

原子核物理学 II

東北大学
原子核理論研究室
萩野浩一

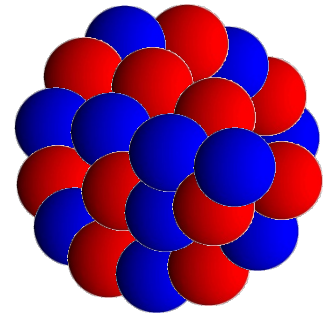
目次

原子核: 核子(陽子、中性子)の複合体

→ 強い相互作用する粒子の多体問題

- 原子核物理学 I の復習
- 原子核の液滴模型: 質量公式、振動励起、核分裂
- 殻模型と魔法数
- 変形と回転
- 原子核の崩壊: α , β , γ 崩壊
- 核反応と超重元素

- 放射線の物理学
(原子核物理の観点から)
- 量子力学の応用
- 超重元素(ニホニウム)の物理



講義ノート: <http://www.nucl.phys.tohoku.ac.jp/~hagino/lecture.html>

東北大学

- ➡ 理学部物理
- ➡ 原子核理論研究室
- ➡ 萩野浩一
- ➡ 講義ノート

順次アップデートしていきます。

連絡先: hagino@nucl.phys.tohoku.ac.jp

Subject 欄に「講義」と入れるとより確実です。

居室: 理学研究科合同B棟 1047 号室

出席の代わりに最後に授業アンケートを毎回してもらいます

- ・今日の授業で面白かったこと
- ・今日の授業でわかりずらかったこと
(もう一度説明して欲しいこと)
- ・今日の授業を聞いて疑問に思ったこと

などなど

質問を考えながら授業を聞いて下さい

参考書

定番



おすすめ



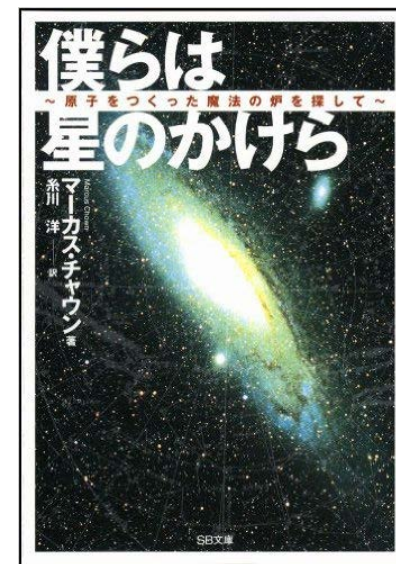
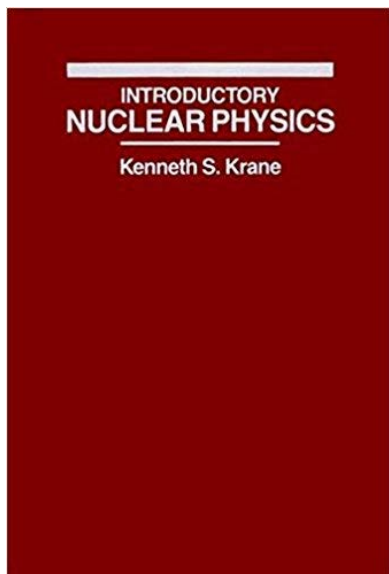
おすすめ



おすすめ

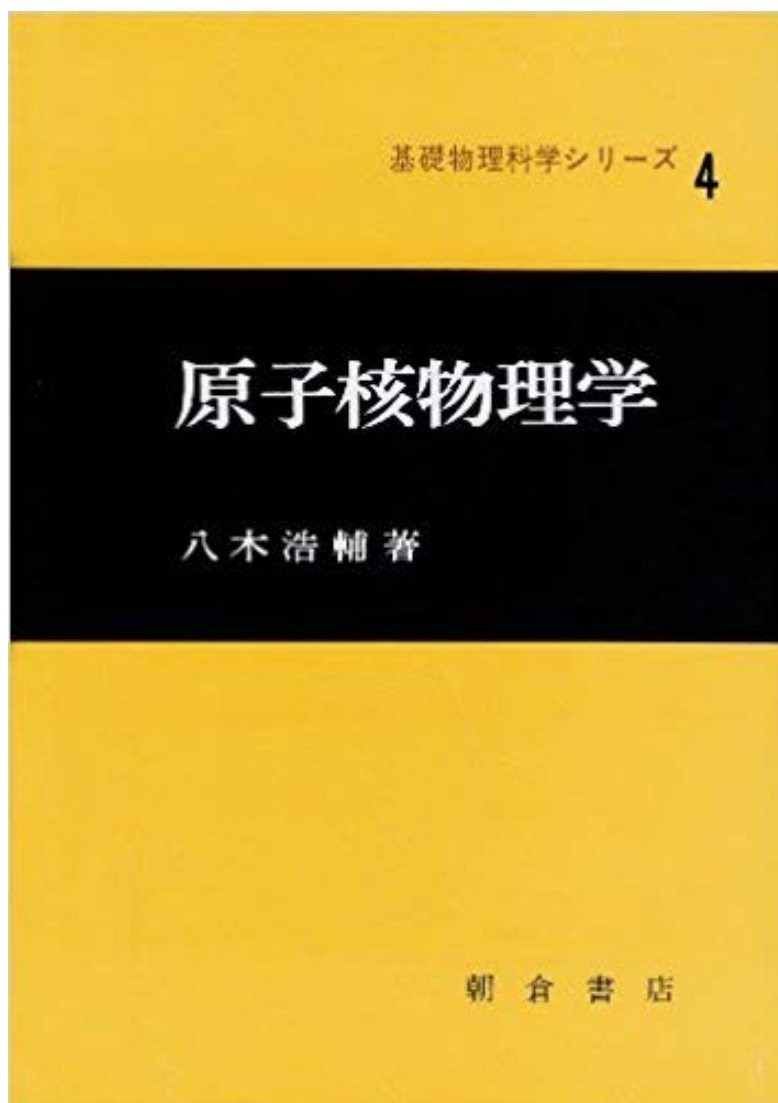


おすすめ



参考書

定番



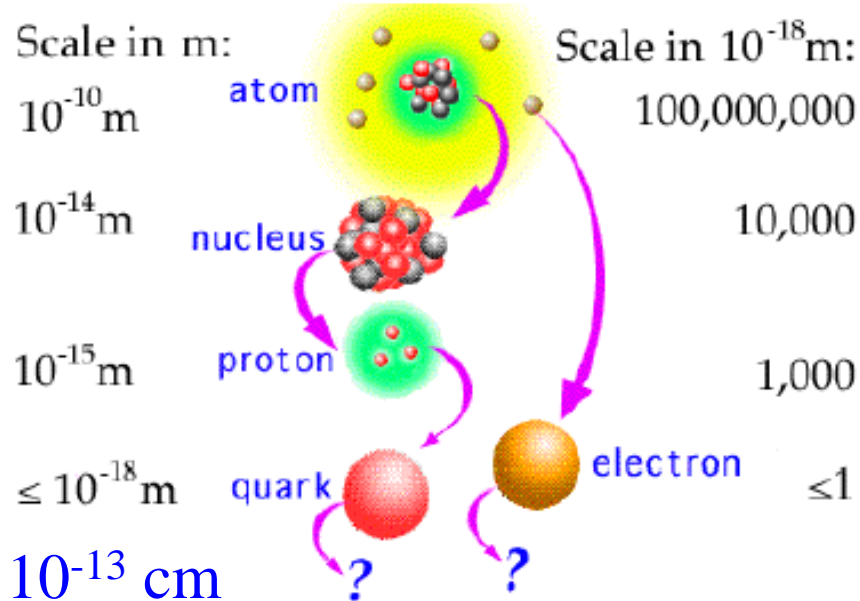
おすすめ



原子核の基本的な性質

すべてのものは原子からできている

原子核
物理学



$$1 \text{ fm} = 10^{-15} \text{ m} = 10^{-13} \text{ cm}$$

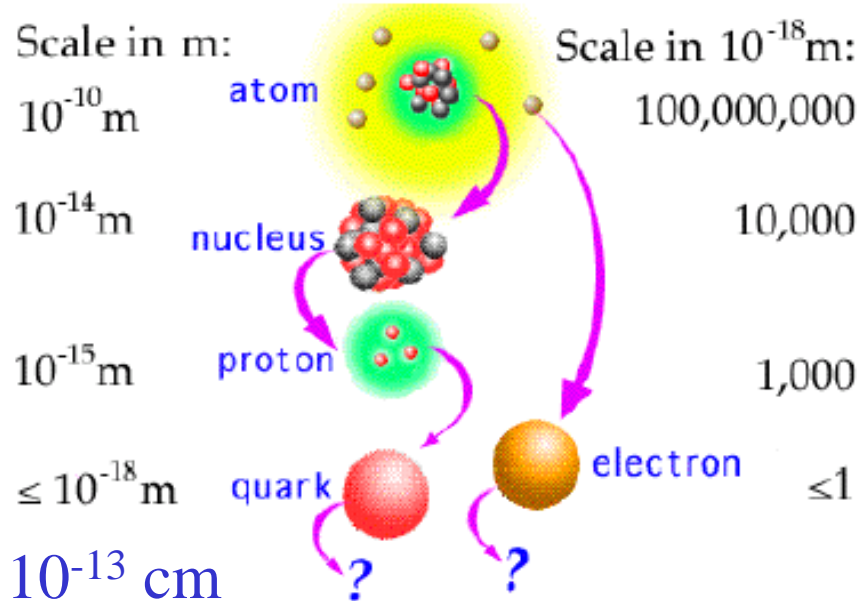
原子核: 量子論的多体系

陽子と中性子は何が違う?

原子核の基本的な性質

すべてのものは原子からできている

原子核物理学



原子核: 量子論的多体系

基本構成要素:

	電荷	質量 (MeV)	スピン
陽子	+e	938.256	$1/2^+$
中性子	0	939.550	$1/2^+$

(note) $n \rightarrow p + e^- + \bar{\nu}$ (10.4 min)

1896 放射線の発見(ベクレル)

1898 ラジウムの分離に成功(キュリー夫妻)

