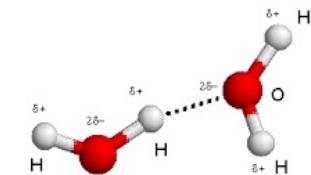
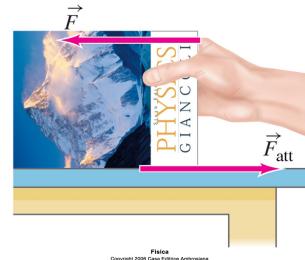
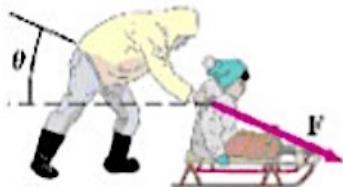
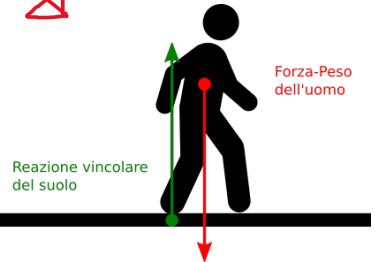


# Elettrostatica



# Interazioni Fondamentali

forza <b>forte</b>	intensità relativa <b>1</b>	raggio d'azione <b><math>10^{-15}\text{m}</math></b>	mediatore della forza <b>gluone</b>	azioni principali tenere assieme il nucleo
forza <b>elettromagnetica</b>	<b><math>10^{-2}</math></b>	<b>infinito</b>	<b>fotone</b>	tenere assieme atomi e molecole
forza <b>debole</b>	<b><math>10^{-5}</math></b>	<b><math>&lt;10^{-17}\text{m}</math></b>	<b>bosone W o Z</b>	far avvenire processi di trasformazione
forza <b>gravitazionale</b>	<b><math>10^{-38}</math></b>	<b>infinito</b>	<b>gravitone</b>	tenere assieme corpi come sistemi planetari e stellari, galassie, ecc.



