

Práctica: Determinación de la constante de velocidad y orden de una reacción química mediante el análisis de Ecuaciones Diferenciales.

Cuestionario Previo

1. ¿Qué es la cinética química?
2. Indique cuál es la expresión que representa la ley de velocidad de una reacción química, mencione el significado de cada término involucrado en la expresión.
3. ¿Cuáles son los factores que afectan la velocidad de una reacción química?
4. ¿Qué es el orden de reacción y cómo se determina?
5. Investigue cuales son las ecuaciones diferenciales que modelan las reacciones químicas de orden cero, uno y dos. Resuelva dichas ecuaciones diferenciales.
6. ¿Qué representa la constante de una reacción química y cómo se determina experimentalmente?
7. ¿Cuáles de los métodos experimentales son preferibles para la determinación de la concentración de una o más especies involucradas en una reacción química, los físicos o los químicos ?Justifique su respuesta.