



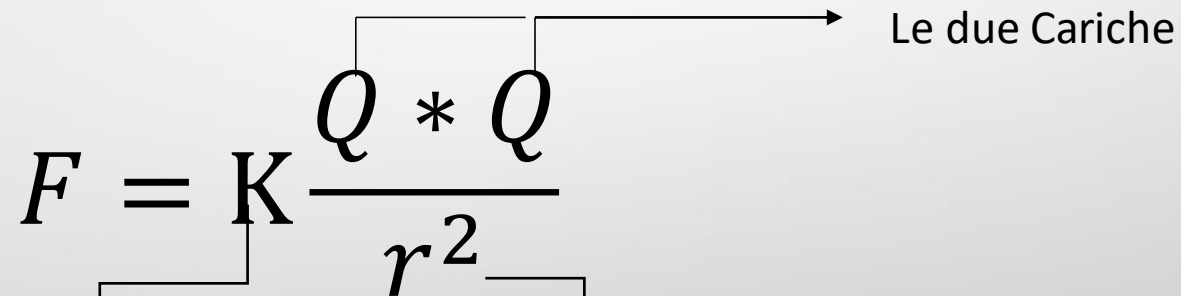
Coulomb

Progetto creato da: *Loriga Davide, Evangelio Giancarlo
Massimo Nistor e Alessandro Straqualursi*

Coulomb:

Secondo la legge di gravitazione universale, *i corpi che hanno una massa interagiscono attirandosi a vicenda con una forza che agisce lungo la congiungente i centri dei corpi, con un'intensità direttamente proporzionale alle loro masse e inversamente proporzionale al quadrato della loro distanza.*

In maniera simile, i corpi carichi si attraggono o si respingono (a seconda del segno opposto o uguale delle cariche) con una forza. L'intensità della forza è direttamente proporzionale alle loro cariche, indicate con q , e inversamente proporzionale al quadrato della loro distanza r :

$$F = K \frac{Q * Q}{r^2}$$


L'intensità della forza che è costante ma può variare nel mezzo

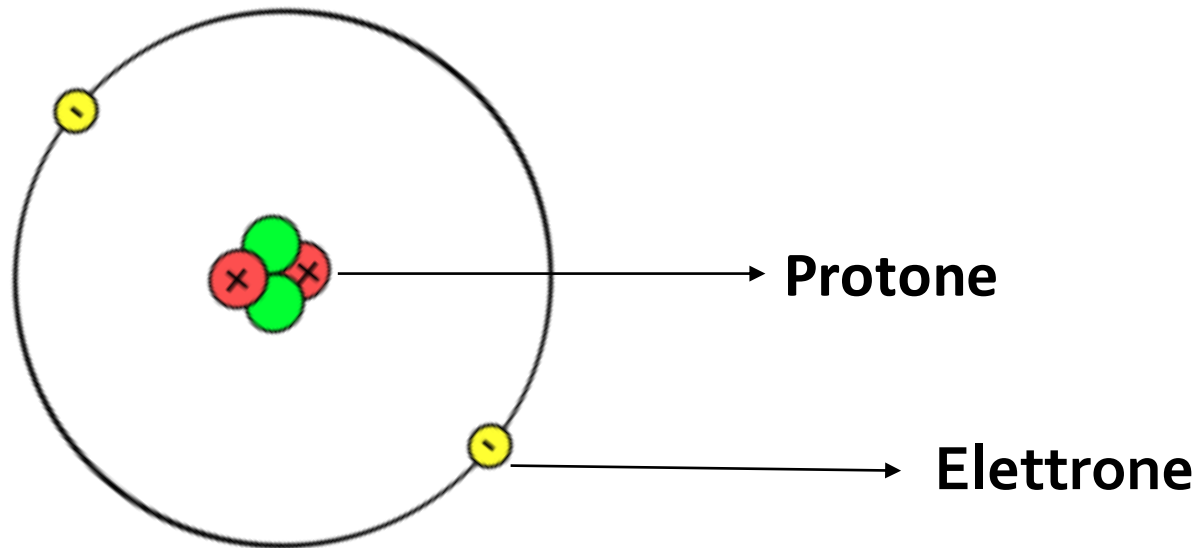
$$k_0 = 9 \times 10^{-9} \frac{N \cdot m^2}{C^2}$$

