

4

## FORZE INTERMOLECOLARI

→ **IONE-DIPOLO** → DIPOLO: MOLECOLA POLARE

→ CATIONI VICINO POLI NEGATIVI

→ ANIONI VICINO POLI POSITIVI

→  $E <$  RISPETTO INTERAZIONI IONE-IONE, MA BILANCIATA DA NUMEROSITÀ LEGAMI

→ IDRATAZIONE o SOLVATAZIONE

→ **DIPOLO-DIPOLO** → ALLINEAMENTO MOLECOLE PER MASSIMIZZARE INTERAZIONI CARICHE OPPOSTE

→ MAGGIORE È L'INTERAZIONE, MAGGIORE È  $T^{\circ}$  EBOLL. e FUSIONE.

→ **FORZE LONDON** → MOLECOLE APOLARI

→  $e^{-}$  CONCENTRATI CASUALMENTE IN UNA ZONA

↳ CARICA ISTANTANEA POLARE CHE NE GENERA ALTRE

↳ **POLARIZZAZIONE**

↳ PIÙ FREQUENTE IN MOLECOLE GRANDI

→ MOLTO DEBOLI

→ **LEGAME IDROGENO** → H LEGATO AD ATOMO >> ELETTRONEGATIVO E ANCHE ATTRATTO DA UN ALTRO ATOMO >> ELETTRONEGATIVO.

→ MOLTO FORTE (NON COME VERO LEGAME)

→  $H_2O$  LEGATA CON ALTRE 4 MOLECOLE  $H_2O$