

Domande **Chimica delle Acque**

L'Acqua

Il legame ad idrogeno

Costante di equilibrio

Coefficienti di Attività

Potenziale Chimico

Acidi e Basi

Definizione di Arrhenius, Bronsted-Lowry, Lewis

Calcolo delle specie di una soluzione di acido debole in condizioni di equilibrio

- Acidi monoprotici

- Acidi poliprotici

Calcolo delle specie chimiche (acido o base) al variare del pH, ovvero grafici logC-pH

Acido monoprotico

Acido diprotico

Soluzioni tampone e capacità tampone di una soluzione

Frazioni Molari, diagrammi α - pH

Acido monoprotico

Acido diprotico

Equilibri $\text{CO}_2/\text{H}_2\text{CO}_3/\text{CO}_3^-$, sistema chiuso, sistema aperto, diagramma log C -pH e α - pH per

H_2CO_3 sistema chiuso, sistema aperto

Problema cattura e stoccaggio CO_2

Alcalinità, sistema chiuso, sistema aperto, miscelazione acque e processi biologici, diagrammi di capacità, CO_2 e CaCO_3

Prodotto di solubilità, effetto ione in comune, solubilità ossidi e idrossidi, sistema APERTO

$\text{CaCO}_3/\text{CO}_2/\text{H}_2\text{O}$, diagramma log Ca^{++} - pH sistema aperto, e sistema chiuso.

Diagramma predominanza

Attività elettronica, grafici logC - p ϵ per $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}^{3+}$

Diagrammi E_H -pH (p ϵ - pH) H_2O pura, $\text{Cl}_2/\text{Cl}^-/\text{ClO}^-$

Sistemi di potabilizzazione acque $\text{Cl}_2\text{-HClO}$, ClO_2 , O_3