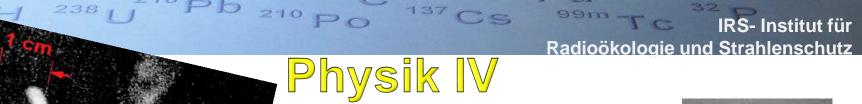
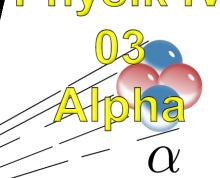


Leibniz Universität Hannover

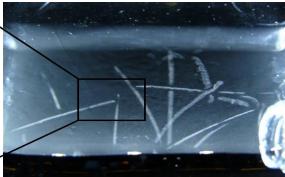












http://25.media.tumblr.com

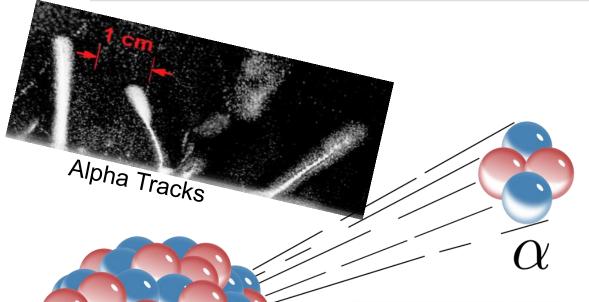
Clemens Walther



http://25.media.tumblr.com

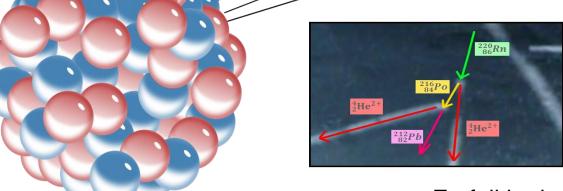
#### Alpha Zerfall







Georg Gamow http://de.wikipedia.org





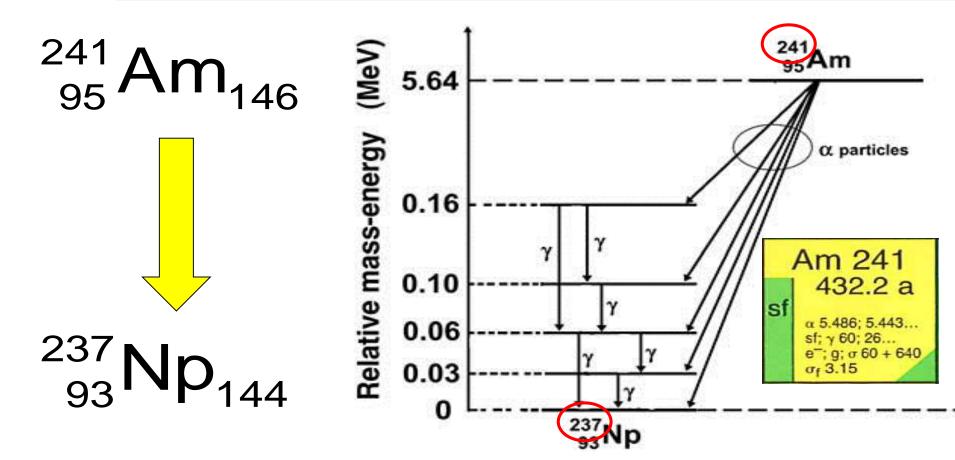
 $\alpha$  Zerfall in der Nebelkammer

http://chambrebrouillard.wifeo.com/alpha.php



#### Alpha Strahler: Americium







#### **Alpha Strahlung**

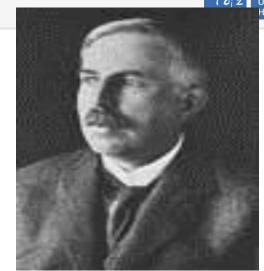




#### **Entdeckung**

Leibniz
Universität
Hannover

1899 Ernest Rutherford entdeckt, dass Uran Minerale zwei verschiedene Strahlungsarten emittieren: er nennt sie  $\alpha$ - and  $\beta$ -Strahlung. Sie unterscheidemn sich in ihrem Durchdringungsvermögen.



In den Folgejahren zeigt sich, dass alpha Teilchen massiv und positiv geladen sind

$$\frac{Z \cdot e}{m} = \frac{1}{40000} \cdot \frac{e}{m_0}$$

1909 direkter Beweis, dass  $\alpha = {}^{4}\text{He}^{2+}$ .



### Wechselwirkung von α-Teilchen mit Materie



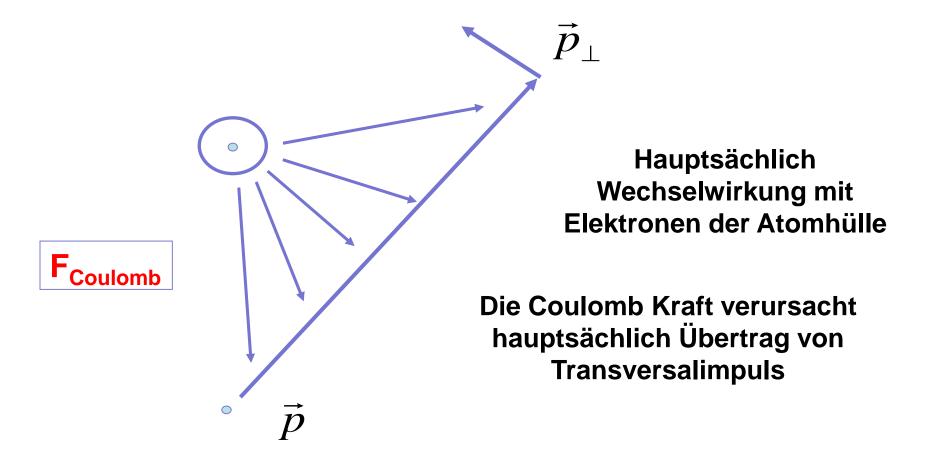
Vergleich von  $\alpha, \beta, \gamma$ 

Elearning: http://www.e-learning.chemie.fu-berlin.de/radiochemie/strahlungswirkung/reichweite/index.html/



#### Abbremsen massiver geladener Teilchen

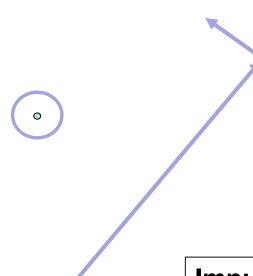






### Abbremsen massiver geladener Teilchen als Vielfachstreuung





$$ec{m{p}}_{\!\scriptscriptstyleoldsymbol{oldsymbol{ar{p}}}_{\!\scriptscriptstyleoldsymbol{ar{e}},lpha}}=ec{m{p}}_{\!\scriptscriptstylem{e}}$$

#### **Impulserhaltung**

$$\Delta E_{\alpha} = \frac{p_{\perp,\alpha}^2}{2 \cdot m_{\alpha}}$$
  $\Delta E_{\rm e} = \frac{p_{\rm e}^2}{2 \cdot m_{\rm e}} = \frac{2 \cdot m_{\alpha} \cdot \Delta E_{\alpha}}{2 \cdot m_{\rm e}}$ 

$$\Delta E_{\rm e} = \frac{m_{\alpha} \cdot \Delta E_{\alpha}}{m_{\alpha}} \Delta E_{\alpha} \approx 8000 \cdot \Delta E_{\alpha}$$

