

La materia può presentarsi in tre diversi stati di aggregazione:

**SOLIDO:** le particelle che formano il corpo sono molto ravvicinate perché le forze di coesione (che le tengono insieme) sono forti.

**I solidi hanno forma e volume propri**

**LIQUIDO:** le particelle che formano il corpo sono abbastanza ravvicinate perché le forze di coesione non sono molto forti.

**I liquidi hanno volume proprio, ma la forma è quella del recipiente che li contiene**

**AERIFORME:** Le particelle che formano il corpo sono poco ravvicinate perché le forze di coesione sono deboli.

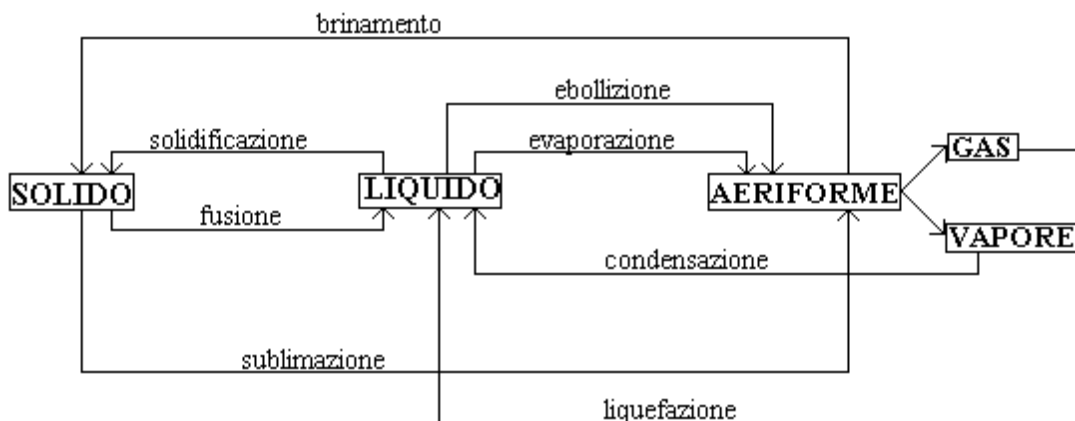
**Gli aeriformi non hanno né volume né forma propri**

Gli aeriformi comprendono:

- a) gas : in condizioni ordinarie sono aeriformi
- b) vapori : in condizioni ordinarie non sono aeriformi

**PASSAGGI DI STATO**

- ↪ Lo stato di aggregazione di una porzione di materia può cambiare in funzione della temperatura e/o della pressione.
- ↪ I diversi passaggi di stato assumono diversa denominazione:



Durante il passaggio da uno stato di aggregazione ad un altro la temperatura resta costante (sosta termica), mentre varia la quantità di calore assorbito o liberato (calore latente).

- ↪ La temperatura a cui avviene il passaggio di stato è caratteristica di ogni sostanza; se il materiale è formato da più sostanze il passaggio non avviene ad una temperatura determinata, ma in un intervallo.