



La carica elettrica

Marco IZ4ISK
iz4isk@gmail.com

La maggior parte delle immagini sono prese dal libro di riferimento del corso:



Nerio Neri
**Radiotecnica per
radioamatori**
Edizioni C&C

<https://www.edizionicec.it>

Gli atomi

Gli elementi fondamentali della materia sono **gli atomi**

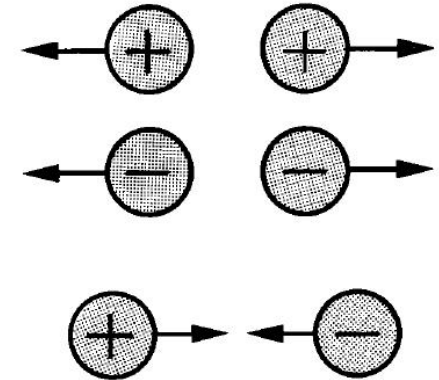
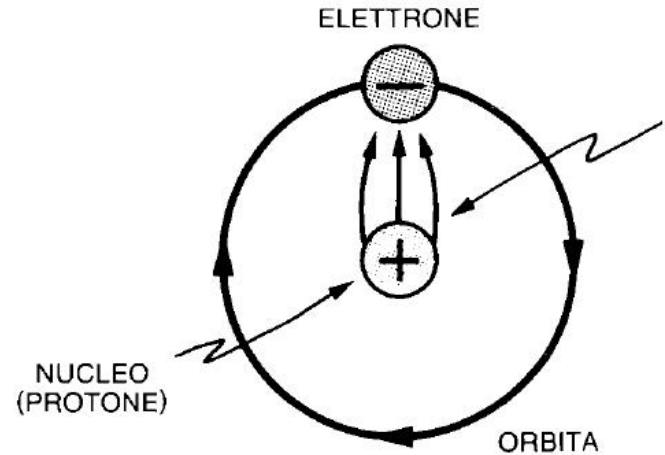
Gli atomi in natura sono di 118 tipi diversi
(tavola periodica degli elementi)

Ciacun atomo è formato da **tre parti**
fondamentali:

Protoni (+)

Elettroni (-)

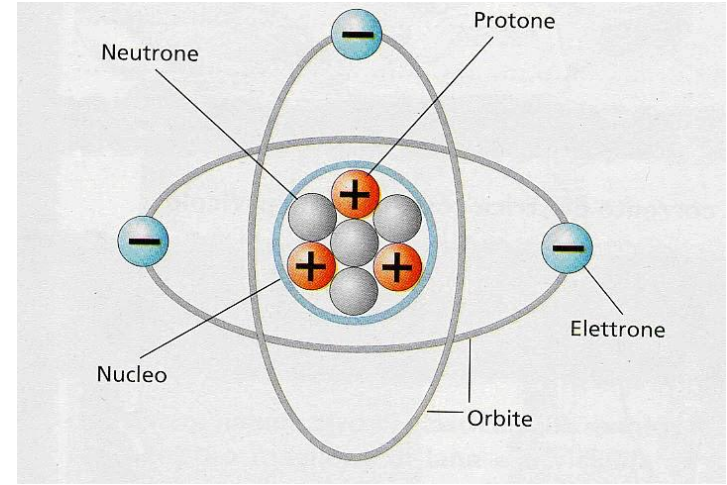
Neutroni (0)



Gli atomi

Gli atomi normalmente sono **neutri**:

Numero protoni (+) = Numero elettroni (-)



PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS

The image shows a small periodic table of elements. A callout box for Hydrogen (H) is shown, containing the following information:

Atomic weight	1.008	Atomic number	1
Symbol	H	Name	Hydrogen

Below the main table, there are two rows of elements: Lanthanide (La to Lu) and Actinide (Ac to Lr).

A larger callout box for Hydrogen (H) is shown, with a red circle around the atomic number (1). The box contains the following information:

Atomic weight	1.008	Atomic number	1
Symbol	H	Name	Hydrogen

Two callout boxes for Copper (Cu) and Zinc (Zn) are shown. Each box contains the atomic weight, atomic number, symbol, and name.

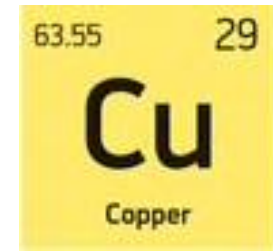
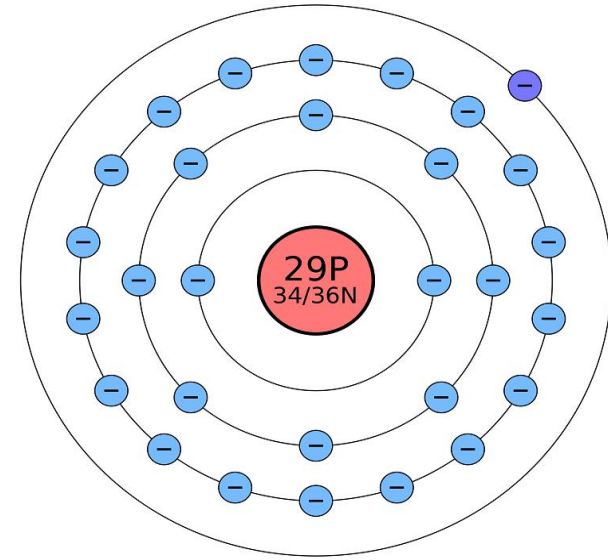
63.55	29	65.38	30
Cu		Zn	
Copper		Zinc	