# Cariche Elettriche, Conduttori e Isolanti

## Conduttori

come per esempio i metalli e l'acqua



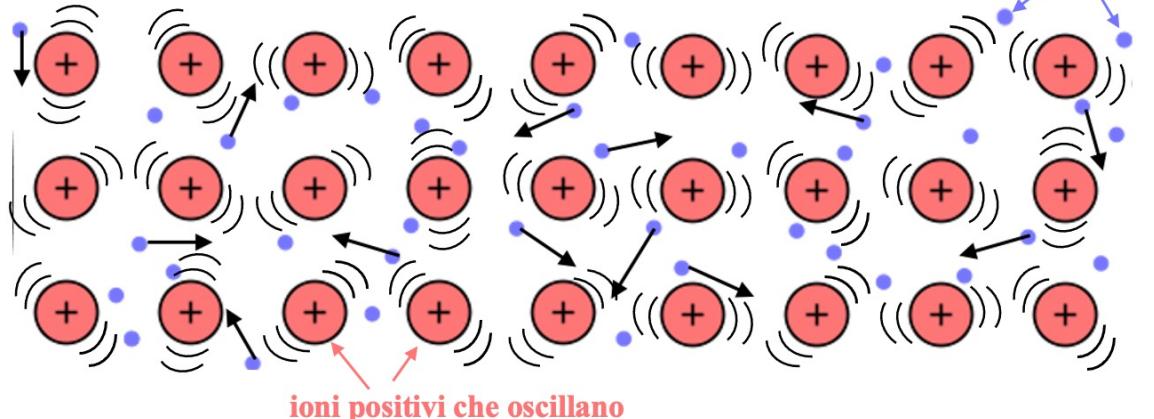
il rame

## Isolanti

si tratta per esempio della plastica, del vetro, della ceramica, del legno

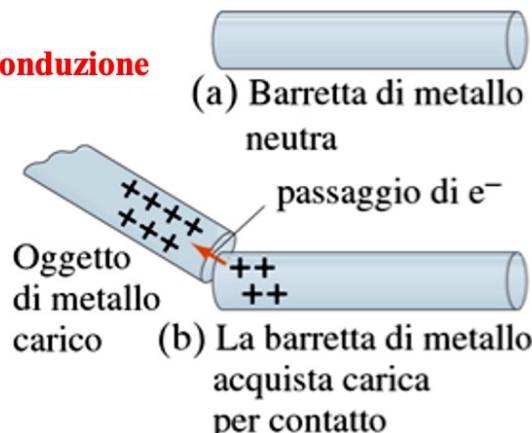


## Es. Struttura interna (microscopica) di un filo di rame

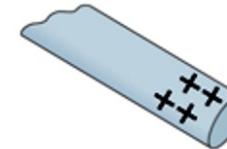


## Trasferimento di Carica

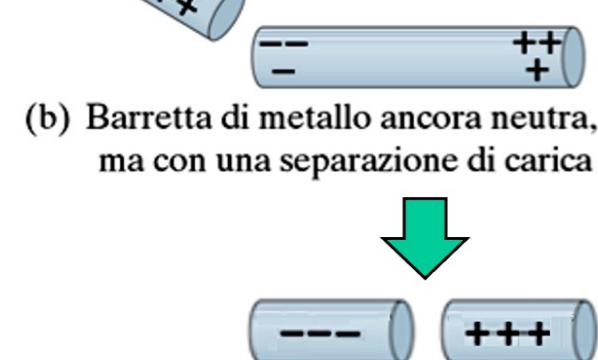
### Conduzione



### (a) Barretta di metallo neutra



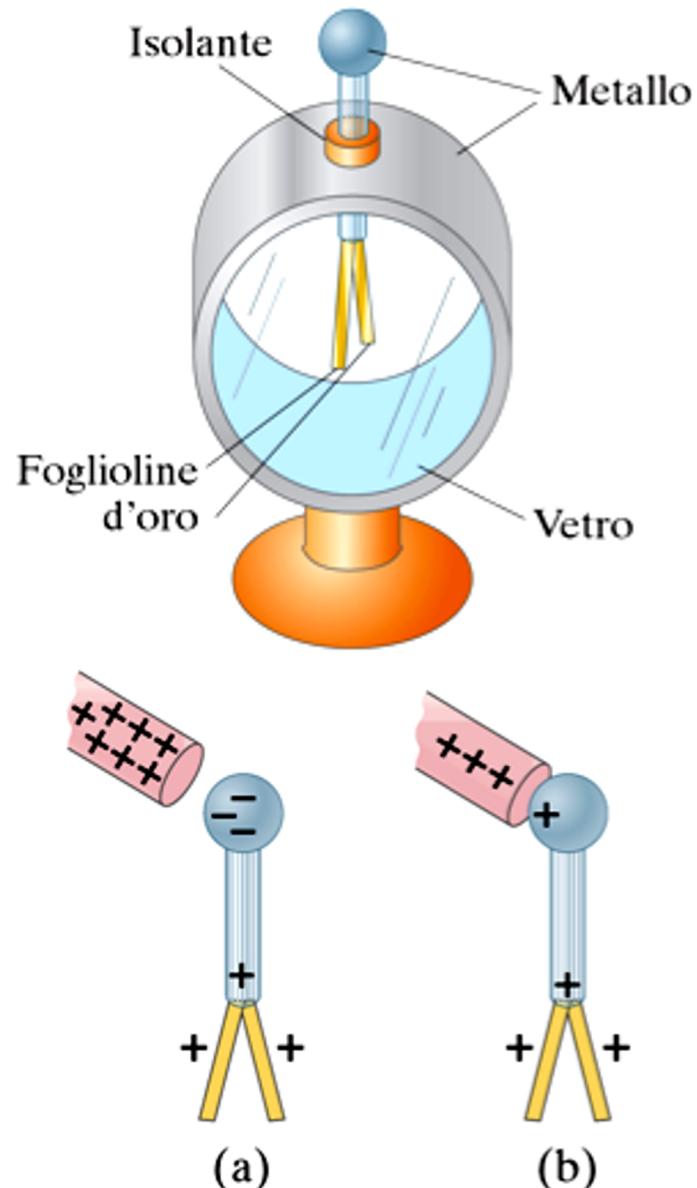
### Induzione



## Misurare la quantità di Carica: l'Elettroscopio

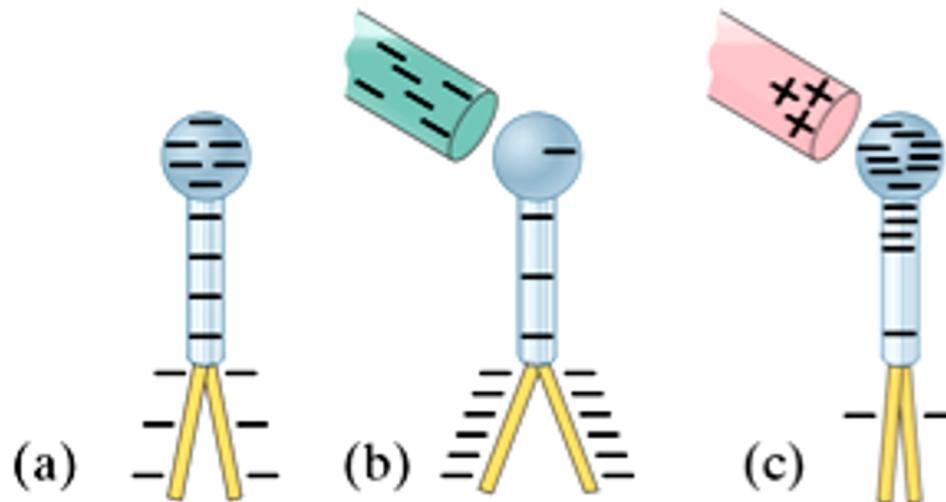
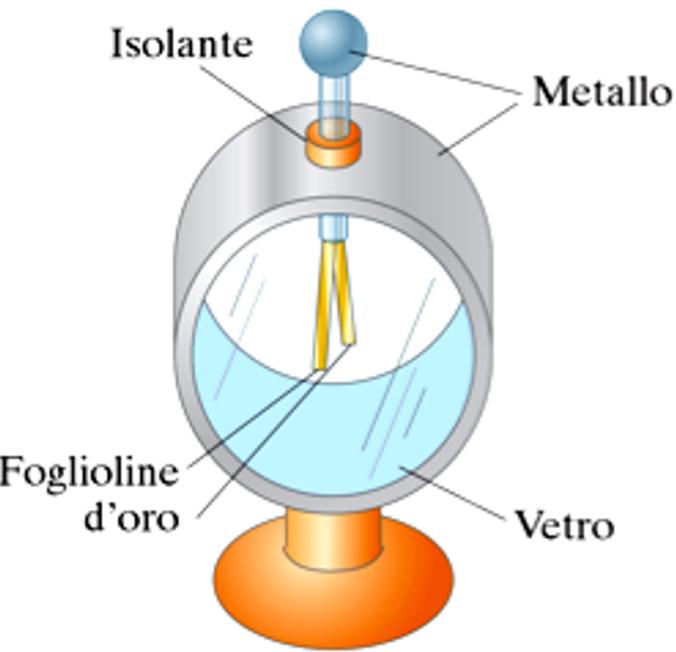
Per segnalare la presenza di carica in un oggetto è possibile utilizzare un **elettroscopio**, che è un dispositivo costituito da due **foglioline** metalliche mobili, tipicamente d'oro, poste dentro un contenitore ed isolate elettricamente da esso. Le foglioline sono invece collegate ad una **sferetta** metallica esterna per mezzo di una barretta conduttrice: quando un oggetto carico positivamente viene avvicinato alla sferetta di un elettroscopio scarico, gli elettroni vengono attratti **per induzione** verso la pallina lasciando un eccesso di carica positiva sulle foglioline, che dunque si respingono (a); se invece l'oggetto carico viene posto a contatto con la pallina, quest'ultima viene caricata **per conduzione** e tale carica si trasferisce anche alle foglioline che, nuovamente, si respingono (b).

In entrambi i casi la separazione tra le foglioline è proporzionale alla carica totale presente su di esse, ma *l'esperimento non riesce a stabilire quale sia il segno della carica dell'oggetto avvicinato all'elettroscopio* (i procedimenti visti sopra potrebbero infatti ripetersi utilizzando una carica negativa e il risultato sarebbe esattamente lo stesso!).



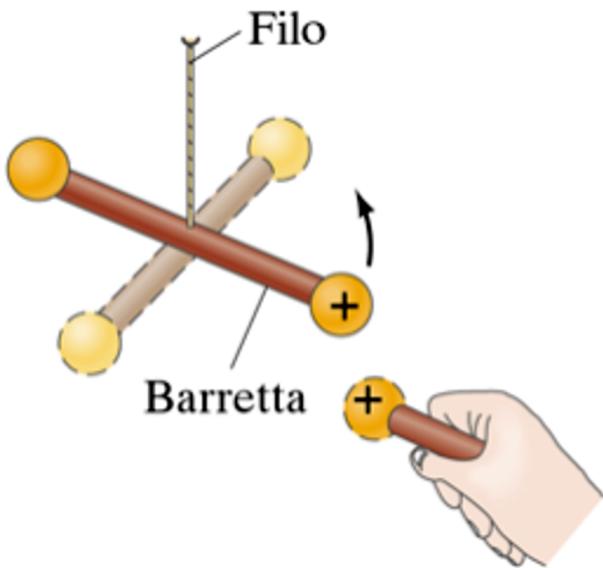
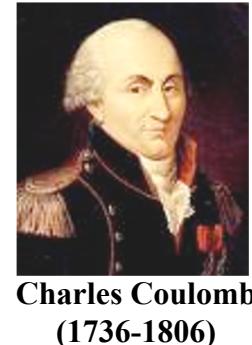
## Misurare la quantità di Carica: l'Elettroscopio

Se invece carichiamo preventivamente l'elettroscopio per conduzione, ad esempio negativamente (a), dunque con le foglioline inizialmente separate, diventa possibile **discriminare la carica dell'oggetto avvicinato**: se tale carica è **negativa** (b), elettroni supplementari verranno indotti sulle foglioline, che si respingeranno ulteriormente; se è **positiva** (c), alcuni elettroni verranno invece attratti verso la pallina lasciando le foglioline meno cariche e dunque riducendone la separazione.



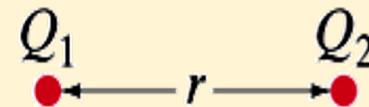
# La Legge di Coulomb

Abbiamo visto dunque che le cariche elettriche sono di due tipi e interagiscono mediante una **forza elettrica** che può essere sia attrattiva che repulsiva. Il primo a determinare con precisione l'espressione esatta dell'intensità della forza elettrica fu l'ingegnere e fisico francese **Charles-Augustin Coulomb**, il quale verso la fine del XVIII secolo eseguì una serie di esperimenti con una bilancia di torsione simile a quella usata da Cavendish per determinare il valore della costante di Gravitazione Universale.