Impulserhaltung limitiert  $\Delta E_{\rm e}$  und daher ist der maximale Energieverlust in einem Stoß 1/8000 der Energie des alpha-Teilchens

⇒ Die Bremsung schwerer Teilchen ist ein Vielfachstreuprozess.





$$-\frac{dE}{ds} = \frac{4\pi \cdot N^{\vee} z^{2}}{m_{e} v^{2}} \left(\frac{e^{2}}{4\pi \epsilon_{o}}\right)^{2} \cdot B$$

#### Bethe Bloch Gleichung

```
-\frac{dE}{ds} Bremsvermögen (stopping power)
```

z Kernladungszahl des schweren geladenen Teilchens

m<sub>e</sub> Ruhemasse des Elektrons

V Geschwindigkeit des schweren Teilchens

N<sup>V</sup> Anzahl der Kerne im Absorber pro cm<sup>3</sup>

B Bremszahl (atomic stopping number)

Z Kernladungszahl des Absorbers

mittleres Ionisationspotential des Absorbers

 $C_k$  Korrektionsfaktor für E < 4 MeV, 0 <  $C_k$  < 1, Umladung





$$-\frac{dE}{ds} = \frac{4\pi \cdot N^{\vee} z^{2}}{m_{e} v^{2}} \left(\frac{e^{2}}{4\pi\epsilon_{o}}\right)^{2} \cdot B \qquad B = Z \cdot \left[\ln \frac{2m_{e} v^{2}}{I(1-\beta^{2})} - \frac{c_{k}}{Z}\right]$$

$$\beta = \frac{V}{c}$$
  $I = 11,5 \cdot Z \text{ (eV)}$  Bethe Bloch Gleichung

- dE Bremsvermögen (stopping power)
  - Kernladungszahl des schweren geladenen Teilchens 7
- Ruhemasse des Elektrons  $m_{\rm e}$
- Geschwindigkeit des schweren Teilchens V
- $N^{\vee}$ Anzahl der Kerne im Absorber pro cm<sup>3</sup>
- В Bremszahl (atomic stopping number)
- Z Kernladungszahl des Absorbers
- mittleres Ionisationspotential des Absorbers
- $\boldsymbol{c}_k$ Korrektionsfaktor für E < 4 MeV,  $0 < c_k < 1$ , Umladung





$$n_e = Z \times N^V = Z \times \frac{N_L}{A} \rho$$

$$\frac{n}{\rho} = \frac{Z \times N_L}{A} \text{»const.}$$





$$n_e = Z \times N^V = Z \times \frac{N_L}{A} \rho$$

$$\frac{n}{\rho} = \frac{Z \times N_L}{A} \text{»const.}$$

$$Q = \frac{(dE/ds)_{A}}{(dE/ds)_{0}} = \frac{r_{0}dx_{0}}{r_{A}dx_{A}} = \frac{A_{0} \times Z_{A}}{A_{A} \times Z_{0}} \times \frac{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{A}}}{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{0}}}$$

Relatives Bremsvermögen





$$n_e = Z \times N^V = Z \times \frac{N_L}{A} \rho$$

$$\frac{n}{\rho} = \frac{Z \times N_L}{A} \gg const.$$

$$Q = \frac{(dE/ds)_{A}}{(dE/ds)_{0}} = \frac{r_{0}dx_{0}}{r_{A}dx_{A}} = \frac{A_{0} \times Z_{A}}{A_{A} \times Z_{0}} \times \frac{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{A}}}{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{0}}}$$

Relatives Bremsvermögen

$$\frac{R_{_A} \ in \ cm}{R_{_0} \ in \ cm} = \frac{\rho_{_0}}{\rho_{_A}} \sqrt{\frac{A_{_A}}{A_{_0}}}$$

Bragg-Kleemann-Regel





$$n_e = Z \times N^V = Z \times \frac{N_L}{A} \rho$$

$$\frac{n}{\rho} = \frac{Z \times N_L}{A} \gg \text{const.}$$

$$Q = \frac{(dE/ds)_{A}}{(dE/ds)_{0}} = \frac{r_{0}dx_{0}}{r_{A}dx_{A}} = \frac{A_{0} \times Z_{A}}{A_{A} \times Z_{0}} \times \frac{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{A}}}{\ln \frac{2m_{e}v^{2}}{I_{0}}}$$

Relatives Bremsvermögen

$$\frac{R_A \text{ in cm}}{R_0 \text{ in cm}} = \frac{\rho_0}{\rho_A} \sqrt{\frac{A_A}{A_0}}$$

