

Democrito

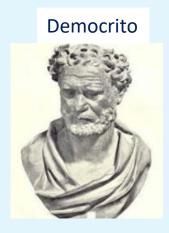




J. J. Thomson



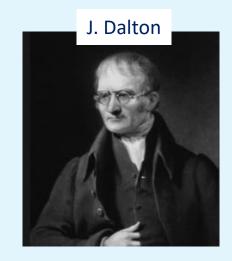




Introduce il concetto di «atomo» (dal greco átomos = indivisibile) per definire le entità elementari, indistruttibili e indivisibili, di cui si riteneva fosse costituita la materia (Democrito, 460-370 a.c.)

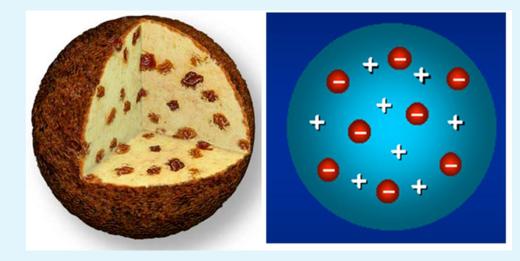
Dalton (primi dell'800) elabora il primo modello atomico *moderno*:

- la materia è costituita da particelle elementari, indivisibili (atomi),
 che non possono essere né creati né distrutti;
- gli atomi della stessa specie chimica sono tutti uguali tra di loro.;
- in una trasformazione chimica, gli atomi si combinano tra di loro secondo un rapporto ben definito e costante, espresso da numeri interi.

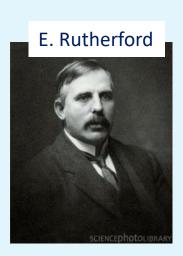


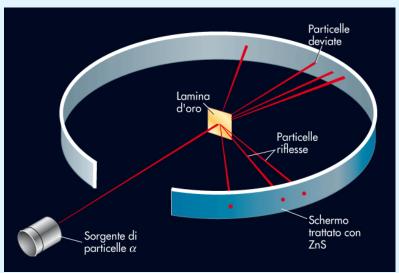
Modello atomico a panettone (plum pudding model)

J. J. Thomson



L'atomo è una sfera di carica positiva in cui gli elettroni sono disseminati come l'uvetta nel panettone (1904)





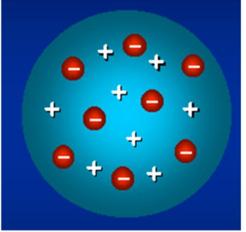


Modello atomico a panettone (plum pudding model)

J. J. Thomson

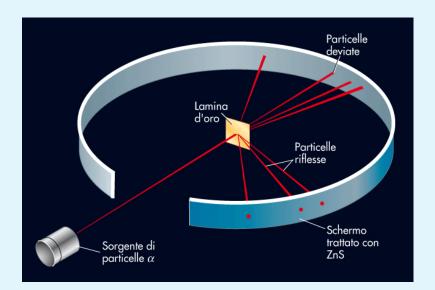




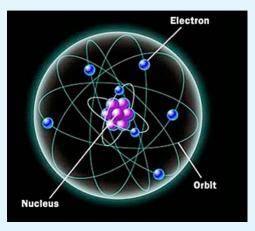


L'atomo è una sfera di carica positiva in cui gli elettroni sono disseminati come l'uvetta nel panettone (1904)