Per mezzo dei suoi esperimenti con la bilancia di torsione Coulomb si rese conto che **l'intensità (cioè il modulo) della forza elettrica** che un corpo di carica  $Q_1$  esercita su un secondo corpo di carica  $Q_2$  è **direttamente proporzionale** alla carica esistente su ciascuno dei due corpi mentre è **inversamente proporzionale** al quadrato della distanza  $r$  tra i loro centri. Da ciò dedusse immediatamente che la forma funzionale dell'intensità della forza elettrica dovesse essere del tipo:

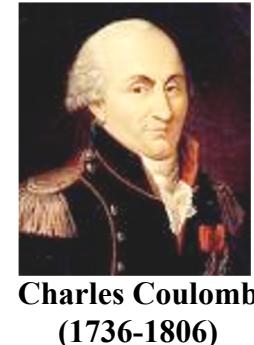
$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$



dove  $k$  è una costante di proporzionalità (da non confondere con la costante elastica o la costante di Boltzmann): è questa la famosa **Legge di Coulomb**, che fornisce appunto il valore del *modulo della forza elettrica che si esercita tra due corpi carichi posti ad una distanza  $r$* .

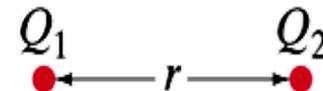
# La Legge di Coulomb

Abbiamo visto dunque che le cariche elettriche sono di due tipi e interagiscono mediante una **forza elettrica** che può essere sia attrattiva che repulsiva. Il primo a determinare con precisione l'espressione esatta dell'intensità della forza elettrica fu l'ingegnere e fisico francese **Charles-Augustin Coulomb**, il quale verso la fine del XVIII secolo eseguì una serie di esperimenti con una bilancia di torsione simile a quella usata da Cavendish per determinare il valore della costante di Gravitazione Universale.



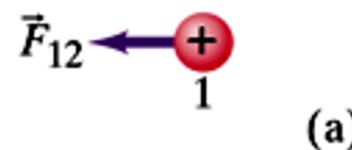
## Forza di Coulomb

$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$

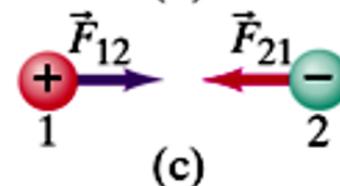
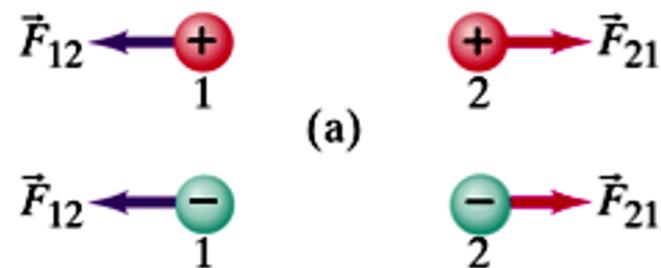


La **direzione** della forza è quella della retta congiungente i due corpi laddove il **verso** dipende invece, come ci aspettavamo, dal segno delle cariche: se i segni delle cariche sono **concordi** i corpi si respingono (dunque i vettori della forza elettrica punteranno all'esterno come nelle figure a e b) mentre se sono **discordi** i corpi si attraggono (e i vettori della forza elettrica punteranno l'uno verso l'altro, all'interno, come in figura c). Quest'ultimo caso, in cui la forza elettrica è attrattiva, è perfettamente analogo al caso della forza gravitazionale che si esercita tra due masse (come vedremo più avanti).

$F_{12}$  = forza su 1  
dovuta a 2



$F_{21}$  = forza su 2  
dovuta a 1

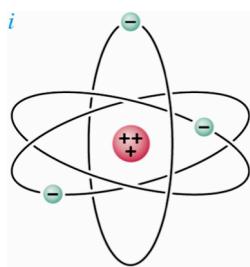


## Un pò di definizioni...

Nel Sistema Internazionale (SI) l'unità di misura della carica elettrica è il **Coulomb** (**C**), che però non è un'unità fondamentale ma deriva dall'unità di misura della corrente elettrica (come vedremo più avanti...). Nel SI la costante  $k$  che compare nella Legge di Coulomb vale esattamente  $k = 8.988 \cdot 10^9 \text{ N m}^2/\text{C}^2$ , ovvero – approssimando a due sole cifre significative –  $k = 9.0 \cdot 10^9 \text{ N m}^2/\text{C}^2$ . Ciò significa che *il Coulomb può essere definito come quella quantità di carica che posta su ciascuno di due oggetti puntiformi a distanza di 1.0 m dà origine a una forza elettrica di modulo  $9.0 \cdot 10^9 \text{ N}$* : notare che, a causa del grande valore di  $k$ , questa forza è veramente enorme, equivalendo al peso di circa un milione di tonnellate!



Charles Coulomb  
(1736-1806)



Di solito dunque non si ha a che fare con cariche dell'ordine dei Coulomb ma solo con loro **sottomultipli**: le cariche generate strofinando pettini o righelli, per esempio, sono al più dell'ordine dei microcoulomb ( $1\mu\text{C}=10^{-6}\text{C}$ ). La carica di un **elettrone** invece è ovviamente molto più piccola, anzi per la precisione è la carica più piccola osservata in natura, ed è pari a  $-e$ , dove  $e = 1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$  è la cosiddetta “**carica elementare**”, definita positiva: poichè la carica degli oggetti macroscopici deriva, in ultima analisi, da un eccesso o un deficit di elettroni, la carica totale presente su un corpo qualsiasi deve sempre essere un multiplo di  $e$ . Per questo motivo si dice che **la carica è “quantizzata”**, cioè può assumere solo valori discreti  $1e$ ,  $2e$ ,  $3e$ , e così via, anche se essendo il valore di  $e$  molto piccolo essa appare macroscopicamente come una grandezza fisica continua (si consideri che in  $1\mu\text{C}$  ci sono circa  $10^{13}$  elettroni!).

# Coulomb versus Newton

Coulomb



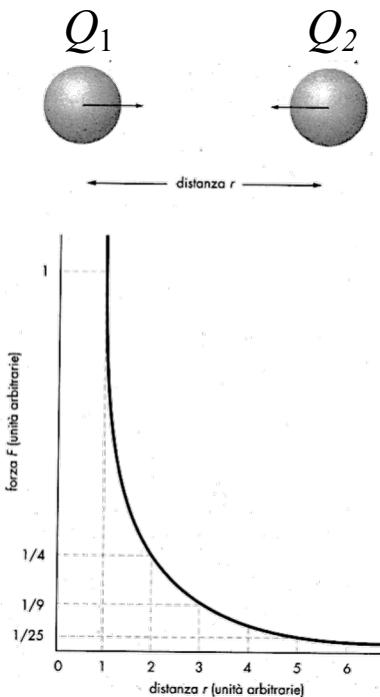
$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$

$$F = G \frac{m_1 \cdot m_2}{r^2}$$

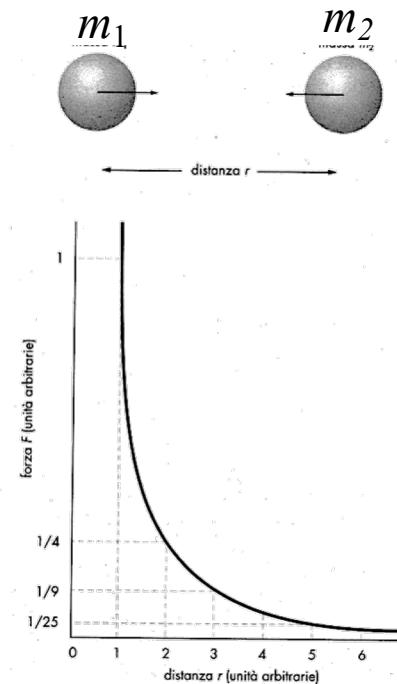
Newton



## ANALOGIE



Se confrontiamo la **Legge di Coulomb** con la **Legge della Gravitazione Universale di Newton** vediamo che formalmente esse sono molto **simili**: entrambe mostrano che l'intensità della forza considerata (in un caso elettrica, nell'altro gravitazionale) **dipende inversamente dal quadrato della distanza** ed è invece direttamente proporzionale alla grandezza tipica dell'interazione (la carica in un caso, la massa nell'altro). In entrambi i casi, dunque, si ha a che fare con forze cosiddette a **"lungo raggio"** (nel senso che agiscono, sia pur con intensità decrescente, a qualunque distanza) e per le quali l'interazione avviene senza che sia necessario il contatto tra i corpi coinvolti (**azione a distanza**). Questa analogia formale tra forza elettrica e forza gravitazionale è molto importante perché **rende validi per entrambe una serie di teoremi fondamentali** (come ad esempio quello di Gauss).



