

TAREA DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

FACTORES QUE MODIFICAN LA VELOCIDAD DE REACCIÓN

OBSERVE, ESCUCHE EL SIGUIENTE VIDEO Y SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

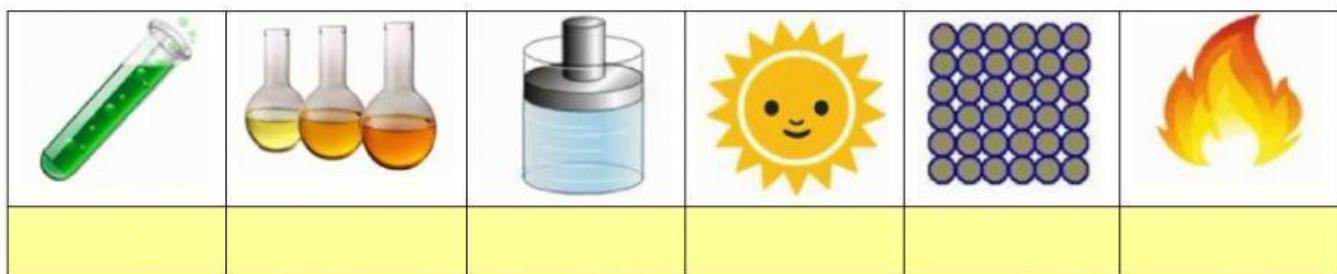
➤ La información proporcionada en el video le pareció:

1. La cinética Química es el estudio de la velocidad en la que se llevan a cabo las reacciones químicas

Verdadero

Falso

2. Ubique correctamente el nombre de los factores que modifican la velocidad de reacción:



Temperatura

Presión

Tamaño de las partículas

Rapidez

Refrigerantes

Catalizadores

Luz

Concentración

3. A mayor concentración de los reactivos se presenta mayor número de partícula y por lo tanto hay más choques y la reacción química es más rápida:

4. El tamaño de las partículas está determinado por que entre más fragmentado esté una sustancia más rápido se llevará a cabo una reacción química:

5. La reacción del $Mg + 2H_2O \leftrightarrow Mg(OH)_2 + H_2$ es más rápido en agua caliente que en agua fría. Observe el experimento.

¿Por qué?

- La concentración de las sustancias que están en la reacción.
- La temperatura a la cual fue sometido el sistema.
- El cambio de color de las nuevas sustancias.
- La naturaleza de el producto por que es básico.

6. Para la siguiente afirmación, el enunciado verdadero

¿Un catalizador es una sustancia?

- Que define la velocidad de reacción.
- Que se usa siempre en pequeñas cantidades.
- Que impide una reacción, pues sin él no se daría.
- Cuya concentración es proporcional a la velocidad de reacción.