

EXP 5. Reações Redox: Pós lab.

Nome: _____ Número USP _____

Nome: _____ Número USP _____

1. Qual a massa de tiosulfato de sódio usada para preparar a solução do item 1? Apresente os cálculos.
2. Qual a relação estequiométrica entre $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ e $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$? Apresente as equações balanceadas.
3. Qual a concentração da solução padronizada? Apresente os cálculos
4. Qual a relação estequiométrica entre Cl_2 e $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$? Apresente as equações balanceadas.
5. Qual o teor (mg de Cl_2 /g de água sanitária) e a porcentagem de “cloro ativo” na água sanitária?
6. Sabendo que o teor de cloro na água sanitária deve ser de 2,0 a 2,5%, houve ou não adulteração do lote analisado?