

### **Preguntas Previas a los Trabajos Prácticos de Laboratorios-REDOX**

- 1-** ¿Qué es el estado de oxidación? Determine el estado de oxidación de cada átomo en  $\text{HNO}_3$  y  $\text{ClO}_3^-$ .
  - a) recurriendo a la estructura de Lewis.
  - b) recurriendo a las reglas establecidas en la guía de TP.
- 2-** ¿A cuáles reacciones químicas se denominan de oxido-reducción o redox? ¿Cómo puede identificarlas? Defina agente oxidante y agente reductor.
- 3-** ¿A qué se denomina método del ion-electrón? ¿Qué entiende por hemireacciones de oxidación y de reducción ?
- 4-** De acuerdo al procedimiento utilizado en la guía de TP para la reacción entre  $\text{MnO}_4^-$  y  $\text{Fe}^{2+}$  aplique dicha metodología a la reacción  $\text{SO}_3^{2-}$  y  $\text{I}^-$  (los productos son  $\text{SO}_4^{2-}$  y  $\text{I}_2$ ).
- 5-** ¿A qué se denomina equivalente redox? Determine el valor de los equivalentes redox para los reactivos establecidos en la reacción anterior y resuelva el siguiente problema:  
¿Qué volumen de solución de  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  0,2 N se gastaría al titular 10,00 ml de una solución de KI 0,15 M ?