1900 年代初頭 β 線は高速の電子



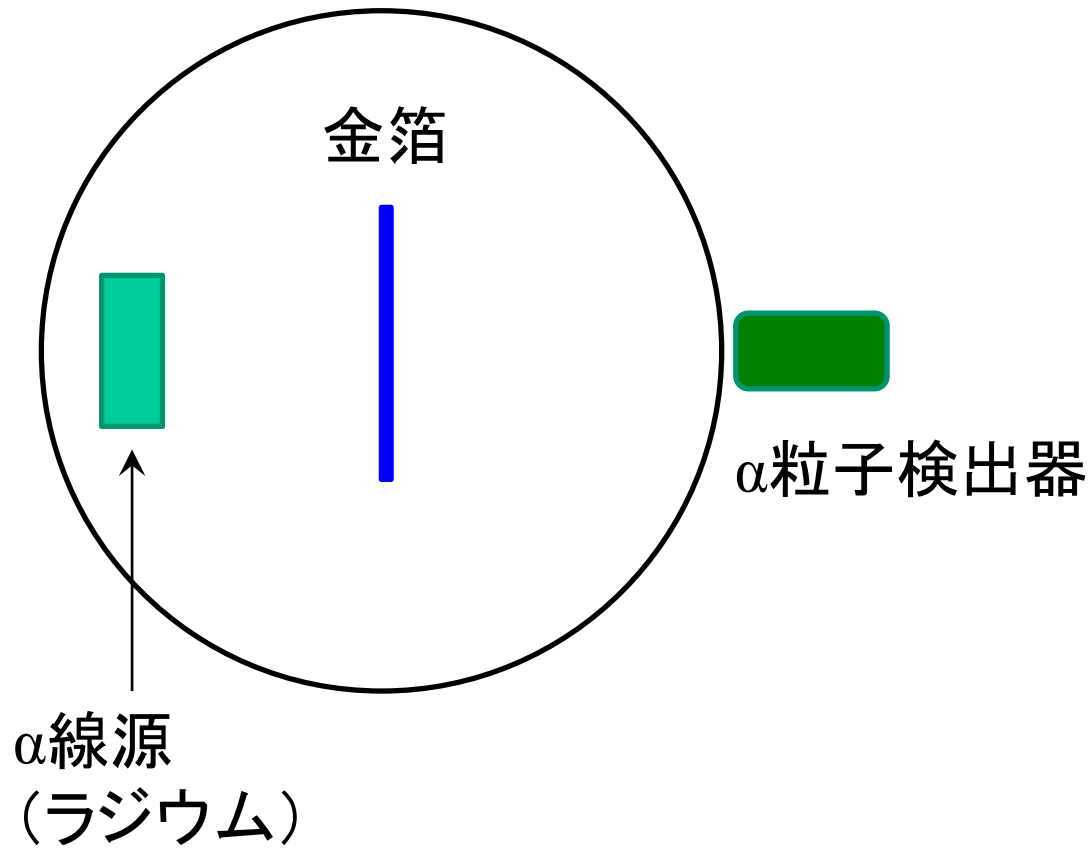
電子はどこから？



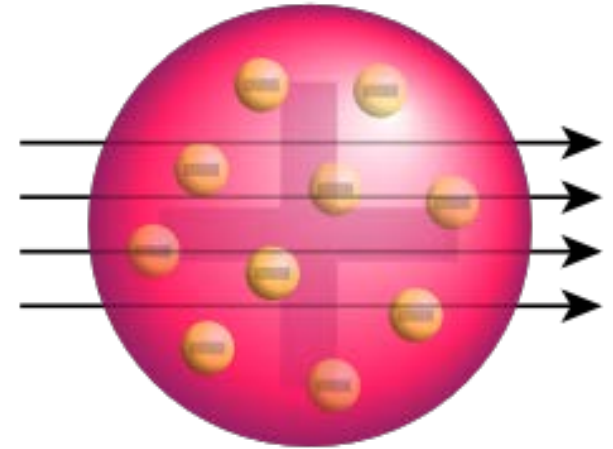
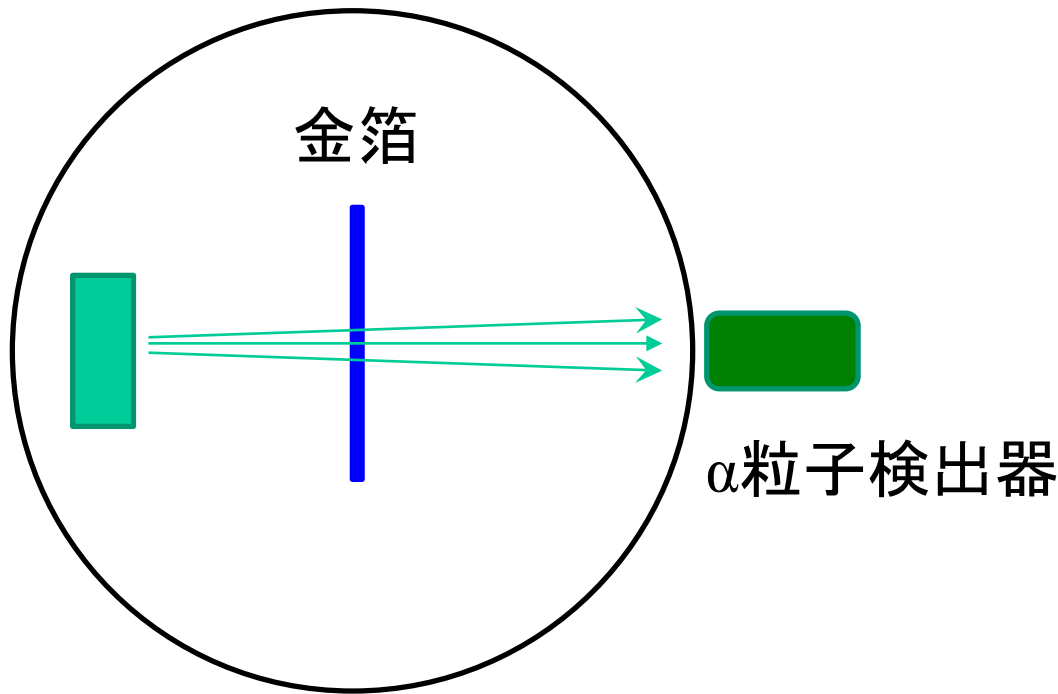
当時の人は原子(核)が陽子と電子からできていると考えていた

1911 ラザフォード散乱(α 粒子と金の薄膜の散乱)

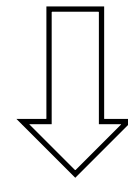
ラザフォード散乱 (ラザフォード、ガイガー、マースデン : 1909年)



ラザフォード散乱 (ラザフォード、ガイガー、マースデン : 1909年)



J.J.トンプソンのブドウ
パン模型を検証したい

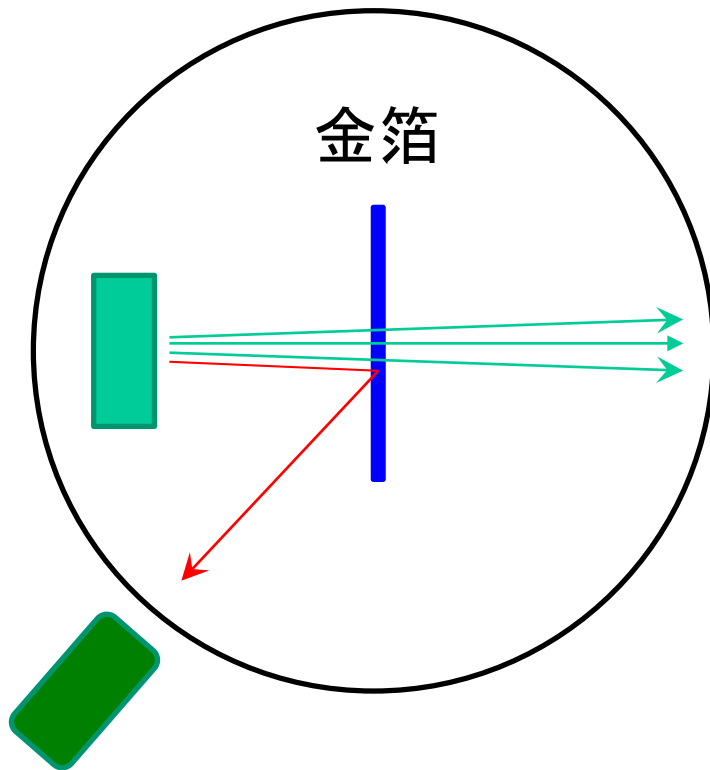


散乱の角度は高々 0.01 度

観測: たいていの α 粒子はほとんど曲げられずに検出器に入る
→ブドウパン模型は正しそうだ(?)

ラザフォード散乱 (ラザフォード、ガイガー、マースデン : 1909年)

試しに検出器を後方角度に置いて見た
(ブドウパン模型が正しければ、何も観測
しないはず)



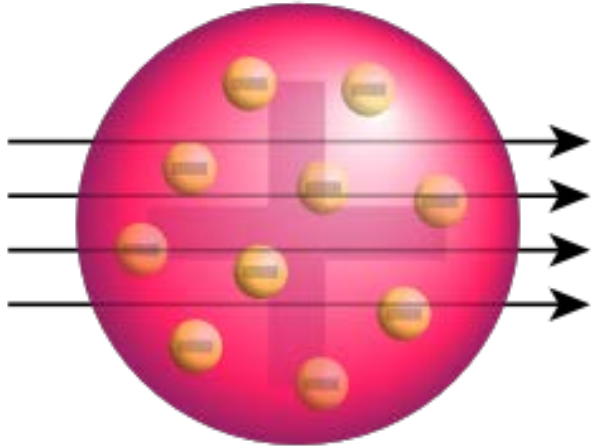
α 粒子検出器



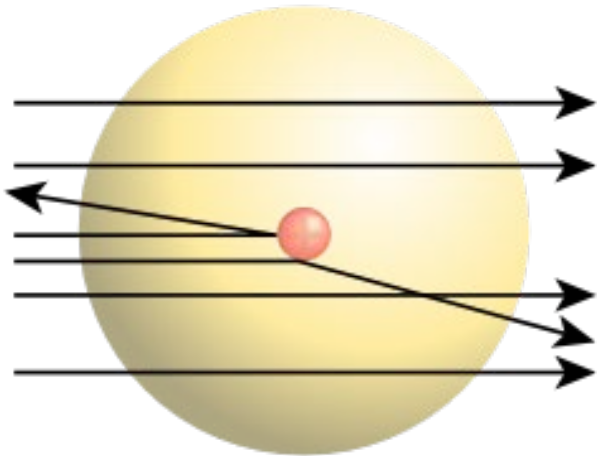
約8千個に1個の割合で後方に跳ね
返ってくる α 粒子を観測
(驚愕の事実)

「砲弾をティッシュペーパーに向かって
撃ったところ、跳ね返されてきた」

ラザフォード散乱 (ラザフォード、ガイガー、マースデン : 1909年)



J.J. トムソンのぶどうパン模型



ラザフォードの有核原子模型
(原子核を点状粒子とみなした
解析)

→ 原子核の大きさは約 2×10^{-14} m 以下

1896 放射線の発見(ベクレル)

1898 ラジウムの分離に成功(キュリー夫妻)

1900 年代初頭 β 線は高速の電子



電子はどこから？



当時の人は原子核が陽子と電子からできていると考えていた

1911 ラザフォード散乱(α 粒子と金の薄膜の散乱)

~ 1925 量子力学

~ 1929 ^{14}N のスピン(整数)、統計(ボソン)

✓ 当時分かっていたこと:

$$m(^{14}\text{N}) \sim 14 m_p$$

^{14}N : charge 7^+

✓ 当時考えられていたこと:

原子核は陽子と電子から出来ている
(中性子はまだ発見されていない)

1896 放射線の発見(ベクレル)

1898 ラジウムの分離に成功(キュリー夫妻)

1900 年代初頭 β 線は高速の電子



電子はどこから？



当時の人は原子核が陽子と電子からできていると考えていた

1911 ラザフォード散乱(α 粒子と金の薄膜の散乱)

~ 1925 量子力学

~ 1929 ^{14}N のスピン(整数)、統計(ボソン)



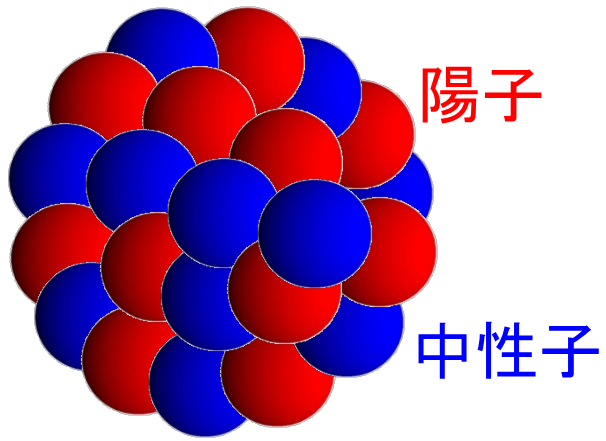
陽子+電子からは説明できない

(14 個の陽子+7 個の電子)

電子を閉じ込めるためには 50 MeV くらいの引力が必要: 電磁力では説明不可能

1932 中性子の発見(チャドウィック)  陽子+中性子の確立

(ただし、当初は中性子=陽子+電子だと思われていた)

