

# **Kerne und Teilchen**

Physik VI

Vorlesung # 09 12.5.2010

Guido Drexlin, Institut für Experimentelle Kernphysik

### **Instabile Kerne**

- radioaktiver Zerfall: Grundlagen
- Lebensdauer, Zerfallskonstante
- Verzweigung bei Zerfällen
- α-Zerfall: Grundlagen
- Zerfallsketten von primordialen Elementen
- Tunneleffekt: Transmissionswahrscheinlichkeit





## Parton-Modell des Nukleons

- inelastische ep-Streuung als inkohärente Überlagerung elastischer Elektron-Wechselwirkungen mit Partonen
- Strukturfunktion F<sub>2</sub>(x) beschreibt die ´elektrische´ Streuung an den Ladungen der Partonen (geladene Valenz-/See-Quarks)

$$F_2(x) = x \cdot \sum_f z_f^2 \cdot \left[ q_f(x) + \overline{q}_f(x) \right]$$

## Callan-Gross Relation: Strouwing on Spin a – 1/ Dorton

Streuung an Spin s =  $\frac{1}{2}$  Partonen

$$F_2(x) = 2x \cdot F_1(x)$$

umfangreiche experimentelle
 Untersuchungen von F<sub>2</sub>(x) an HERA





## Parton-Verteilungen

### Partondichteverteilungen zeigen charakteristische Struktur:

- bei großem Bjorken-x manifestieren sich die 3 Valenzquarks (u, d)
- bei kleinem Bjorken-x dominieren die Seequarks (virtuelle Quark-Antiquark-Paare aus der Gluonabstrahlung)
- Strukturfunktionen von eN und vN Streuung sind bis auf einen Ladungsfaktor 18/5 identisch!
- Gluonen tragen einen Anteil von ~50% des Nukleonenimpulses,
  - erster Gluonnachweis bei PETRA in 3-Jet Ereignissen



kleine x: Gluonen, Quarks & Antiquarks große x: Valenzquarks



## 4. Instabile Kerne





## radioaktiver Zerfall - Nuklidkarten

- Karlsruher Nuklidkarte (seit 1958) gibt einen umfassenden Überblick über alle bekannten stabilen und instabilen Kerne & ihre Zerfallsdaten:
  - Isotopenhäufigkeit





## 4.1 radioaktiver Zerfall



in einem Ensemble (Quelle) mit einer großen Anzahl N instabiler Teilchen bzw. radioaktiver Kernen führen radioaktive Zerfälle in einem Zeitintervall dt zu einer Abnahme dN der Ensemble-/Kern-Anzahl





neg. Vorzeichen, da Teilchenabnahme

**Zerfallskonstante**  $\lambda$  **ist Teilchen- bzw. Kern-spezifisch**,  $\lambda$  **in [s<sup>-1</sup>]** Beispiel:  $\alpha$ -Zerfall von <sup>226</sup>Ra:

 $\lambda = 1.4 \cdot 10^{\text{-11}} / \text{s}$ 

= statistische Wahrscheinlichkeit f
ür einen <sup>226</sup>Ra-Kern, im Zeitintervall dt = 1 s zu zerfallen

$$A = \frac{dN}{dt} = -\lambda \cdot N$$

### Aktivität A einer Quelle (keine Konstante!) :

- ~ zur Zerfallskonstanten  $\lambda$ ,
- ~ Ensembleanzahl N (nimmt ab, damit auch A)

0.0

## exp. Zerfallsgesetz & Halbwertszeit t<sub>1/2</sub>



exponentielles

Zerfallsgesetz

in einem Ensemble N(t), das zum Zeitpunkt t = 0 aus N(0) Kernen besteht, beobachtet man eine exponentielle Abnahme der Kerne

 $N(t) = N(0) \cdot e^{-\lambda \cdot t}$ 

 $\int_{N} \frac{a N}{N} = -\lambda \cdot \int_{\Omega} dt$ 

### **1. Halbwertszeit t**<sub>1/2</sub>:

nach dem Zeitintervall t =  $t_{\frac{1}{2}}$  sind noch die Hälfte der ursprünglichen Kerne vorhanden, d.h. eine Hälfte N(0)/2 des Ensembles ist bereits zerfallen

 $N(t_{1/2}) = 1/2 \cdot N(0) \leftrightarrow 1/2 = e^{(-\lambda \cdot t_{1/2})}$ 

t = 0 ist beliebig wählbar !