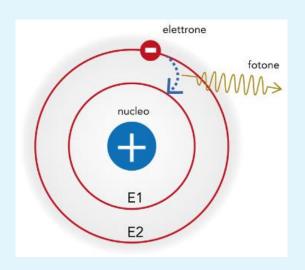
E. Rutherford



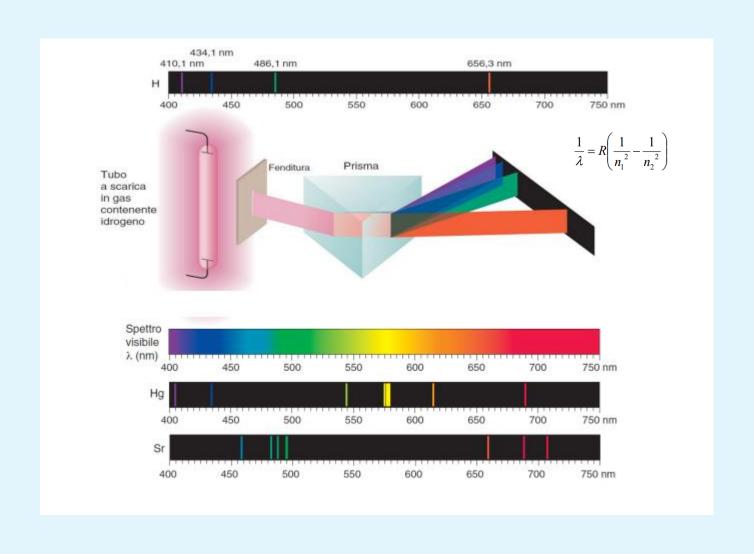
Modello planetario (1911)

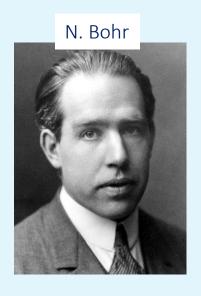


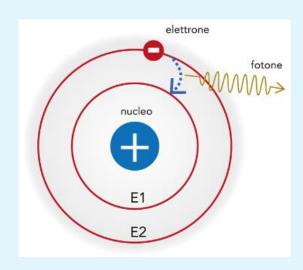




- ☐ Gli elettroni descrivono orbite circolari intorno al nucleo.
- □ Solo alcune orbite sono consentite (quantizzazione dell'energia).
- ☐ Un elettrone in orbita intorno al nucleo non emette energia (stati stazionari).
- ☐ Gli elettroni possono saltare da un'orbita all'altra mediante assorbimento/emissione di fotoni.





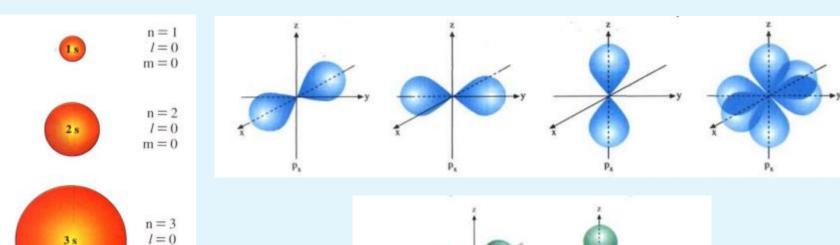


- ☐ Gli elettroni descrivono orbite circolari intorno al nucleo.
- ☐ Solo alcune orbite sono consentite (quantizzazione dell'energia).
- ☐ Un elettrone in orbita intorno al nucleo non emette energia (stati stazionari).
- ☐ Gli elettroni possono saltare da un'orbita all'altra mediante assorbimento/emissione di fotoni.

Il modello di Bohr riusciva a spiegare gli spettri dell'idrogeno e delle specie ionizzate con un solo elettrone, ma falliva nella descrizione degli atomi con più elettroni.

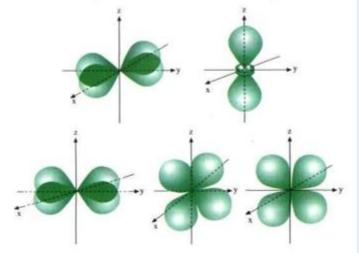
Dal concetto (deterministico) di orbita al concetto (probabilistico) di orbitale

Il modello quanto-meccanico dell'atomo (anni '30)



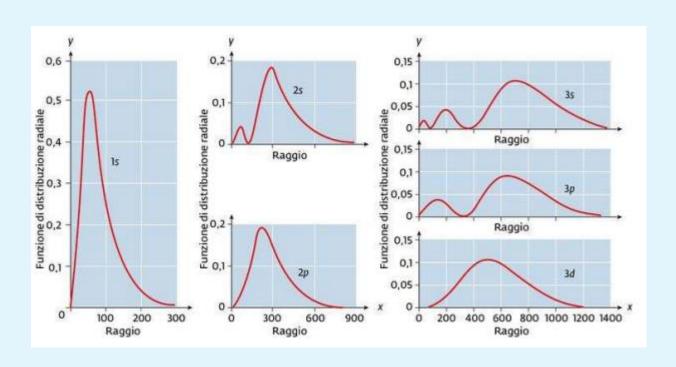
Orbitale: funzione matematica, mappa di probabilità

m = 0

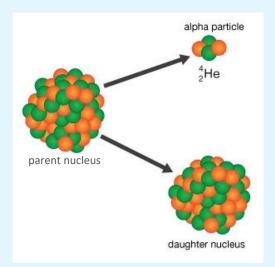


Dal concetto (deterministico) di orbita al concetto (probabilistico) di orbitale

Il modello quanto-meccanico dell'atomo (anni '30)



