

# LIQUIDI

al contrario dei solidi  
possono cambiare FORMA, perchè

le molecole, pur rimanendo  
unite tra loro, possono  
**SCORRERE** le une sulle altre

quindi

le molecole **NON**  
occupano posizioni  
**FISSE**

I corpi **LIQUIDI** hanno un **VOLUME** definito ma **NON**  
hanno una **FORMA** propria, infatti la prendono dal  
recipiente che li contiene

definizione:

**forze di coesione**

forze che attirano tra loro le molecole del liquido

## VISCOSITA'

è la **RESISTENZA** che il liquido oppone a **SCORRE**

quindi

a **CAMBIARE FORMA**, decresce con l'aumento di temperatura

esempio:

olio d'oliva

a 20°C è 80 volte più viscoso dell'acqua

alcol

a 20°C è circa 2 volte meno viscoso dell'acqua

## PROPRIETA':

### TENSIONE SUPERFICIALE

è una particolare **RESISTENZA DELLA  
SUPERFICIE LIBERA** del liquido

la superficie dei liquidi forma una **INVISIBILE** membrana elastica

può sostenere dei pesi senza rompersi

es:

goccia d'acqua

### CAPILLARITA'

fenomeno determinato dalle **FORZE DI ADESIONE**,  
che permettono la risalita di liquidi in **TUBI SOTTILI**

le forze di adesione fanno aderire un liquido ad un solido

es: un liquido rimane attaccato alla penna e forma una goccia che non cade