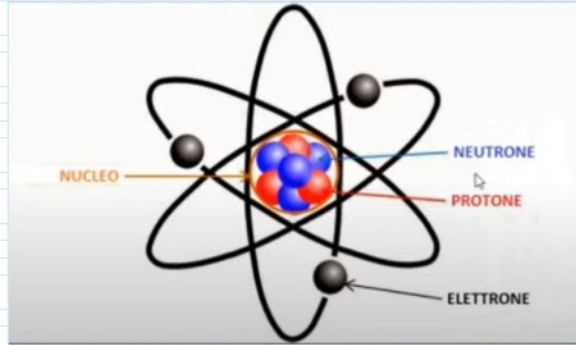
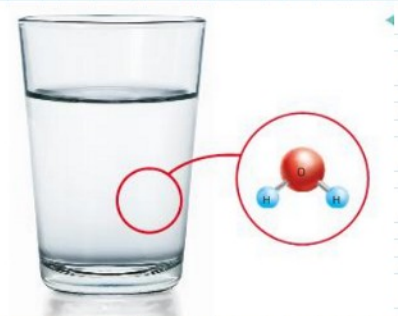
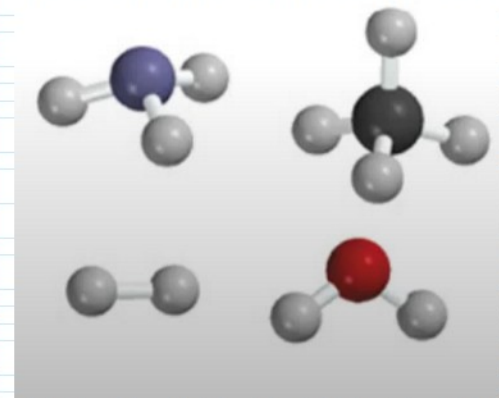
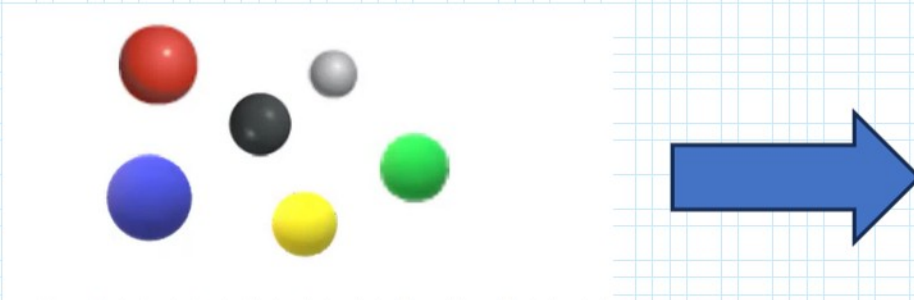


# CLASSIFICHIAMO I MATERIALI



SI UNISCONO FRA LORO A FORMARE LE MOLECOLE



MATERIA

# MATERIA

## MATERIALI

### SOSTANZA

FORMATA DA UN SOLO COMPONENTE

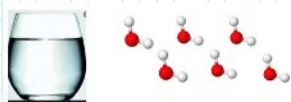
### ELEMENTO

1 SOLO TIPO DI ATOMO



### COMPOSTO

1 SOLO TIPO DI MOLECOLA (ATOMI LEGATI INSIEME)



### MISCHIATO

FORMATO DA PIÙ COMPONENTI

### ETEROGENEO

1 COMPONENTI ANCHE SE MESCOLATI RESTANO VISIBILI



### OMOGENEO

1 COMPONENTI SONO MESCOLATI E NON SI DISTINGUONO



(SABBIA)



## SOSTANZA

POICHÉ LE PARTICELLE SONO TUTTE UGUALI, LA SOSTANZA HA SEMPRE LE STESSA CARATTERISTICHE

(IN UN MISCHIATO LE CARATTERISTICHE DIPENDONO DALLE PROPORZIONI IN CUI SONO MESCOLATE LE VARIE PARTICELLE!!)

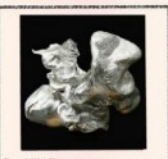
① TEMPERATURA A CUI AVVENGONO I PASSAGGI DI STATO

① TEMPERATURA A CUI AVVENGONO I PASSAGGI DI STATO

② DENSITÀ

ALLUMINIO È  
UNA SOSTANZA  
PURA / ELEMENTO



Nome <b>alluminio</b>	
Temperatura di fusione 660,32 °C	
Temperatura di ebollizione 2518,85 °C	
Densità (T = 25 °C) 2700 kg/m <sup>3</sup>	

COME DISTINGUERE UN MISCHIO OMOGENEO DA UNA SOSTANZA?



BISOGNA MISURARE LE CARATTERISTICHE DEL MATERIALE (TEMPERATURA PASSAGGI DI STATO E DENSITÀ)

TEMPERATURA  
DI EBOLLIZIONE =>  
È DIVERSA

IN UN MISCHIO  
È MAGGIORE !!



TEMPERATURA  
DI FUSIONE =>  
È DIVERSA

IN UN MISCHIO



È DIVERSA

IN UN MISCHUGLIO  
È MINORE!!



DENSITÀ È  
DIVERSA

⇒

