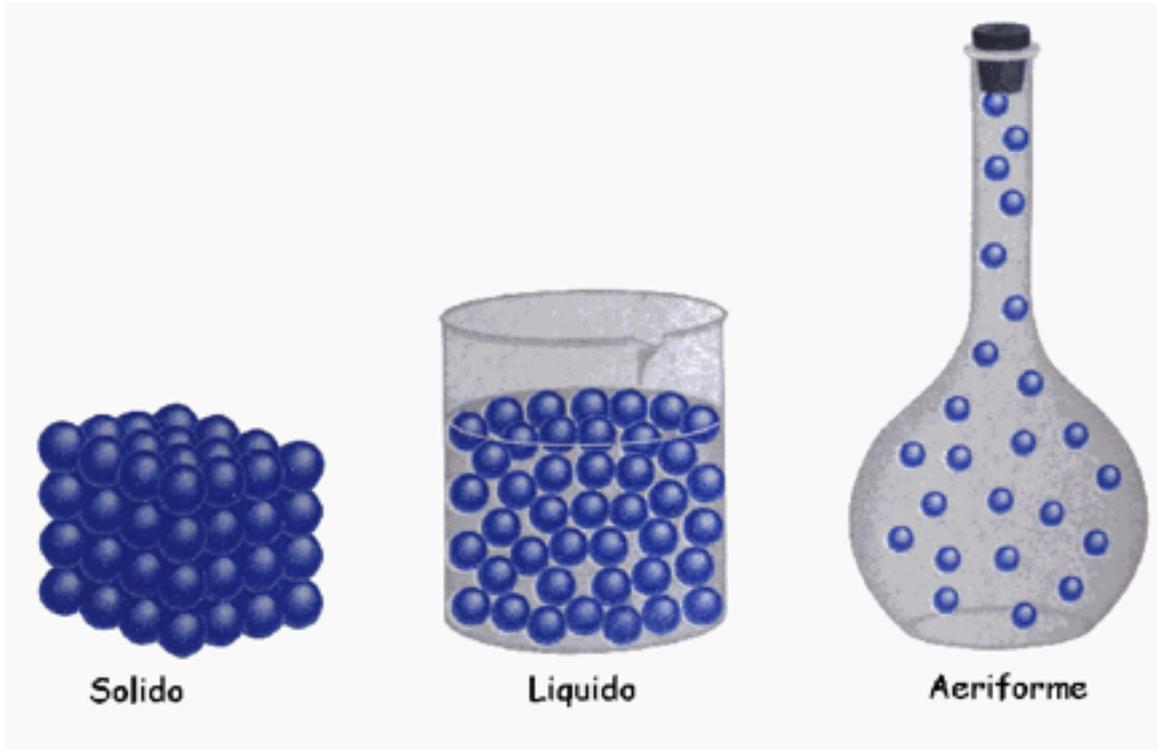


GLI STATI DELLA MATERIA

La materia può presentarsi sotto tre aspetti diversi che vengono chiamati stati di aggregazione. Essi sono: lo stato solido, lo stato liquido e lo stato aeriforme.

In un solido le molecole sono molto vicine e strettamente legate; in un liquido sono legate in maniera meno forte e scivolano l'una sull'altra; in un aeriforme le molecole sono distanti e non legate tra loro.

Per esempio l'acqua che beviamo si trova allo stato liquido, ma possiamo trovarla allo stato solido (ghiaccio) o allo stato aeriforme (vapore). Tutto questo dipende dalla temperatura.



Il passaggio dallo stato liquido allo stato solido si chiama solidificazione (acqua diventa ghiaccio).

Il passaggio dallo stato solido allo stato liquido si chiama fusione (ghiaccio diventa acqua).

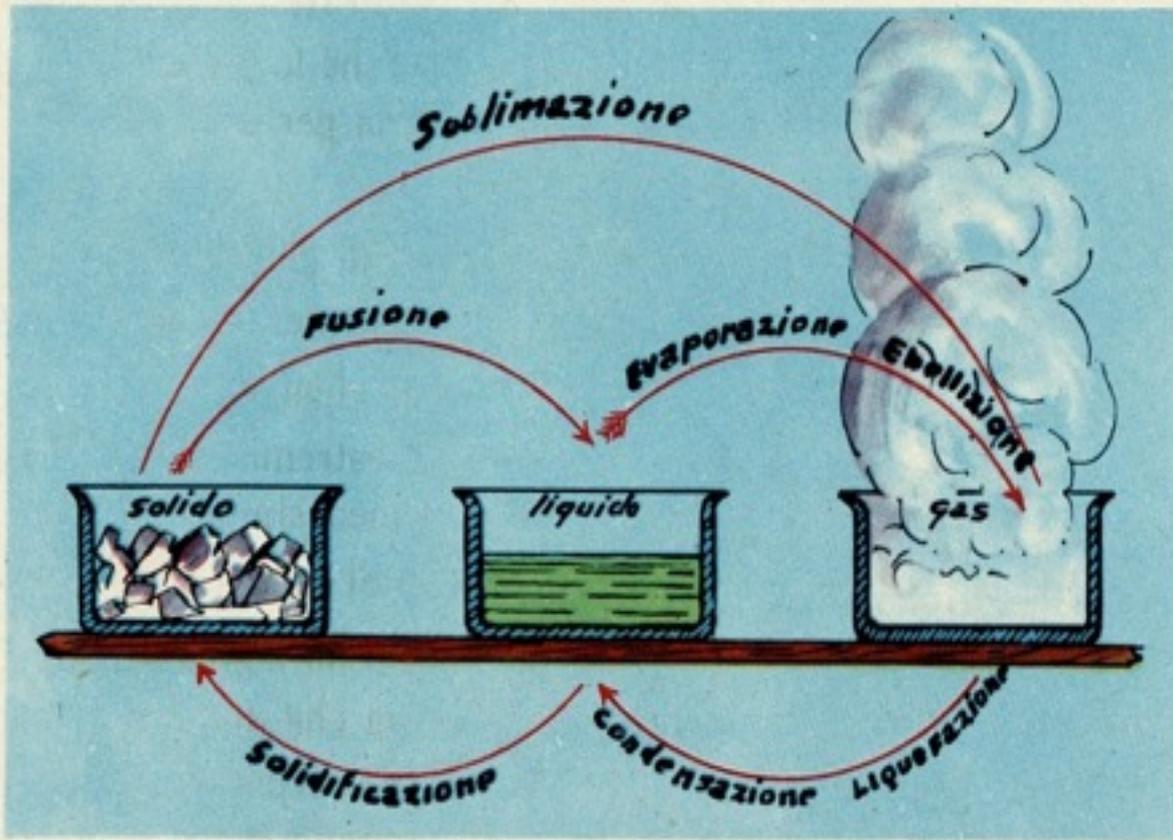
Il passaggio dallo stato liquido allo stato aeriforme si chiama ebollizione se avviene in modo rapido e tumultuoso, evaporazione se avviene in modo lento (acqua che bolle o evapora lentamente).

Il passaggio dallo stato di vapore allo stato liquido si chiama condensazione (vapore diventa acqua).

Il passaggio dei gas in liquidi mediante compressione e raffreddamento si chiama liquefazione (gas metano che viene liquefatto per essere trasportato).

Il passaggio dallo stato solido a quello di vapore, senza passare dallo stato liquido, si chiama sublimazione (canfora che con il passare del tempo sublima).

Il passaggio dallo stato di vapore allo stato solido, senza passare dallo stato liquido, si chiama brinamento (vapore acqueo diventa brina).



Cambiamenti di stato.