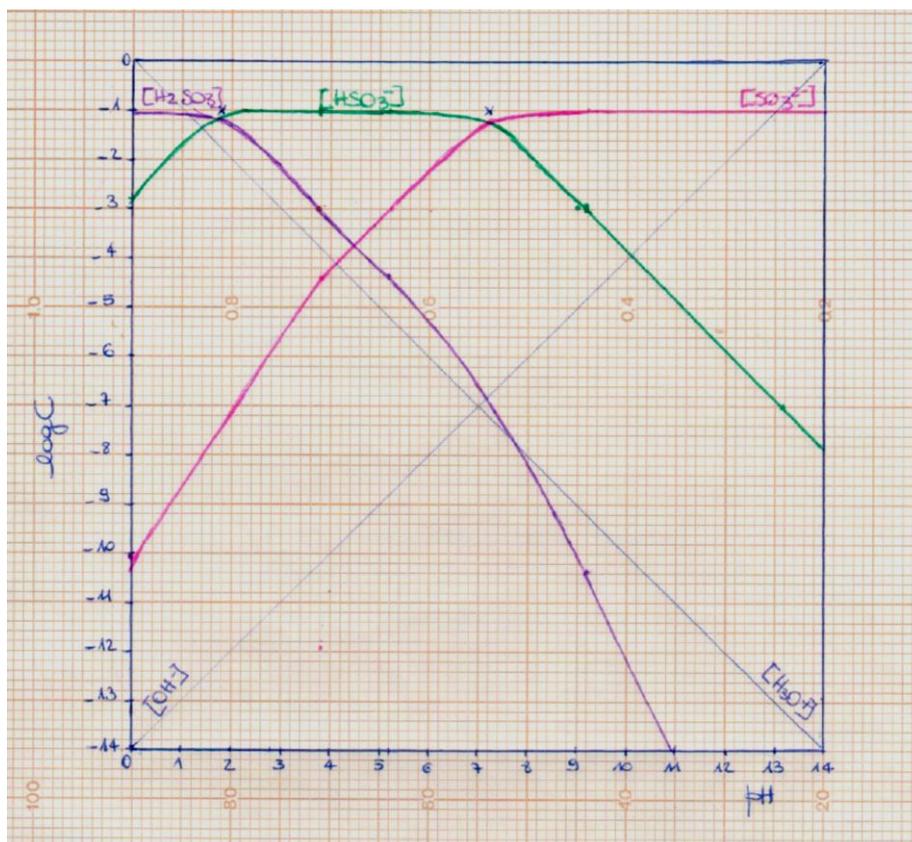


Corso di Laurea in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche
Esame di Chimica Analitica e Complementi di Chimica
Modulo di Chimica Analitica – 15 Ottobre 2021

Nome _____ Cognome _____

1. Dato il seguente diagramma logaritmico, determinare graficamente: a) il pH di una soluzione 10^{-1} M di H_2SO_3 e le concentrazioni all'equilibrio di tutte le specie presenti; b) il pH di una soluzione 10^{-1} M di HSO_3^- e le concentrazioni all'equilibrio di tutte le specie presenti; c) i valori di $\text{p}K_{a1}$ e $\text{p}K_{a2}$ per H_2SO_3 .



2. Calcolare il valore del potere tamponante β per le seguenti soluzioni: a) KOH 0.03 M; b) KOH 0.04 M + HNO_3 0.01 M; c) HX 0.2 M + NaX 0.2 M.

3. Calcolare la concentrazione dello ione Pb^{2+} : a) in una soluzione satura di PbBr_2 ; b) in 1L di soluzione satura di PbBr_2 , dopo l'aggiunta di 0.10 mol di NaBr .

$$[K_{ps} \text{PbBr}_2 = 6.6 \cdot 10^{-6}]$$