeltje uitgezonden?
- massagetal gaat van 238 naar 230
  - verschil is 8 en dit is 2 keer 4
  - er worden twee  $\alpha$ -deeltjes uitgezonden
- b** Bij hoeveel van deze stappen wordt er een  $\beta^-$ -deeltje uitgezonden?
- het atoomnummer gaat van 92 naar 90
  - verschil is 2
  - door de twee  $\alpha$ -deeltjes is het atoomnummer met 4 afgenomen
  - het atoomnummer moet in de overige reacties met twee toenemen
  - er worden twee  $\beta^-$ -deeltjes uitgezonden
- c** Bij hoeveel van deze stappen wordt er een  $\beta^+$ -deeltje uitgezonden?
- zie vraag b
  - door de twee  $\alpha$ -deeltjes is het atoomnummer met 4 afgenomen
  - het atoomnummer moet in de overige reacties met twee toenemen
  - bij uitzending van een  $\beta^+$ -deeltje neemt het atoomnummer af
  - er worden geen  $\beta^+$ -deeltjes uitgezonden
- d** Geef de reactievergelijkingen van deze vier reacties.
- ${}_{92}^{238}\text{U} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{90}^{234}\text{Th}$
  - ${}_{90}^{234}\text{Th} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{91}^{234}\text{Pa}$
  - ${}_{91}^{234}\text{Pa} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{92}^{234}\text{U}$
  - ${}_{92}^{234}\text{U} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{90}^{230}\text{Th}$
- e** Geef in het (A, Z)-diagram de isotopen aan die betrokken zijn bij deze vervalketen en teken de reactiepijlen.



- 2\*\*\***
- a** Leg uit of de verandering van het massagetal wordt veroorzaakt door het uitzenden van  $\alpha$ -deeltjes of door het uitzenden van  $\beta^-$ -deeltjes.
- het massagetal kan alleen veranderen door het uitzenden van  $\alpha$ -deeltjes
- b** Beredeneer bij hoeveel stappen in de vervalreeks er een  $\alpha$ -deeltje wordt uitgezonden.
- massa gaat van 238 naar 206 en neemt dus af met 32
  - bij het uitzenden van een  $\alpha$ -deeltje neemt het massagetal met 4 af
  - $\frac{32}{4} = 8 \rightarrow$  er wordt 8 keer een  $\alpha$ -deeltje uitgezonden
- c** Beredeneer bij hoeveel stappen in de vervalreeks er een  $\beta^-$ -deeltje wordt uitgezonden.
- uranium heeft atoomnummer 92 en lood heeft atoomnummer 82
  - het atoomnummer neemt met 10 af
  - door het uitzenden van 8  $\alpha$ -deeltjes neemt atoomnummer met  $8 \cdot 2 = 16$  af
  - door het uitzenden van een  $\beta^-$ -deeltje neemt het atoomnummer met 1 toe
  - er moet 6 keer een  $\beta^-$ -deeltje worden uitgezonden om het atoomnummer met 6 te laten toenemen

- 3\*\*\***
- a** Beredeneer bij hoeveel stappen in de vervalreeks er een  $\alpha$ -deeltje wordt uitgezonden.
- massa gaat van 212 naar 208
  - verschil is 4 stappen
  - er wordt 1 keer een  $\alpha$ -deeltje uitgezonden
- b** Beredeneer bij hoeveel stappen in de vervalreeks er een  $\beta^-$ -deeltje wordt uitgezonden.
- bismut heeft atoomnummer 83 | lood heeft atoomnummer 82
  - het atoomnummer neemt met 1 af
  - door het uitzenden van één  $\alpha$ -deeltjes neemt atoomnummer met 2 af
  - er moet dus 1 keer een  $\beta^-$ -deeltje worden uitgezonden om het atoomnummer met 1 stap te laten afnemen
- c** Geef de vervalketen waarbij eerst een  $\alpha$ -deeltje wordt uitgezonden.
- stap 1:  ${}_{83}^{212}\text{Bi} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{81}^{208}\text{Tl}$
  - stap 2:  ${}_{81}^{208}\text{Th} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{82}^{208}\text{Pb}$
- d** Geef de vervalketen waarbij eerst een  $\beta^-$ -deeltje wordt uitgezonden.
- stap 1:  ${}_{83}^{212}\text{Bi} \rightarrow {}_{-1}^0\beta^- + {}_{84}^{212}\text{Po}$
  - stap 2:  ${}_{84}^{212}\text{Po} \rightarrow {}_2^4\alpha + {}_{82}^{208}\text{Pb}$

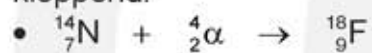


- e Geef in het (A, Z)-diagram de isotopen aan die betrokken zijn bij deze vervalketen en teken de pijlen voor beide vervalketens.



### Gestimuleerde reacties

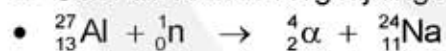
- 4\*\* a Maak de reactievergelijking van stap 1 kloppend:



- b Maak de reactievergelijking van stap 1 + stap 2 compleet.