LA RADIOATTIVITA'



Decadimento alfa



Decadimento gamma

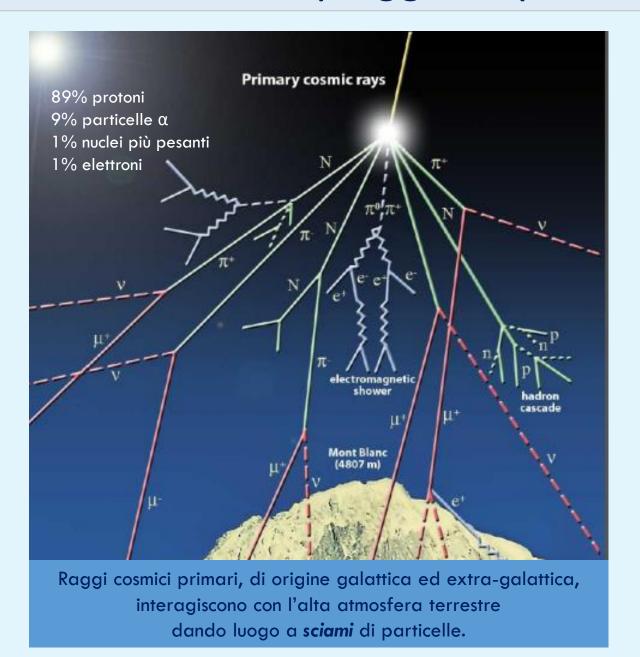


LA FISICA DELLE PARTICELLE UN SECOLO FA...

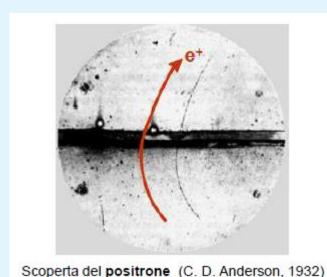
Nel 1932 sono solo 4 le particelle «elementari» note:

- Elettrone
- Protone
- Neutrone
- Neutrino

RAGGI COSMICI: una pioggia di particelle

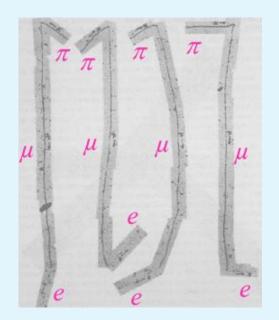


RAGGI COSMICI: una pioggia di particelle



Nel 1932 C. Anderson, studiando i raggi cosmici scoperti nel 1912 da Hess, osservò che, impresse su lastre fotografiche usate come rivelatori, vi erano alcune tracce che, in presenza di campo magnetico, sembravano comportarsi come "elettroni con carica positiva":

viene scoperto il positrone, la prima particella di <u>anti-materia</u>, che valse ad Anderson il Premio Nobel nel 1936.



Nel 1947, Occhialini e Powell osservano il pione (già ipotizzato da Yukawa nel 1936) in lastre fotografiche esposte ai raggi cosmici:

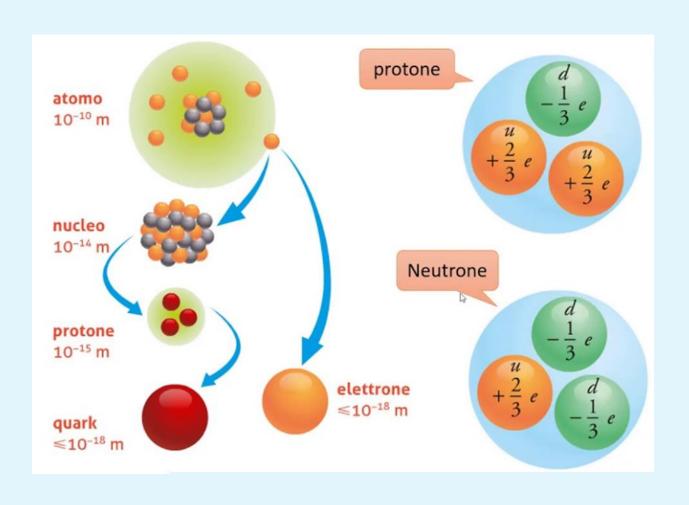
$$\begin{array}{c} \pi - \to \mu - + \bar{\nu}_{\mu} \\ \downarrow \\ \to e - + \bar{\nu}_{e} \end{array}$$

