



**LIQUIDI**

VOLUME PROPRIO –  
ASSUMONO LA FORMA DEL RECIPIENTE CHE LI CONTIENE  
PARTICELLE UNITE DA LEGAMI DEBOLI  
(POSSONO VIBRARE E RUOTARE RIMANENDO PERÒ VICINE TRA LORO)

**TENSIONE SUPERFICIALE**

FENOMENI:  
- FORMAZIONE DELLE GOCCE  
- GALLEGGIAMENTO DI INSETTI  
O OGGETTI LEGGERI.

LE FORZE AGISCONO:  
- SULLE PARTICELLE ALLA SUPERFICIE DEGLI ATOMI  
- ALL'INTERNO DI UN LIQUIDO,  
- LUNGO TUTTE LE DIREZIONI.  
- DALLA SUPERFICIE UN'ATTRAZIONE VERSO L'INTERNO  
- A PARITA' DI VOLUME SUPERFICIE ESPOSTA MINORE

**TENSIOTTIVI**

COMPITI:  
- DETERGENTI  
- EMULSIONANTI

FANNO DIMINUIRE LA TENSIONE  
SUPERFICIALE DEI LIQUIDI

SONO IN GENERE MOLECOLE COSTITUITE  
DA TESTA POLARE E UNA APOLARE.

**FLUIDI**

LIQUIDI DEFORMABILI IN MODO LIMITATO.  
POSSONO ESSERE PLASTICI, LIQUIDI O AERIFORMI

**FLUIDITA'**

RESISTENZA ALLO SCORRIMENTO.  
TENDEZA DELLE PARTICELLE A  
TRATTENERSI TRA DI LORO;

**VISCOSITA'**

MAGGIORE IN FLUIDI CHE CONTENGONO  
MOLECOLE LUNGHE E RAMIFICATE

**FLUIDO NEWTONIANO**  
LA VISCOSITA' NON DIPENDE  
DALLA FORZA DI TAGLIO AGENTE  
SUL FLUIDO STESSO; ACQUA,  
OLIO, ECC.

**FLUIDO NON NEWTONIANO**  
LA VISCOSITA' CAMBIA AL  
VARIARE DELLA FORZA DI  
TAGLIO CHE AGISCE SUL  
FLUIDO STESSO OLIO, ECC.

**CAPILLARITA'**

TENDENZA A RISALIRE IN TUBI STRETTI (**LINF**)  
FORZA DI COESIONE TRA PARTICELLE DI LIQUIDO