

Corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche
Esame di Chimica Analitica e Complementi di Chimica
Modulo di Chimica Analitica – 16 Marzo 2018

Nome e Cognome _____

matricola _____

1. Calcolare il pH e la concentrazione di tutte le specie presenti in una soluzione formata da 100 mL di NaOH 0.2 M e 200 mL di HF 0.1 M. Discutere i risultati e le eventuali approssimazioni adottate.

$$[K_a \text{ HF} = 6.75 \cdot 10^{-4}]$$

2. Indicare le specie più adatte e le rispettive concentrazioni per ottenere una soluzione tampone a pH = 9.4 avente un potere tamponante di 0.03. Possibili opzioni: tampone ammoniacale ($\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$, $pK_a=9.25$); tampone acetato ($\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-$, $pK_a=4.76$; tampone fosfato ($\text{H}_2\text{PO}_4^-/\text{HPO}_4^{2-}$, $pK_a=7.21$).

3.

a. Calcolare il prodotto di solubilità del solfato di piombo PbSO_4 sapendo che in 200 mL di soluzione si sciolgono $8 \cdot 10^{-3}$ g di PbSO_4 .

b. Calcolare la solubilità in mol/L dell'idrossido di ferro (III) in una soluzione tamponata a pH = 10.

$$[\text{P.M. } \text{PbSO}_4 = 303.26 \text{ g/mol}; K_{ps} \text{ Fe(OH)}_3 = 1.1 \cdot 10^{-36}]$$