La distanza tra le due Cariche
 $5,291 \times 10^{-11} \text{ m}$ (il raggio di Bohr)

Prerequisiti:

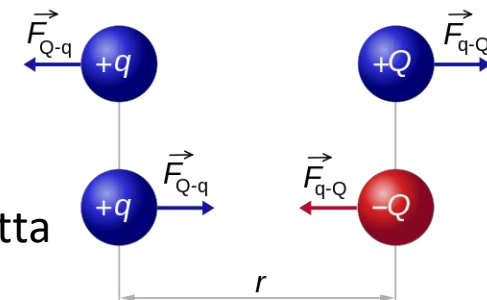
Le Cariche:

In fisica, la carica elettrica è una grandezza fisica scalare dotata di segno, ed è una proprietà fondamentale della materia. La carica dell'elettrone, che viene definita come negativa, è indicata con $-e$. Invece la carica del protone, che viene definita positiva, è indicata con il simbolo $+e$. Nel Sistema internazionale di unità di misura l'unità di carica è il coulomb che corrisponde circa $6,24 \times 10^{18}$ elettroni.



Forza Attrattiva e repulsiva:

Si tratta di una forza **repulsiva** nel caso le cariche abbiano segno uguale, invece si tratta di forza **attrattiva** nel caso che le cariche abbiano segno opposto.



$$|\vec{F}_{Q-q}| = |\vec{F}_{q-Q}| = k \frac{|q \times Q|}{r^2}$$

Coulomb: la costante K

La **costante elettrostatica**, detta anche **costante di Coulomb** è una costante di proporzionalità presente nelle equazioni che legano il campo elettrico alla carica elettrica. La costante di coulomb pero può variare quando è in presenza di un «mezzo» e invece nel vuoto è dove è sempre $k_0 = 9 \times 10^{-9} \frac{N \cdot m^2}{C^2}$ *che sarà sempre maggiore rispetto a k nel mezzo*. Se si vuole calcolare la costante di coulomb nel «mezzo» bisogna applicare una formula :

$$K = \frac{1}{4\pi\epsilon}$$

$$\epsilon = \epsilon_0 \cdot \epsilon_R$$

Epsilon basata sulla
tipologia di materiale

$$\epsilon_0 = 8,854\,187\,817\,62 \cdot 10^{-12} \text{ F/m}$$

π = Pi greco
 ϵ = epsilon

Coulomb: esempi di epsilon

| | | |
|-----------------|----------------------|---------------------------|
| • Aria secca | $\epsilon_R=1,0006$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Acqua pura | $\epsilon_R=81,07$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Carta comune | $\epsilon_R=2$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Gomme | $\epsilon_R=2,2/2,5$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Vetro | $\epsilon_R=6/8$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Polistirolo | $\epsilon_R=2,5$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |
| • Alcol etilico | $\epsilon_R=26$ | $\frac{N \cdot m^2}{C^2}$ |

ϵ_r rappresenta la costante che varia in base al mezzo ; maggiore sarà ϵ_r , minore sarà la forza. Da sola rappresenta la costante nel vuoto. Essa verrà usata raramente perché ci sarà sempre qualche altra forza a mettersi in mezzo , la forza delle cariche che si esercitano nel vuoto sono più forti di quelle che si esercitano nel mezzo perché le cariche si polarizzano.

L'aria ed i gas si comportano come se fossero nel vuoto perché il loro valore è 1

Confronto della legge di coulomb e della legge di attrazione gravitazionale

Coulomb

- Formula: $F = K Qq / R^2$
- valore delle costanti la forza elettrica è molto intensa
- Può essere sia attrattiva che repulsiva
- Cambia al variare del mezzo in cui sono poste e cariche

Attrazione gravitazionale

- Formula: $F = G Mm / R^2$
- valore delle costanti la forza gravitazionale è molto poco intensa
- È solamente attrattiva
- Non cambia al variare del mezzo in cui sono poste le masse