Bragg-Kleemann-Regel

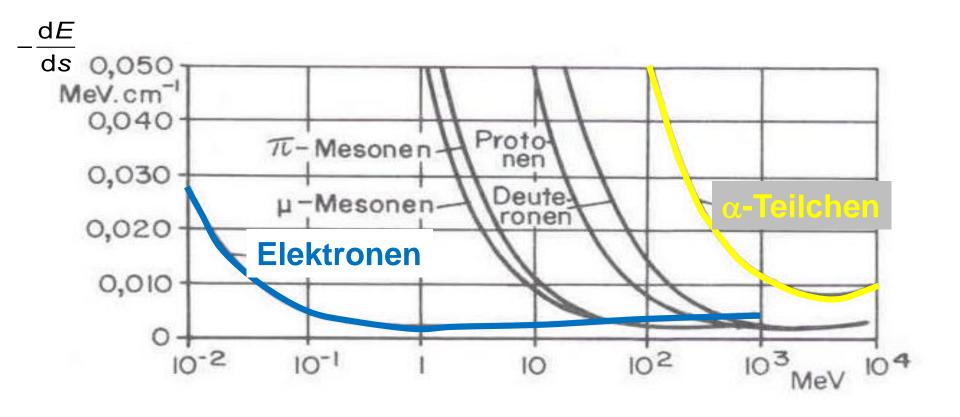
$$R = \int_{E_0}^0 \frac{dE}{dE/dx}$$

Reichweite



### Bremsvermögen verschiedener Teilchenarten

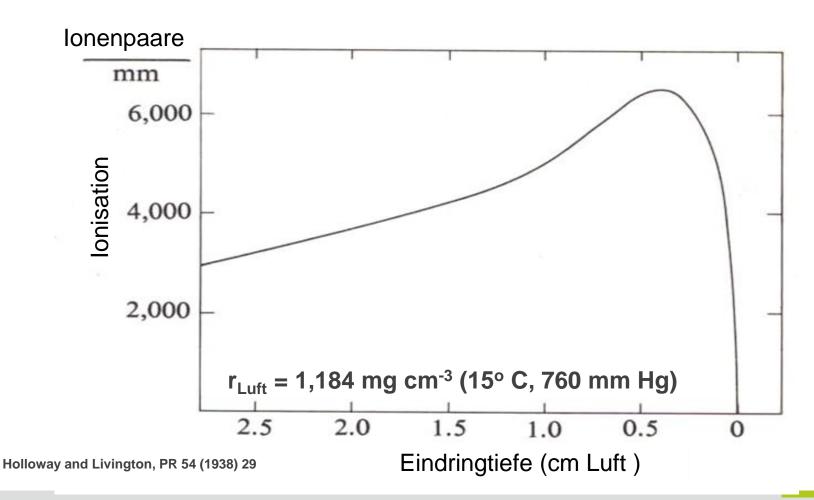






#### **Bragg-Kurve für Alpha-Teilchen**

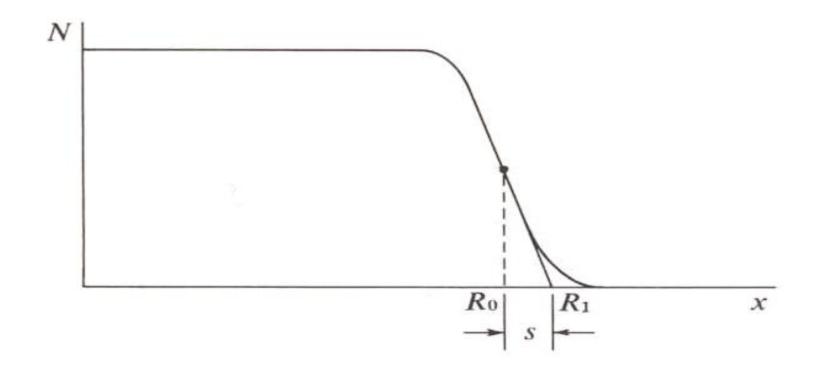






#### Reichweite von Teilchen



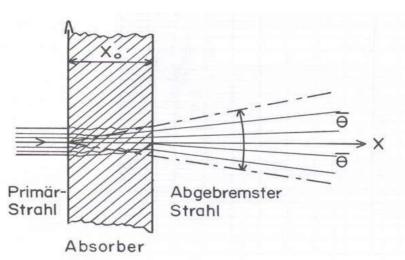


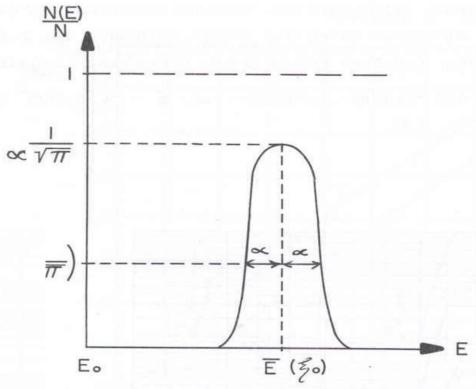


#### "Straggling" von Energie und Reichweite



#### ⊕ und a sind annähernd normal-verteilt.



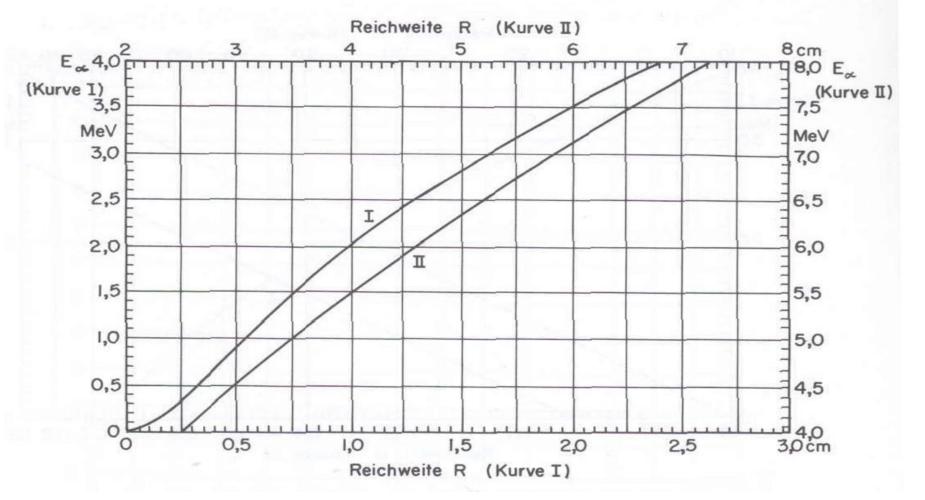


 $\alpha$  straggling parameter



#### Reichweite von $\alpha$ -Teilchen in Luft

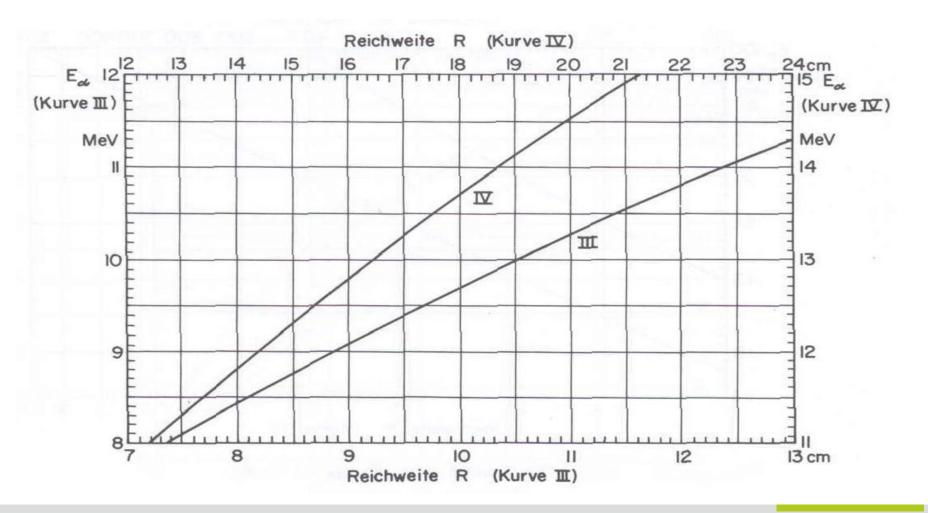






#### Reichweite von $\alpha$ -Teilchen in Luft

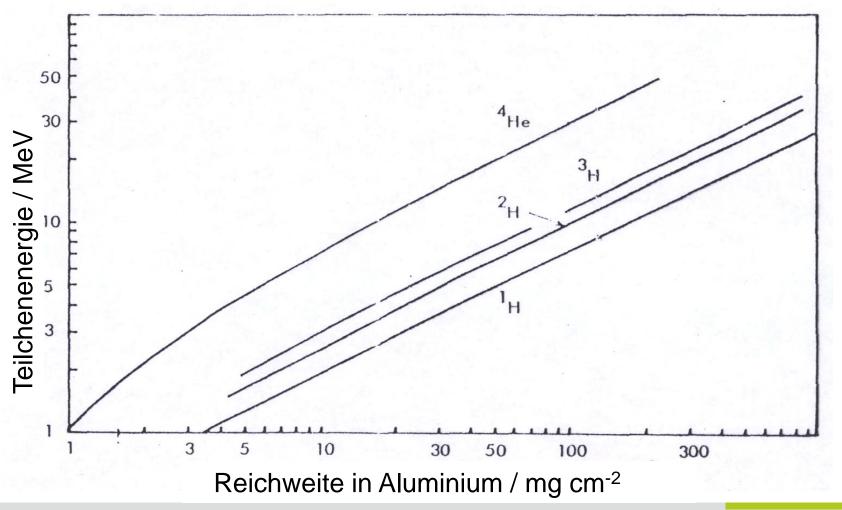






### Reichweite von <sup>1</sup>H, <sup>2</sup>H, <sup>3</sup>H and <sup>4</sup>He in Aluminium







#### Reichweiten und LET\* verschiedener Strahlenarten in Luft und Wasser



\*linear energy transfer

Radiation	Energy (MeV)	Maximum range		Average LET
		cm air	mm water	value in water (keV μm <sup>-1</sup> )
Electron	1	405	4.1	0.24
	3	1400	15	0.20
	10	4200	52	0.19
Proton	1	2.3	0.023	43
	3	14	0.014	21
	10	115	1.2	8.3
Deuteron	1	1.7		
	3	8.8	0.088	34
	10	68	0.72	14
Helium	1	0.57	0.0053	190
	3	1.7	0.017	180
	10	10.5	0.11	92
Fiss, fragment	100	2.5	0.025	3300



