

EQUILIBRIO CHIMICO

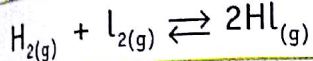
si verifica per reazioni

reversibili

si scrivono



come in



dopo un certo tempo

$$v_1 = v_2$$

le concentrazioni di reagenti e prodotti sono costanti

è descritta dalla

Legge dell'azione di massa:

$$K_{eq} = \frac{[C]^c \cdot [D]^d}{[A]^a \cdot [B]^b}$$

dove K_{eq}

è la costante di equilibrio

dipende dalla temperatura

si scrive K_c

si scrive K_{ps} (prodotto di solubilità)

quando è espressa

in funzione delle concentrazioni molari

quando ingloba la

concentrazione di un sale indisciolto

come in

$$K_{ps} = [Ag^+] \cdot [Cl^-]$$

