

## **Coefficiente de Reparto**

- 1.- Enuncie brevemente la ley de reparto.
- 2.- Diga si las siguientes sentencias son verdaderas o falsas:
  - la constante (K) de reparto depende de la temperatura.
  - la K depende de la cantidad de soluto disuelto.
  - la K varía con el cambio de volumen de alguna de las fases.
- 3.- ¿A qué tipo de soluciones es aplicable la ley de reparto?
- 4.- ¿Cómo debe encontrarse el soluto en ambas fases para que la ley de reparto sea aplicable al sistema?
- 5.- ¿Cómo se preparará el sistema a analizar en el trabajo práctico (T.P.)? Escriba la expresión de la constante de reparto para ese sistema.
- 6.- ¿Cómo se determinarán las concentraciones de soluto en las distintas fases del sistema? Escriba ecuaciones que describan el proceso.
- 7.- ¿Para qué usa la solución de almidón?
- 8.- ¿Cuál será la concentración de una solución de  $I_2$  de la cual se tomaron 10,00 ml y fueron titulados con 15,35 ml de una solución de  $Na_2S_2O_3$  0,023 M?
- 9.- ¿Cuál es la concentración normal de una solución de  $Na_2S_2O_3$  0,017 M?