Fisica II

Profesora : Dra. Elsa Hogert

hogert@cnea.gov.ar

LIBROS RECOMENDADOS

- Sears- Zemasnky -Tomo II
- Tepler, Tomoll
- Fisica para Ciencia de la Ingeniería, Mckelvey
- Serway- Jewett
- Bibliografía consultada: Sears- Zemasnky -Tomo II
 Serway- Jewett Tomo II

ELECTROSTÁTICA

Interacciones eléctricas: Juegan un papel muy importante en la tecnología actual.

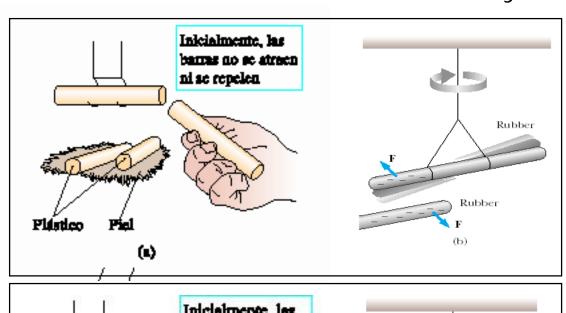
Las fuerzas interatómicas o intermoleculares de la formación de la materia son de origen eléctrico.

CARGA ELECTRICA:

Los griegos descubrieron, en 600 A.C., que cuando frotaban ámbar con lana, el ámbar (*elektron*) atraía otros objetos (Paja o plumas). Hoy en día decimos que el ámbar ha adquirido una **carga eléctrica** neta, esto es, que se ha *cargado*.

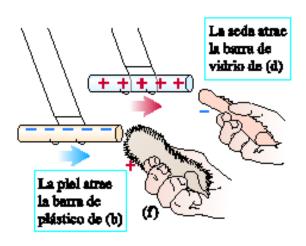
Ejemplo:

- frotar plástico con piel
- Nuestro pelo se electriza al peinarlo
- •Al caminar sobre una alfombra de nylon









vidrio (+++++)

Plastico (

Benjamín Franklin (1706–1790) sugirió llamar a estas dos clases de carga *negativa* y *positiva*.

CARGAS DE IGUAL SIGNO SE REPELEN

CRAGAS DE SIGNO CONTRARIO SE ATRAEN

¿Que es la carga? No se puede definir.

La estructura de los átomos

El **electrón**, con carga negativa

El protón, con carga positiva, el

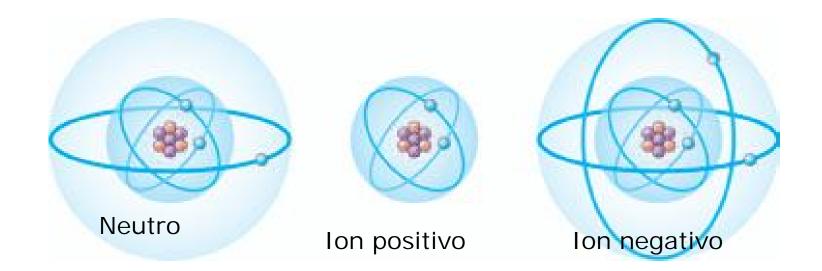
El **neutrón** que no tiene carga.

El protón y el neutrón son combinaciones de otras entidades llamadas quarks

Masa del electrón *m*e 9.10938188(72) 10–31 kg

Masa del protón *m*p 1.67262158(13) 10–27 kg

Masa del neutrón *m*n 1.67492716(13) 10–27 kg



 $e = -1.602176462 \cdot 10^{-19} C$

- 1. LA CARGA NETA DE UN SISTEMA AISLADO PERMANECE CTE.
- 2. LA CARGA SOBRE CUALQUIER CUERPO MASCROSCOPICO ES SIEMPRE UN MULTIPLO ENTERO DE LA CARGA DEL ELECTRÒN

Q = n.e $n \in Z$

CLASIFICACION DE LOS MATERIALES

<u>CONDUCTORES</u>: permiten el movimiento **q** en su interior

Ejemplo: METALES, LA TIERRA

<u>AISLANTES O DIELECTRICOS</u>: no presentan portadores libres.