# Coulomb versus Newton

Coulomb



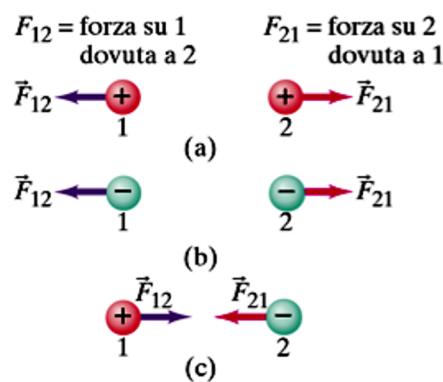
$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$

$$F = G \frac{m_1 \cdot m_2}{r^2}$$

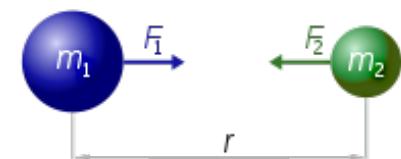
Newton



## DIFFERENZE



Ma tra i due tipi di interazione esistono anche delle **vistose differenze**: mentre infatti la forza gravitazionale è sempre **attrattiva**, quella elettrica può essere, come abbiamo visto, **attrattiva o repulsiva**, a causa del fatto che mentre esiste **un solo tipo di massa** esistono invece **due tipi di carica**. Inoltre, a causa della enorme differenza tra gli ordini di grandezza delle costanti  $G$  e  $k$  (rispettivamente  $10^{-11}$  e  $10^9$ ), **la forza elettrica è estremamente più intensa** di quella gravitazionale: ad esempio, l'attrazione gravitazionale tra due protoni è infatti approssimativamente  $10^{36}$  volte più debole della loro repulsione coulombiana! Nei fenomeni in cui interviene la forza elettrica, soprattutto quelli microscopici, la forza gravitazionale può dunque essere spesso **trascurata**, laddove invece essa è la principale forza agente tra corpi macroscopici dal momento che questi sono in genere elettricamente neutri.



# Coulomb versus Newton

Coulomb



$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$

$$F = G \frac{m_1 \cdot m_2}{r^2}$$

Newton



Legge di Coulomb

$$F = k |Q| |q| / d^2$$

La forza elettrica è inversamente proporzionale al quadrato della distanza d

La forza elettrica è proporzionale al prodotto Q q delle cariche

Esistono due tipi di cariche: quelle positive e quelle negative

La forza elettrica può essere attrattiva o repulsiva

k è una costante che dipende dal mezzo in cui si trovano le cariche. È massima nel vuoto.

Il valore numerico di k è molto grande ( $9 \cdot 10^9$  nel vuoto, in unità SI)

Se i due corpi carichi sono sferici, la forza elettrica si determina come se la carica fosse concentrata nel centro di massa dei corpi.

Legge di Newton

$$F = G M m / d^2$$

La forza gravitazionale è inversamente proporzionale al quadrato della distanza d

La forza gravitazionale è proporzionale al prodotto M m delle masse

Esiste un solo tipo di massa

La forza gravitazionale è sempre attrattiva

G è una costante universale

Il valore numerico di G è molto piccolo ( $6,67 \cdot 10^{-11}$  in unità SI)

Se i due corpi sono sferici, la forza gravitazionale si determina come se la massa fosse concentrata nel centro di massa dei corpi.

## La Costante Dielettrica del Vuoto

Nella tabella della slide precedente abbiamo visto che mentre la costante di gravitazione G è universale, la costante  $k$  che compare nella Legge di Coulomb **dipende dal mezzo** in cui si trovano le cariche. Questa caratteristica di  $k$  dipende dal fatto che in realtà essa può essere scritta in termini di un'altra **costante  $\epsilon_0$** , detta **permittività del vuoto** o **costante dielettrica del vuoto**, mediante la relazione  $k=1/4\pi\epsilon_0$ . Per mezzo di  $\epsilon_0$  la Legge di Coulomb può dunque essere riscritta come:

$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2} \rightarrow F = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2} \quad \text{dove si ha: } \epsilon_0 = 8.85 \cdot 10^{-12} C^2 / N \cdot m^2$$

Anche se a prima vista questa nuova equazione sembra più complicata di quella originaria, ha il vantaggio di esplicitare la dipendenza della forza elettrica dal mezzo in cui si trovano le cariche. In **mezzi diversi dal vuoto** la costante  $\epsilon_0$  va infatti moltiplicata per una **costante dielettrica relativa  $\epsilon_r$**  sempre maggiore di 1 (vedi tabella a fianco), il che significa che sia  $k$  che la forza elettrica saranno massimi nel vuoto:

$$\rightarrow F = \frac{1}{4\pi\epsilon_0\epsilon_r} \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2}$$

Inoltre vedremo che altre equazioni fondamentali dell'elettromagnetismo assumono una forma più semplice se espresse in termini della costante dielettrica del vuoto piuttosto che in termini della costante  $k$ .

Mezzo	$\epsilon_r$
Aria	1.00059
Idrogeno	1.00026
Acqua	ca. 80
Etanolo	25
Etere etilico	1.352
Petrolio	2.1
Vetro comune	5 ÷ 10
Plexiglas	3.40
Mica	8
Ebanite	2
Paraffina	2.1
Glicerolo	42.6

## Esercizio

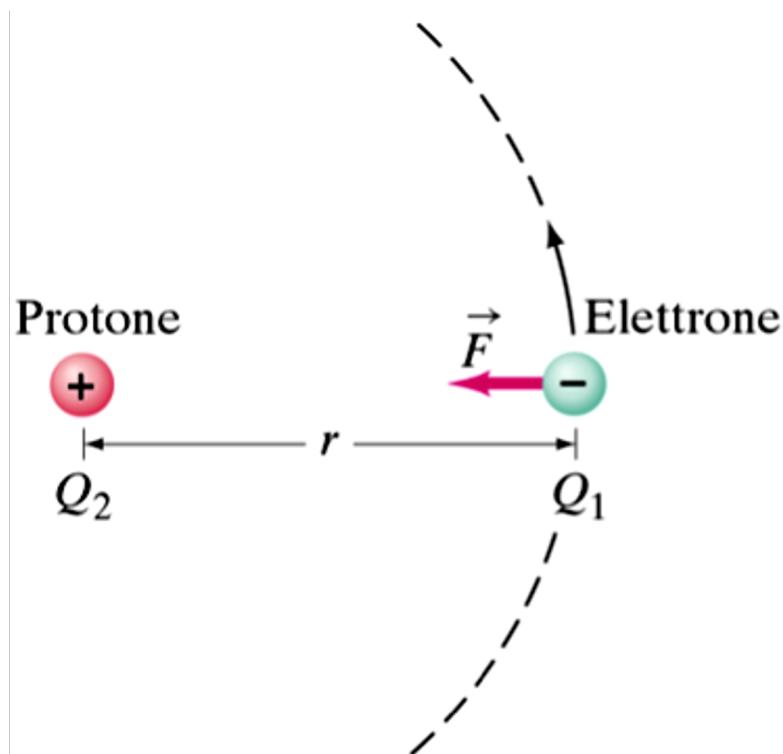
Determinare il modulo e il verso della forza elettrostatica che il nucleo di un **atomo di idrogeno**, costituito da un solo protone ( $Q_2=+e$ ), esercita sull'unico elettrone presente, assumendo un raggio atomico medio  $r = 0.53 \cdot 10^{-10}$  m. Trattandosi di un esercizio di **elettrostatica**, si assume anche che le due cariche siano a riposo (se le cariche sono in movimento entrano in gioco altre forze di cui parleremo più avanti).