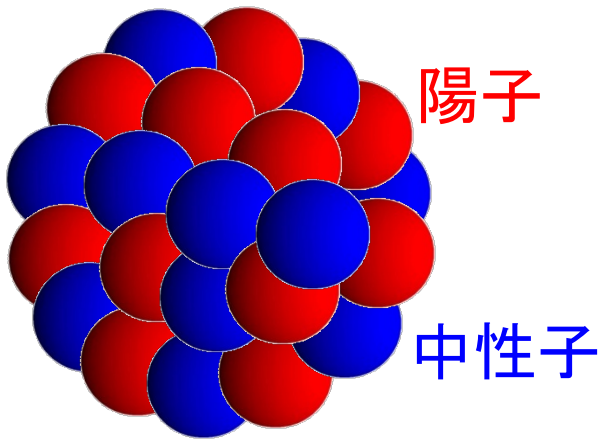


原子核 = 強い相互作用をする
粒子(核子)の集合体

- 有限量子多体系
- 自己束縛系

- 核子はじっとしているわけではない
(比較的自由に動きまわっている)
- ただし、完全に自由というわけではない
お互いに飛び出すことのないよう
に引っ張りあいながら一定の形
を保っている

「自己束縛系」



陽子

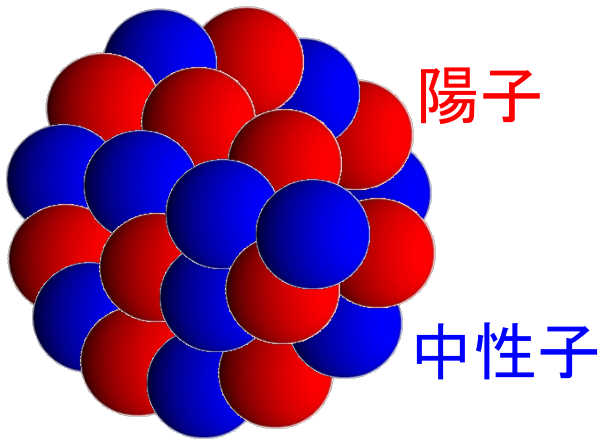
中性子

- 核子はじっとしているわけではない
(比較的自由に動きまわっている)
- ただし、完全に自由というわけではない
お互いに飛び出すことのないよう
に引っ張りあいながら一定の形
を保っている

自己束縛系

ここに外から光を当てて熱くしてやったら核子は
どんな振る舞いをする？

核子の動きが激しくなるだけ？

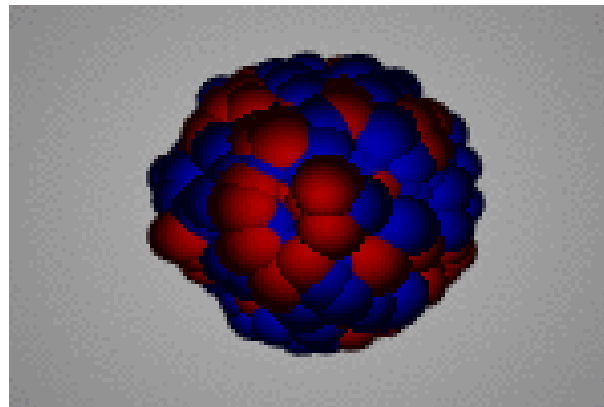


- 核子はじっとしているわけではない
(比較的自由に動きまわっている)
- ただし、完全に自由というわけではない
お互いに飛び出すことのないよう
に引っ張りあいながら一定の形
を保っている

自己束縛系

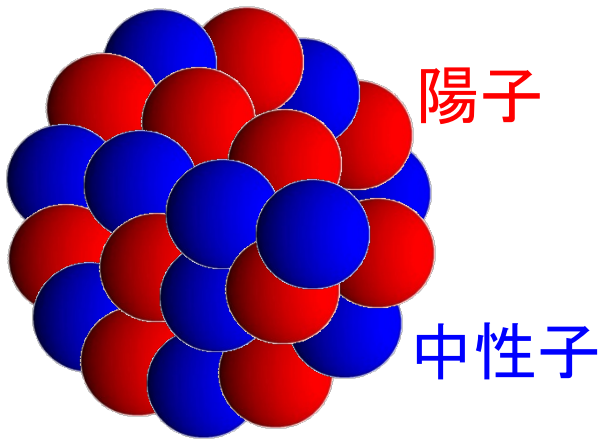
ここに外から光を当てて熱くしてやったら核子は
どんな振る舞いをする？

核子の動きが激しくなるだけ？



規則正しい運動
をすることがある

集団運動

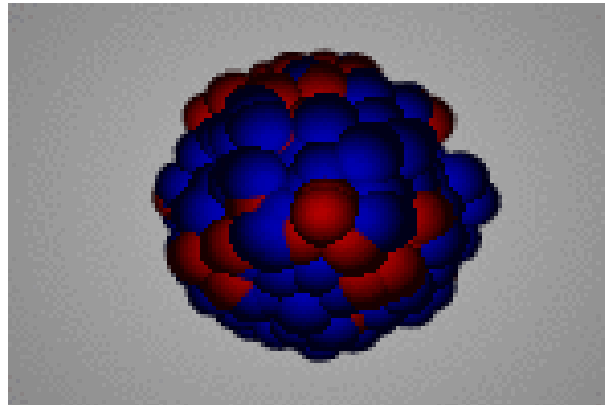
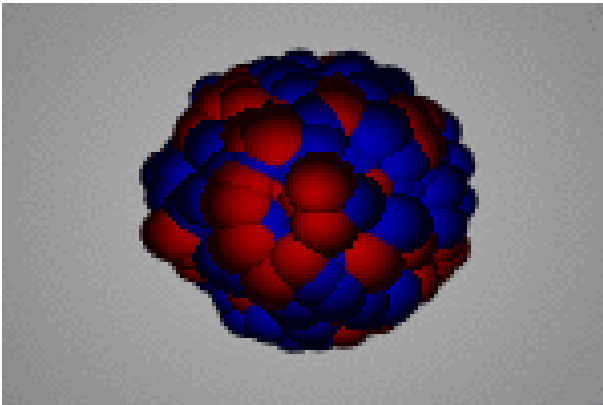


- 核子はじっとしているわけではない
(比較的自由に動きまわっている)
- ただし、完全に自由というわけではない
お互いに飛び出すことのないよう
に引っ張りあいながら一定の形
を保っている

自己束縛系

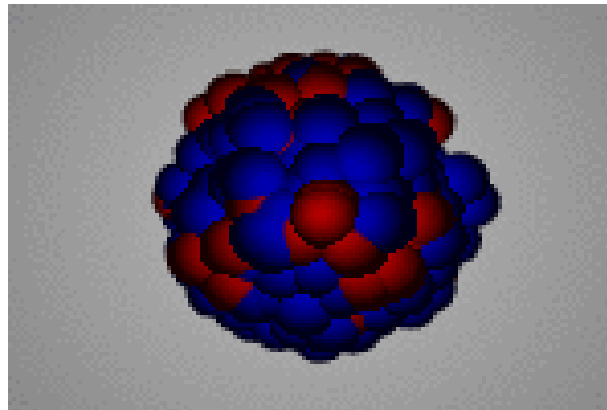
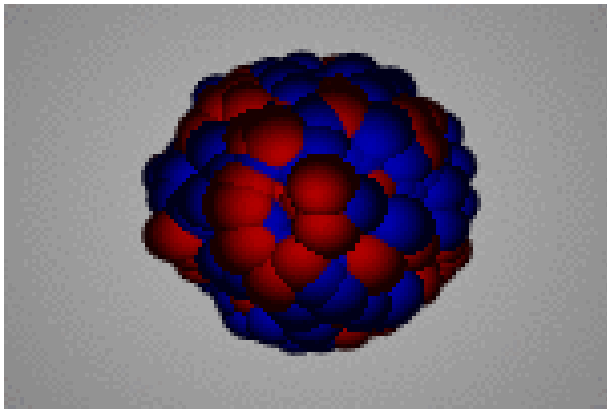
ここに外から光を当てて熱くしてやったら核子は
どんな振る舞いをする？

核子の動きが激しくなるだけ？



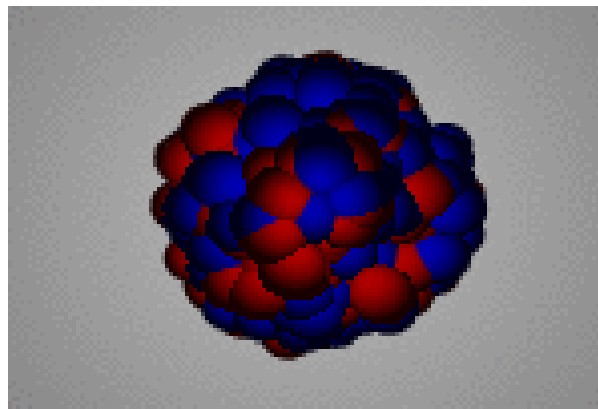
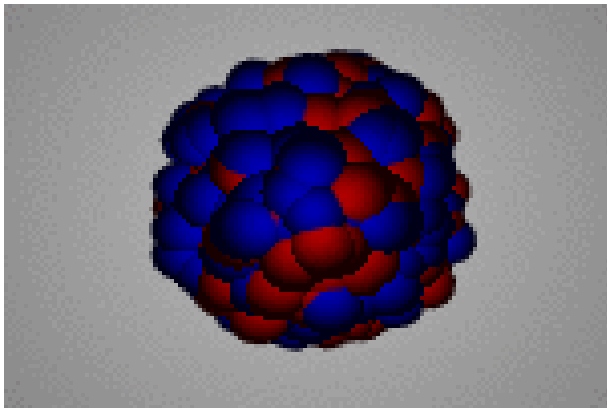
規則正しい運動
をすることがある

集団運動

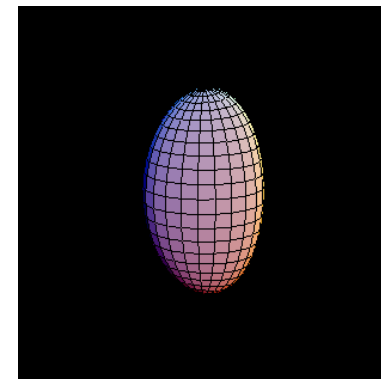
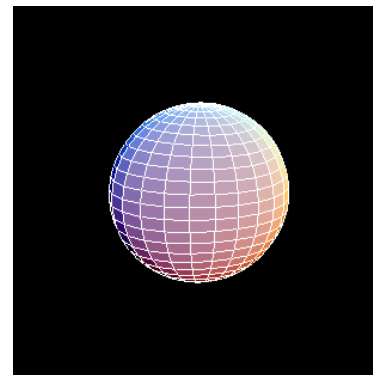
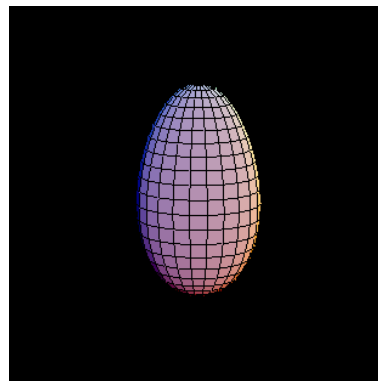
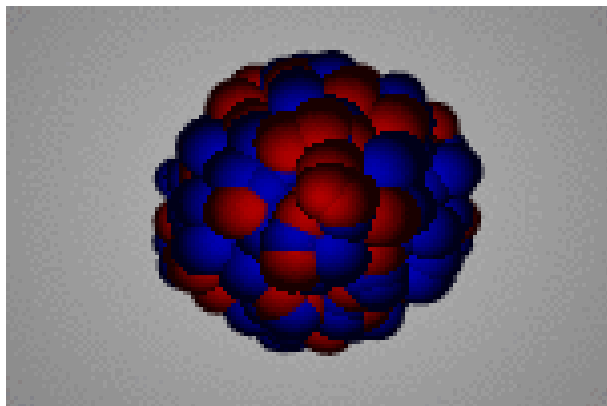


