

## 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





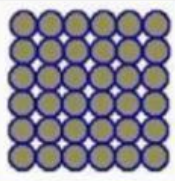

➤ La información proporcionada en el video le pareció:

1. La cinetica Quimica es es estudio de la velocidad en la que se llevan a cabo las reacciones quimicas

Verdadero

Falso

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

					
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Temperatura

Presión

Tamaño de las partículas

Rapidez

Refrigerantes

Catalizadores

Luz

Concentración

3. A mayor concentracion de los reactivos se presenta mayor numero de particula y por lo tanto hay mas choques y la reaccion quimica es mas rapida:

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

5. La reacción del  $\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$  es más rápida 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 verdeado

¿Un catalizador es una sustancia?

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