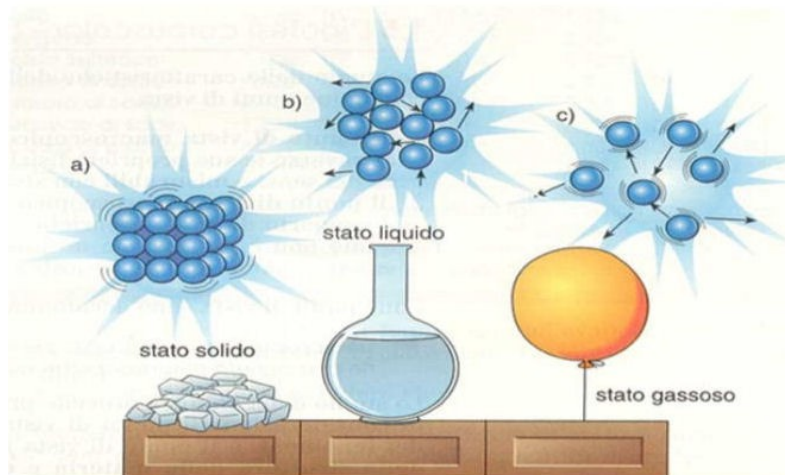
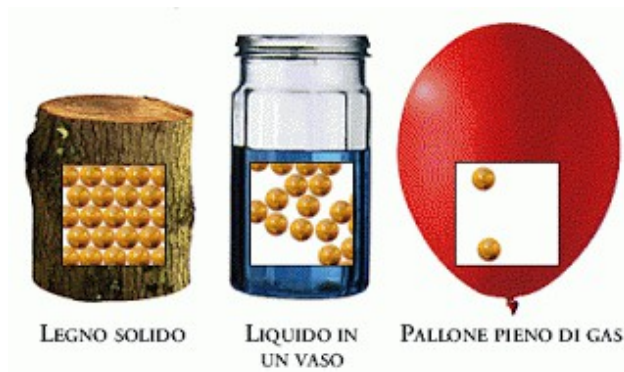


STATI FISICI (O DI AGGREGAZIONE) DELLA MATERIA

Questa mappa concettuale rappresenta, in modo schematico, le caratteristiche dei tre stati di aggregazione della materia e come agiscono i legami tra le molecole nei vari stati, attraverso le forze di coesione.

Raul Bruscoli, 1° media sez. A Scuola S.S. Annunziata



STATI FISICI (O DI AGGREGAZIONE) DELLA MATERIA

DIPENDONO DA FORZE DI
COESIONE O AGGREGAZIONE

SOLIDO

molecole tenute vicine da forze di coesione

Hanno forma e volume propri (eccezione: solidi elastici e materiali plastici come plastilina, elastici)

Stato di agitazione delle molecole: simile ad una vibrazione, perché i legami sono molto forti, come molle.

LIQUIDO

molecole vicine ma con certa libertà di movimento.

Incomprimibili

Assume forma del recipiente
Hanno un volume proprio

Molecole scorrono una sopra l'altra, per questo prendono forma del recipiente.

Sono comunque legate tra loro e non si allontanano troppo le une dalle altre

GASSOSO

molecole hanno grande libertà di movimento in tutte le direzioni

Né forma propria, né volume proprio

Sono comprimibili

Molecole non sono legate tra loro, sono libere, hanno libertà di movimento nell'aria

Per questo i gas possono espandersi occupando l'intero volume dei solidi in cui sono contenuti.