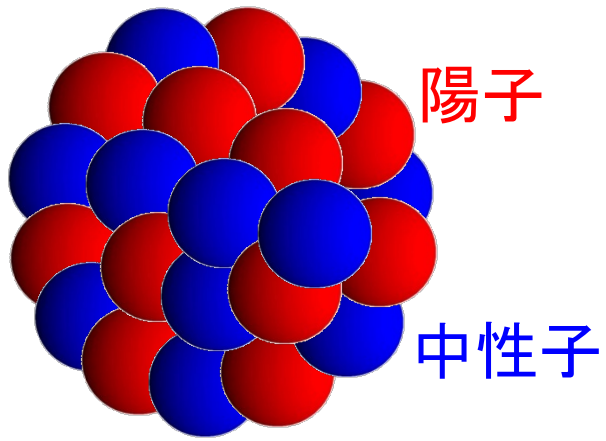
規則正しい運動
をすることがある

集団運動



バラエティー
豊か





原子核 = 強い相互作用をする
粒子(核子)の集合体

- 有限量子多体系
- 自己束縛系

原子核

安定な(自然界に存在する)原子核: 287 種類
現在までに確認された原子核: 約 3,000 種類
存在が予想されている原子核: 約 10,000 種類

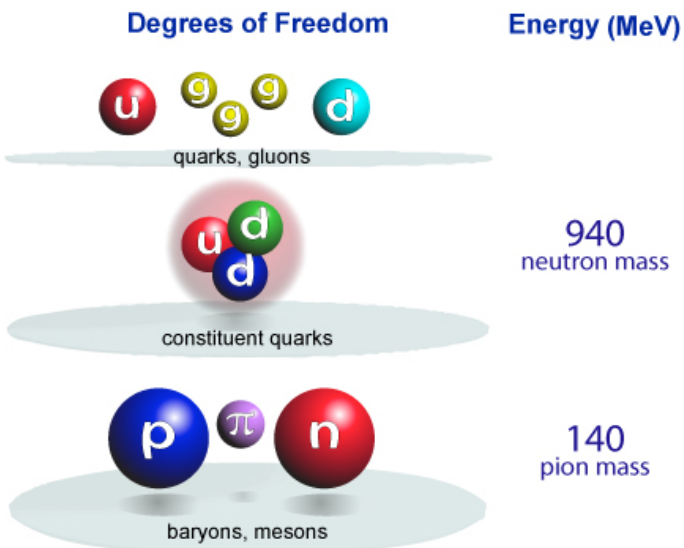
最近では、自然界に存在しない不安定な原子核
(特に中性子過剰核)の物理が急速に発展

原子核物理学 = これらの原子核の静的・動的性質を研究

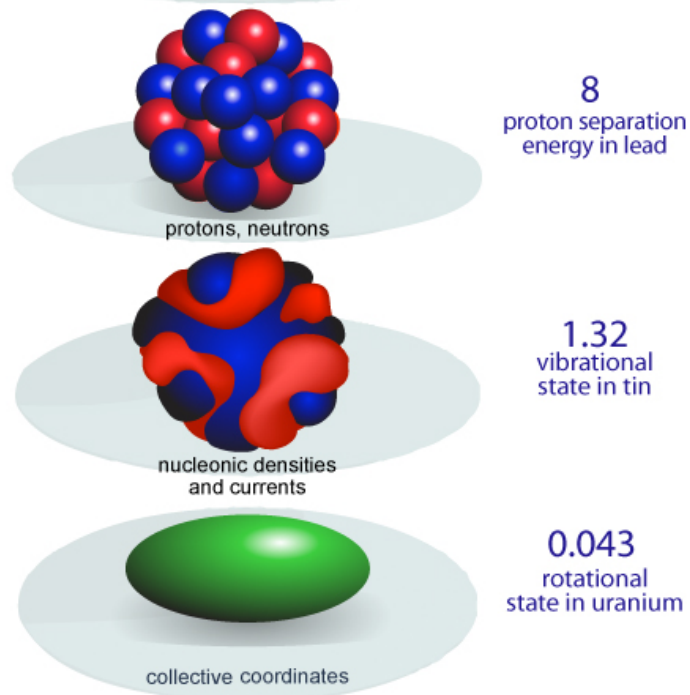
粒子が**多体系**をつくることによって初めて現われる
豊富で多様な物理現象の解明 「**量子多体論**」

エネルギーのスケール

Physics of Hadrons



Physics of Nuclei



長さのスケール

Scale in m:

10^{-10} m

atom

10^{-14} m

nucleus

10^{-15} m

proton

$\leq 10^{-18}$ m

quark

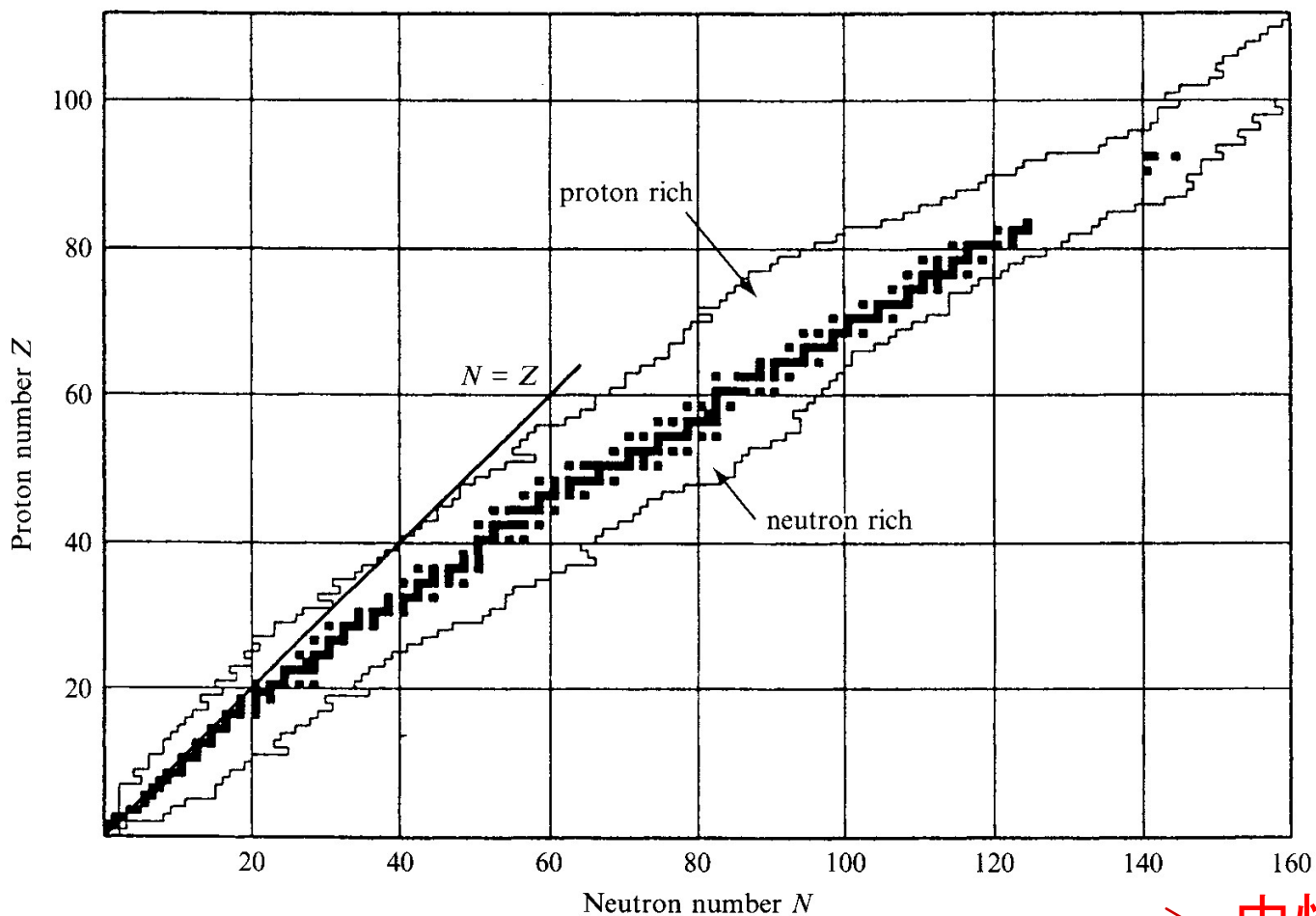
$$\text{MeV} = 10^6 \text{ eV}$$

$$\text{fm} = 10^{-15} \text{ m}$$

$$\hbar * c = 197.1 \text{ MeV fm}$$

核図表

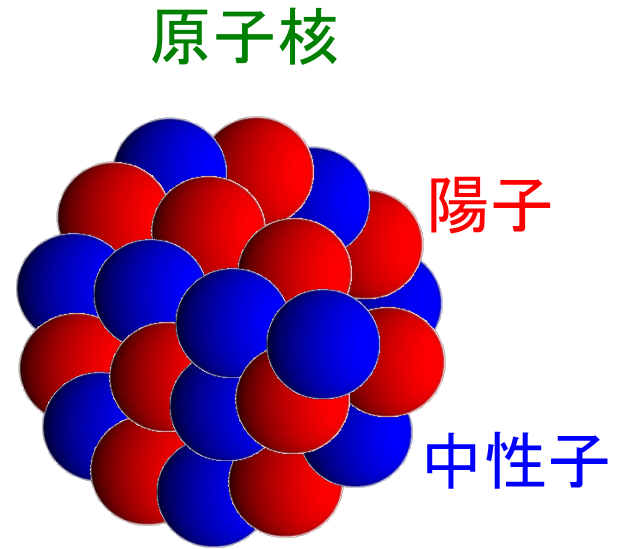
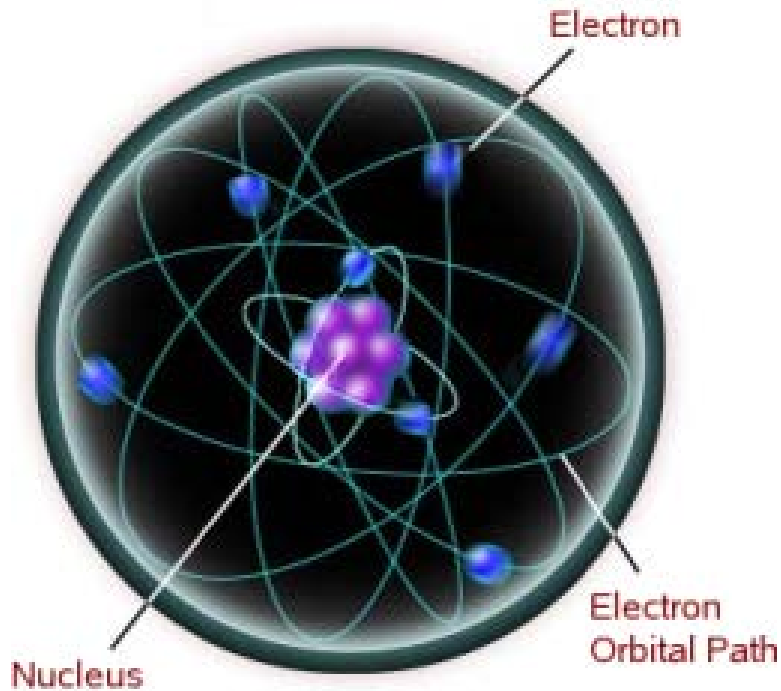
陽子数



中性子数

横軸を中性子の数、縦軸を陽子の数にとった2次元マップ
(■は地球上に存在する安定な原子核)