Per determinare il **modulo** della forza usiamo la legge di Coulomb  $F = k Q_1 Q_2 / r^2$  considerando che elettrone e protone hanno la stessa carica,  $Q_1 = Q_2 = e = 1.6 \cdot 10^{-19}$  C. Di solito per il calcolo del modulo si trascura il segno delle cariche, che diventa invece importante quando occorre determinare il **verso** del vettore della forza elettrostatica (la **direzione**, lo ricordiamo, è sempre quella della retta che congiunge le due cariche).

Avremo quindi:

$$F = k \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2} = \frac{(9.0 \cdot 10^9 N \cdot m^2 / C^2)(1.6 \cdot 10^{-19} C)(1.6 \cdot 10^{-19} C)}{(0.53 \cdot 10^{-10} m)^2} = 8.2 \cdot 10^{-8} N$$

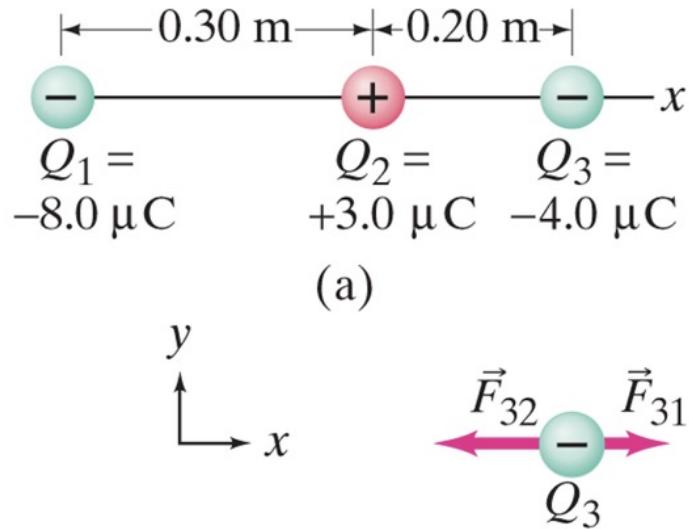
Come si vede dalla figura, il **vettore** della forza agente sull'elettrone punta verso il protone perché, avendo protone ed elettrone carica di segno opposto, la forza deve essere attrattiva. Ovviamente la forza che l'elettrone esercita sul protone avrà il medesimo modulo e la stessa direzione ma segno opposto, in accordo anche con la **terza legge della dinamica**.



## Esercizio

Tre particelle cariche sono disposte su una retta (asse x) come in figura (a). **Calcolare la forza totale agente sulla particella 3** dovuta alle altre due particelle.

La **legge di Coulomb** permetterà di calcolare il modulo della forza agente su ciascuna coppia di cariche (forza che verrà indicata utilizzando due pedici, il primo per la carica che la subisce, il secondo per quella che la esercita) mentre la **forza totale** verrà poi calcolata sommando vettorialmente le forze ottenute. In questo caso, essendo le tre particelle **allineate**, la somma vettoriale si ridurrà alla **normale somma algebrica**.



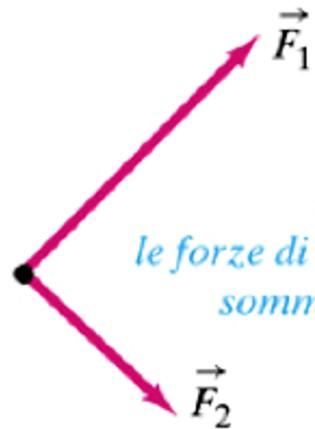
$$F_{31} = k \frac{Q_3 \cdot Q_1}{r_{31}^2} = \frac{(9.0 \cdot 10^9 N \cdot m^2 / C^2)(4.0 \cdot 10^{-6} C)(8.0 \cdot 10^{-6} C)}{(0.50 m)^2} = 1.2 N$$

$$F_{32} = k \frac{Q_3 \cdot Q_2}{r_{32}^2} = \frac{(9.0 \cdot 10^9 N \cdot m^2 / C^2)(4.0 \cdot 10^{-6} C)(3.0 \cdot 10^{-6} C)}{(0.20 m)^2} = 2.7 N$$

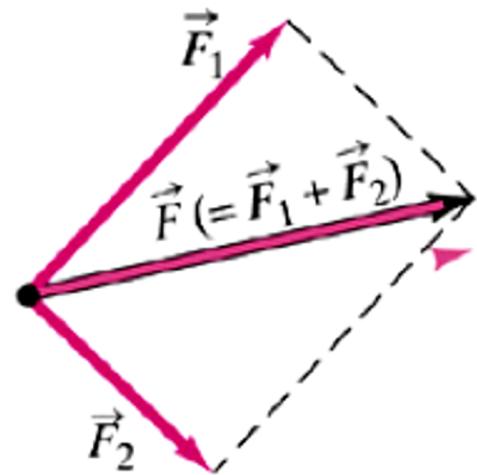
$$\rightarrow F = -F_{32} + F_{31} = -2.7 N + 1.2 N = -1.5 N$$

dove i segni di  $F_{31}$  ed  $F_{32}$  sono stati assegnati considerando il verso dei rispettivi vettori lungo l'asse x

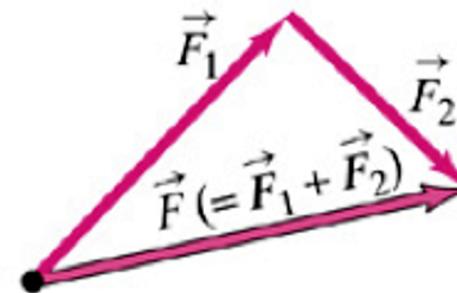
# Riepilogo sulla Somma di Vettori in 2 Dimensioni



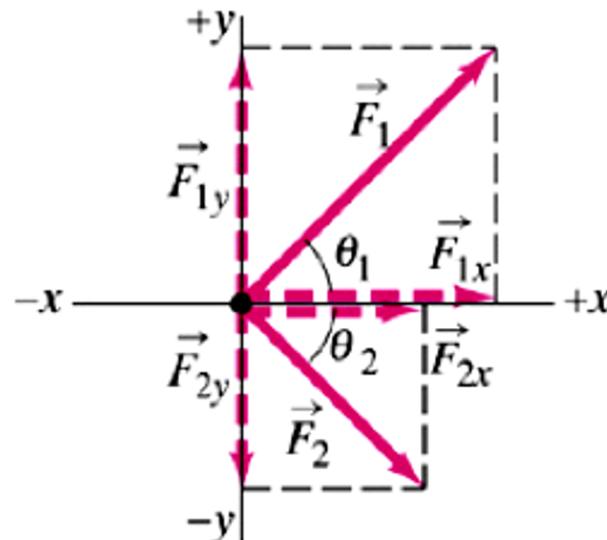
(a) Due forze agenti su un oggetto.



(c)  $\vec{F} = \vec{F}_1 + \vec{F}_2$ , secondo il metodo del parallelogramma.



