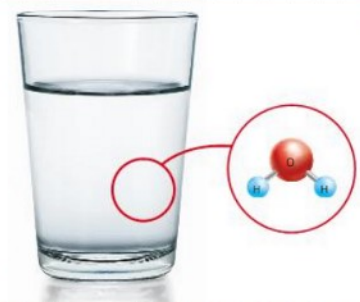
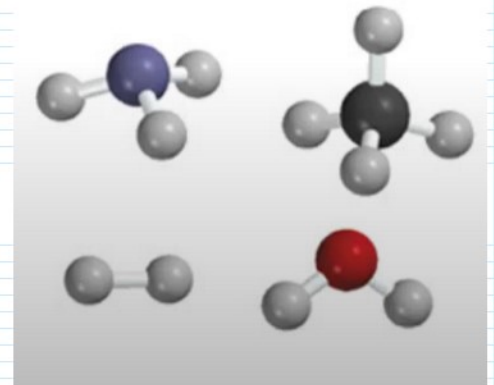
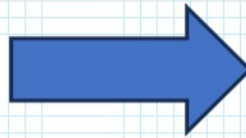
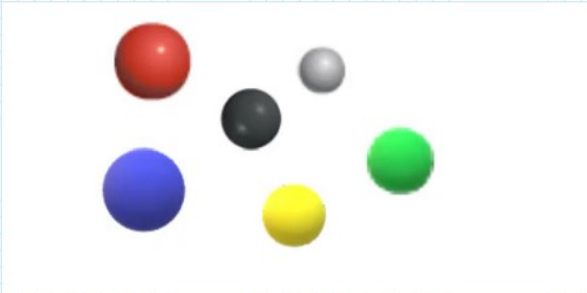
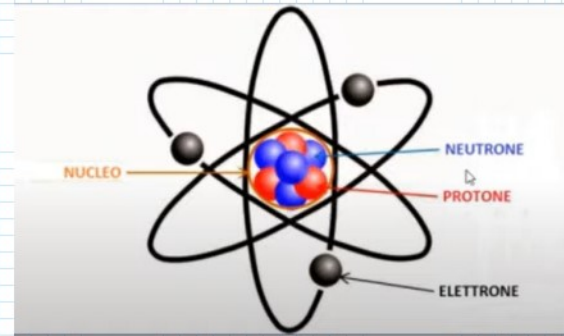


# CLASSIFICHIAMO I MATERIALI

LA MATERIA È COSTITUITA DA UNITÀ FONDAMENTALI CHE SI CHIAMANO **ATOMI** (INDIVISIBILI)

⇓ SONO 92 E SONO GLI ELEMENTI DELLA TAVOLA PERIODICA

SI UNISCONO FRA LORO A FORMARE LE **MOLECOLE**



**MATERIA**



**CLASSIFICAZIONE**



# MATERIALI

## SOSTANZA

FORMATA DA UN SOLO COMPONENTE

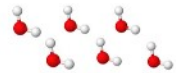
## ELEMENTO

1 SOLO TIPO DI ATOMO



## COMPOSTO

1 SOLO TIPO DI MOLECOLA (ATOMI LEGATI INSIEME)



## MISCHUGLIO

FORMATO DA PIÙ COMPONENTI

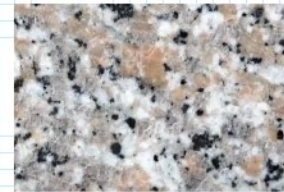
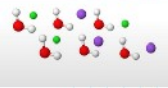
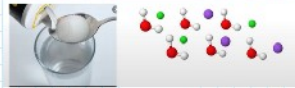
## ETEROGENEO

II COMPONENTI ANCHE SE MESCOLATI RESTANO VISIBILI (SABBIA)



## OMOGENEO

II COMPONENTI SONO MESCOLATI E NON SI DISTINGUONO



## SOSTANZA

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

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


- ① TEMPERATURA A CUI AVVENGONO I PASSAGGI DI STATO
- ② DENSITÀ



## 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>	
	IL SINGOLO

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 MINORE !!



DENSITA' È  
DIVERSA

⇒