#### Stabilität gegen Alpha Zerfall



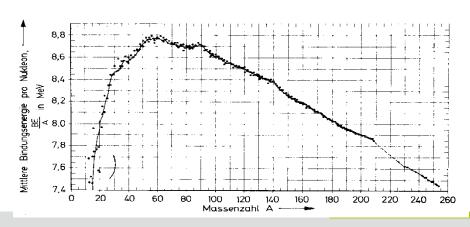


$$Q_{\alpha} = M(Z,A) - M(Z-2, A-4) - M(\alpha)$$

Wegen 
$$M(Z,A) = Z \cdot m_p + (A - Z) \cdot m_n - BE(Z,A)$$

$$Q_{\alpha} = -BE(Z,A) + BE(Z-2, A-4) + BE(\alpha)$$

$$BE(\alpha) = 28,29599 \text{ MeV}$$





#### **Aber:** Das Energie – Halbwertszeit Rätsel



$$E_{\alpha}$$
 1,83 MeV (<sup>144</sup>Nd) ← → 11,7 MeV (<sup>212m</sup>Po)

 $T_{1/2}$  10<sup>15</sup> a ← → 10<sup>-6</sup> s

#### Aber: die Coulomb Barriere ist viel höher, für U ~ 9 MeV. ???

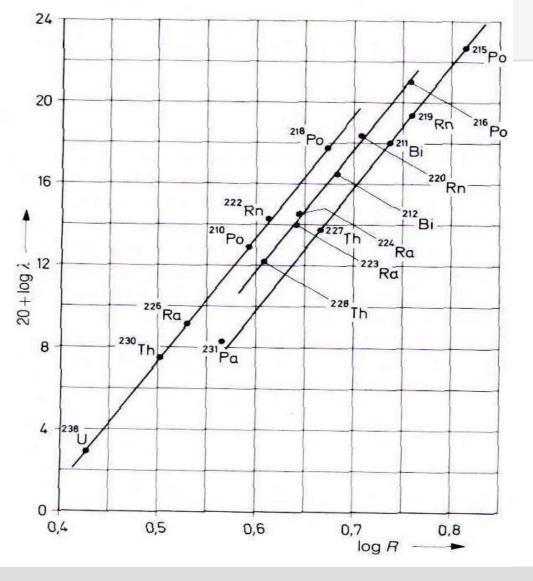
### 1911 Geiger & Nuttall: Für die drei natürlichen Zerfallsreihen ergibt sich die empirische Beziehiung

$$\log \lambda_{\alpha} = a + b \cdot \log R$$
 and with Geiger's rule  $R \cong const. \cdot v_{\alpha}^{3} \propto E^{1,5}$   $\Rightarrow \log \lambda_{\alpha} = a' + b' \cdot \log E_{\alpha}$ 

R: Reichweite

a verschieden für die drei Reihen





## Geiger-Nuttall's Regel

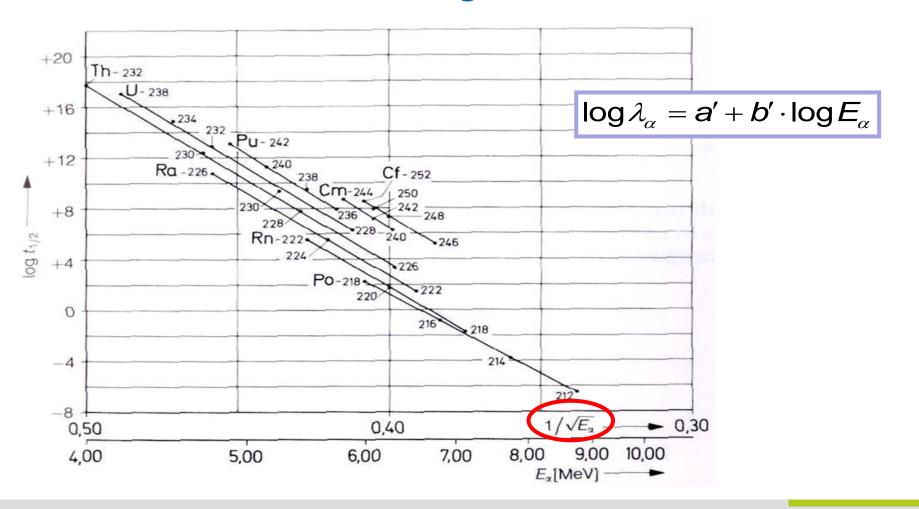
$$\log \lambda_{\alpha} = a + b \cdot \log R$$

H. Geiger, Z. Physik 8 (1921) 45



#### Beziehung zwischen HWZ von gg-Nukliden und Energie der $\alpha$ -Teilchen







# Coulomb Barrier und ein positiv geladenes Teilchen, das das "Unmögliche" versucht







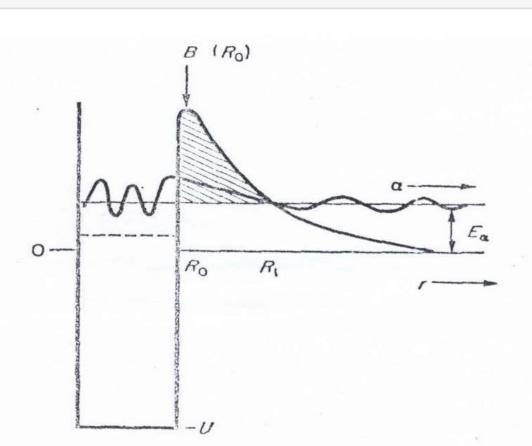
### **Tunneling**

Physik IV Clemens Walther Page 33



#### α-Zerfall als Tunneleffect





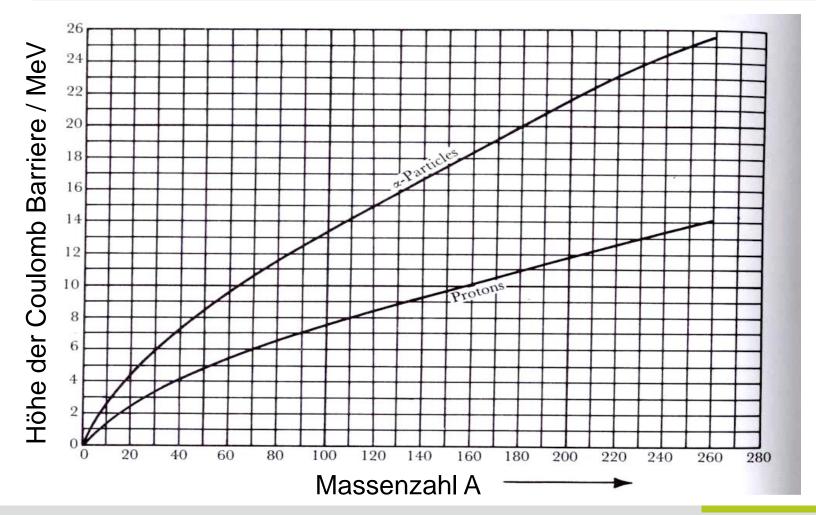
AO

Fig. 2.14 Schematic diagram of the crossing of the potential barrier. W. E. Burcham, Nuclear Physics, Longmans (1963).)