ACCELERATORI DI PARTICELLE

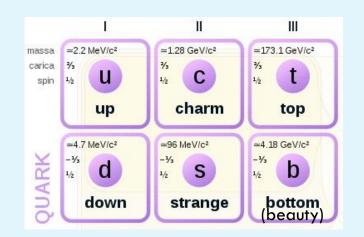
Negli anni '50 vengono costruiti i primi acceleratori di particelle di alta energia.

Gli acceleratori di particelle rivestono un ruolo fondamentale nello studio della materia.

Consentono di produrre fasci di particelle cariche accelerate a velocità prossime a quella della luce, utilizzate come proiettili che, sparati contro un bersaglio, sono in grado di romperlo: studiando le particelle prodotte nelle interazioni tra bersaglio e proiettile, possiamo sondare la materia.



QUARK



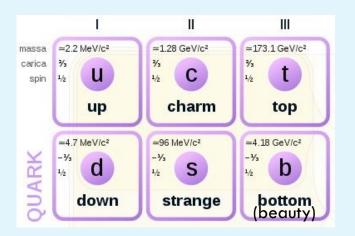
CARICA ELETTRICA: +2/3 e

CARICA ELETTRICA: -1/3 e

- ☐ Allo stato attuale delle nostre conoscenze, sono particelle elementari.
- ☐ Possiedono carica elettrica frazionaria.
- ☐ Si combinano a formare particelle che chiamiamo *adroni*.

 Le combinazioni possibili di quark sono tali che la somma delle cariche elettriche sia un numero intero.

