Decay summary

Rocco Suanno, Lorenzo Tasca September 2023

1 Introduction

Risultati al 28/09 della discussione sui decadimenti.

2 Problemi aperti (da Govoni)

- Calcolare la distribuzione della distanza tra due decadimenti **successivi** e vedere se è distribuita secondo un esponenziale (Govoni).
- Controllare se τ è veramente la distanza media tra due decadimenti successivi (Govoni).

3 Legge dei decadimenti N(t) da principi primi

3.1 Principi primi affini con MQ (p*dt)

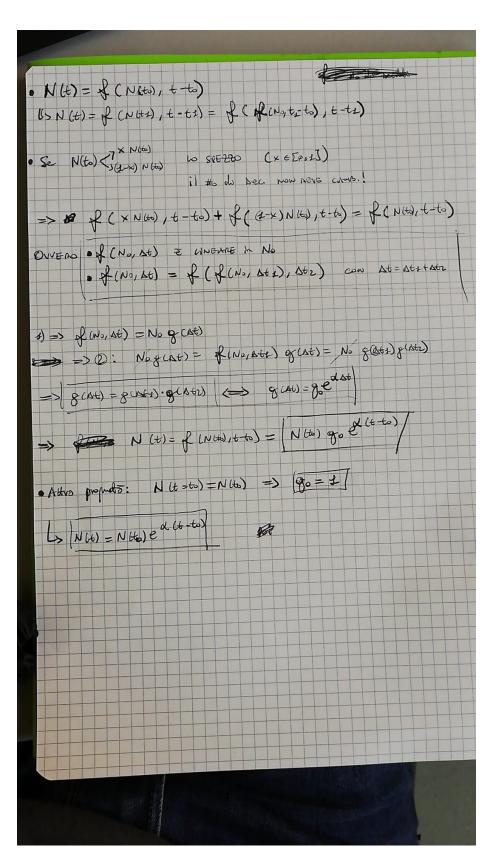
Assumiamo che gli N atomi siano dei sistemi **indipendenti** e che ciascun sistema abbia una probabilità di decadere **per unità di tempo** costante **p**. Quindi

Ogni ATOMO p.dt Prob. do Decodo

US N(t+Jt) = N(t)[J-polt] $\Rightarrow N(t+Jt) = -N(t)[J-polt]$ $\Rightarrow N(t+Jt) = -N(t) = -polt N(t)$ $\Rightarrow N(t+Jt) = -p(t+Jt)$ $\Rightarrow \frac{dN}{dt}[t] = -p(t-t_0)$ $\Rightarrow N(t) = N(t_0) = -p(t-t_0)$

3.2 Principi primi più deboli

Qui assumo che il decadimento sia un processo indipendente da come suddivido il campione in campioni più piccoli e che sia una funzione solo di N(t0) e t-t0 (non dipenda da t e t0 separatamente).



4 Poissoniana

Ogni atomo è un sistema indipendente. Data p la probabilità di decadimento per unità di tempo, allora p^*dt è la probabilità di decadere in un tempo **piccolo** dt.

Fissando dt, avere N atomi che possono decadere con probabilità p*dt è come fare N tentativi di un processo con probabilità p*dt, quindi il numero di decadimenti (nel tempo dt) è descritto da una binomiale.

Nel limite in cui la probabilità del singolo evento (p*dt) è piccola ed il numero di tentativi (N) è grande, la binomiale tende ad una Poissoniana, dove $\lambda = N * p * dt$ è il numero medio di successi (decadimenti) nel tempo dt.

ATTENZIONE: $p \cdot dt$ è SOLO una approssimazione della probabilità di decadimento corretta $(1 - e^{-pdt})$ al primo ordine utile.