#### **Die Coulomb Barriere**







#### Gamow-Theorie des $\alpha$ -Zerfalls



.

 $\mathcal{A}_0$  Häufigkeit der Bildung eines  $\alpha$ -Teilchens im Kern und Versuch "zu entkommen"

**7** Wahrscheinlichkeit für Tunneln: Transmissionskoeffizient



#### Gamow-Theorie des α-Zerfalls



$$\lambda_{\alpha} [s^{-1}] = \lambda_0 [s^{-1}] \cdot T_{\alpha}$$

Häufigkeit der Bildung eines  $\alpha$ -Teilchens im Kern und Versuch "zu entkommen"

Wahrscheinlichkeit für Tunneln: Transmissionskoeffizient

$$\lambda_0 \approx 10^{21} \text{ s}^{-1}$$

$$\Rightarrow T_{\alpha} \in [10^{-15} - 10^{-43}]$$
 da  $T_{1/2,\alpha} \in [10^{-6} \text{ s} - 10^{15} \text{ a}]$ 



#### Die Tunnelwahrscheinlichkeit



$$T_{\alpha} = \exp(-G) = \exp\left\{-\frac{2}{\hbar} \int_{R}^{R_1} (2m_{\alpha} |E_{\alpha} - V_C|)^{1/2} dr\right\}$$



#### Die Tunnelwahrscheinlichkeit



$$T_{\alpha} = \exp(-G) = \exp\left\{-\frac{2}{\hbar} \int_{R}^{R_1} (2m_{\alpha} |E_{\alpha} - V_C|)^{1/2} dr\right\}$$
$$= \exp\left\{-2\frac{\sqrt{2m_{\alpha}}}{\hbar} \int_{R}^{R_1} \sqrt{\frac{Z \cdot z_{\alpha} \cdot e^2}{r} - E_{\alpha}} dr\right\}$$



#### Die Tunnelwahrscheinlichkeit





$$T_{\alpha} = \exp(-G) = \exp\left\{-\frac{2}{\hbar} \int_{R}^{R_1} (2m_{\alpha} |E_{\alpha} - V_C|)^{1/2} dr\right\}$$

$$= \exp \left\{ -2 \frac{\sqrt{2m_{\alpha}}}{\hbar} \int_{R}^{R_1} \sqrt{\frac{Z \cdot z_{\alpha} \cdot e^2}{r} - E_{\alpha}} \, dr \right\}$$

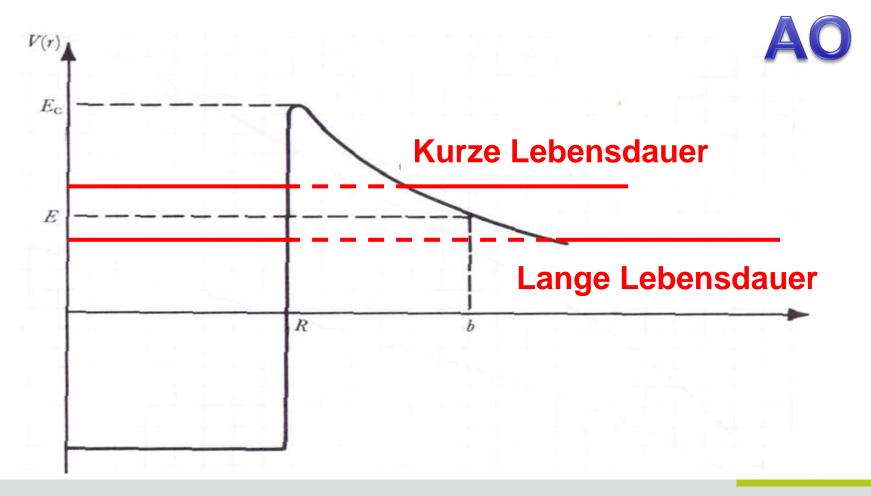
$$G = \frac{2}{\hbar} \sqrt{\frac{2m_{\alpha}}{E_{\alpha}}} \cdot Z \cdot z_{\alpha} \cdot e^{2} \cdot \gamma(x)$$
 G ist der Gamow faktor