(b) La forza totale, o risultante, è  $\vec{F} = \vec{F}_1 + \vec{F}_2$ , secondo il metodo coda-punta di addizione dei vettori.



(d)  $\vec{F}_1$  e  $\vec{F}_2$  scomposti nelle loro componenti lungo x e y

## Esercizio

Consideriamo adesso il sistema di cariche illustrato in figura (a): **calcolare la forza elettrostatica totale  $F$  che le cariche  $Q_1$  e  $Q_2$  esercitano su  $Q_3$ .**

Anche qui si può utilizzare la **legge di Coulomb** per calcolare il modulo della forza agente su ciascuna coppia di cariche, ma stavolta le cariche non si trovano lungo la stessa retta e dunque la somma vettoriale andrà effettuata per mezzo – ad es. – del **metodo delle componenti** lungo x ed y:

$$F_{31} = k \frac{Q_3 \cdot Q_1}{r_{31}^2} = \frac{(9.0 \cdot 10^9 N \cdot m^2 / C^2)(6.5 \cdot 10^{-5} C)(8.6 \cdot 10^{-5} C)}{(0.60 m)^2} = 140 N \quad (a)$$

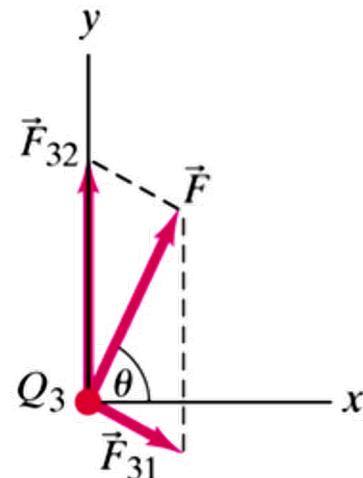
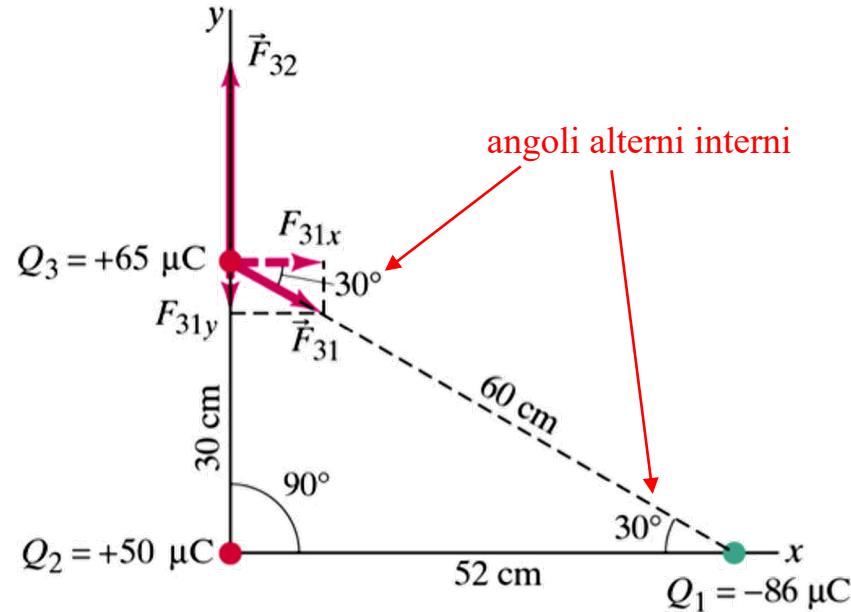
$$F_{32} = k \frac{Q_3 \cdot Q_2}{r_{32}^2} = \frac{(9.0 \cdot 10^9 N \cdot m^2 / C^2)(6.5 \cdot 10^{-5} C)(5.0 \cdot 10^{-5} C)}{(0.30 m)^2} = 330 N$$

$$\begin{cases} F_{31x} = F_{31} \cos 30^\circ = (140 N) \cos 30^\circ = 120 N \\ F_{31y} = -F_{31} \sin 30^\circ = -(140 N) \sin 30^\circ = -70 N \\ F_{32x} = 0, \quad F_{32y} = F_{32} = 330 N \end{cases} \rightarrow \begin{cases} F_x = F_{31x} = 120 N \\ F_y = F_{32y} + F_{31y} = \\ = 330 N - 70 N = 260 N \end{cases}$$

Dunque il modulo della forza totale  $F$  e l'angolo che forma con l'asse  $x$  saranno dati da:

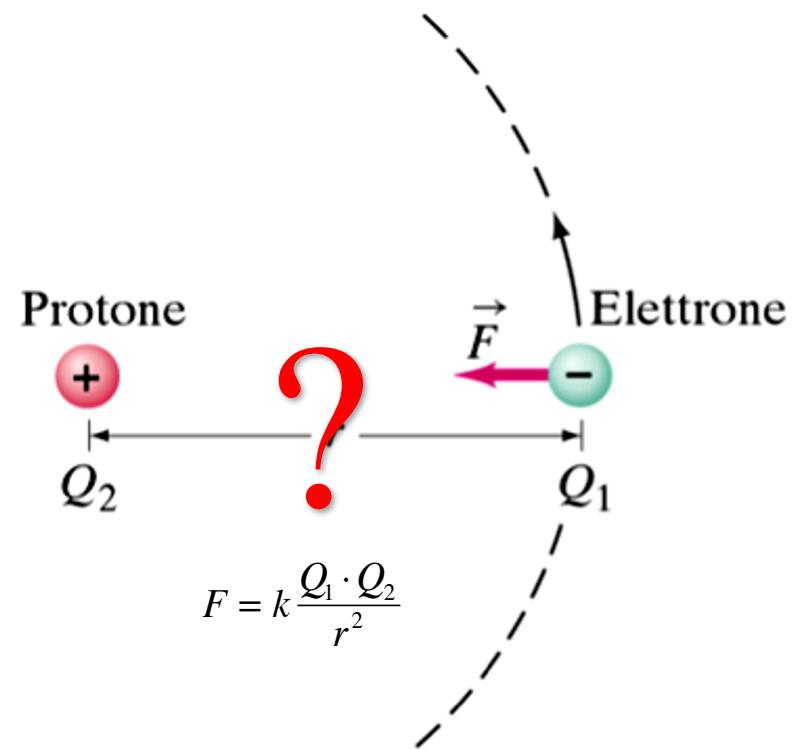
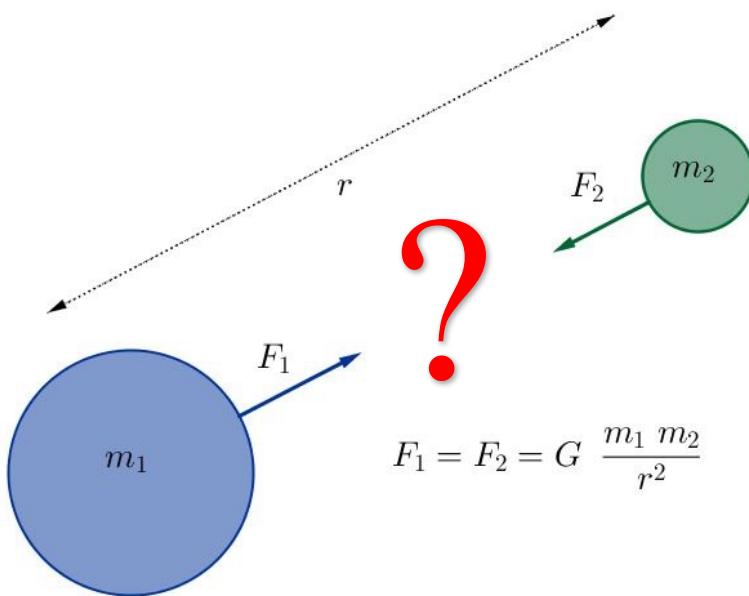
$$F = \sqrt{F_x^2 + F_y^2} = \sqrt{(120 N)^2 + (260 N)^2} = 290 N$$

$$\tan \theta = F_y / F_x = 260 N / 120 N = 2.2 \rightarrow \theta = \arctan(2.2) = 65^\circ$$