- 5\*\* a Geef de reactievergelijkingen van deze gestimuleerde reactie.



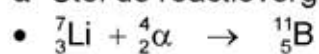
- b Geef de reactievergelijkingen van deze spontane reactie.



- c Controleer of het reactieproduct (de dochterkern) een stabiel isotoop is.

- er ontstaat  $\text{}^{12}_{24}\text{Mg}$  en dit is een stabiel isotoop (oneindig lange halveringstijd)

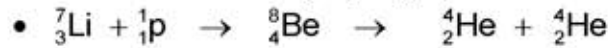
- 6\*\* a Stel de reactievergelijking op.



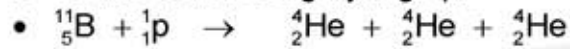
- b Controleer of het reactieproduct een stabiel isotoop is.

- er ontstaat  $\text{}^5_{11}\text{B}$  en dit is een stabiel isotoop (oneindig lange halveringstijd)

7\*\*\* a Stel de reactievergelijking op.



b Stel de reactievergelijking op.



(als de reactie verloopt volgens:  $\text{}^{11}_5\text{B} + \text{}^1_1\text{p} \rightarrow \text{}^{12}_6\text{C}$  ontstaat er geen helium-4 want de C-12 kern is stabiel)

## K-vangst

8\*\* a Leg uit wat met K-vangst wordt bedoeld.

- de kern neemt een elektron op uit de K-schil
- het gat in de K-schil wordt opgevuld door een elektron uit een hogere schil (L, M, ...)
- de energie die hierbij vrijkomt wordt uitgezonden als röntgenstraling

b Stel de reactievergelijking op.



+ c Leg uit of de röntgenstraling uit fotonen met dezelfde energie bestaat of dat er röntgenfotonen met verschillende energieën worden uitgezonden.

- het koolstof heeft 2 elektronen in de K-schil en 4 elektronen in de L-schil
- het gat in de K-schil kan alleen worden opgevuld door een elektron uit de L-schil
- de energie van het röntgenfoton is het energieverschil tussen de K- en de L- schil en heeft dus één vaste waarde

9\*\*\* a Stel de reactievergelijking op.



b Leg uit waardoor dit wordt veroorzaakt.

- het gat in de K-schil kan worden opgevuld door een elektron uit de L- schil en een elektron uit de M-schil
- de energie van de uitgezonden röntgenfotonen is het energieverschil tussen
  - de K- en L-schil
  - de K- en M-schil
  - de L- en M-schil
- in het laatste geval valt een elektron uit de L- schil in het gat van de K-schil, vervolgens valt een elektron uit de M-schil in het gat van de L-schil

+ c Stel de vergelijking op waaraan  $E_{f, \text{laag}}$ ,  $E_{f, \text{middel}}$  en  $E_{f, \text{hoog}}$  moeten voldoen.

- $E_{M \rightarrow K} = E_{\text{hoog}} \quad | \quad E_{L \rightarrow K} = E_{\text{middel}} \quad | \quad E_{M \rightarrow L} = E_{\text{laag}}$
- $E_{M \rightarrow K} = E_{M \rightarrow L} + E_{L \rightarrow K}$
- $E_{\text{hoog}} = E_{\text{laag}} + E_{\text{midden}}$

## 9.7 Massa en energie



2\*\*\* a Bereken hoeveel massa met deze hoeveelheid energie correspondeert.

- $4000 \text{ kWh} = 4000 \cdot 3,6 \cdot 10^6 = 1,44 \cdot 10^{10} \text{ J}$
- $E = m \cdot c^2$
- $1,44 \cdot 10^{10} = m \cdot (3,0 \cdot 10^8)^2 \rightarrow m = 1,6 \cdot 10^{-7} \text{ kg}$

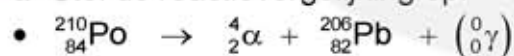
b Bereken hoeveel liter stookolie er verbrand moet worden om aan de jaarlijkse elektrische energiebehoefte te voldoen. Neem aan dat er geen verliezen zijn.

- aantal  $\text{m}^3$  stookolie per jaar  $\rightarrow \frac{1,44 \cdot 10^{10}}{40 \cdot 10^9} = 0,36 \text{ m}^3$
- aantal liter stookolie per jaar  $\rightarrow 0,36 \cdot 1000 = 360 \text{ liter}$

c Bereken hoeveel liter stookolie er verbrand moet worden om evenveel energie te krijgen als de energie die vrijkomt bij volledige omzetting van 1,0 kg materie in energie.

- $E = m \cdot c^2$  met  $m = 1 \text{ kg} \rightarrow E = 1 \cdot (3,0 \cdot 10^8)^2 = 9,0 \cdot 10^{16} \text{ J}$
- aantal  $\text{m}^3$  stookolie per jaar  $\rightarrow \frac{9,0 \cdot 10^{16}}{40 \cdot 10^9} = 2,25 \cdot 10^6 \text{ m}^3$
- aantal liter stookolie per jaar  $\rightarrow 2,25 \cdot 10^6 \cdot 1000 = 2,25 \cdot 10^9 \text{ liter}$

3\*\*\* a Stel de reactievergelijking op.



b Leg uit waarom dit het geval is.