mit 
$$x = \frac{R}{R_1}$$
 und  $\gamma(x) = \arccos \sqrt{x} - \sqrt{x(1-x)}$ 



#### α-Zerfallsenergien und Halbwertszeiten

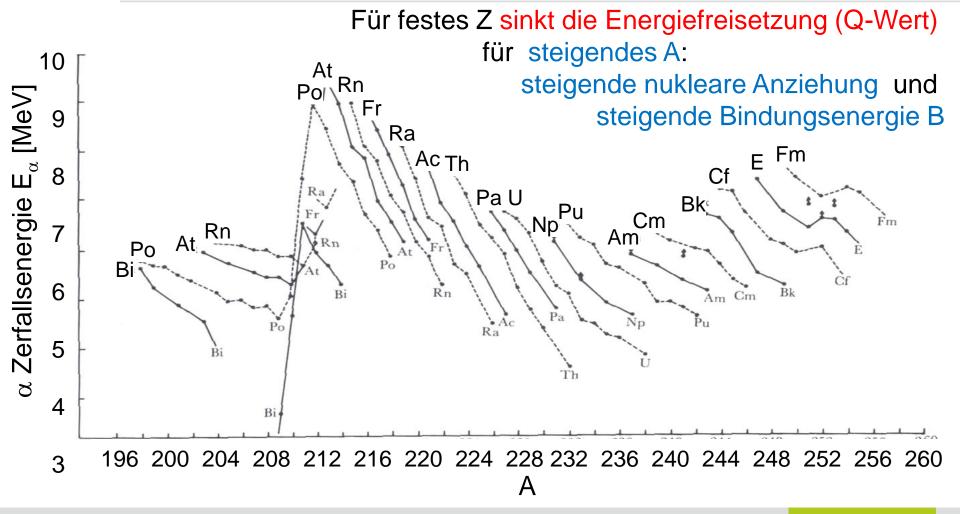






## Systematik der $\alpha$ -Zerfallsenergien

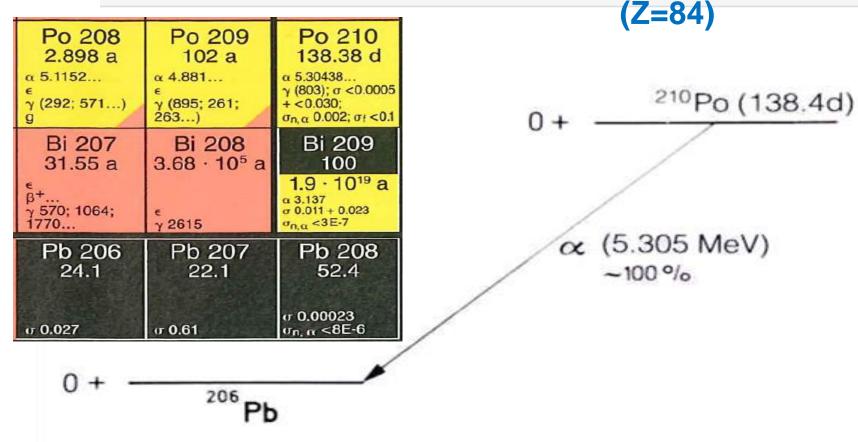






### Zerfallsschema des g-g Kerns Po-210







## Zerfallsschema des Pu-238 (Z=94)



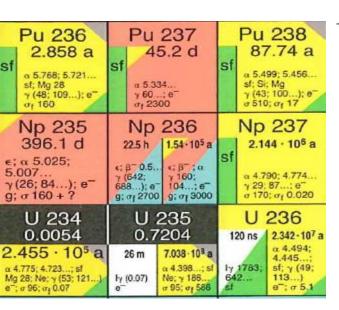
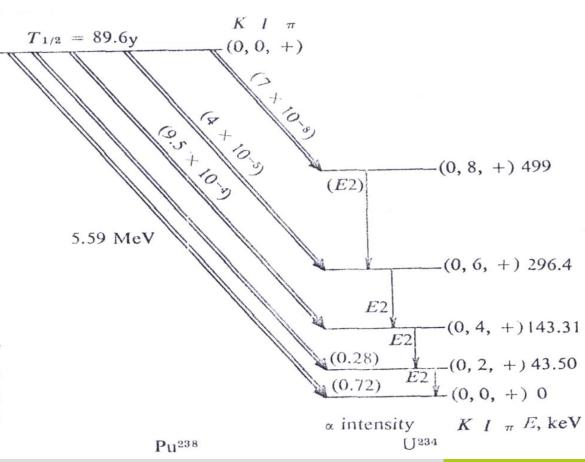


Figure 7-6 Decay scheme of Pu<sup>238</sup> showing alpha transitions starting from one level and ending in different levels. [From F. S. Stephens in (AS 60).]





### **Eine Komplikation**

Gamow-Theorie funktioniert nur für g-g-Kerne, die aus ihrem Grundzustand zerfallen. Für andere Nuklide ist der  $\alpha$ -Zerfall erschwert, d.h. sie haben längere Halbwertszeiten als erwartet.

#### Die Erklärung::

Vernachlässigung der Zentrifugalbarriere für  $l \neq 0$  und der Kernstruktur in  $l_0$ .

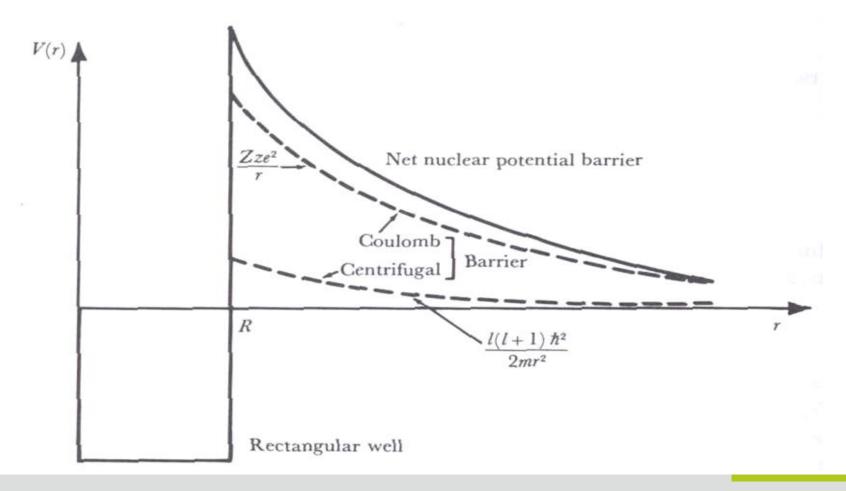
$$V = \frac{Z \cdot z \cdot e^{2}}{r} + \frac{I \cdot (I+1) \cdot \hbar^{2}}{2 \cdot m_{\alpha} \cdot r^{2}}$$
$$\lambda_{0} \Rightarrow \lambda = \lambda_{0} \cdot S$$

S ist ein spektroskopischer Faktor für Bildung and Koaleszenz des  $\alpha$  Teilchens



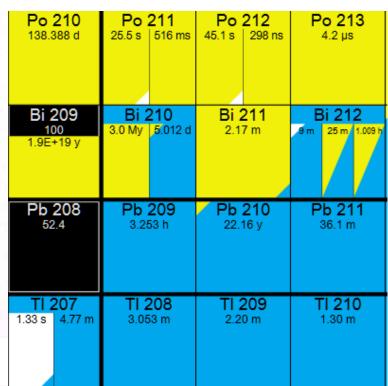
# Potentialbarriere mit Coulomb- und Zentrifugal-Anteil

