# LA MATERIA VOLUME A CAPITOLO 5

- COM'E' FATTA LA MATERIA
- STRUTTURA DI UN ATOMO
- ELEMENTI E COMPOSTI

## **COMPITI**

STUDIARE BENE IL CONTENUTO DELLE SLIDE.

Tutto ciò che ci circonda, che tocchiamo, vediamo, sentiamo, è **materia**.

I diversi tipi di materia vengono chiamati sostanze:

- organiche: derivate da organismi viventi;
- inorganiche: che non derivano da organismi viventi.



#### LE CARATTERISTICHE DELLA MATERIA

- -HA UNA MASSA
- -HA UN PESO
- -OCCUPA SPAZIO CIOE' HA UN VOLUME
- HA UNA DENSITA'
- HA UN PESO SPECIFICO

\_

## GLI STATI DI AGGREGAZIONE DELLA MATERIA

La materia può presentarsi in tre diversi stati di aggregazione: può essere **solida**, **liquida** e **aeriforme** (o gassosa).



### GLI STATI DI AGGREGAZIONE DELLA MATERIA

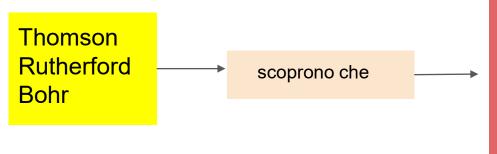
- I solidi hanno una propria forma e un proprio volume.
  Poiché mantengono sempre il loro volume, si dice che i solidi sono incomprimibili.
- I liquidi non hanno una propria forma, ma hanno un volume proprio. Anche i liquidi sono incomprimibili.
- I gas non hanno una forma né un volume propri ma assumono la forma e il volume del loro contenitore. Per questo, i gas sono comprimibili.

#### DA COSA E' FATTA LA MATERIA?

La materia è formata da atomi.

Gli atomi sono la parte più piccola della materia.

Fino alla fine dell'Ottocento si pensava che fosse impossibile "spaccare" un atomo ma, nei primi anni del Novecento, i fisici

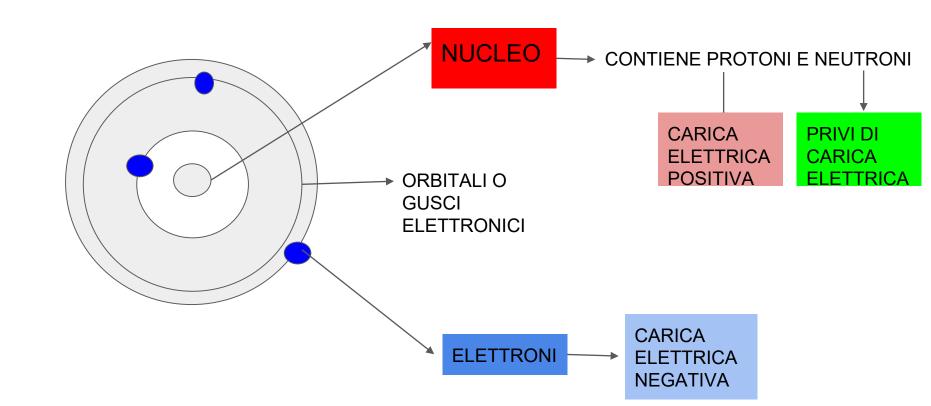


l'atomo è formato da particelle ancora più piccole, dette **particelle subatomiche**.

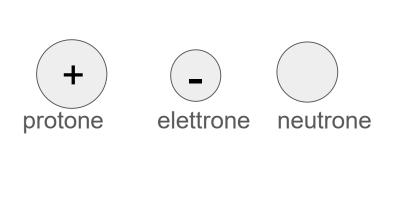
Le particelle subatomiche sono di tre tipi:

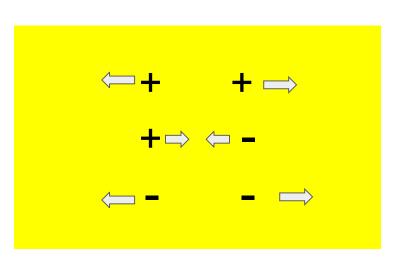
- •i protoni;
- i neutroni;
- gli elettroni.

# Proviamo a disegnare un atomo



La carica elettrica è la proprietà della materia che permette ai corpi di attrarsi oppure di respingersi.



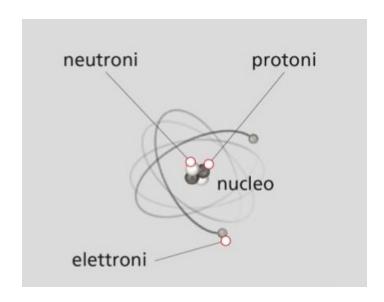


#### Si definisce:

**NUMERO ATOMICO:** numero di protoni presenti in un atomo. (Z)

NUMERO DI MASSA: è la somma tra protoni e neutroni presenti nel nucleo

di un atomo.



OGNI ATOMO E' ELETTRICAMENTE NEUTRO CIOE' POSSIEDE UGUAL NUMERO DI PROTONI ED ELETTRONI.

A DIFFERENZA DEI PROTONI, CHE SONO NEL NUCLEO DELL'ATOMO, GLI ELETTRONI SI MUOVONO LUNGO GLI ORBITALI.

### GLI ELEMENTI

CHE COS'E' UN ELEMENTO?

UN ELEMENTO E' UNA SOSTANZA CHE NON PUO' ESSERE SCOMPOSTA IN SOSTANZE PIÙ SEMPLICI.

AD ESEMPIO : l'ossigeno è costituito solo da atomi di ossigeno, niente di più e niente di meno.

#### I COMPOSTI

CHE COS'E' UN COMPOSTO?

UN COMPOSTO E' UNA SOSTANZA CHE PUO' ESSERE SCOMPOSTA IN SOSTANZE PIU' SEMPLICI.

AD ESEMPIO: l'acqua è un composto perchè è costituita da due sostanze ( ossia due elementi) :l'idrogeno e l'ossigeno.

#### AD ESEMPIO

#### **SONO ELEMENTI:**

IL FERRO, L'ORO, L'ARGENTO, IL FLUORO, L'ALLUMINIO, LO STAGNO, IL CARBONIO, ECC....

#### **SONO COMPOSTI:**

L'ANIDRIDE CARBONICA, L'ACQUA, IL CLORURO DI SODIO (cioè il nostro SALE), IL METANO,ECC..