

REPASO EXAMEN TEMA 5 FÍSICA Y QUÍMICA: CAMBIOS QUÍMICOS

1. **Selecciona la respuesta correcta. Después indica que tipo de cambios se produce en los siguientes ejemplos:**

Cambio físico:

- a) En los cambios físicos las sustancias cambian, así como sus propiedades.
- B) En los cambios físicos las sustancias siguen siendo las mismas. Solo cambian algunas de sus propiedades.
- C) En los cambios físicos las sustancias se transforman en sustancias diferentes.

Cambio químicos:

- a) En los cambios físicos las sustancias cambian, así como sus propiedades.
- B) En los cambios físicos las sustancias siguen siendo las mismas. Solo cambian algunas de sus propiedades.
- C) En los cambios físicos las sustancias se transforman en sustancias diferentes.

Cuando se funde el hierro: cambio físico o cambio químico.

Cuando se quema la madera: cambio físico o cambio químico.

Cuando se rompe un papel: cambio físico o cambio químico.

Cuando fundimos oro: cambio físico o cambio químico.

2. **¿Qué clase de cambio químico se produce en los siguientes ejemplos?**

- Para hacer pan, añadimos levadura a la masa de harina y agua. Entonces se produce la de la masa.
- Cuando arde un bosque se produce una
- Si dejamos mucho tiempo un alimento fresco sin consumirlo, se acaba produciendo su
- Si pelamos una patata y la dejamos al aire, se produce una
- Las bacterias transforman la lactosa de la leche en ácido láctico y se obtiene yogur. Se produce la de la leche.

3. ¿Qué fenómenos se pueden producir cuando hay una reacción química? Selecciona los correctos:

Se desprende gas se forman burbujas las sustancias cambian de color
se desprende luz y calor se percibe mal olor Se forman nuevas sustancias
se produce una oxidación muy rápida. Se descompone un cuerpo tras su muerte.

4. Señala la respuesta correcta:

Reactivo:

Sustancia que interviene en una reacción química.
Sustancia que se crea nueva a partir de un cambio químico.
Nuevas sustancias que se forman en una reacción química.

Producto:

Sustancia que interviene en una reacción química.
Sustancia que se crea nueva a partir de un cambio químico.
Nuevas sustancias que se forman en una reacción química.

5. Responde a las siguientes preguntas sobre las ecuaciones químicas:

¿Qué expresan las ecuaciones químicas?
La cantidad de químicos que se pueden comprar en el supermercado.
La cantidad de reactivos que producen ciertos productos.
Jugamos con la x para despejarla de la ecuación.
¿Dónde se escriben los reactivos?
A la izquierda.
A la derecha.
Donde primero pilles.
¿Dónde se escriben los productos?
A la izquierda.
A la derecha.
Donde primero pilles.

6. Señala la respuesta correcta:

Fotosíntesis:

La plantas transforman dióxido de carbono, agua y sustancias minerales en oxígeno y azúcar con ayuda de la luz del sol.

Es un tipo de oxidación, porque la glucosa se combina con el oxígeno del aire.

Se transforman los alimentos en sustancias más sencillas para que podamos absorberlas.

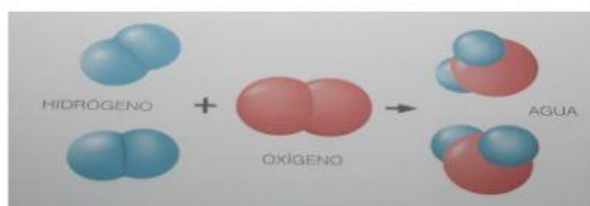
Respiración:

La plantas transforman dióxido de carbono, agua y sustancias minerales en oxígeno y azúcar con ayuda de la luz del sol.

Es un tipo de oxidación, porque la glucosa se combina con el oxígeno del aire.

Se transforman los alimentos en sustancias más sencillas para que podamos absorberlas.

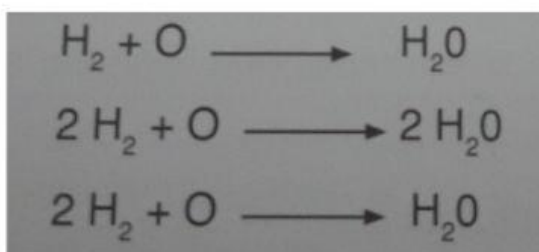
7. Observa este esquema de cómo el hidrogeno y el oxigeno reaccionan para formar agua y contesta a las siguientes preguntas:



¿Cuáles son los reactivos? _____

¿Cuál es el producto de la reacción? _____

¿Cuál de estas ecuaciones está bien ajustada? Rodéala de rojo.



¿Cuántos átomos tiene que haber en los dos lados de la ecuación? _____

8. Señala 3 efectos negativos de las reacciones químicas y sus productos en el medio ambiente.

Contaminación	Nutrición	Producción	Efecto invernadero
Lluvia ácida	Lluvia nuclear	Polución	Oxidación