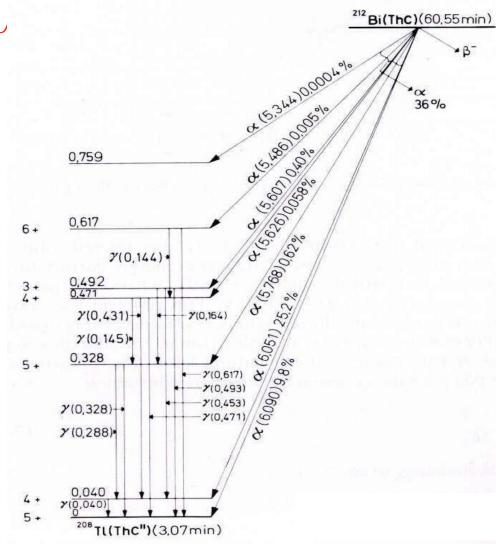












Physik IV Clemens Walther Page 53

1-



## Zerfallsschema des Bi-212 (β Zweig)





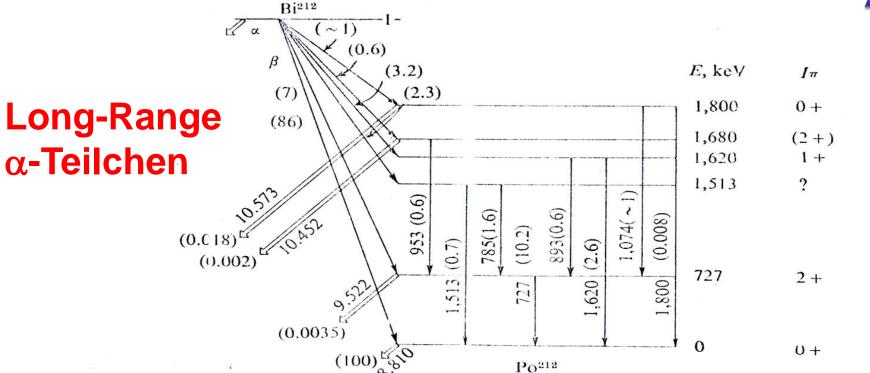
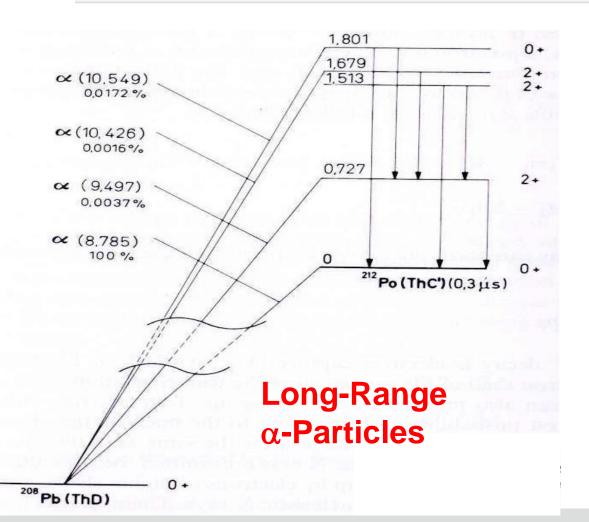


Figure 7-8 Level scheme and decay scheme of  $Po^{212}$ .  $E_{\alpha}$  in MeV and E in keV. All intensities (in parentheses) relative to 100  $Po^{212}$  ground-state transitions. [G. T. Emery and W. R. Kane, *Phys. Rev.*, 118, 755 (1960).]







### AO

# Zerfallsschema des Po-212 (vereinfacht)



### **Long-Range** α-Teilchen



Die Energie des  $\alpha$ -Zerfalls von einem angeregten Zustand des <sup>212</sup>Po ist so hoch, dass  $\alpha$ -Zerfall mit  $\gamma$ -Zerfall konkurrieren kann

Man misst

$$\lambda_{\gamma} \approx 10^{12} \text{ s}^{-1}$$

$$\lambda_{\alpha} = 0.21 \cdot 10^7 \text{ s}^{-1}$$

$$\lambda_{\alpha} = 0.9 \cdot 10^8 \text{ s}^{-1}$$

$$\lambda_{\alpha} \approx 10^{10} \text{ s}^{-1}$$

$$\frac{\lambda_{\gamma}}{\lambda_{\alpha}} = \frac{N_{\gamma}}{N_{\text{longrange}\,\alpha}}$$

Grundzustand

727 keV angeregter Zustand

1,8 MeV angeregter Zustand



### Messung von $\alpha$ -Strahlung



- Szintillationszähler ZnS
- Frisch Gitter Kammer
- Ionisationskammer (Diskriminierung von β-Teilchen sowie Spektroskopie möglich)
- Proportionalzähler (dünnes Fenster, nicht gasdicht, Diskriminierung von β-Teilchen möglich bei Benutzung verschiedener Plateaus Spektroskopie möglich
- $\triangleright$   $\alpha$ -spectrometer: Prinzip eines Massenspektrometers
- Halbleiterspektrometrie Si, Si(Li)



### Literatur



Philipsborn



### Frisch Gitter Ionisationskammer



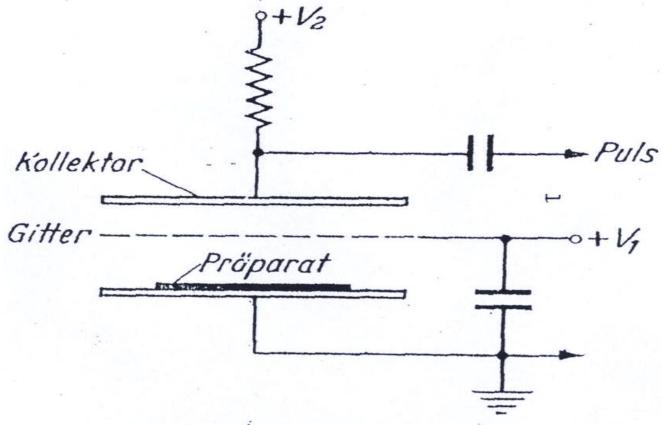
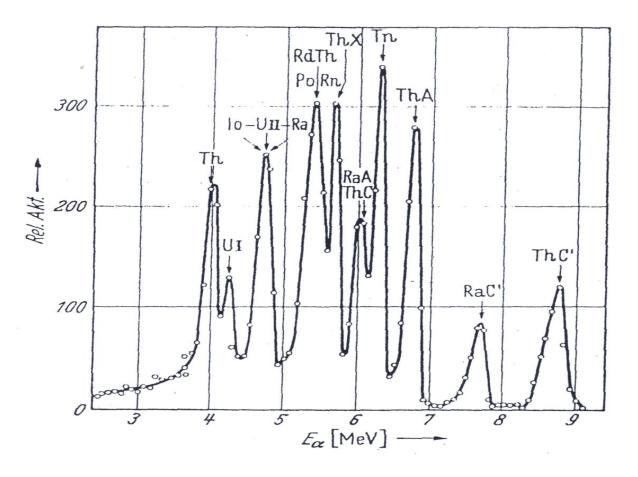


Abb. 65. "Frisch-grid"-Ionisationskammer, schematisch



# α-Spektrum von U und Th mit Zerfallsprodukten gemessen mit einer Frisch Gitter Kammer







### inc α-Spektrum gemessen mit einem Si-Detektor

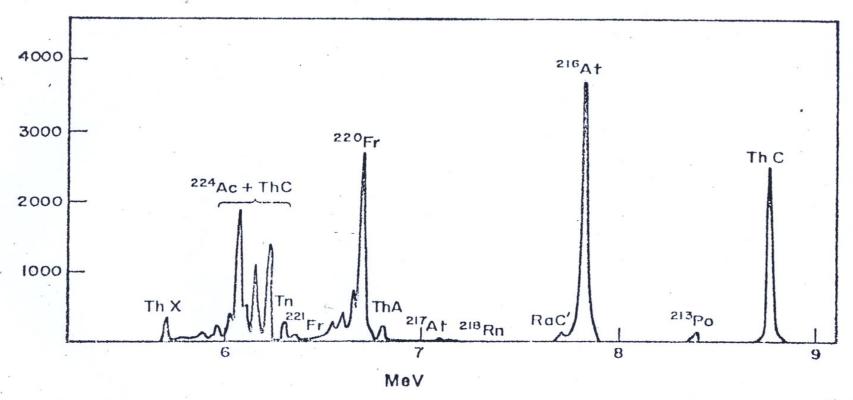


Fig. 2.8 Spectrum of the alpha lines of the 224Ac family, obtained by means of solid-state detectors. (J. P. BRIAND and M. LEFORT, Phys. Let. 10, 90 (1964).)

