

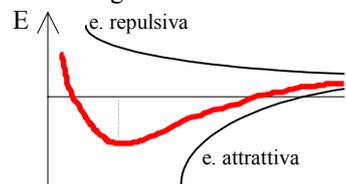
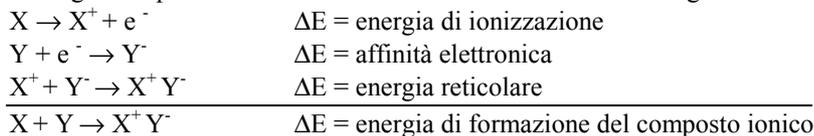
IL LEGAME IONICO

E' dovuto al trasferimento di uno o più elettroni da un atomo all'altro con la formazione dei corrispondenti ioni che si legano per attrazione elettrostatica.

COMPOSTO IONICO: solido a struttura infinita con ioni positivi e negativi alternati in un reticolo cristallino.

ENERGIA RETICOLARE: è l'energia necessaria per rompere un reticolo ionico. $U = k A (Q_1 Q_2 / d)$ (con A = costante di Madelung)

L'atomo più elettropositivo diventa un catione cedendo elettroni all'atomo più elettronegativo che diventa un anione; l'energia complessiva di formazione è la somma di tutte le energie :



MOMENTO DI DIPOLO: è dato dal prodotto tra la carica di uno dei due ioni e la loro distanza. $\mu = |q| \cdot r$

Lo spostamento effettivo della carica è dato dalla relazione: $|\delta| = \mu / (r e^-)$; se $\delta = 1$ il legame è ionico puro.

POLARIZZAZIONE DI UNO IONE: è un fenomeno per cui la nuvola elettronica di uno ione può essere deformata dalla presenza di ioni di carica opposta (è più forte in anioni grandi combinati con cationi piccoli di carica elevata).