## exp. Zerfallsgesetz & mittlere Lebensdauer



### **2. mittlere Lebensdauer** *τ*:

nach einem Zeitintervall t =  $\tau$  (d.h. der mittleren Lebensdauer) sind noch N( $\tau$ ) = N(0)/e radioaktive Kerne vorhanden (1/e = 36.788% noch übrig)



mittlere Lebensdauer =

Inverses der Zerfallskonstanten

 $\tau = 10^{-24} \text{ s } (\Delta^{++} \rightarrow p + \pi^{+}) \Rightarrow \dots \tau = 12.3 \text{ a } (\mathsf{T}_2 \text{ } \beta\text{-Zerfall}) \Rightarrow \dots 10^{21} \text{ a } (2\nu \text{B}\text{B}) \dots$ 

$$t_{1/2} = \tau \cdot \ln 2 = 0.693 \cdot \tau$$
  
 $t_{1/2} = \ln 2/\lambda = 0.693/\lambda$   
 $\tau = 1.443 \cdot t_{1/2}$ 

### **Zerfallsbreite** Γ:

ein instabiler Zustand (Resonanz) hat eine charakteristische Energie-Breite  $\Gamma$ 

 $\Gamma = \frac{\hbar}{\tau} = \hbar \cdot \lambda$ 

Heisenberg'sche





## radioaktive Lebensdauer: SNIa Lichtkurve

- SNIa: bei der thermonuklearen Detonation eines weißen Zwergs werden bei t = 0 große Mengen an <sup>56</sup>Ni erzeugt, das mit einer mittleren Lebensdauer τ (<sup>56</sup>Ni) = 9 Tage durch Elektroneneinfang zerfällt, erzeugtes <sup>56</sup>Co zerfällt weiter radioaktives Zerfallsschema <sup>56</sup>Ni → <sup>56</sup>Co → <sup>56</sup>Fe



#### SN-Lichtkurven folgen $\tau$ des Zerfalls

Gammaquanten aus radioaktiven Zerfällen heizen die umgebende Materie auf – **\$ optische Luminosität einer SNIa** folgt der Lebensdauer τ von <sup>56</sup>Ni, <sup>56</sup>Co



## Aktivität einer Quelle: Einheiten



### Aktivität A(t) = – dN/dt beschreibt die Zahl dN der Zerfälle pro Zeiteinheit dt

 $A(t) = A(0) \cdot e^{-\lambda \cdot t}$ 

mit wichtiger (s.o.) Relation  $A(t) = \lambda \cdot N(t)$ die Aktivität einer Quelle nimmt exponentiell ab

1 Bq = 1 Zerfall / s 1 Becquerel = 2.70 - 10<sup>-11</sup> Ci (nach Henri Becquerel)

1 Ci = 3.7 • 10<sup>10</sup> Zerfälle / s alte Einheit Curie, = Aktivität 1 g Radium (<sup>226</sup>Ra) (nach Pierre Curie)

- abgeleitete Größen:
  - spezifische Aktivität [Bq/kg], Aktivitätskonzentration [Bq/m<sup>3</sup>]
  - Beispiele: <sup>3</sup>H hat 3.6 · 10<sup>14</sup> Bq/g, <sup>14</sup>C hat 1.7 · 10<sup>11</sup> Bq/g <sup>133</sup>Xe hat 6.8 · 10<sup>15</sup> Bq/g, <sup>nat</sup>U hat 2.5 · 10<sup>4</sup> Bq/g

**Energiedosis** einer Quelle, neue Einheit: 1 Gray = absorbierte Energie einer Quelle in einer Materialprobe mit dem Volumen V und der Dichte  $\rho$  (m = V · r) alte Einheit: 1 rad = 10<sup>-2</sup> J/kg

1 Gy = 1 J / kg

## Aktivität einer Quelle

- Beispiele für Aktivitäten:
  - extrem untergrundarme Materialien für Astroteilchenphysik:
    - ~100 nBq/kg für die Suche nach der dunklen Materie, 0vßß-Zerfall (Neutrino-Physik)



- menschlicher Körper: A ~ 3.7 kBq (40K, 14C)
- Haus: Luft A ~ 1kBq durch Radon (<sup>222</sup>Rn), 100 m<sup>2</sup> Wände mit ~10<sup>-6</sup> (<sup>232</sup>Th)/g  $\Rightarrow$  10<sup>10</sup>  $\gamma$  s/Jahr
- Laborquellen/Praktikum: A ~ einige mCi
- KATRIN ß-Zerfallsquelle: A ~ 10<sup>11</sup> ß-Zerfälle/s (~ 4 Ci)
- Eichquellen für solare Neutrinos: MCi, GCi