QUARK

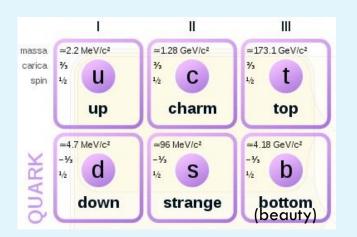


CARICA ELETTRICA: +2/3

CARICA ELETTRICA: -1/3

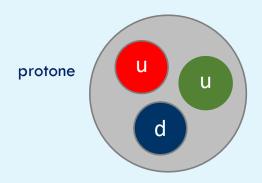


QUARK

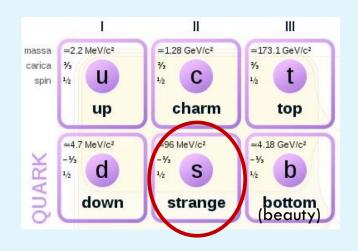


CARICA ELETTRICA: +2/3

CARICA ELETTRICA: -1/3



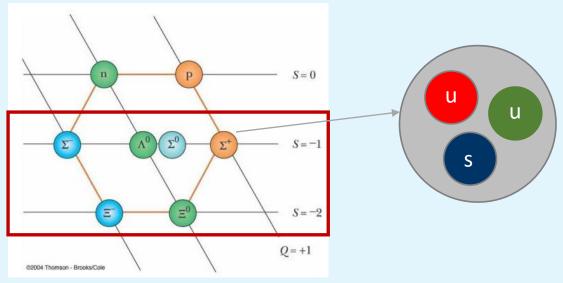
QUARK



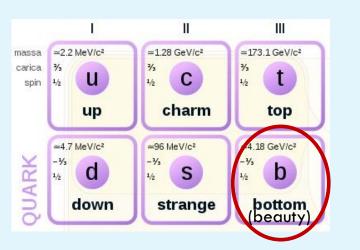
CARICA ELETTRICA: +2/3

CARICA ELETTRICA: -1/3

(alcune) particelle strane



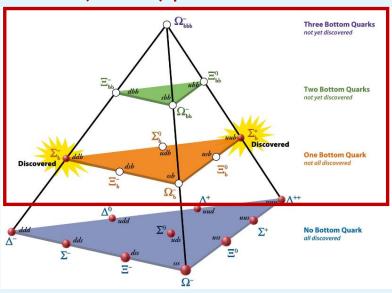
QUARK



CARICA ELETTRICA: +2/3

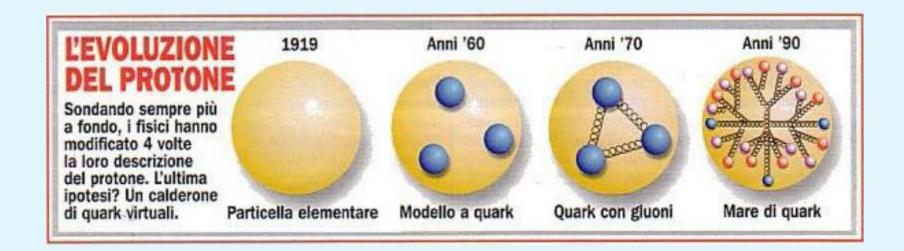
CARICA ELETTRICA: -1/3

(alcune) particelle belle

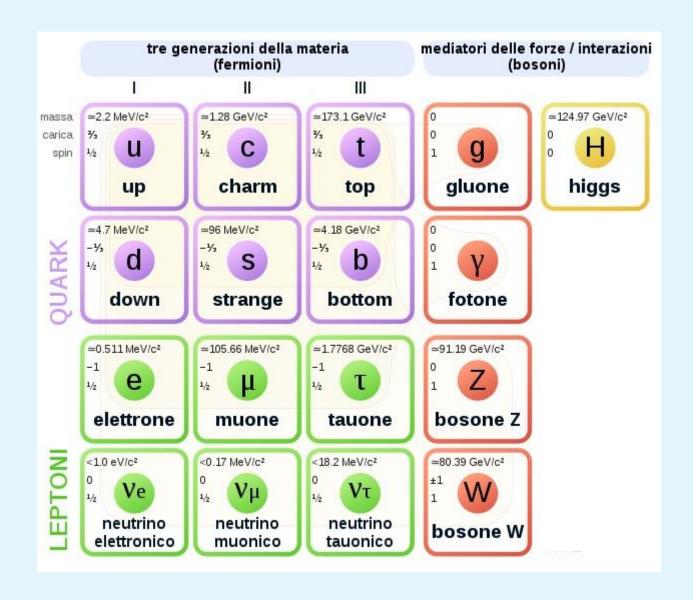


LE INTERAZIONI FONDAMENTALI

	Intensità relativa	Raggio d'azione	Forze o intere	ızio
forte	1	~10 ⁻¹⁵ m	attrattiva g	g luone
e.m.	1/10²	infinito	attrattiva o repulsiva	γ otone
debole	1/105	~10 ⁻¹⁸ m	0 1 b 0 ±1 1	2 Sone Z 39 GeV/c² W sone W
gravità	1/1040	infinito Barbara Sciascia - INFN/LN	attrattiva	