FRAZ. DECADUTA IN Dt (to, t) $\frac{N(t_0)-NH}{Nt_0} = 1-e^{-p(t-t_0)} - p\Delta t$ DA to >t[in Dt] ooni Atom chan
prob. di decodere 1-e-Pat () Prob distruce K

Sec. Su m stow

in dt e

(M) (1-epat) (epat) (-epat) (n-k)

M=N(t) Grande

1-e-pat piccolo $\frac{\sqrt{k}}{k!}e^{-\lambda}$ (st piceds) (st piceds) (st piceds) (st piceds) (st piceds) (st piceds)Prob. di overe K dec. often t in At DECADUTI DO PO DE 6

5 Distribuzione di probabilità del decadimento di un singolo atomo

La legge $N(t) = N(t_0)e^{-p(t-t_0)}$ descrive il numero di atomi sopravvissuti al tempo t. Quindi $N(t_0) - N(t)$ descrive il numero di atomi decaduti tra gli istanti t_0 e t, ovvero **entro il tempo t**.

Perciò è possibile calcolare quanti atomi decadono per unità di tempo, al tempo t, derivando l'espressione $N(t_0) - N(t)$ rispetto a t. Siccome gli $N(t_0)$ sistemi iniziali sono indipendenti, allora dividendo il risultato trovato (facendo la derivata) per $N(t_0)$ (numero di sistemi identici considerati), trovo la probabilità di decadimento per unità di tempo del singolo sistema indipendente (atomo):

$$Prob(t) = \frac{d}{dt} \frac{N(t_0) - N(t)}{N(t_0)} = \frac{d}{dt} (1 - e^{-p(t - t_0)}) = pe^{-p(t - t_0)}$$

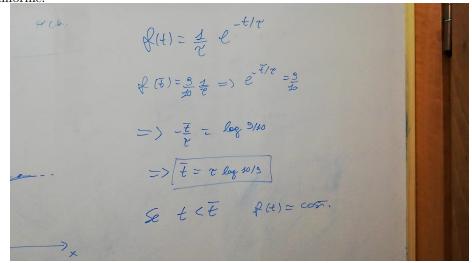
dove $\text{Prob}(t)^*dt$ è la probabilità che un singolo atomo decada nell'intervallo di tempo infinitesimo (t,t+dt).

6 Misure di breve durata e con numero di atomi non decrescente

6.1 Approssimazione per tempi corti rispetto τ

Questa riflessione è possibile grazie alla presenza del fattore p
 moltiplicativo nella probabilità Prob(t). Il tempo caratteristico di decadimento è $\tau = \frac{1}{p}$.

Il tempo che deve passare affinché $\operatorname{Prob}(t)$ si riduca del 10% rispetto al suo valore iniziale al tempo t_0 , è circa $1/10\tau$. Quindi se τ è molto più grande del tempo dell'esperimento, allora i decadimenti sembrano seguire una distribuzione uniforme.



6.2 Se in numero di atomi non decresce $N(t) = N(t_0)$

Il decadimento è un processo che dipende solo da N_0 e t-t0 Se $N(t)=N_0$ costante, allora il numero di decadimenti deve essere lo stesso in un intervallo di tempo δt , indipendentemente da dove collochi δt , spieghiamo meglio:

Se prendi degli istanti t_0, t_1, t_2 dove $\delta t = t_2 - t_1 = t_1 - t_0$, allora al tempo t_0 hai N_0 atomi, ma pure al tempo t_1 hai N_0 atomi. Siccome il numero di decadimenti entro $t2 - t_1$ dipende solo da $t_2 - t_1 = \delta t = t_1 - t_0$ ed N1 = N0, allora tra t_1 e t_2 vedo lo stesso numero di decadimenti che vedo tra t_0 e t_1 .

Quindi gli istanti dei decadimenti sono **uniformemente** distribuiti. **NOTA:** δt in questo ragionamento non è necessariamente infinitesimo.

6.3 Distribuzione della distanza tra due decadimenti

Considerando che due decadimenti sono indipendenti e conoscendo la distribuzione del tempo di decadimento (esponenziale), è possibile calcolare la probabilità che la distanza tra due decadimenti sia minore di un certo valore e quindi, derivando, trovare la probabilità che la distanza sia un certo valore.

$$P((Y \rightarrow X) < C) = \int dx dy \ f(X)(Y) = f(t) = f(t)$$

Esce anche qui un esponenziale.