## Zerfallsarten – Übersicht

ein instabiler Kern (Mutternuklid) kann sich über verschiedene Zerfallsarten in das Tochternuklid umwandeln:  $\alpha$ -Zerfall: Änderung der Kernladung  $\Delta Z = -2$ ,  $\Delta A = 4$ , schwere Kerne  $\beta$ -Zerfall, Elektron-Einfang: Änderung  $|\Delta Z| = 1$ ,  $\Delta A = 0$  $\gamma$ -Zerfall: Änderung  $\Delta Z = 0$ ,  $\Delta A = 0$ Spaltung: Änderung  $\Delta Z > 1$ ,  $\Delta A >> 1$ Teilchenzerfall: Emission p, n







## Zerfälle mit Verzweigung

radioaktive Zerfälle können in verschiedene Kanäle erfolgen
Beispiele:  $\pi^+ \rightarrow \mu^+ + \nu_{\mu}$  oder  $\pi^+ \rightarrow e^+ + \nu_e$  (Pionzerfall in Myon/Positron)  $^{212}\text{Bi} \rightarrow ^{212}\text{Po} + e^- + \nu_e$  (64%) oder  $^{212}\text{Bi} \rightarrow ^{208}\text{TI} + \alpha$  (36%)

zeitliche Abnahme dN/dt des Mutterkerns/Ausgangsteilchens:

$$\frac{dN}{dt} = -\lambda_1 N - \lambda_2 N = N(0) \cdot e^{-(\lambda_1 + \lambda_2)t}$$

$$\lambda = \lambda_1 + \lambda_2$$

$$\lambda: \text{ totale Breite}$$

$$\lambda_i: \text{ Partialbreite}$$



 Definition der Verzweigungsverhältnisse (branching ratios) f<sub>1</sub>, f<sub>2</sub>:

$$f_1 = \frac{\lambda_1}{\lambda} \quad f_2 = \frac{\lambda_2}{\lambda}$$

 $\begin{array}{l} \textbf{B-Aktivität:} \ A_{\textbf{B}}(t) = N \cdot \lambda \cdot f_{1} = N \cdot \lambda_{1} \\ \textbf{\alpha-Aktivität:} \ A_{\alpha}(t) = N \cdot \lambda \cdot f_{2} = N \cdot \lambda_{2} \end{array}$ 

### 4.2 Alpha – Zerfall

schwere Kerne mit A > 150 (Sm) können durch  $\alpha$ -Emission zerfallen – falls:  $Q_{\alpha} = B(Z - 2, A - 4) - B(Z, A) + B_{\alpha}(28.3 \text{ MeV}) > 0$ 

der Q-Wert Q<sub>a</sub> ist entscheidend für die Halbwertszeit t<sub>1/2</sub> des Isotops:

- langsamster  $\alpha$ -Zerfall: <sup>232</sup>Th  $\rightarrow$  <sup>228</sup>Ra +  $\alpha$  t<sub>1/2</sub> = 1.4 · 10<sup>10</sup> a
- 10-24 - schnellster  $\alpha$ -Zerfall: <sup>212</sup>Po  $\rightarrow$  <sup>208</sup>Pb +  $\alpha$  t<sub>1/2</sub> = 3.5 · 10<sup>-7</sup> s

•  $\alpha$ -Teilchen sind mono-energetisch (typischer Wert:  $E_{kin} \sim einige MeV$ )

- Visualisierung in Nebelkammer-Aufnahmen: gleiche Reichweite
- Alpha-Teilchen haben eine hohe Ionisationsrate & geringe Reichweite: Is radiologische Konsequenzen, Verwendung von Radionuklidbatterien



## Alpha – Zerfall: kinetische Energien



### Energiebetrachtung beim α-Zerfall:

- vor dem  $\alpha$ -Zerfall: ruhender Mutterkern E<sub>kin</sub>(MK) = 0
- nach dem  $\alpha$ -Zerfall: kinetische Energie  $\alpha$ -Teilchen E<sub>kin</sub>( $\alpha$ )

Rückstoß-Energie des Tochterkerns E<sub>kin</sub>(TK)

mit Massenverhältnis

$$\frac{M_{\alpha}}{M_{TK}} \cong \frac{4}{A - 4}$$

ergeben sich folgende kinetische Energien:

$$E_{kin}(TK) \cong \frac{4}{A} \cdot Q_{\alpha}$$
  $E_{kin}(\alpha) \cong \frac{A-4}{A} \cdot Q_{\alpha}$ 

$$E_{kin}(\alpha) >> E_{kin}(TK)$$

α-Zerfälle können auf angeregte
 Niveaus des Tochterkerns führen

<sup>226</sup>Ra Zerfallsschema

verschiedene  $\alpha$ -Energien



## $\alpha$ -Zerfallsketten





## $\alpha$ -Zerfallsketten: radioaktives Gleichgewicht

in einer radioaktiven Zerfallskette werden durch den Zerfall des Ausgangsisotops (<sup>235</sup>U) radioaktive Tochterkerne erzeugt, die ihrerseits wieder zerfallen:

$$\frac{dN_1}{dt} = -\lambda_1 \cdot N_1$$

$$\frac{dN_2}{dt} = \lambda_1 \cdot N_1 - \lambda_2 \cdot N_2$$

$$\frac{dN_3}{dt} = \lambda_2 \cdot N_2 - \lambda_3 \cdot N_3$$

$$\vdots$$

$$\vdots$$

$$\vdots$$

$$\vdots$$

$$\vdots$$

#### Zerfall Mutterkern

Erzeugung Tochterkern & Zerfall Tochterkern

in einem **säkularen Gleichgewicht** ist die Aktivität A<sub>i</sub> aller Isotope der Kette identisch & die Häufigkeit N<sub>i</sub> der Isotope konstant

$$\frac{dN_1}{dt} = \frac{dN_2}{dt} = \frac{dN_3}{dt} d.h. A_1 = A_2 = A_3$$
$$\lambda_1 \cdot N_1 = \lambda_2 \cdot N_2 = \lambda_3 \cdot N_3$$



## der Tunneleffekt beim $\alpha$ -Zerfall



 die Emission eines α-Teilchens aus einem Kern beruht auf dem quantenmechanischen Tunneleffekt (1929: G. Gamov & E. Condon)
 Beschränkung auf 1 dim. Schrödinger-Gleichung (effektive 1-dim. Potenziale)



## der Tunneleffekt beim $\alpha$ -Zerfall



Lösungen der 1-dim. Schrödinger-Gleichung: Wellenfunktionen  $\Psi_1, \Psi_2, \Psi_3$  $\Psi_1 = \alpha_1 \cdot e^{ik_1x} + \beta_1 \cdot e^{-ik_1x}, \quad k_1 = \sqrt{2mT_{\alpha}}$  aus-/einlaufende Welle vor Barriere  $\Psi_2 = \alpha_2 \cdot e^{-k_2 x} + \beta_2 \cdot e^{k_2 x}, \quad k_2 = \sqrt{2m \cdot (U_0 - T_\alpha)} \quad \text{in Barriere}$  $\Psi_3 = \alpha_3 \cdot e^{ik_3x}$ ,  $k_3 = \sqrt{2mT_{\alpha}}$  auslaufende Welle nach Barriere (für  $\alpha$ -Zerfälle mit  $\Delta l = 0$ ) Stetigkeitsbedingungen bei Energie [MeV] X=0:  $\Psi_1 = \Psi_2$   $\Psi'_1 = \Psi'_2$ x=d:  $\Psi_2 = \Psi_3$   $\Psi'_2 = \Psi'_3$  $\alpha_2$ Transmissionskoeffizient T  $\alpha_3$ 10  $T = \left| \frac{\alpha_3}{\alpha_1} \right|^{-1} = (1 + \frac{U_0^2}{U_0^2 - (2T_n - U_0)^2 \cdot \sinh^2 k_2 d})^{-1}$ Tα B2 10 20 30 0 ß1 Abstand x [fm]

## der Tunneleffekt beim $\alpha$ -Zerfall



Lösungen der 3-dim. Schrödinger-Gleichung: Wellenfunktionen  $\Psi_1, \Psi_2, \Psi_3$ Zerlegung der Coulomb-Schwellen V<sub>c</sub>(r) mit Breite dr



### Transmissionswahrscheinlichkeit



$$G = 2 \cdot \pi \cdot Z \cdot \alpha \cdot \sqrt{\frac{2 \cdot m_{\alpha}}{T_{\alpha}}}$$

**Gamov-Faktor** für  $\alpha$ -Teilchen mit z = 2 Masse m<sub> $\alpha$ </sub> und kinetischer Energie T<sub> $\alpha$ </sub>

Berechnung der Zerfallskonstanten 
$$\lambda$$
:

λ<sub>0</sub>: Wahrscheinlichkeit der Bildung eines α
 v/2R: Anzahl der Tunnelversuche / Zeiteinheit
 T: Transmissionswahrscheinlichkeit

$$\lambda = C(T_{\alpha}, R) \cdot e^{-G}$$

 $\lambda = \lambda_0 \cdot \frac{r}{2R} \cdot T$ 

## Geiger – Nuttall Regel



der Gamov-Faktor G wird mit ansteigender α-Energie T<sub>α</sub> rasch kleiner, dadurch reduziert sich die Halbwertszeit t<sub>1/2</sub> für den Zerfall sehr stark Auftragung der Lebensdauer/Halbwertszeit über Faktor Z /  $\sqrt{T_α}$ 