- energie kan alleen worden toegevoegd door de kern te beschieten met deeltjes
- er is dan geen spontaan proces meer
- een spontaan proces kan alleen verlopen als er geen energie hoeft te worden toegevoegd

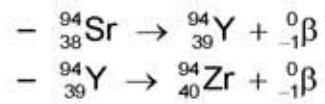
c Bereken uit het massadefect de hoeveelheid vrijkomende energie.

- $\Delta m = 5,82 \cdot 10^{-3} \cdot 1,66054 \cdot 10^{-27} = 9,6643 \cdot 10^{-30} \text{ J}$
- $E = m \cdot c^2$
- $E = 9,6643 \cdot 10^{-30} \cdot (3,0 \cdot 10^8)^2 = 8,69787 \cdot 10^{-13} = 8,7 \cdot 10^{-13} \text{ J}$

- 4\*\*\* a Bereken of deze vervalprocessen spontaan kunnen verlopen.
- in beide gevallen ontstaat er massa
  - er wordt energie toegevoegd
  - beide processen kunnen niet spontaan verlopen

- 5\*\*\*\* a Bepaal met welke deeltjes het beryllium is beschoten.
- ${}^9_4\text{Be} + ? \rightarrow {}^7_3\text{Li} + {}^4_2\alpha$
  - $? = {}^2_1\text{H}$
- b Leg uit of bij deze kernreactie sprake is van massatoename of massa-afname.
- voor de reactie  $\rightarrow E = 2,5 \text{ MeV}$
  - na de reactie  $\rightarrow E = 3,2 + 6,5 = 9,7 \text{ MeV}$
  - er ontstaat kinetische energie
  - massa verdwijnt  $\rightarrow$  massa-afname
- c Bereken het massadefect.
- er is  $9,7 - 2,5 = 7,2 \text{ MeV}$  energie ontstaan
  - $1 \text{ u} = 931,494 \text{ MeV} \rightarrow 7,2 \text{ MeV} = \frac{7,2}{931,494} = 7,7295 \cdot 10^{-3} = 7,73 \cdot 10^{-3} \text{ u}$

- 6+ a Bereken hoeveel neutronen er ontstaan.
- X is de kern met massagetal 94 | Y is de kern met massagetal 140
  - reactievergelijking:  ${}^{235}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{94}\text{X} + {}^{140}\text{Y} + ? \cdot {}^1_0\text{n}$
  - massagetal begin = massagetal eind
  - $235 + 1 = 94 + 140 + ? \rightarrow ? = 2$
  - er ontstaan twee neutronen
- b Stel de vergelijking van deze kernreactie op.
- X of Y is een cesiumkern
  - cesium heeft atoomnummer 55
  - bij grotere kernen zijn er altijd meer neutronen dan protonen  $\rightarrow$  kern Y is Cs
  - ${}^{235}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{94}_7\text{X} + {}^{140}_{55}\text{Cs} + 2 \cdot {}^1_0\text{n}$
  - lading begin = lading eind
  - $92 + 0 = ? + 55 + 0 \rightarrow ? = 37$
  - rubidium (Rb) heeft atoomnummer 37
  - reactievergelijking:  ${}^{235}_{92}\text{U} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^{94}_{37}\text{Rb} + {}^{140}_{55}\text{Cs} + 2 \cdot {}^1_0\text{n}$
- c Ga na welke stabiele kernen er uiteindelijk worden gevormd.
- vervalketen van Rb-94
  - ${}^{94}_{37}\text{Rb} \rightarrow {}^{94}_{38}\text{Sr} + {}^0_{-1}\beta$



- vervalketen van Cs-140
  - $\text{}_{55}^{140}\text{Cs} \rightarrow \text{}_{56}^{140}\text{Ba} + \text{}_{-1}^0\beta$
  - $\text{}_{56}^{140}\text{Ba} \rightarrow \text{}_{57}^{140}\text{La} + \text{}_{-1}^0\beta$
  - $\text{}_{57}^{140}\text{La} \rightarrow \text{}_{58}^{140}\text{Ce} + \text{}_{-1}^0\beta$

- 7+ a Leg uit waarom het beter is om als moderator een stof met lichte kernen te gebruiken dan een stof met zware atoomkernen.
- als een neutron botst met een atoomkern draagt het een deel van zijn kinetische energie op deze kern over
  - als de kern veel zwaarder is dan een neutron kaatst het neutron met vrijwel dezelfde snelheid terug, zodat er maar weinig energie wordt overgedragen
  - als de kern niet veel zwaarder is dan een neutron wordt de kern door de botsende neutron in beweging gebracht, waarbij het neutron een deel van zijn kinetische energie overdraagt op de atoomkern