

Actividad disparadora – Orden de reacción

Un importante paso hacia la comprensión de los factores externos que tienen influencia en la rapidez de reacción fue realizada por la publicación de artículos de Marcellin Berthelot y su estudiante Léon Armand Péan de Saint-Gilles (Berthelot & Saint-Gilles, 1862) concernientes a la cinética de las reacciones de esterificación. Demostraron que la rapidez de la reacción directa es proporcional al producto de la concentración de ambos reactivos.

Para pensar...

- ✓ Escribe una ecuación que represente la reacción de esterificación entre el ácido etanoico y el etanol.
- ✓ ¿Cómo se denomina al producto obtenido?
- ✓ ¿Cómo puedes expresar matemáticamente los resultados de Berthelot y Saint-Gilles?

Módulo 3º Bachillerato – Química – Orden de reacción
Prof. Anarella Gatto
Mayo de 2021

Créditos:

✓ Referencias bibliográficas:

- Zecchinna, A. y Califano, S. (2017). *The Development of Catalysis. A History of Key Processes and Personas in Catalytic Science and Technology*. Wiley. p. 11.



Esta obra está bajo una [Licencia Creative Commons Atribución-CompartirIgual 4.0 Internacional](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/)