

Nombre: _____ Grado: _____: Grupo: _____ Fecha: **26 enero 2021**

Aprendizaje esperado: Argumenta sobre los factores que afectan que afectan la rapidez de las reacciones químicas temperatura, concentración de los reactivos.

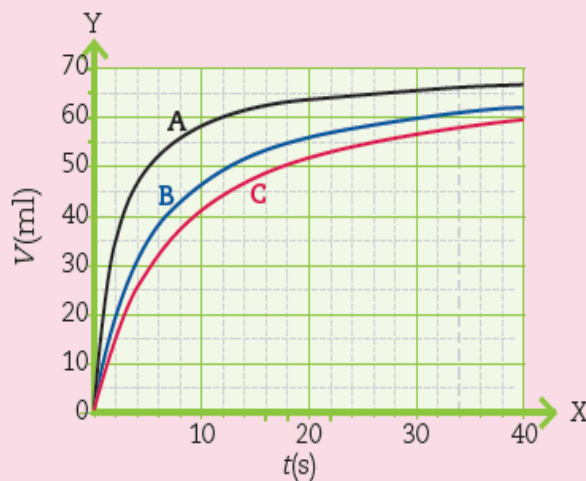
Secuencia 8 La rapidez de las reacciones Sesión 7 Identificará como influye la temperatura en la eferescencia Pág. 42

SESIÓN 7 ¿Cómo influye la temperatura en la eferescencia?

INICIO

Trabaja individualmente. Analiza el siguiente reporte de laboratorio.

Se realizaron tres experimentos para determinar el efecto de la temperatura en la rapidez de una reacción de eferescencia. Para ello, se colocaron tres tabletas eferescentes en tres vasos con agua a distintas temperaturas: 0 °C, 20 °C y 70 °C. Se graficó el volumen de gas desprendido en función del tiempo en cada caso.



Volumen de gas desprendido por la reacción de eferescencia a medida que pasa el tiempo.

DESARROLLO

1. Con base en la gráfica, contesta: ¿a qué temperatura corresponde cada línea en la gráfica? Copia la tabla en tu cuaderno y argumenta tu respuesta.

Experimento	Temperatura (°C)
A	
B	
C	

2. ¿En qué momento consideras que finaliza cada reacción? Puedes apoyarte en la gráfica para contestarlo. ¿Qué evidencias físicas te permitirían determinar el fin de la reacción?

Cierre

Redacta una conclusión de lo que aprendiste. Incluye una explicación acerca de cómo aprendiste eso a partir de lo que observaste, lo que mediste y lo que analizaste en la gráfica.

