

- Problema541: a) ¿Qué se entiende por molecularidad?
b) ¿Por qué son muy poco frecuentes los pasos trimoleculares?
c) ¿Qué es un intermediario en un mecanismo?

- a) ¿Qué se entiende por molecularidad?

Es el número de moléculas que chocan en cada paso elemental. Si sólo participa como reactivo una molécula el paso es unimolecular, si participan dos bimolecular y si participan tres trimolecular.

- b) ¿Por qué son muy poco frecuentes los pasos trimoleculares?

En un paso trimolecular deben chocar tres moléculas en el mismo lugar, lo cual es altamente improbable.

- c) ¿Qué es un intermediario en un mecanismo?

Son sustancias que aparecen y se consumen en los mecanismos de reacción, pero que no se encuentran entre los reactivos o productos de la misma.