Gli atomi

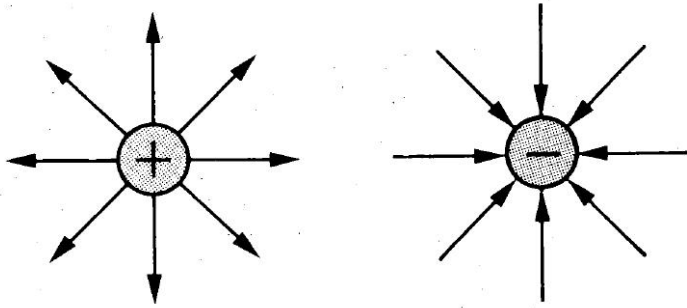
Gli elettroni si dispongono su più orbitali (livelli)

Gli elettroni sull'orbitale più esterno (**elettroni di valenza**) possono interagire con l'esterno

La presenza e/o passaggio di cariche elettriche nei materiali o in circuiti prende il nome di **elettricità**.

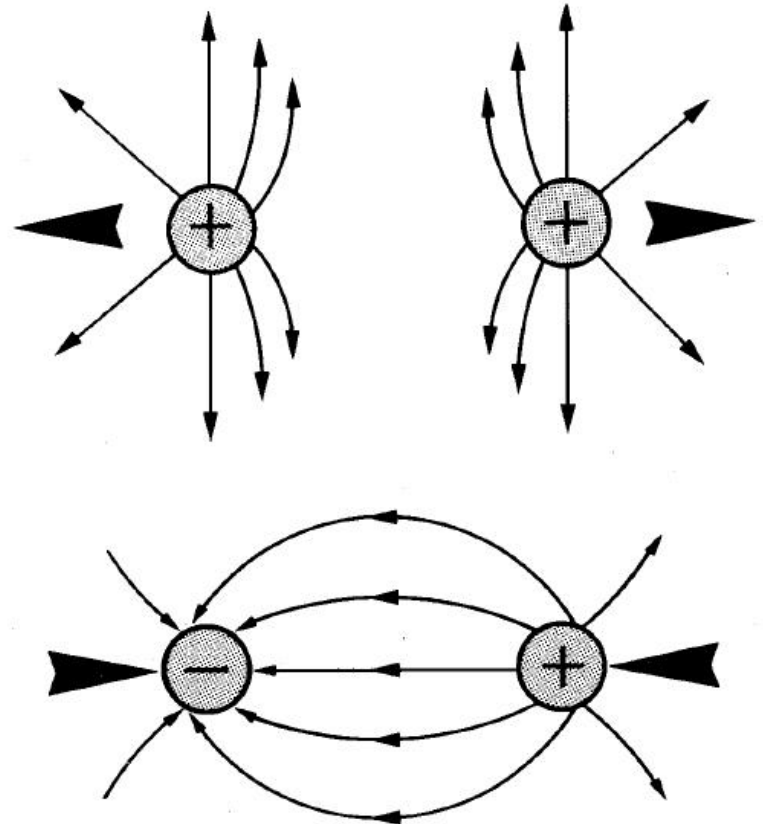


Campi elettrici

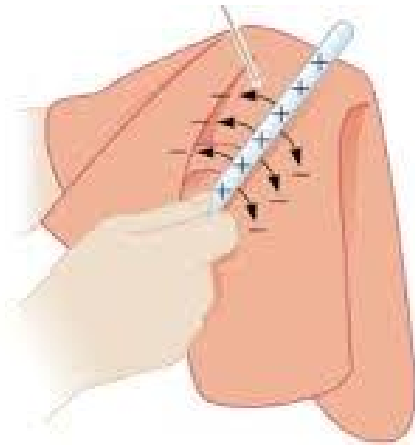


Le particelle cariche influenzano anche lo spazio vicino a loro: per questo si parla di **campo elettrico**

Le linee di forza rappresentano graficamente la presenza e l'intensità del campo



Unità di misura della carica elettrica



<i>grandezza</i>	<i>simbolo</i>	<i>unità di misura</i>	<i>abbreviazione</i>
carica elettrica	Q	coulomb	C



FINE

Alla prossima lezione !

Marco IZ4ISK
iz4isk@gmail.com