LE PARTICELLE ELEMENTARI

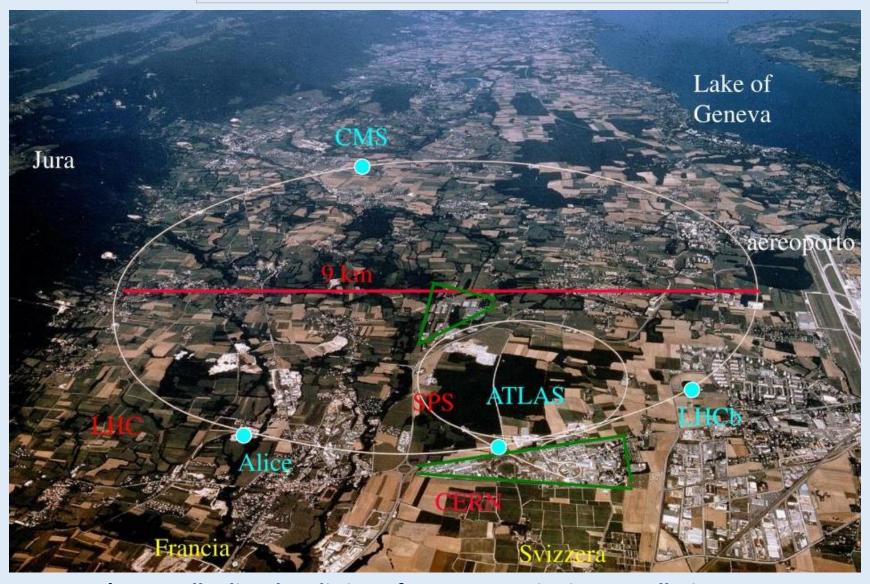


ACCELERATORI DI PARTICELLE

Cosa serve per realizzare un acceleratore di particelle?

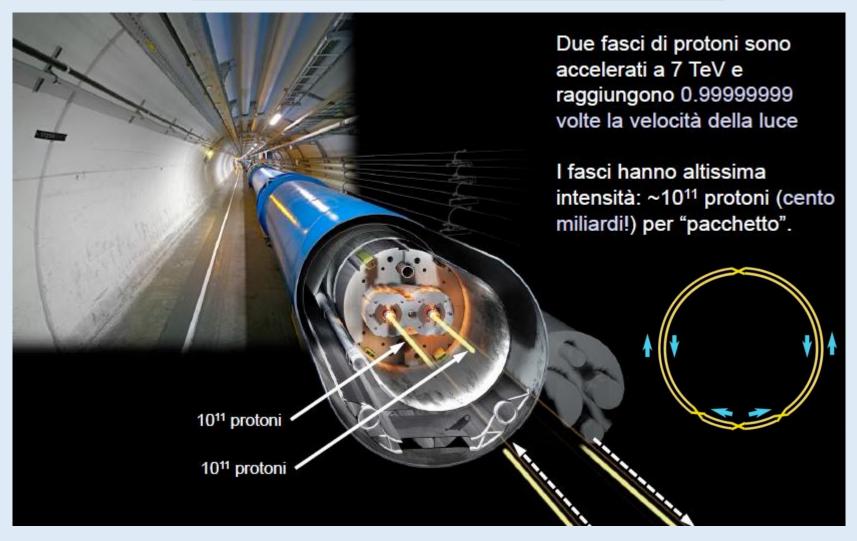
- Campi elettrici per fornire energia alle particelle aumentandone la velocità.
- Negli acceleratori circolari, campi magnetici per far descrivere alle particelle la traiettoria voluta e per focalizzare i fasci di particelle.

LHC: Large Hadron Collider



LHC è un anello di 27 km di circonferenza costruito in una galleria sotterranea a circa 100 m sotto terra.

LHC: Large Hadron Collider



Due fasci di protoni, accelerati a velocità prossime a quella della luce, viaggiano in verso opposto e vengono fatti collidere ogni 25 ns (40 milioni di volte al secondo!) in quattro punti (pit) ove sono collocati gli apparati sperimentali.

L'elettronVolt

Si definisce **elettronVolt** l'energia acquistata da una particella con carica elettrica pari a quella dell'elettrone ($e = 1.6x10^{-19}C$), accelerata da una differenza di potenziale elettrico pari a 1V:

In fisica spesso si utilizzano multipli dell'eV:

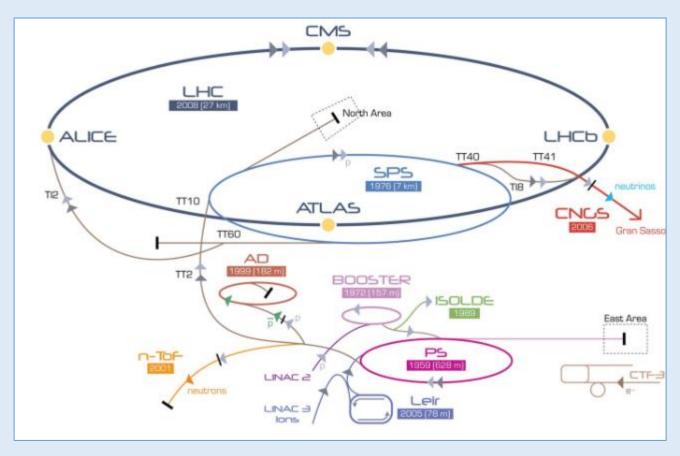
$$1 \text{ keV} = 10^3 \text{ eV}$$

$$1 \text{ MeV} = 10^6 \text{ eV}$$

$$1 \text{ GeV} = 10^9 \text{ eV}$$

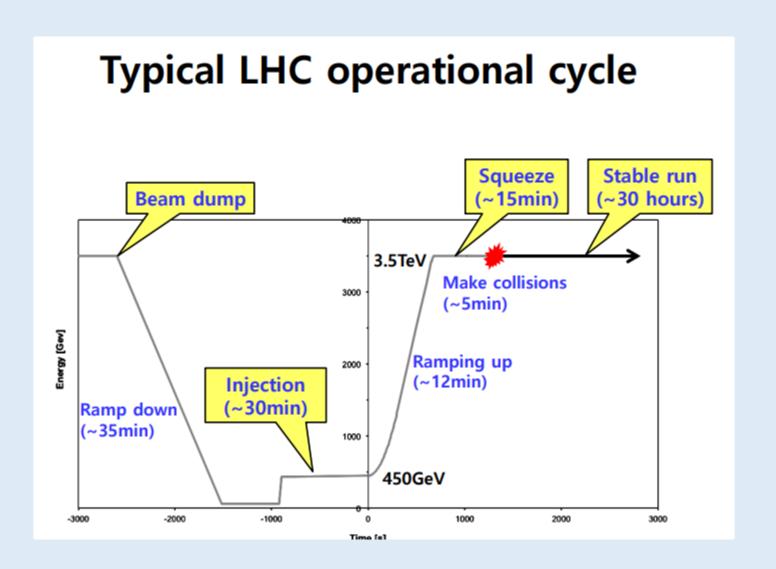
$$1 \text{ TeV} = 10^{12} \text{ eV}$$

LHC: Large Hadron Collider



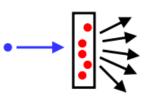
Attraverso acceleratori lineari e circolari, l'energia dei protoni aumenta fino a 450 GeV (SPS), quindi le particelle vengono iniettate nell'anello di LHC dove sono accelerate fino a 7 TeV.

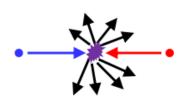
LHC: Large Hadron Collider



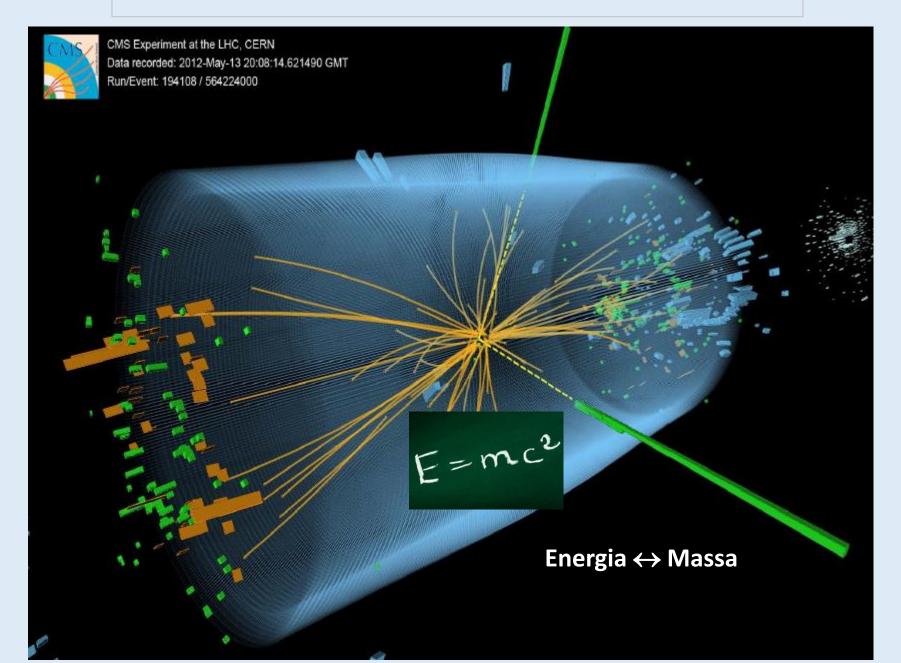
A cosa serve un collider come LHC?