Ejemplo: caucho, goma, vidrio

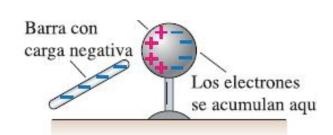
<u>SEMICONDUCTORES</u>: tienen propiedades intermedias entre los buenos conductores y las de los buenos aisladores.

SUPERCONDUCTORES : aleaciones que a muy baja temperatura se comportan como materiles conductores ideales

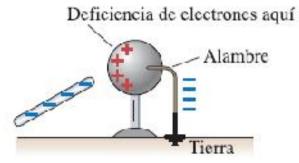
Carga de una esfera metálica por Inducción.



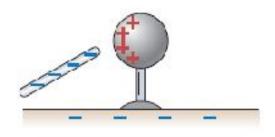
(a) Inicialmente, la esfera metálica no tiene carga



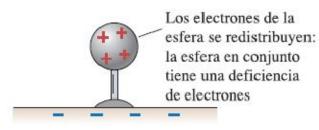
(b) Se acerca una barra con carga



(c) El alambre permite que los electrones acumulados fluyan a tierra



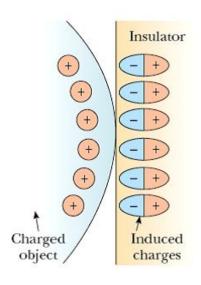
(d) Se desconecta el alambre de la esfera

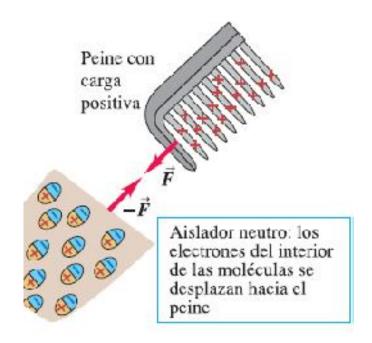


(e) Se retira la barra con carga



Dieléctricos: Polarización







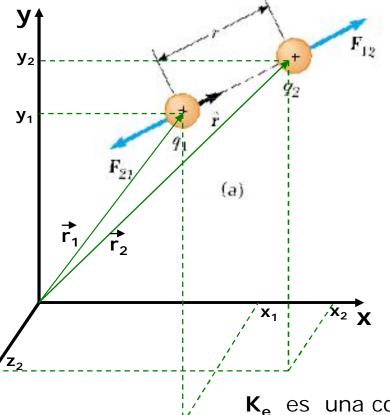
LEY DE COULOMB

Charles Augustin Coulomb en 1784, estudió las fuerzas de interacción de partículas con carga eléctrica. Utilizó una balanza de torsión.



Analizó las fuerzas que dos cargas puntuales q_1 y q_2 , en estado estacionario ejercen una sobre la otra.

LEY DE COULOMB: La magnitud de cada una de las fuerzas eléctricas con que interactúan dos cargas puntuales es directamente proporcional al producto de las cargas e inversamente proporcional al cuadrado de la distancia que las separa.



Cargas puntuales, velocidad nula

$$q_1 \longrightarrow \vec{r}_1$$

$$q_2 \longrightarrow \vec{r}_2$$

$$\vec{r}(x,y,z) = \vec{r_2}(x_2,y_2,z_2) - \vec{r_1}(x_1,y_1,z_1)$$

$$\overrightarrow{\mathbf{F}}_{12} = k_e \frac{q_1 q_2}{r^2} \hat{\mathbf{r}}$$

$$\hat{\mathbf{r}} = \frac{\overrightarrow{\mathbf{r}}(x,y,z)}{|\mathbf{r}(x,y,z)|}$$

 $\mathbf{K_e}$ es una constante de proporcionalidad que depende del sistema de unidades que se utilice. En nuestro estudio usaremos exclusivamente unidades SI.

$$k_e = 8.9875 \cdot 10^9 \,\mathrm{Nm}^2/\mathrm{C}^2$$

$$k_e = \frac{1}{4\pi\epsilon_0}$$

$$\varepsilon_0$$
 = permitividad dielectrica del vacio

$$\epsilon_0 = 8.8542 \times 10^{-12} \,\mathrm{C}^2/\mathrm{N} \cdot \mathrm{m}^2$$