***Costanti***  
***Moli* *Pressione Parziale***

***Equilibrio chimico dei gas***

(solo per piccoli ΔT)***Termochimica***a P costante:

(P costante)

(se )

***Equazione cinetica dei gas*** ***Diluizione di Ostwald******Harrenius*** ***Concentrazioni***

***Proprietà colligative***

LEGGE DI RAOULT

PER 1 SOLUTO NON VOLATILE

ABBASSAMENTO TENSIONE VAPORE

***Innalzamento ebullioscopico***

***Abbassamento crioscopico******Pressione osmotica (n soluto)***

Coefficiente di van’t hoff n ioni singola molecola grado di dissociazione

***Ossidazione e riduzione***

Ossidante: si riduce (+2 -> -2)  
Riducente: si ossida (-2 -> +4)

***Elettrochimica*** ***Equazione di Nernst*** *LEGGE DI BRAGG (RAGGI X)*

***Soluzioni***

*Basico > 7 ; Acido < 7*