# L'enigma dell'azione a distanza delle forze

Abbiamo visto che una delle proprietà comuni sia all'interazione gravitazionale che a quella elettrostatica (in quanto interazioni fondamentali) è la cosiddetta **“azione a distanza”**, cioè la capacità di tali tipi di forze di esercitare attrazione o repulsione *senza bisogno di un contatto diretto* tra gli oggetti coinvolti nell'interazione (come invece accade per le forze più comuni con cui abbiamo a che fare, tipo la forza di attrito, quella esercitata da una mano che tira o che spinge, o da una racchetta che colpisce la palla, etc.). **Ma come è possibile esercitare una azione a distanza?**



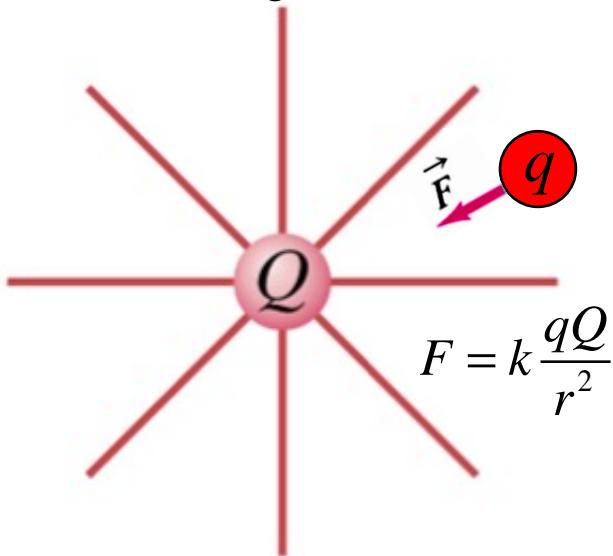
# Il Campo Elettrico



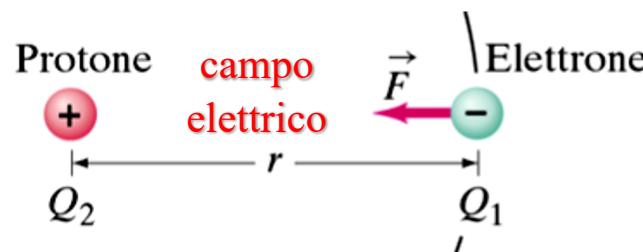
Michael Faraday  
(1791-1867)

Già Newton e Cartesio avevano qualche problema ad accettare l'esistenza di una interazione, come quella gravitazionale, che sembrava avvenire istantaneamente, indipendentemente dalla distanza e in assenza di un mediatore noto. Fu per rimediare a un tale disagio che nella prima metà dell'800 lo scienziato britannico **Michael Faraday** introdusse, nello studio dei fenomeni elettromagnetici, il celebre concetto di “**campo**”, che poi è progressivamente diventato uno dei più fecondi nella storia della fisica moderna.

Faraday ipotizzò che, quando si mette una **carica elettrica Q** (ad es. +) in una certa posizione dello spazio, attorno ad essa si genera, espandendosi alla velocità della luce in tutte le direzioni, una nuova entità (invisibile, ma per comodità rappresentata in figura con delle linee), che lui chiamò “**campo elettrico**”, che finisce quindi per pervadere l'intero spazio. Una **seconda carica q** (ad es. -) che venisse posta in un punto nelle vicinanze di Q risentirebbe quindi della forza elettrica esercitata su di essa non già *direttamente* dalla carica Q ma *indirettamente* dal campo elettrico prodotto da Q.



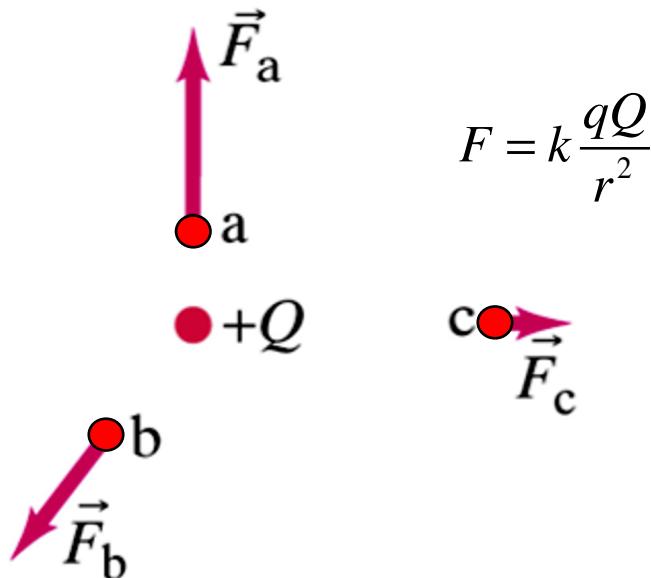
In questa descrizione dell'interazione elettrostatica, quindi, **le cariche non interagiscono più direttamente tra loro ma attraverso la mediazione del campo elettrico da esse generato**, campo che sarà tanto più intenso quanto più ci si trova nelle vicinanze della carica che lo ha prodotto.



# Il Campo Elettrico

Quantitativamente, il campo elettrico generato da una carica o da un insieme di cariche può essere studiato misurando la forza elettrostatica che esso esercita su una “**carica di prova**”  $q$ , **generalmente positiva**, che deve essere **sufficientemente piccola** da non perturbare significativamente il campo elettrico generato dalla distribuzione delle altre cariche.

Nella figura qui sotto immaginiamo che la **carica di prova**  $q$  venga posizionata successivamente in **tre punti**  $a$ ,  $b$  e  $c$ , attorno ad una **carica positiva**  $Q$ : la forza che agisce sulla carica  $q$  in ciascuno dei tre punti è rappresentata da tre vettori che risultano tutti diretti *radialmente* lungo la retta congiungente le due cariche e rivolti verso l'esterno (essendo le cariche entrambe positive). Il modulo (la lunghezza) dei vettori invece **varierà nei tre casi**, essendo la forza (per la legge di Coulomb) inversamente proporzionale alla distanza  $r$  di  $q$  dalla carica centrale  $Q$ .

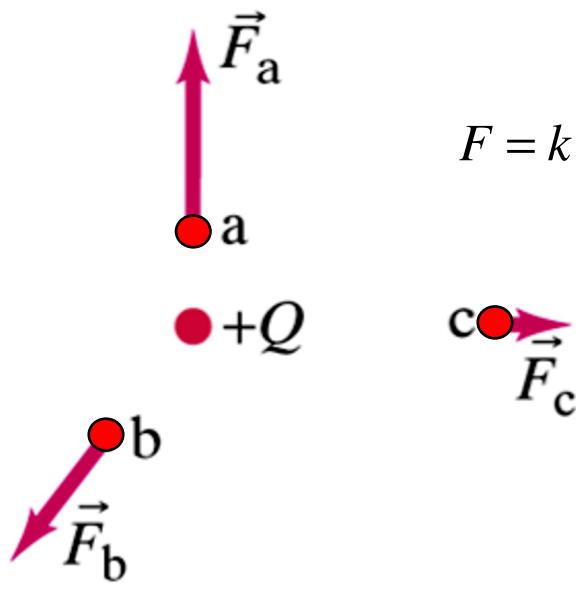


# Definizione di Campo Elettrico

Il **campo elettrico**  $\vec{E}$  in ciascuno dei tre punti dello spazio attorno alla carica  $Q$  (o a una configurazione di cariche) verrà a questo punto definito dal **rapporto** tra la forza  $\vec{F}$  agente su una carica di prova positiva  $q$  che si trovi in quei punti divisa per il valore di  $q$  stesso (che si immagina tendente a zero...):