- Fixed target
 - $E_{CM} \sim \sqrt{2m_T E_{beam}}$
 - ✓ 7TeV beam will make E_{CM} ~1.2TeV
- Collider
 - $E_{CM} = 2E_{beam}$
 - ✓7TeV beam will make E_{CM} ~14TeV





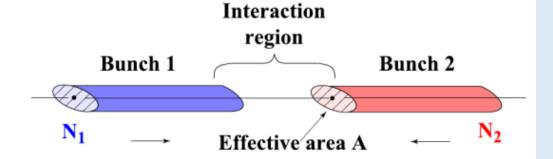
A cosa serve un collider come LHC?



LUMINOSITÀ

La luminosità può essere determinata a partire dai parametri della macchina (caratteristiche geometriche e cinematiche del fascio)

$$\mathcal{L} = n_b rac{N_1 N_2 f}{A_{eff}}$$
 \longrightarrow Sezione trasversa del fascio



N₁: Numero medio di particelle in ciascun pacchetto del fascio 1

 N_2 : Numero medio di particelle in ciascun pacchetto del fascio 2

 n_h : Numero di pacchetti

: Frequenza di rivoluzione dell'acceleratore

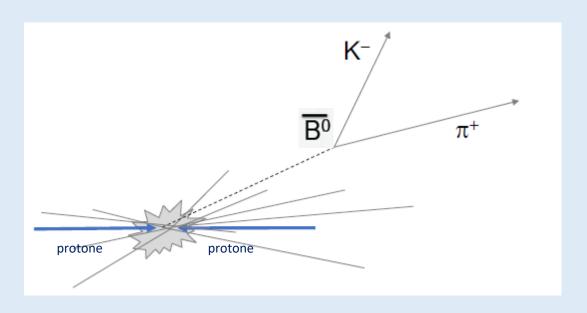
La luminosità ha le dimensioni di un flusso $cm^{-2}s^{-1}$

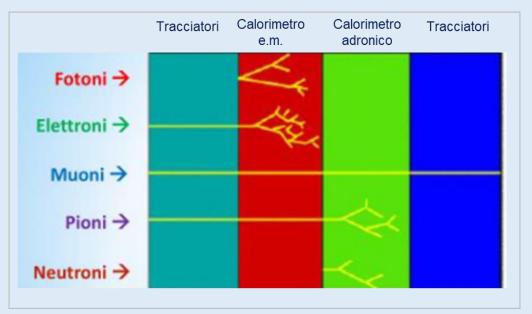
La luminosità integrata è definita come

$$L = \int_0^t \mathcal{L}(t')dt'$$

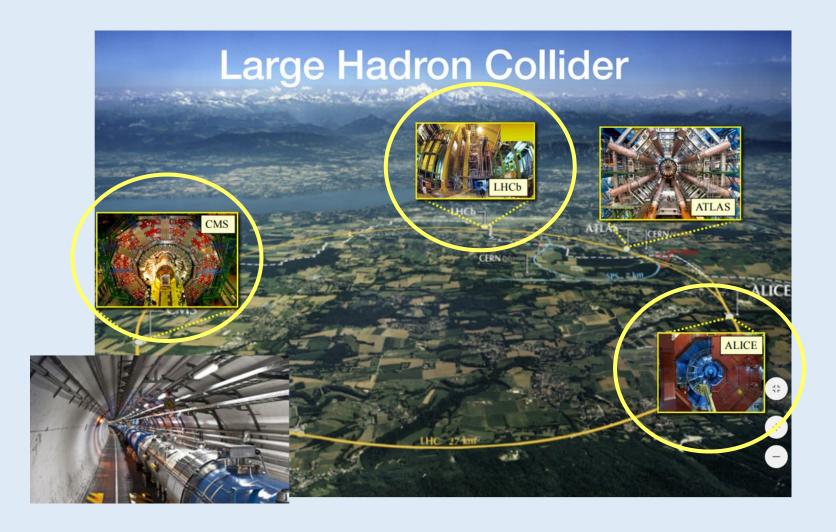
Unità di misura: cm^{-2} Unità di misura utilizzata: 1 $b^{-1} = 10^{24}$ cm⁻²

Come si rivelano le particelle?





Gli esperimenti a LHC



Sono 4 i principali esperimenti operanti presso l'acceleratore LHC del CERN.