核図表について



Group → 1 2 3 1 12 13 14 15 16 17 18
 ↓ Period

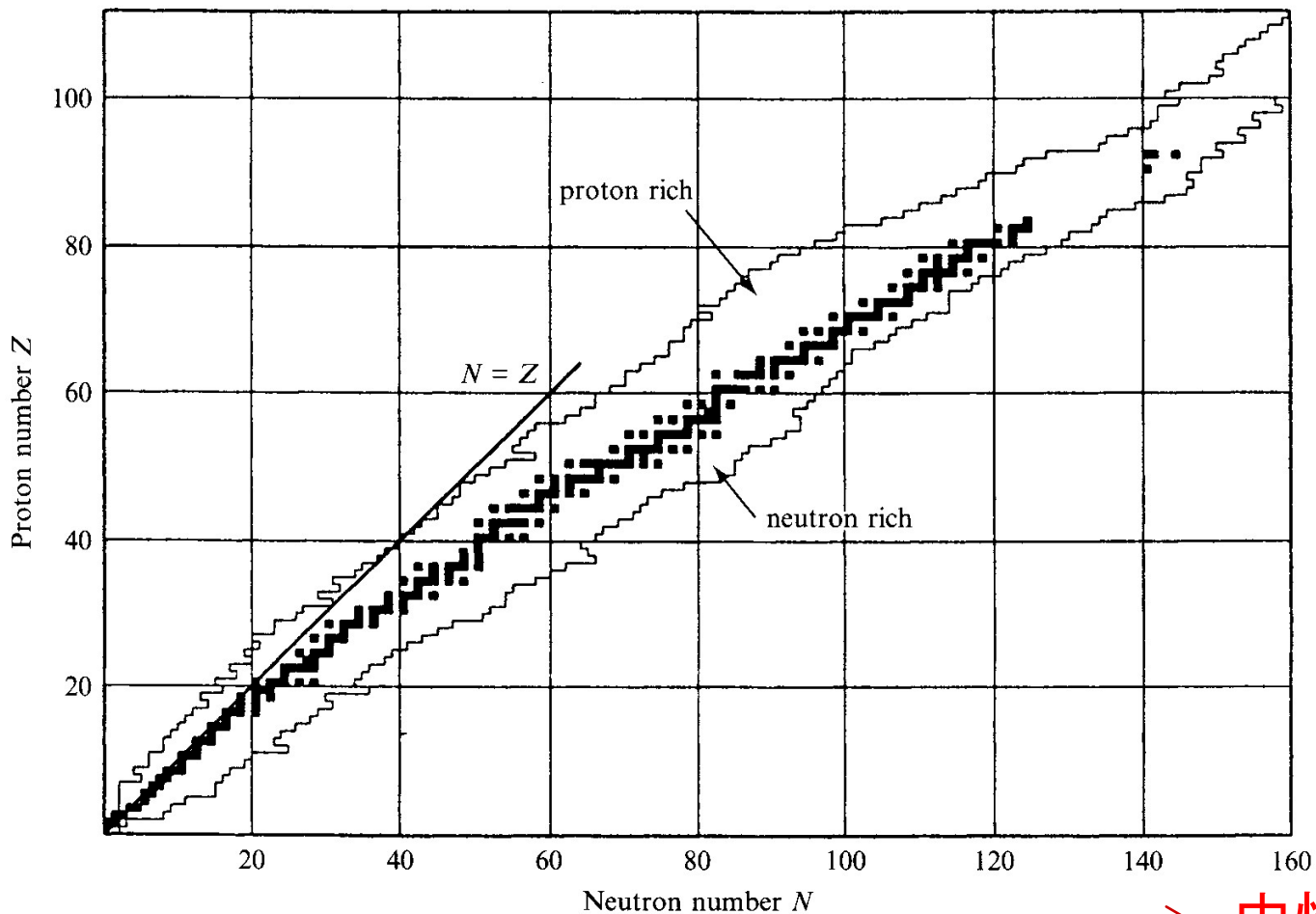
元素の周期表

1	2																2					
1 H																	2 He					
3 Li	4 Be																5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg																13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr					
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe					
55 Cs	56 Ba		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn					
87 Fr	88 Ra		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo					

← 中性子は?

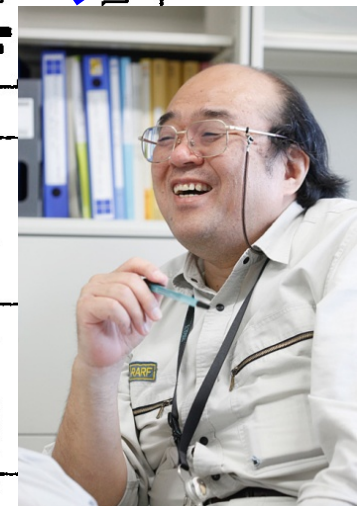
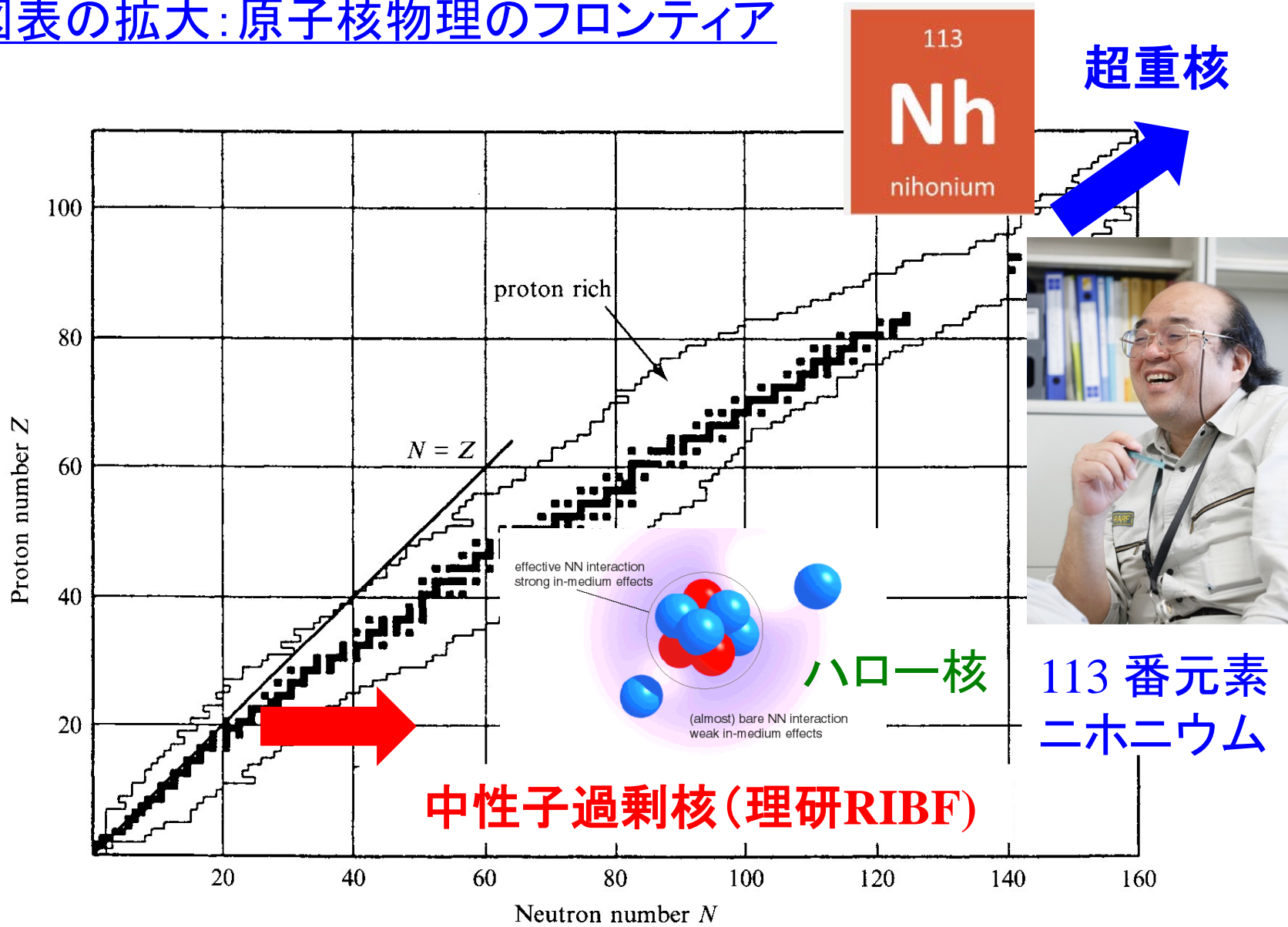
核図表

陽子数



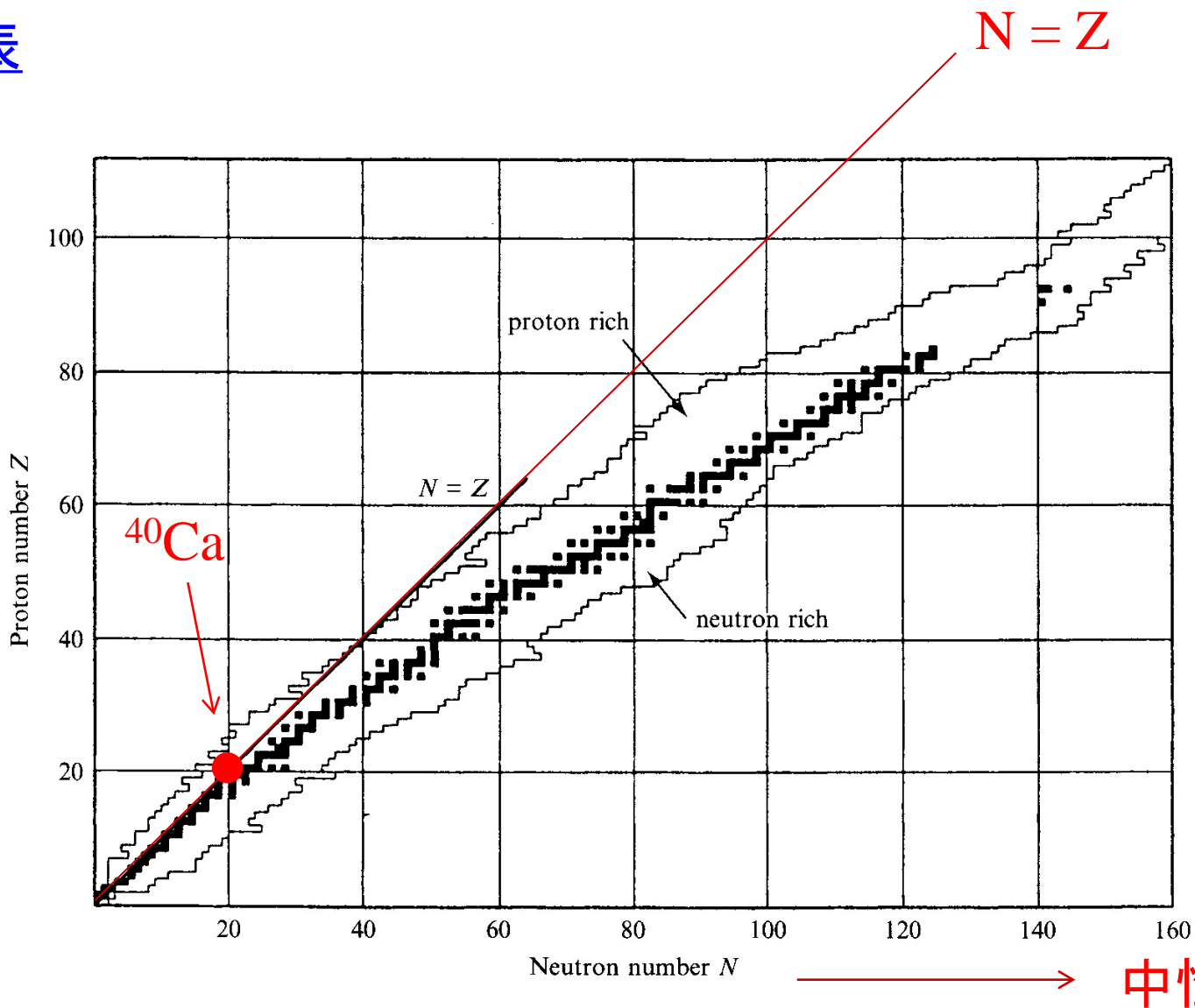
横軸を中性子の数、縦軸を陽子の数にとった2次元マップ
(■は地球上に存在する安定な原子核)

