

7

# I LIQUIDI

**TENSIONE SUPERFICIALE** → MOLECOLE SUPERFICIALI MENO ATTRATTE RISPETTO QUELLE INTERNE

→ MINORE AREA SUPERFICIALE

→ È L'ENERGIA RICHIESTA PER AUMENTARE LA SUPERFICIE

↳ DIMINUISCE AUMENTANDO T

**COESIONE** → FORZA INTERAZIONE TRA MOLECOLE NEL LIQUIDO

**ADESIONE** → FORZA INTERAZIONE TRA LIQUIDO E SUPERFICIE SOLIDA

→ SE  $F_{\text{COESIONE}} > F_{\text{ADESIONE}}$  LA GOCCIA MANTIENE LA SUA FORMA (Hg)

**VISCOSITÀ** → CAPACITÀ DI UNO STRATO DI SCORRERE SULL'ALTRO

→ È e PIÙ È DIFFICILE FARLO SCORRERE

→ ORIGINATA DA INTERAZIONI MOLECOLARI

**EVAPORAZIONE** → FUORIUSCITA DAL LIQUIDO DI PARTICELLE CON ELEVATA  $E_{\text{CINETICA}}$

→ FACILITATA DA T, SUPERFICIE MAGGIORE, DIMINUIZIONE FORZE INTERMOLECOLARI

→ LE PARTICELLE SUPERFICIALI ATTRAGGONO MOLECOLE GASSOSE NEL LIQUIDO

**TENSIONE DI VAPORE** → P ESERCITATA DA UN VAPORE IN EQ. DINAMICO COL SUO LIQUIDO

→ SE ELEVATA → LIQUIDI VOLATILI

→ SE UGUALE A  $P_{\text{ATMOSFERICA}}$ , IL LIQUIDO BOLLE