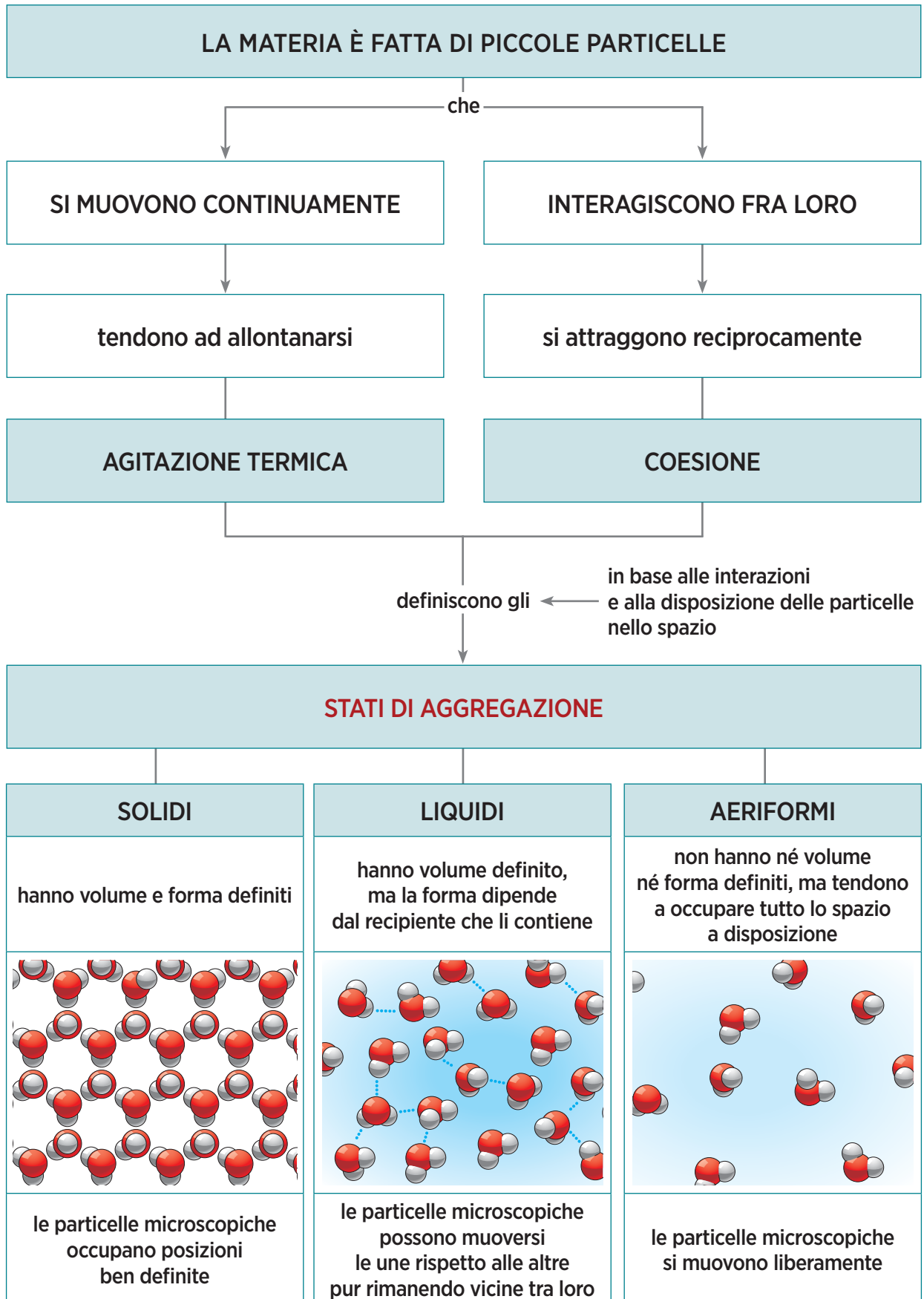
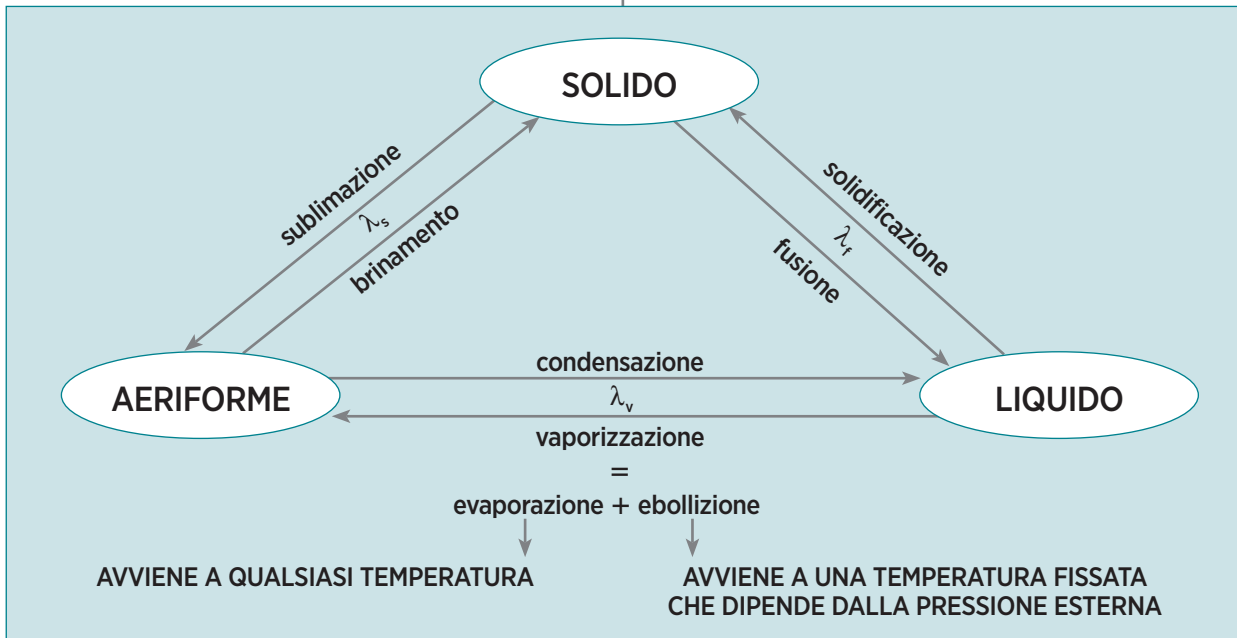


MAPPA DEI CONCETTI



UN PASSAGGIO DI STATO

È UNA NETTA **TRANSIZIONE** FRA UNO STATO DI AGGREGAZIONE DELLA MATERIA E UN ALTRO



IL **CALORE LATENTE** $\pm\lambda$

si misura in J/kg

per ogni passaggio di stato è equivalente alla quantità di energia necessaria a 1 kg di sostanza per compiere la transizione a temperatura costante

$$\Delta E = \pm\lambda m$$

il **DIAGRAMMA DI STATO** di una sostanza è un grafico in cui sono riportati i valori di pressione e temperatura per i quali avvengono i passaggi di stato

punto triplo: valori di pressione e temperatura per i quali c'è equilibrio dinamico tra gli stati solido-liquido-aeriforme
 punto critico: valori di pressione e temperatura che delimitano l'esistenza dello stato liquido