核図表の拡大: 原子核物理のフロンティア



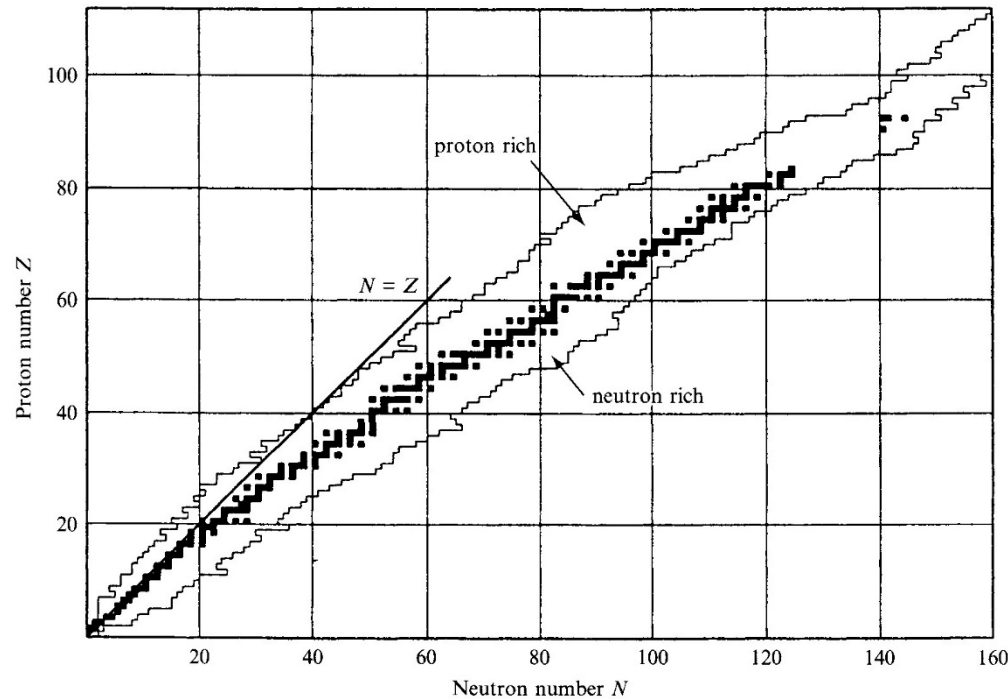
核図表

陽子数



横軸を中性子の数、縦軸を陽子の数にとった2次元マップ
(■は地球上に存在する安定な原子核)

核図表



横軸を中性子の数、縦軸を陽子の数にとった2次元マップ
(■は地球上に存在する安定な原子核)

- $Z \sim 20$ くらいまでは $N \sim Z$
- $Z > 20$ になると $N > Z$

何でか分かりますか？

p-p間力

p-n間力

n-n間力

どれも同じ強さ？

n-n 束縛系なし

p-p 束縛系なし

n-p 束縛系あり(重陽子)

→ pn 間の引力がより強い

(量子力学:3次元ポテンシャルの束縛状態

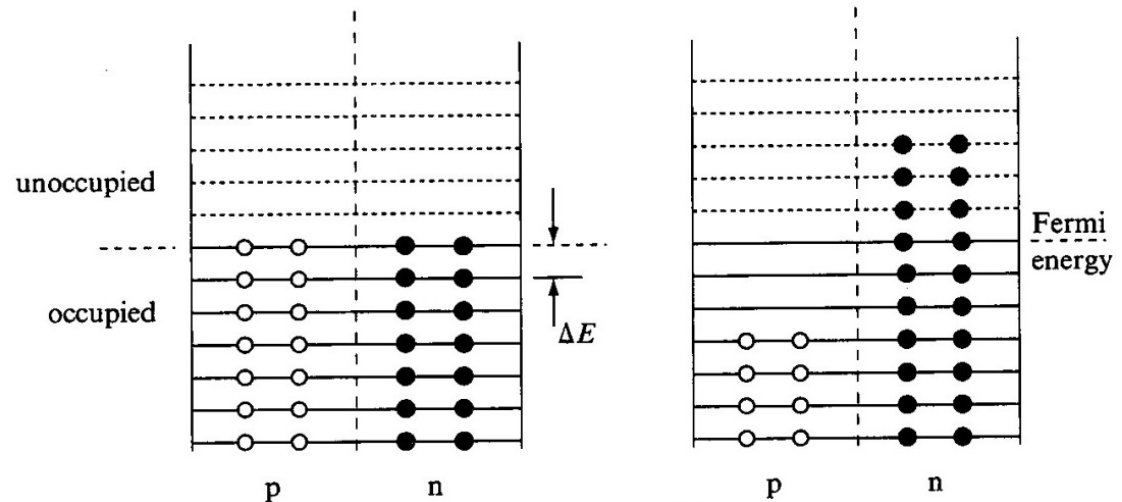
←引力が強い場合のみ)

- 「Z ~20くらいまでは N~Z」になる理由(原子核の対称エネルギー)

2つの理由

1. 中性子間力や陽子間力よりも中性子-陽子間力の方が強い
cf. 重陽子

2. パウリ原理



両方とも(同じ $A = N+Z$ であれば) N ~ Z にした方が得する

- それでは、何故「 $Z > 20$ では $N > Z$ 」となるか?

クーロン力の影響

pp, pn, nn : 核力(強い引力)
pp: +クーロン力(斥力)

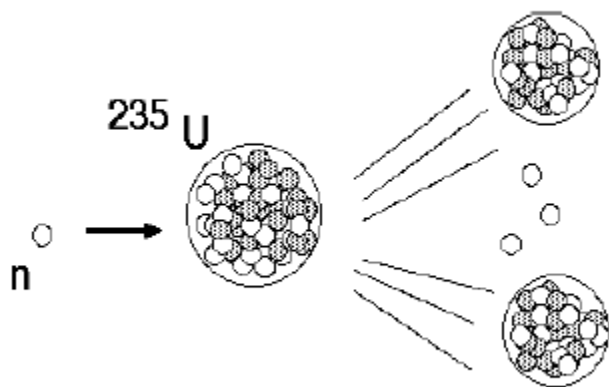
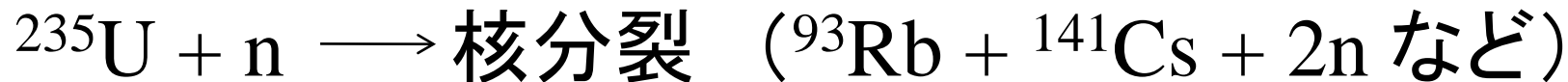
➡ 中性子の数を増やして引力をかせぐ
(クーロン斥力を打ち消す)

対称エネルギーでは損をするが、トータルとしては得をする。

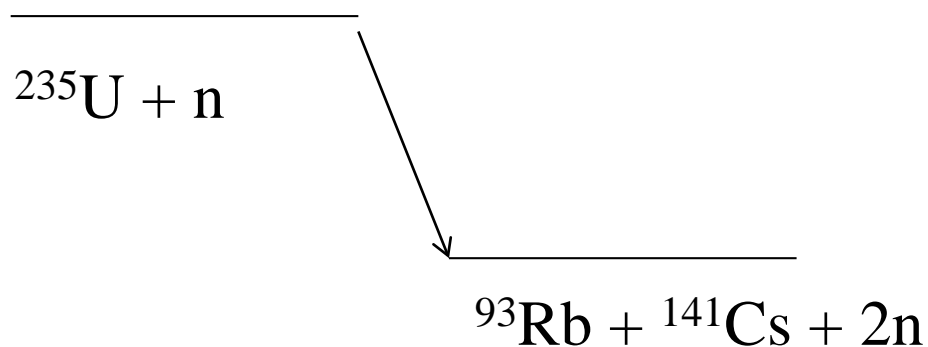
原発と放射線

▶核エネルギーの利用(原子力発電)

