



GUÍA DE ESTUDIO

Asignatura: Química

Curso: 4° B

Profesora: Sandra Caro Contreras

Fecha: 20 de marzo

Unidad: Cinética química y equilibrio químico

Objetivo de aprendizaje: Explicar los principales factores que influyen en la velocidad con que trascurren diferentes reacciones químicas del entorno.

Habilidades: Investigar, comunicar.

INSTRUCCIONES

- Revisar y leer la guía de estudio “Cinética y equilibrio químico” (la guía fue entregada en clase)
- Responder las preguntas planteadas en clase.
- Enviar respuestas solo por medio digital, fotografía o video del desarrollo realizado en su cuaderno a: sandrady123@gmail.com.
- Cualquier **duda** o si se necesita orientar una pregunta hacerlo al mismo correo o **Watsap**
- Si anexa guía por si algún alumno no la recibió en clase.
- Cada cuestionario tiene carácter de evaluación acumulativa. (la evaluación sumativa será el promedio de estas dos valuaciones. (cuestionario n° 1 más cuestionario n° 2.

PREGUNTAS

Cuestionario n° 1

Fecha de entrega sólo los pendientes: lunes 23 de marzo

1. ¿Qué es la cinética química?
2. ¿Qué es energía de activación?
3. Explique la teoría de las colisiones?
4. Explique la teoría del complejo activado
5. Mencione los factores que afectan a la velocidad de reacción.
6. Describa los factores que interfieren en la velocidad de una reacción.

PREGUNTAS

Cuestionario n° 2

Fecha de entrega (todos los alumnos): viernes 27 de marzo

7. ¿Cuál es la diferencia entre las reacciones sencillas y complejas).
8. Indique e investigue un ejemplo de cada una de ellas. (reacciones sencillas y complejas).
9. ¿Qué es equilibrio químico? ¿Cuáles son los factores que influyen en el equilibrio químico.
10. Explique y de un ejemplo de equilibrio homogéneo y equilibrio heterogéneo.
11. ¿qué es la constante de equilibrio?
12. ¿Cómo se expresa la constante de equilibrio?, indique cada una de sus variables.

Pauta con los criterios para evaluar cuestionarios (uso profesor)

	Criterios	Puntaje
1	Cumple con fecha de entrega	
2	Sus respuestas tienen coherencia con el contenido planteado	
3	Responde todas preguntas planteadas	
4	Mantiene orden en su trabajo	
5	No presenta errores ortográficos	
	Total	

Evaluación

Muy bueno : 4 puntos

Bueno : 2 puntos

Insuficiente : 0 punto

Puntaje total: 20 puntos

Exigencia : 60 %