Una visión sobre aspectos universales en Física Nuclear

A. Kievsky

INFN, Sezione di Pisa (Italy)

Algunos datos mios

en Buenos Aires

- Fecha y lugar de nacimineto: Buenos Aires, 10 agosto 1956
- Licenciatura en Física: 1984, Universidad de Buenos Aires
- Doctorado en Física: 1987, Universidad de Buenos Aires
- Fecha de llegada a Pisa (Italia): septiembre 1987

en Italia

- Borsa INFN post-doc per stranieri 1987-1988
- INFN, Ricercatore a tempo determinato 1989-1991
- INFN, Ricercatore a tempo indeterminato 1991-2005
- INFN, Primo ricercatore 2005 a tuttoggi

responsabilidades científicas

- Coordinator del grupo teórico de Pisa
- Editor in Chief, Few-Body Systems (Wien-Springer)

Algunos datos mios

en Buenos Aires

- Fecha y lugar de nacimineto: Buenos Aires, 10 agosto 1956
- Licenciatura en Física: 1984, Universidad de Buenos Aires
- Doctorado en Física: 1987, Universidad de Buenos Aires
- Fecha de llegada a Pisa (Italia): septiembre 1987

en Italia

- Borsa INFN post-doc per stranieri 1987-1988
- INFN, Ricercatore a tempo determinato 1989-1991
- INFN, Ricercatore a tempo indeterminato 1991-2005
- INFN, Primo ricercatore 2005 a tuttoggi

responsabilidades científicas

- Coordinator del grupo teórico de Pisa
- Editor in Chief, Few-Body Systems (Wien-Springer)

Algunos datos mios

en Buenos Aires

- Fecha y lugar de nacimineto: Buenos Aires, 10 agosto 1956
- Licenciatura en Física: 1984, Universidad de Buenos Aires
- Doctorado en Física: 1987, Universidad de Buenos Aires
- Fecha de llegada a Pisa (Italia): septiembre 1987

en Italia

- Borsa INFN post-doc per stranieri 1987-1988
- INFN, Ricercatore a tempo determinato 1989-1991
- INFN, Ricercatore a tempo indeterminato 1991-2005
- INFN, Primo ricercatore 2005 a tuttoggi

responsabilidades científicas

- Coordinator del grupo teórico de Pisa
- Editor in Chief, Few-Body Systems (Wien-Springer)

Conceptos básicos

- Que significa universalidad?
- Sistemas muy diferentes que, bajo ciertas circunstancias se comportan en manera similar
- Ejemplos: transiciones de fase
- En el punto critico de la transicion un parametro del sistema se comporta de la misma manera en sistemas diferentes independientemente del sistema que realiza la transicion

- Durante la transicion aparece una correlacion entre los (infinitos) componentes del sistema (moleculas, atomos o particulas) que gobierna la transicion por encima de las características que pueden diferenciar a los sistemas
- por ejemplo transicion liquido vapor

Conceptos básicos

- Que significa universalidad?
- Sistemas muy diferentes que, bajo ciertas circunstancias se comportan en manera similar
- Ejemplos: transiciones de fase
- En el punto critico de la transicion un parametro del sistema se comporta de la misma manera en sistemas diferentes independientemente del sistema que realiza la transicion

- Durante la transicion aparece una correlacion entre los (infinitos) componentes del sistema (moleculas, atomos o particulas) que gobierna la transicion por encima de las características que pueden diferenciar a los sistemas
- por ejemplo transicion liquido vapor

Conceptos básicos

- Que significa universalidad?
- Sistemas muy diferentes que, bajo ciertas circunstancias se comportan en manera similar
- Ejemplos: transiciones de fase
- En el punto critico de la transicion un parametro del sistema se comporta de la misma manera en sistemas diferentes independientemente del sistema que realiza la transicion

- Durante la transicion aparece una correlacion entre los (infinitos) componentes del sistema (moleculas, atomos o particulas) que gobierna la transicion por encima de las características que pueden diferenciar a los sistemas
- por ejemplo transicion liquido vapor

Conceptos básicos

- Que significa universalidad?
- Sistemas muy diferentes que, bajo ciertas circunstancias se comportan en manera similar
- Ejemplos: transiciones de fase
- En el punto critico de la transicion un parametro del sistema se comporta de la misma manera en sistemas diferentes independientemente del sistema que realiza la transicion

- Durante la transicion aparece una correlacion entre los (infinitos) componentes del sistema (moleculas, atomos o particulas) que gobierna la transicion por encima de las características que pueden diferenciar a los sistemas
- por ejemplo transicion liquido vapor

Sistemas naturales y no naturales en Mecanica Quantica

Los sistemas se caracterizan por la fuerza que los une:

- El atomo: interaccion coulombiana atractiva
- Moleculas: interaccion electromagnetica (fuerza de van der Waals)
- Nucleo: interaccion fuerte residua o fuerza nuclear
- Nucleon: interaccion fuerte

Longitudes tipicas:

- El atomo: radio de Bohr a₀
- Moleculas: longitud de van der Waals ℓ_{vdW}
- Nucleo: longitud de la fuerza nuclear ro
- Nucleon: radio del proton o neutron rp

Sistemas naturales y no naturales en Mecanica Quantica

Las distancias de las fuerzas definen energias tipica:

• radio de Bohr $a_0 \rightarrow$ energia del electron en el atomo

$$ightarrow E = rac{\hbar^2}{2ma_0^2} pprox 13 \text{ eV}$$

Energia de ionizacion del atomo de hidrogeno

• longitud de la fuerza nuclear $r_0 \rightarrow$ deuteron (nucleo del deuterio)

$$ightarrow$$
 $E=rac{\hbar^2}{mr_0^2}pprox$ 10 MeV

- Sorprendentemente la energia del deuteron no es tipica! $F_{\star} \sim 2.2 \, \text{MeV}$
- Sistema no natural
- Sistema debilmente ligado

Sistemas naturales y no naturales en Mecanica Quantica

Las distancias de las fuerzas definen energias tipica:

radio de Bohr a
 ₀ → energia del electron en el atomo

$$ightarrow E = rac{\hbar^2}{2ma_0^2} pprox 13 ext{ eV}$$

Energia de ionizacion del atomo de hidrogeno

longitud de la fuerza nuclear r₀ → deuteron (nucleo del deuterio)

$$ightarrow E = rac{\hbar^2}{mr_0^2} pprox 10 \; MeV$$

- Sorprendentemente la energia del deuteron no es tipica! $E_d \approx 2.2 \text{ MeV}$
- Sistema no natura
- Sistema debilmente ligado

Sistemas naturales y no naturales en Mecanica Quantica

Las distancias de las fuerzas definen energias tipica:

radio de Bohr a
 ₀ → energia del electron en el atomo

$$ightarrow E = rac{\hbar^2}{2ma_0^2} pprox 13 ext{ eV}$$

Energia de ionizacion del atomo de hidrogeno

longitud de la fuerza nuclear r₀ → deuteron (nucleo del deuterio)

$$ightarrow E = rac{\hbar^2}{mr_0^2} pprox 10 \; MeV$$

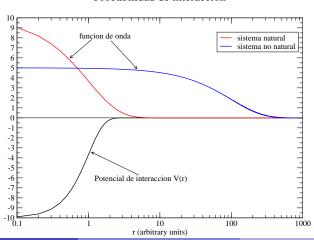
• Sorprendentemente la energia del deuteron no es tipica! $E_d \approx 2.2 \text{ MeV}$

- Sistema no natural
- Sistema debilmente ligado

Probabilidad de interaccion

En estos sistemas podemos calcular la probabilidad de que las particulas se encuentren en la zona de interaccion

Probabilidad de interaccion



Probabilidad de interaccion

$$P_{I} = \frac{\int_{0}^{r_0} \Psi^{2}(r) dr}{\int_{0}^{\infty} \Psi^{2}(r) dr}$$

- En sistemas naturales P_I ≈ 1
- En sistemas no naturales P_I << 1
- Las particulas pasan la mayor parte del tiempo fuera de la zona de interaccion
- En sistemas no naturales el cociente

$$\frac{P_l}{1 - P_l} = x$$

se comporta como un parametro universal



Probabilidad de interaccion

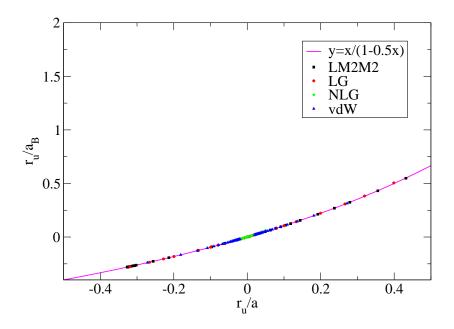
$$P_{l} = \frac{\int_{0}^{r_0} \Psi^2(r) dr}{\int_{0}^{\infty} \Psi^2(r) dr}$$

- En sistemas naturales P₁ ≈ 1
- En sistemas no naturales P_I << 1
- Las particulas pasan la mayor parte del tiempo fuera de la zona de interaccion
- En sistemas no naturales el cociente

$$\frac{P_l}{1 - P_l} = x$$

se comporta como un parametro universal





Consequencias en Fisica Nuclear

- Los nucleones dentro del nucleo no sienten los detalles de la interaccion nuclear
- Muchas propiedades de los nucleos estan determinadas por pocos parametros
- En un contexto mas general esto se llama Teorias Efectivas
- El estudio de las propiedades nucleares con teorias efectivas es uno de los campos de investigacion mas activos en los ultimos tiempos
- El estudio de las propiedades universales de sistemas poco ligados es un nuevo campo de la fisica experimental y teorica que se realiza en trampas atomicas

INVITACION:

Jueves 8 de Diciembre, 18.30 hs. a Pisa en la Chiesa di Santo Stefano

El Coro Cantiere ejecutara':

La Navidad Nuestra

con musica y letra de Ariel Ramirez y Felix Luna