震災以前は
日本の発電電力
の約30%



分裂すると軽くなる

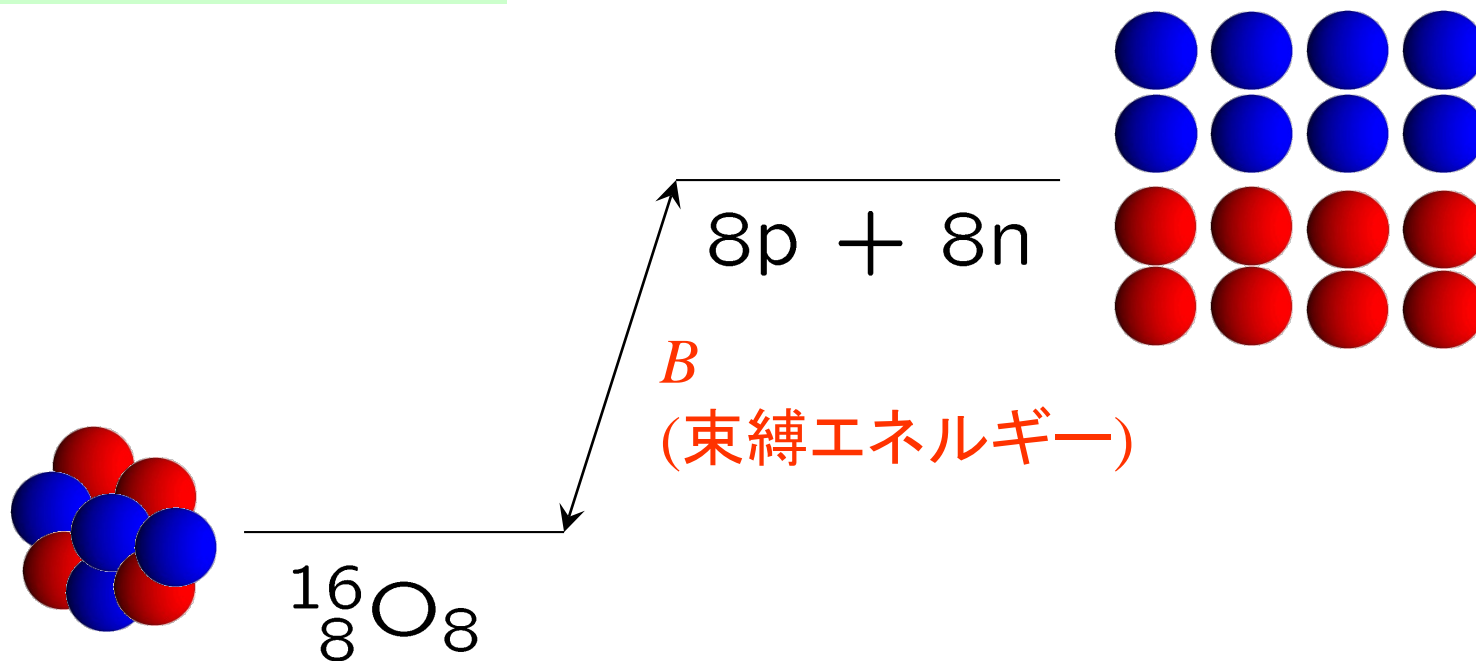


$$E = mc^2 \quad (\text{質量自体がエネルギー})$$



質量の違いを熱エネルギーとして
取り出すのが原発

原子核の質量

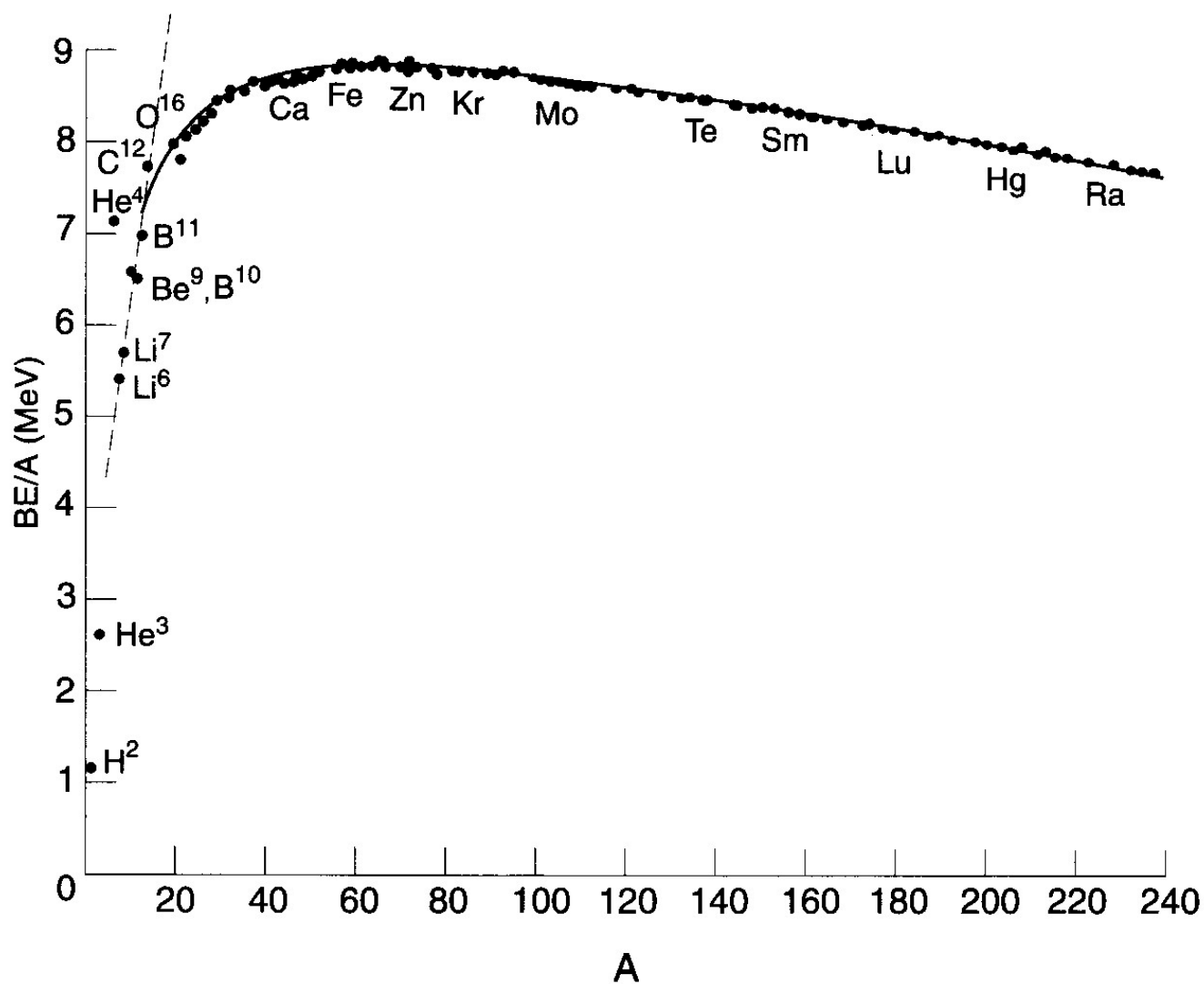


$$m(N, Z)c^2 = Zm_p c^2 + Nm_n c^2 - B$$

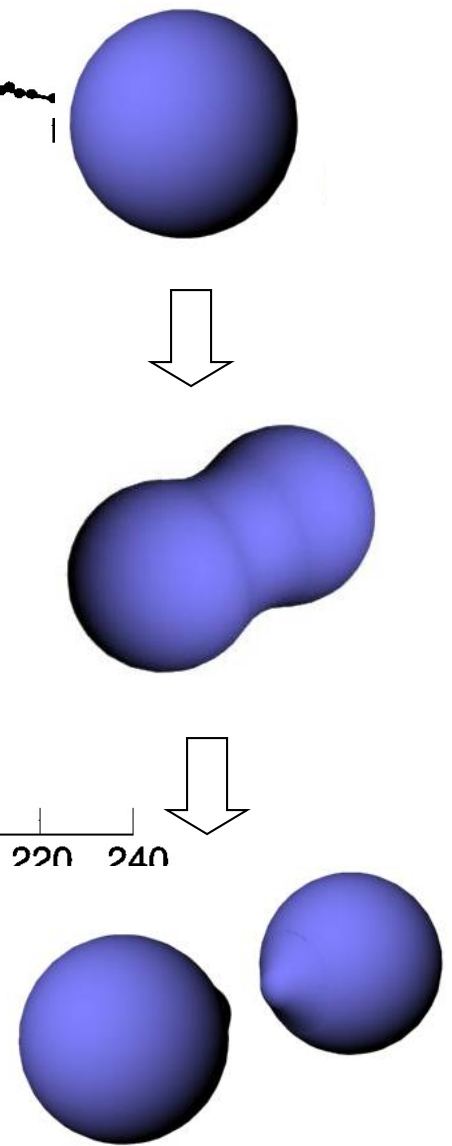
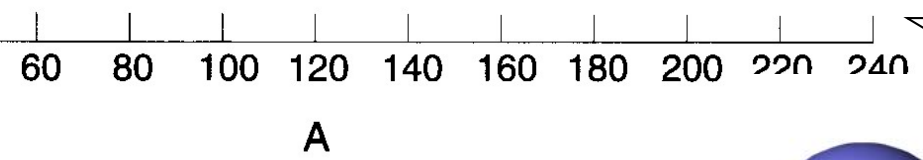
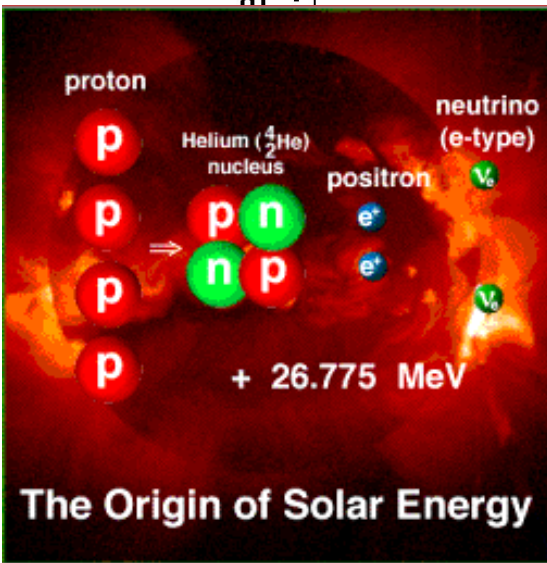
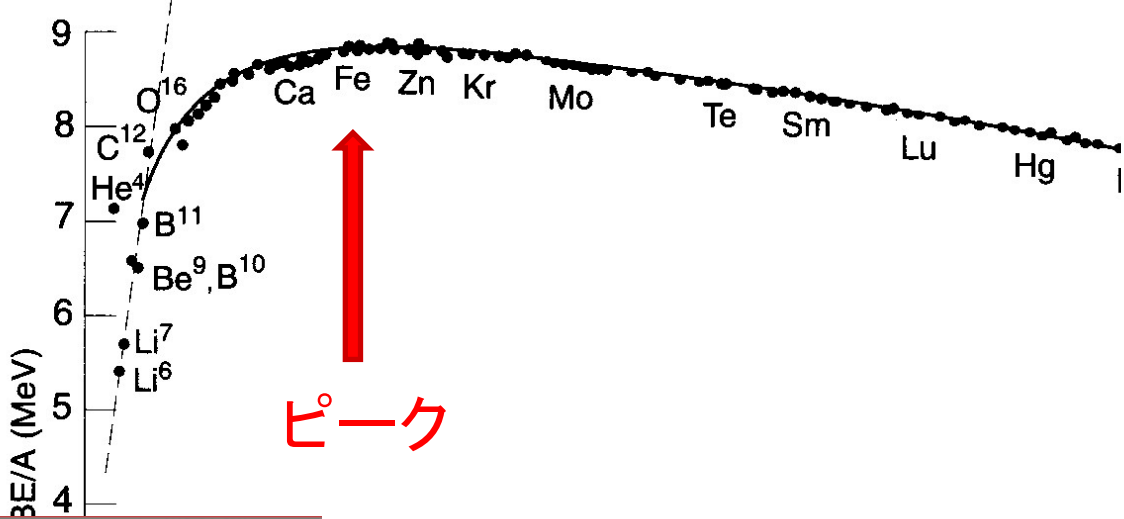
束縛エネルギー

* 束縛エネルギーが大きいほど安定(質量が軽い)

束縛エネルギーの実験データ

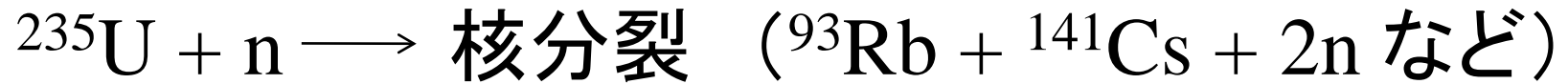


* 何故このような関数になるのかは来週説明します。



- 軽い核は核融合した方が安定
- 重い核は核分裂した方が安定

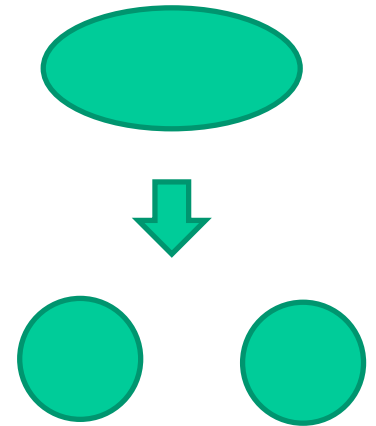
原発と放射線



さっきの復習:

- $Z \sim 20$ くらいまでは $N \sim Z$
- $Z > 20$ になると $N > Z$

^{236}U ($Z = 92, N = 144$) では: $N/Z = 1.565$

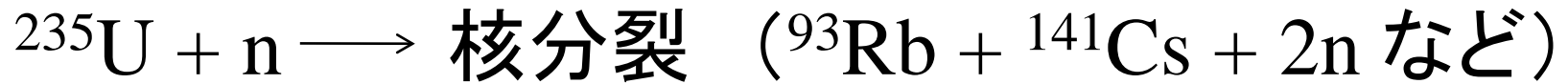


核分裂片も、この N/Z 比を反映する(核分裂片は中性子過剰):

^{93}Rb ($Z = 37, N = 56$) では: $N/Z = 1.514$

^{141}Cs ($Z = 55, N = 86$) では: $N/Z = 1.564$

原発と放射線



さっきの復習:

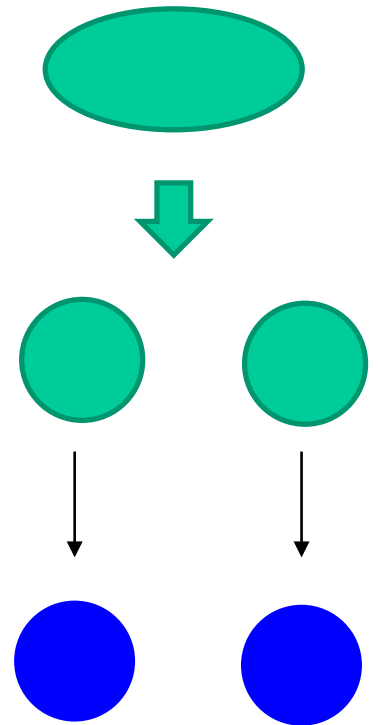
- $Z \sim 20$ くらいまでは $N \sim Z$
- $Z > 20$ になると $N > Z$