Clemens Walther Page 62



### α-Spektrum und Satelliten Peaks



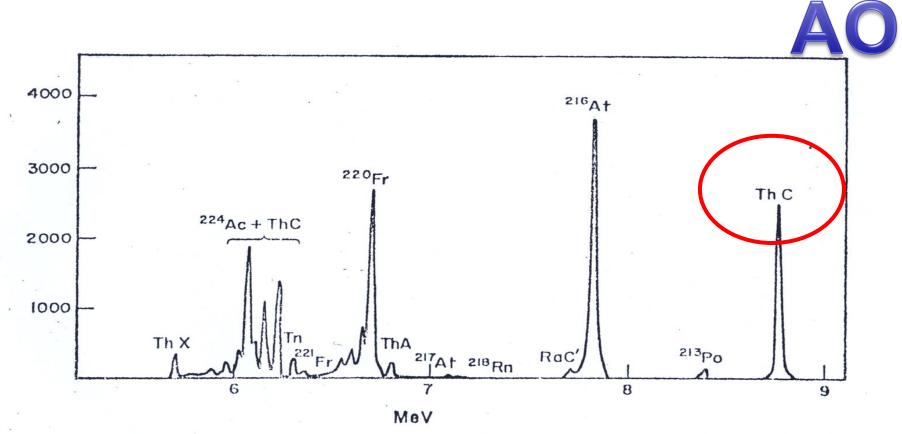
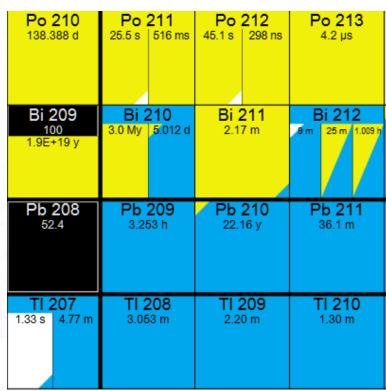
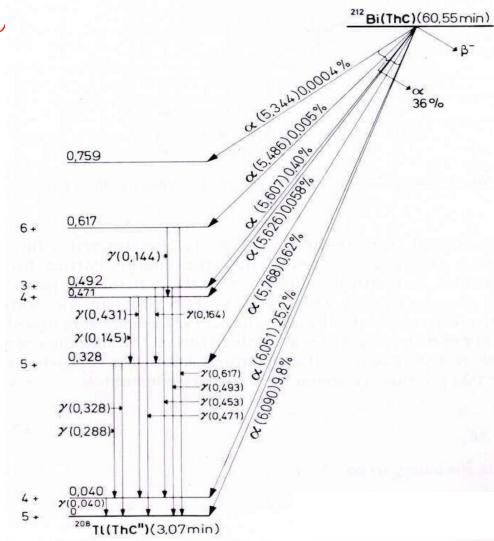


Fig. 2.8 Spectrum of the alpha lines of the <sup>224</sup>Ac family, obtained by means of solid-state detectors. (J. P. BRIAND and M. LEFORT, *Phys. Let.* 10, 90 (1964).)









Physik IV Clemens Walther Page 65

1-



### Oberflächen Sperrschicht Detektor

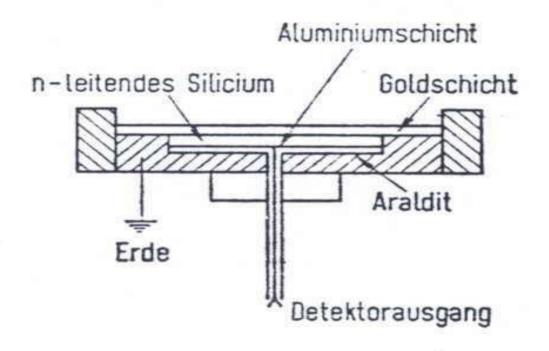
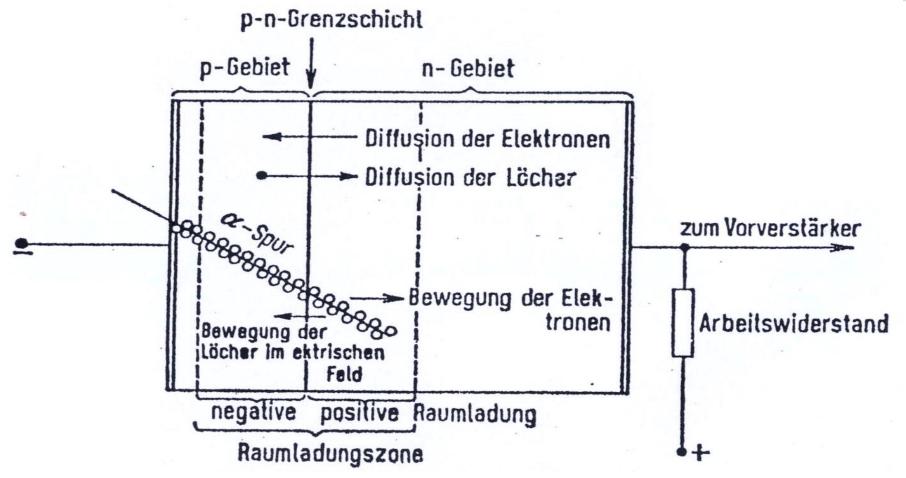


Abb. 2.36. Aufbau eines Oberflächensperrschichtzählers.



### Oberflächen Sperrschicht Detektor







### **Spektrometrie**



Die Energieauflösung eines Spektrometers hängt ab von der kleinesten Energiemenge die von dem Partikel im Detektor abegeben werden kann

**Ionisationsenergie im Gas Nal(TI)** 

~ 30 eV

Energie, um ein Elektron-Loch Paar zu generieren

Si

3,5 eV

Hängt nicht von der Teilchenart ab

Ge

2,94 eV

Auflösung für

α: 15 keV/5 MeV

~ 0,003

 $\gamma$ : 2 keV/1,33 MeV ~ 0,002



## Probleme bei α-Messungen



- Selbstabsorption in der Probe
- Absorption zwischen Quelle und Detektor
- Absorption im Material des Detektors
- Probendicke beeinflusst Auflösung



#### Aber trotzdem ...



... die gemessenen Energien sind zu niedrig

# Warum?



### Rückstoß (Recoil) bei α-Zerfall



$$E_{\alpha} = \frac{p_{\alpha}^2}{2m_{\alpha}}$$
  $E_{\text{Rückstoß Kern}} = \frac{p_{\alpha}^2}{2m_{A}}$ 

$$E_{
m R\ddot{u}ckstoß\ Kern} = rac{2m_{lpha}}{2m_{A}}E_{lpha} = rac{m_{lpha}}{m_{A}}E_{lpha} pprox rac{4}{A}E_{lpha}$$

Für A = 200 und  $E_a = 5$  MeV ergibt sich  $E_{\text{R\"uckstoß Kern}} = 100$  keV.



#### Rückstoß beim α- Zerfall



$$E_{\alpha} = \frac{p_{\alpha}^2}{2m_{\alpha}}$$
  $E_{\text{recoil nucleus}} = \frac{p_{\alpha}^2}{2m_{A}}$ 

$$E_{\text{recoil nucleus}} = \frac{2m_{\alpha}}{2m_{A}} E_{\alpha} = \frac{m_{\alpha}}{m_{A}} E_{\alpha} \approx \frac{4}{A} E_{\alpha}$$

Für A = 200 und  $E_a = 5$  MeV ergibt sich  $E_{\text{recoil nucleus}} = 100$  keV.



### Geschwindigkeit relativistischer Teilchen



