

# LO STATO DELLA MATERIA

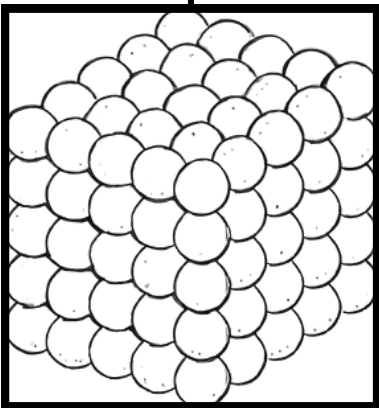
In base alla FORZA, all'INTENSITÀ dei LEGAMI

delle molecole, la MATERIA può presentarsi in

STATO  
SOLIDO

Legame tra molecole

**MOLTO FORTE**

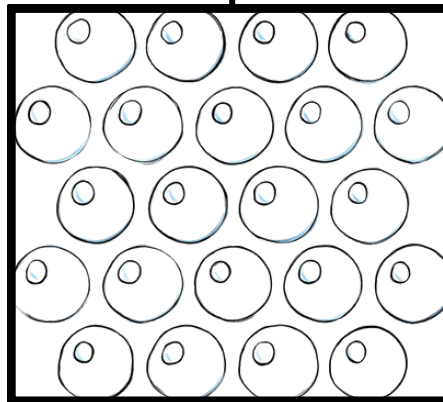


3 STATI:

STATO  
LIQUIDO

Legame tra le molecole

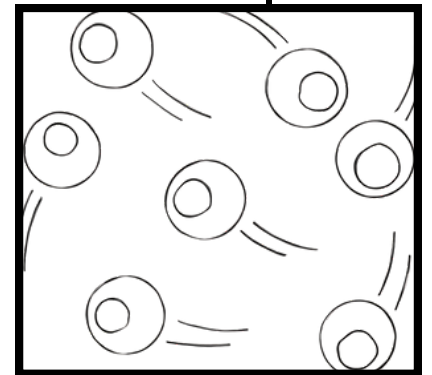
**DEBOLE**



STATO  
GASSOSO  
(AERIFORME)

Legame tra molecole

**DEBOLISSIMO**



# LO STATO DELLA MATERIA

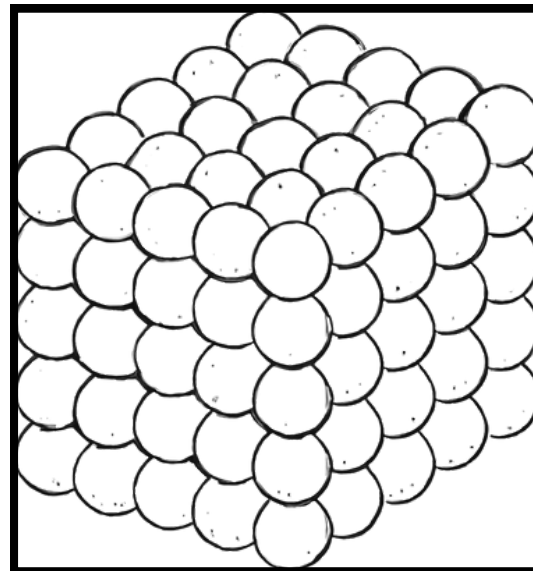
## STATO SOLIDO

Legame tra molecole  
**MOLTO FORTE.**

Molecole unite tra di  
loro e **NON** possono  
muoversi

I solidi hanno una  
**FORMA PROPRIA**

Occupano uno  
**SPAZIO  
PRECISO**



# LO STATO DELLA MATERIA

## STATO LIQUIDO

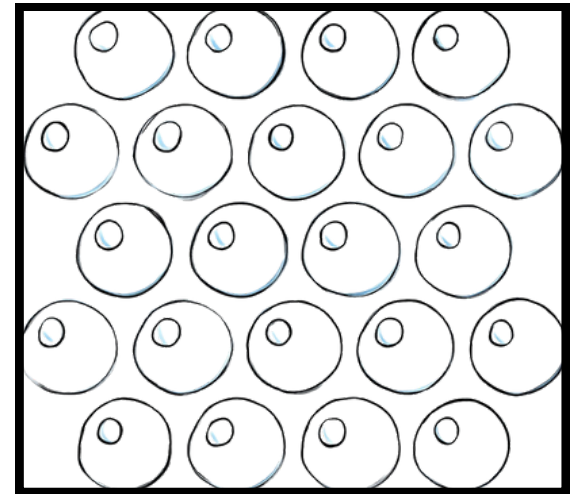
Legame tra molecole  
**DEBOLE.**

Molecole unite tra di  
loro ma libere di  
muoversi, senza  
separarsi

I liquidi **NON** hanno  
una **FORMA**  
**PROPRIA.**

Prendono la forma  
del recipiente

Occupano uno  
**SPAZIO**  
**PRECISO**



# LO STATO DELLA MATERIA

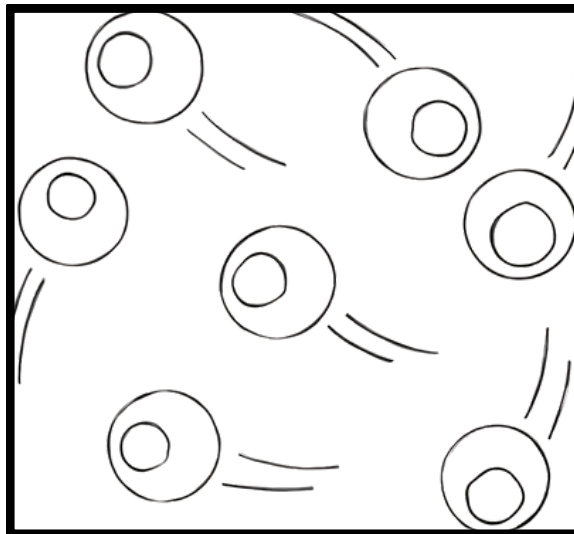
STATO

AERIFORME/GASSOSO

Legame tra molecole  
**DEBOLISSIMO.**

Molecole libere di  
muoversi

Gli aeriformi **NON**  
hanno una **FORMA**  
**PROPRIA**



**NON** occupano  
uno **SPAZIO**  
**PRECISO** ma  
tutto quello che  
hanno a  
disposizione