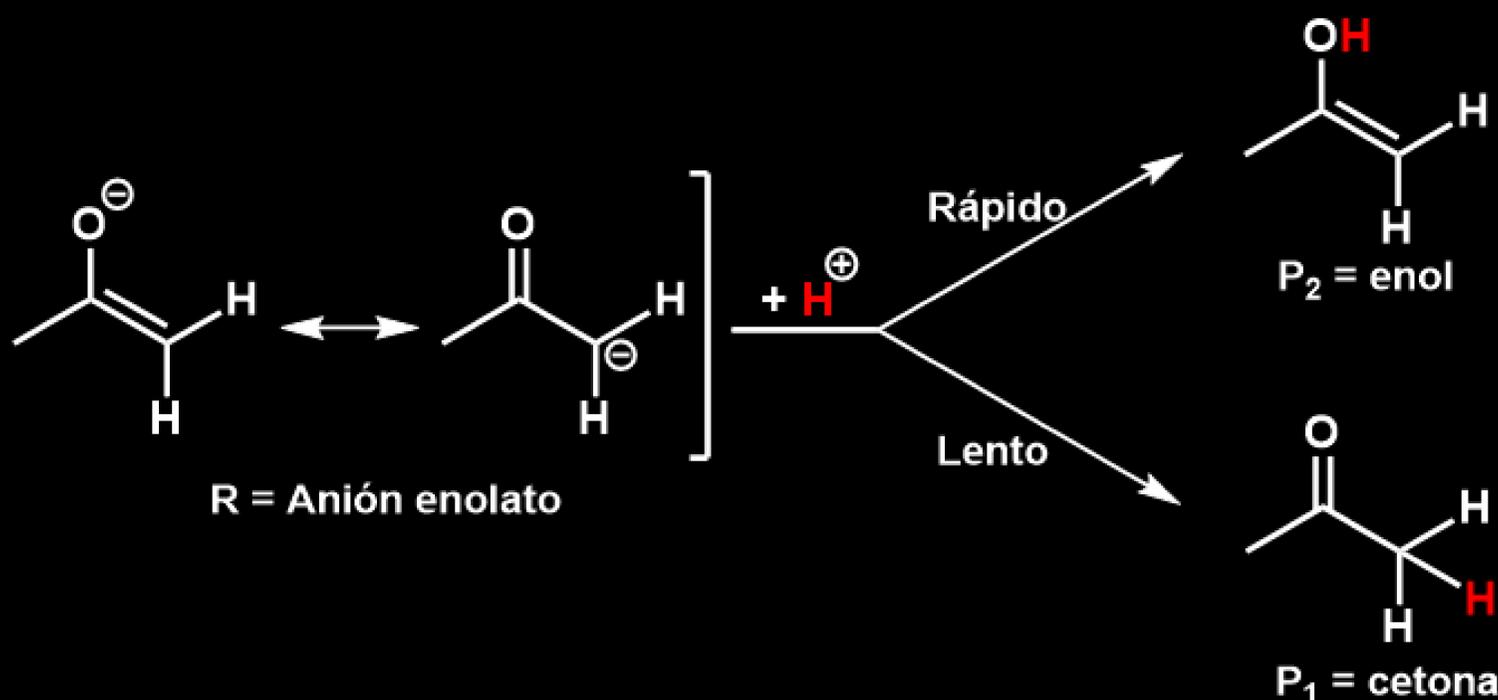


¿Qué es el control termodinámico y el control cinético?



Un reactivo R (anión enolato) puede convertirse en dos productos diferentes P1 (cetona) y P2 (enol) que tienen distintas estabilidades.



CONTROL TERMODINÁMICO

- La cetona es más estable que el enol, pero la conversión del anión enolato en la cetona requiere una energía de activación más alta que la necesaria para convertir el anión enolato en enol. Si se suministra suficiente energía para interconvertir la cetona, el enol y el enolato se establece el equilibrio. Bajo estas condiciones reversibles, se forma el producto más estable, la cetona (P1), entonces la reacción se considera que está bajo control termodinámico.

CONTROL CINÉTICO

- La protonación del anión enolato para dar el enol tiene la energía de activación más baja y, por lo tanto, la velocidad más rápida. Si se puede forzar la reacción en este sentido se dice que la reacción está bajo control cinético