^{236}U ($Z = 92, N = 144$) では: $N/Z = 1.565$

核分裂片も、この N/Z 比を反映する:

^{93}Rb ($Z = 37, N = 56$) では: $N/Z = 1.514$

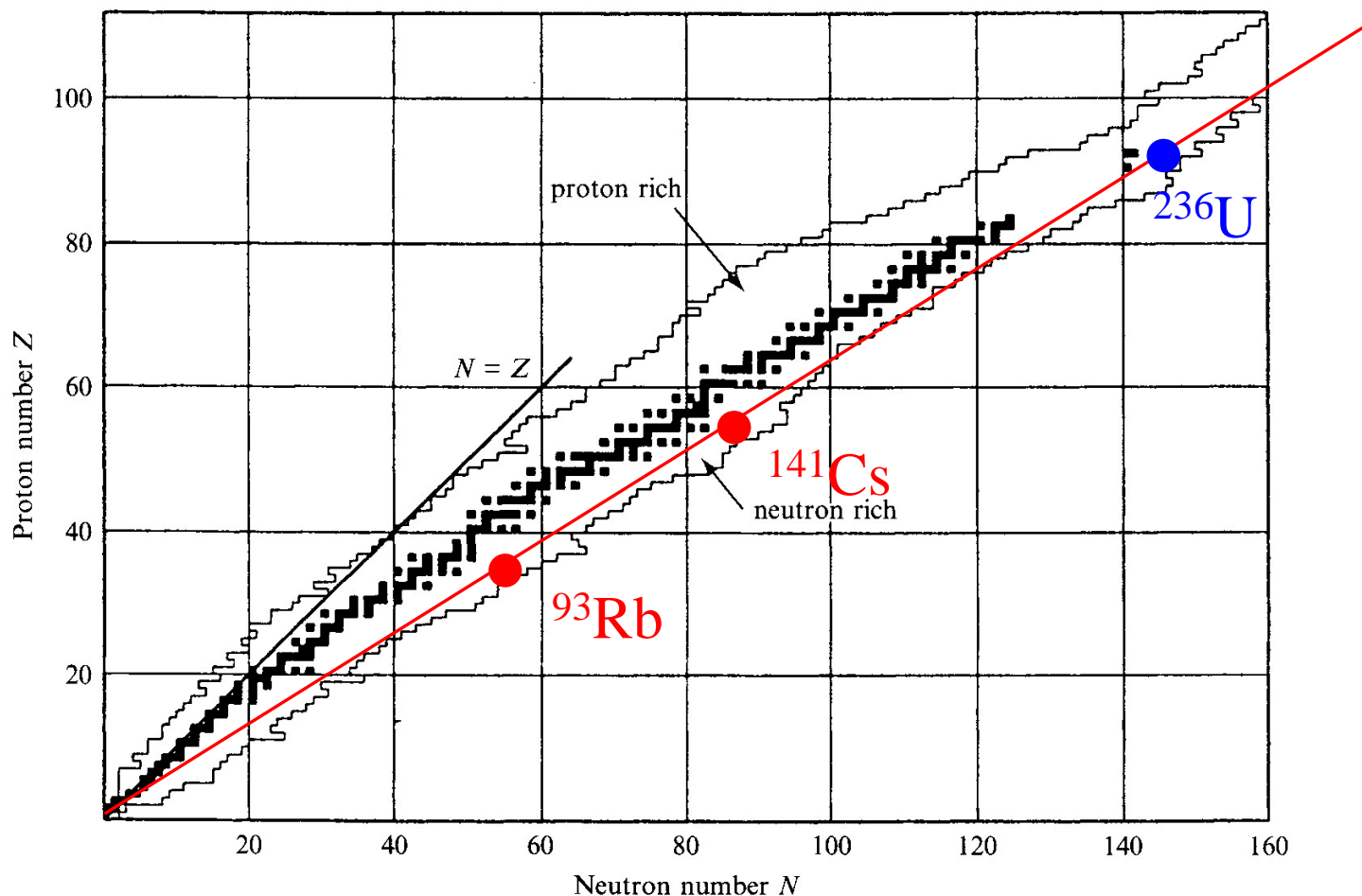
^{141}Cs ($Z = 55, N = 86$) では: $N/Z = 1.564$



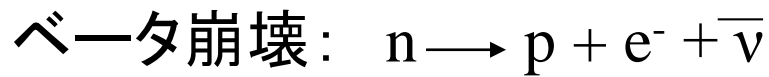
一方、安定な Cs や Rb は ^{133}Cs ($N/Z = 1.418$) や ^{85}Rb ($N/Z = 1.297$) など

➡ 核分裂片が安定になろうとして他の原子核に変わる時に放射線を出す

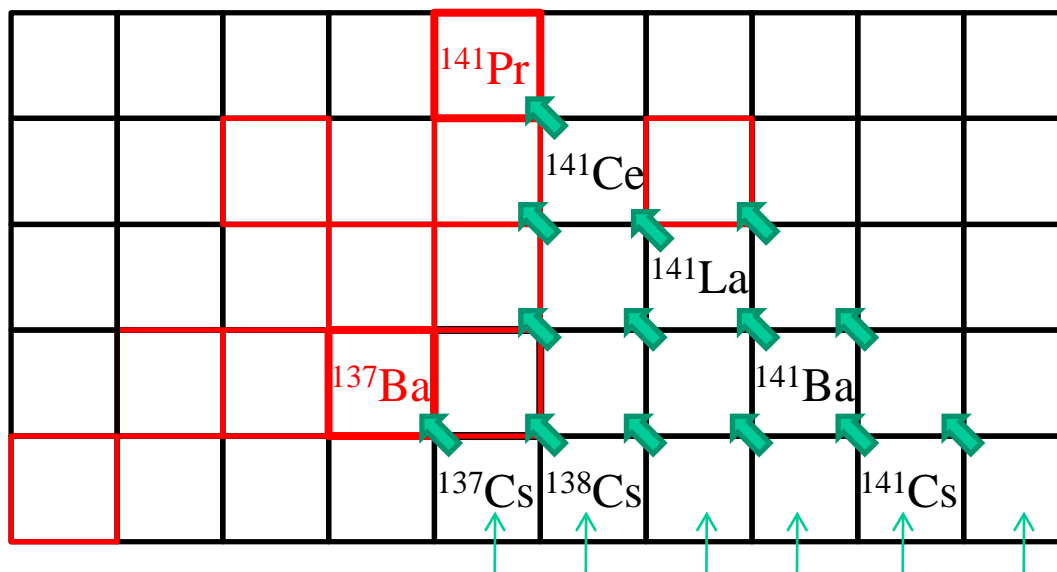
核図表



横軸を中性子の数、縦軸を陽子の数にとった2次元マップ
(■は地球上に存在する安定な原子核)

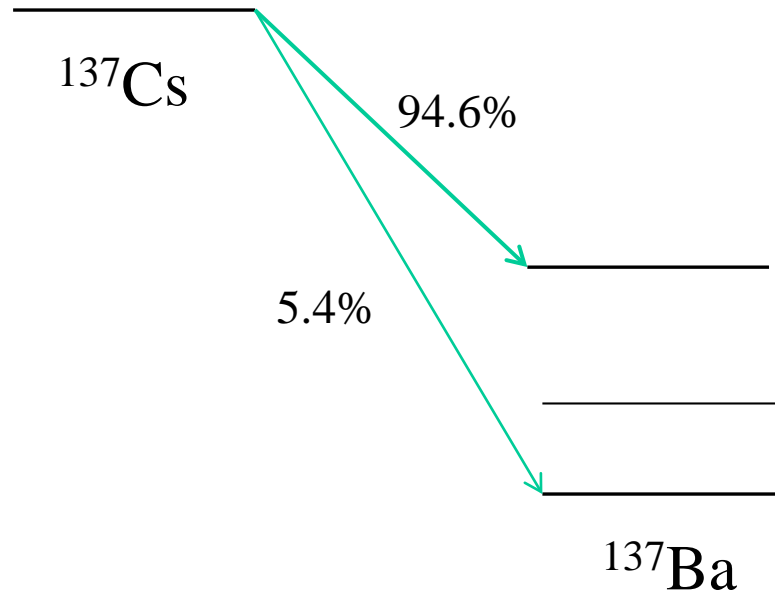


↑
ベータ線

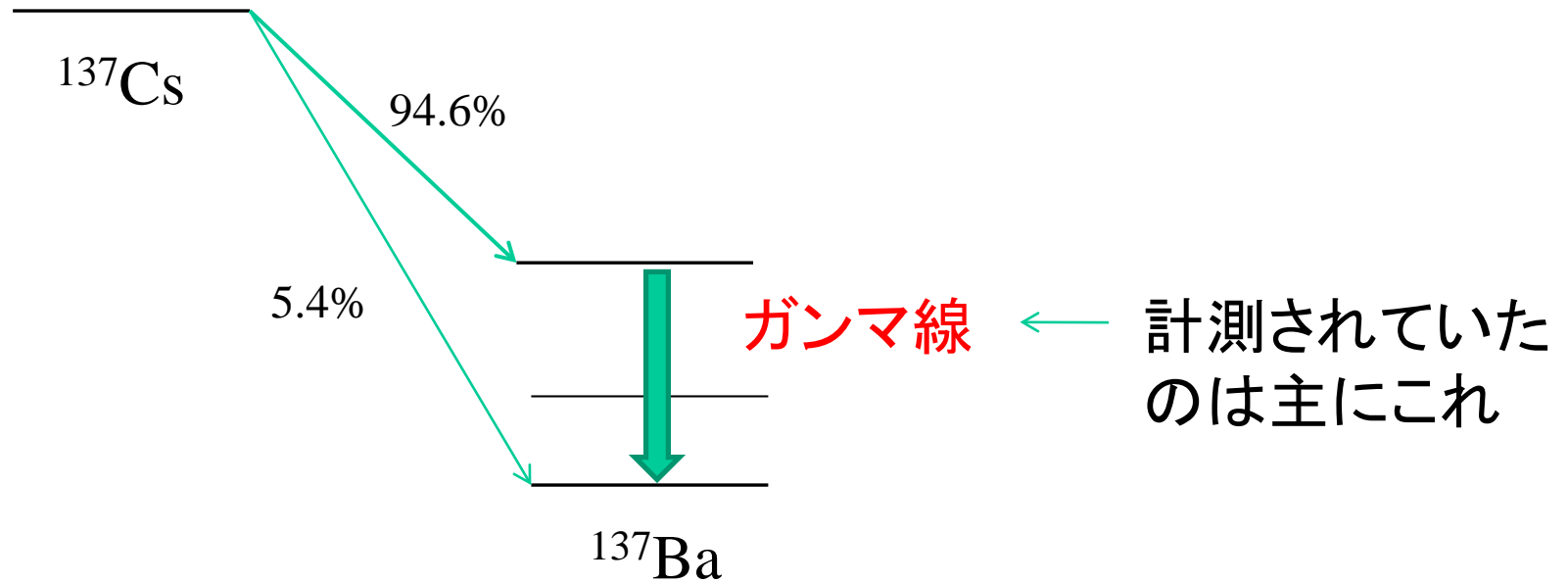


$^{235}\text{U} + n$ の核分裂

さらに、ベータ崩壊する時に励起状態へ遷移すると



さらに、ベータ崩壊する時に励起状態へ遷移すると



出席の代わりに授業アンケート

学籍番号、名前、所属研究室(所属大講座)

この授業に関して、**質問**や**疑問**を自由に何でも書いて下さい
(質問が特になければ**感想**でも可)

例)

- ・今日の授業で面白かったこと
- ・自分にとって発見だったこと
- ・今日の授業でわかりずらかったこと
(もう一度説明して欲しいこと)
- ・今日の授業を聞いて疑問に思ったこと

などなど