

- Problema540: a) ¿Qué se entiende en cinética por "paso elemental"?
- b) ¿En que se diferencia un paso elemental unimolecular de uno bimolecular?
- c) ¿Qué es el mecanismo de una reacción?

- a) ¿Qué se entiende en cinética por "paso elemental"?

Un paso elemental es una reacción que tiene lugar en un sólo suceso. Su orden vendrá dado por la suma de los coeficientes de la ecuación ajustada.

- b) ¿En que se diferencia un paso elemental unimolecular de uno bimolecular?

En un paso elemental unimolecular interviene una sola molécula como reactivo, pero en un paso elemental bimolecular se necesitan dos moléculas como reactivos, que podrán ser iguales o distintas.

- c) ¿Qué es el mecanismo de una reacción?

El mecanismo de una reacción química es la secuencia de pasos elementales que dan lugar a los productos de la misma. Los pasos elementales más lentos justificarán la ecuación de velocidad determinada experimentalmente.