

Corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche
Esame di Chimica Analitica e Complementi di Chimica
Modulo di Chimica Analitica – 20 Giugno 2014

Nome e Cognome _____

matricola _____

1. Calcolare, servendosi del diagramma logaritmico, il pH e la concentrazione di tutte le specie presenti in una soluzione formata da 200 mL di NaOH 0.1 M e 100 mL di HF 0.2 M. Controllare l'esattezza dei valori trovati tramite risoluzione sistematica.

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

2. Una soluzione tampone ha $\beta = 1.2 \cdot 10^{-3}$. Utilizzando la definizione di potere tampone, calcolare la variazione di pH di questa soluzione per aggiunta di HCl $1.0 \cdot 10^{-3}$ M.

3. Ad una soluzione 0.040 M di BaCl_2 e 0.020 M di Na_2CrO_4 viene aggiunta gradualmente una soluzione 2.00 M di AgNO_3 . Calcolare:

a) quale sale d'argento precipita per primo;

b) la concentrazione dell'anione del sale meno solubile quando inizia la precipitazione del secondo sale di argento.

$$[K_{ps} \text{ AgCl} = 1.8 \cdot 10^{-10}; K_{ps} \text{ Ag}_2\text{CrO}_4 = 1.2 \cdot 10^{-12}]$$