

Reacciones químicas

Evaluación

Nombre y Apellidos:

NOTA:

Grupo/Clase:

Fecha:

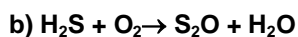
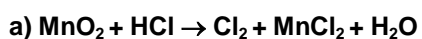
1. Indica si los siguientes fenómenos corresponden a un cambio físico o a un cambio químico. Justifica tu elección:

- a) Se corta un chorizo en rodajas.
- b) El agua de una charca se evapora en verano.
- c) Mediante fermentación se convierte la cebada en cerveza.
- d) Las hojas de un libro se ponen amarillas con el tiempo.

2. ¿Qué es una reacción química? Explícala según la teoría de las colisiones.

3. ¿Qué es la ley de la conservación de la masa? ¿Por qué no se cumple en las reacciones atómicas?

4. Ajusta las siguientes reacciones químicas:



Reacciones químicas

Evaluación

Nombre y Apellidos:

NOTA:

Grupo/Clase:

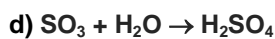
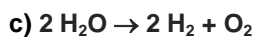
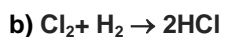
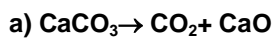
Fecha:

5. Indica si en una reacción endotérmica se gana o se pierde entalpía. Escribe un ejemplo.

6. Explica cómo influye la temperatura, concentración de reactivos, presión y superficie de contacto en la velocidad de una reacción química.

7. ¿Qué tienen en común y en qué se diferencian los catalizadores y las enzimas?

8. Di si las siguientes reacciones son de síntesis o de descomposición:



Reacciones químicas

Evaluación

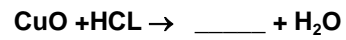
Nombre y Apellidos:

NOTA:

Grupo/Clase:

Fecha:

9. Completa el elemento que falta en la siguiente ecuación química y ajústala:



¿Qué tipo de reacción es?

10. ¿Qué son las reacciones de combustión? ¿Qué uso se suele dar a estas reacciones en nuestro día a día?