

PROPÓSITO:

Analizar en términos energéticos y cinéticos las reacciones químicas reversibles.

MOTIVACIÓN:

Para iniciar observe el siguiente video:

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_01_01.html

EXPLICACIÓN:

Actividad 1: Cinética Química: Un caso con el peróxido de hidrógeno (H /C 1, H /C 3).

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_03_01_01.html

Actividad 2: Reacciones Reversibles y Equilibrio químico dinámico (H /C 2, H /C 4).

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_03_02_01.html

Actividad 3: Factores que afectan la velocidad de la reacción (H /C 8, H /C 9).

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_03_03_00.html

Actividad 4: Principio de Le Châtelier (H /C 4, H /C 5, H /C 7).

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_03_04_01.html

EJERCICIOS:

Realice la siguiente actividad

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_04_01_01.html

EVALUACIÓN:

En el espacio de tarea envía la solución de la siguiente actividad

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/S_G10_U04_L03/S_G10_U04_L03_05_01_01.html

BIBLIOGRAFÍA:

Bibliografía

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/menu_S_G10_U04_L03/index.html

Actividades imprimibles

https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_10/S/SM/SM_S_G10_U04_L03.pdf