$$\vec{E} = \vec{F} / q$$

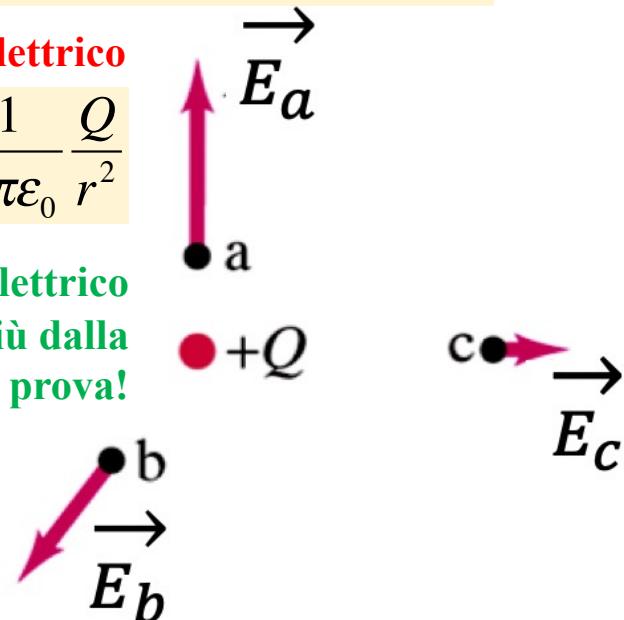
Nel caso di una **carica puntiforme positiva  $Q$** , come quella che stiamo considerando in questo esempio, il **campo elettrico** da essa generato in ciascuno dei tre punti  $a$ ,  $b$  e  $c$  avrà dunque una intensità (o modulo) che **dipende solo da  $Q$  e dalla rispettiva distanza  $r$**  e trattandosi di una forza per unità di carica la sua **unità di misura sarà  $N/C$** .



$$F = k \frac{qQ}{r^2} \rightarrow E = \frac{F}{q} = k \frac{Q}{r^2} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Q}{r^2}$$

Modulo del campo elettrico

**Il campo elettrico  
non dipende più dalla  
carica di prova!**

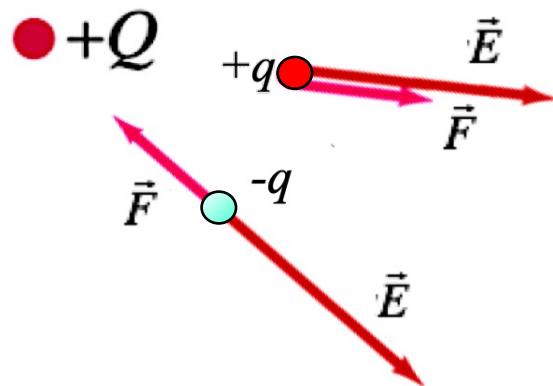


# Definizione di Campo Elettrico

Il **campo elettrico**  $\vec{E}$  in ciascuno dei tre punti dello spazio attorno alla carica  $Q$  (o a una configurazione di cariche) verrà a questo punto definito dal **rapporto** tra la forza  $\vec{F}$  agente su una carica di prova positiva  $q$  che si trovi in quei punti divisa per il valore di  $q$  stesso (che si immagina tendente a zero...):

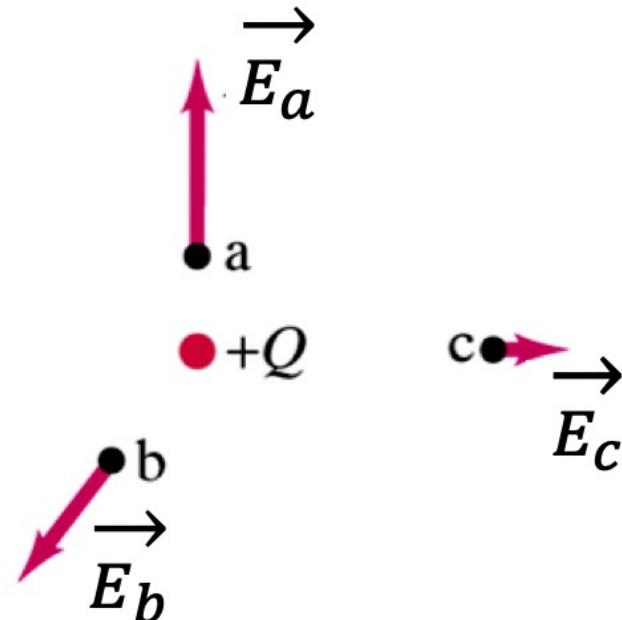
$$\vec{E} = \vec{F} / q$$

Dalla definizione di campo elettrico segue infine che, inversamente, la presenza di un **campo elettrico**  $\vec{E}$  in un qualsiasi punto P induce su una carica  $q$  una **forza** pari a  $\vec{F} = q\vec{E}$ , il cui verso dipenderà dal segno della carica  $q$ .



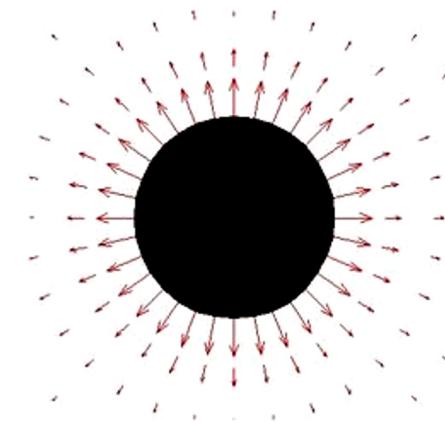
$$\vec{F} = q\vec{E}$$

La forza stavolta si ottiene «a partire» dal campo elettrico!

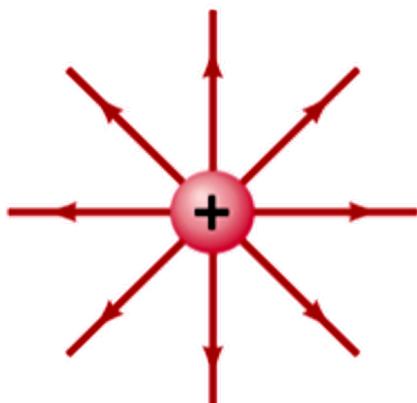


# Linee di Campo Elettrico

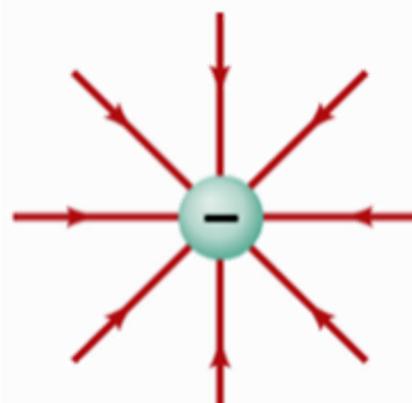
Il campo elettrico, potendo essere descritto punto per punto per mezzo di vettori, è un esempio di **campo vettoriale**. La rappresentazione grafica di un campo vettoriale per mezzo di frecce genera però rapidamente confusione all'aumentare del numero di punti considerato (che è potenzialmente infinito!).



Una rappresentazione più pratica ed efficace è invece, sicuramente, quelle delle cosiddette “**linee di campo**” o “**linee di forza**”, ciascuna delle quali individua la posizione del campo nei vari punti dello spazio secondo la regola che **il vettore campo elettrico deve essere tangente in quei punti alla linea di campo**.



Carica positiva isolata



Carica negativa isolata