

TRASFORMAZIONI FISICHE della **MATERIA**

porzione delimitata di materia:
SISTEMA

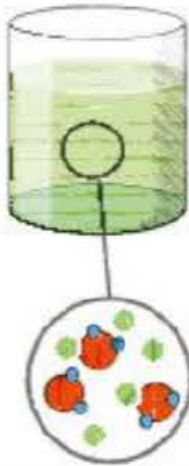
MISCUGLIO
2 o più componenti

SOSTANZA PURA
1 solo componente

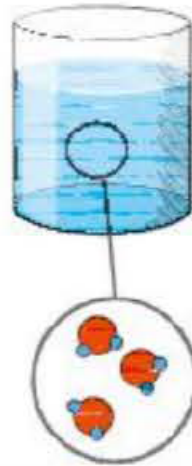
ETEROGENEO
2 o più
componenti
distinguibili al
microscopio o
a occhio nudo



OMOGENEO



OMOGENEA



ETEROGENEA
1 solo
componente
con diversi
stati di
aggregazione



STATI DI AGGREGAZIONE:

SOLIDO (s)
LIQUIDO (l)
AERIFORME (g)
dipendono da temperatura, pressione
e costituzione della materia

PASSAGGI DI STATO

BRINAMENTO	vapore → solido
CONDENSAZIONE	vapore → liquido
EVAPORAZIONE	liquido → vapore
SUBLIMAZIONE	solido → vapore
FUSIONE	solido → liquido
SOLIDIFICAZIONE	liquido → solido

nei passaggi di stato la **MASSA**
RIMANE COSTANTE, altre proprietà
variano (per es. volume, densità)