	FÍSICA Y QUÍMICA 2º ESO Examen tema 6	CALIFICACIÓN
Nombre y Apellidos		

Ejercicio 1: Explica cuáles son los tipos de cambios que sufre la materia y pon dos ejemplos de cada uno de ellos.

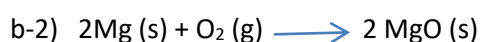
Ejercicio 2 Explica con un diagrama cómo se producen las reacciones químicas

Ejercicio 3: Define que es una reacción química y cuáles son las sustancias que intervienen en ella

Ejercicio 4:

a- Define qué es una ecuación química

b- Explica que representan están ecuaciones químicas



Ejercicio 5:

a- Explica en qué consiste el ajuste de una ecuación química

b- Escribe las siguientes reacciones:

b-1) En la descomposición de 1 molécula de CaCO_3 se forma 1 molécula CO_2 y una molécula de CaO .

b-2) Para la obtención de 1 molécula NaCl , se parte de una molécula de HCl en estado acuosa y una molécula de NaOH en estado sólido, y se obtiene también agua en estado líquido.

b-3) El zinc en estado sólido, reacciona con HCl en estado acuoso, para producir ZnCl_2 en estado sólido y H_2 gas

Ejercicio 6:

Ajusta las siguientes ecuaciones químicas





Ejercicio 7:

- a- Enuncia la ley de conservación de la masa
- b- Quién fue el científico que propuso esa ley

Ejercicio 8:

120 gramos de CaO reaccionan con H₂S, obteniendo 150 gramos de CaS y H₂O. Si el total de productos obtenidos fueron 213 gramos, responde

- a. ¿Cuál es la ecuación química ajustada?
- b. ¿Cuántos gramos de H₂S se gastaron?.....
- c. ¿Cuántos gramos de agua se formaron?
- d. ¿Cuál es la masa total de los reactivos?
- e. Los reactivos son
- f. Los productos son

Ejercicio 9:

El (As₂O₃) reacciona con 12 gramos de (H₂), produciendo 156 gramos de (AsH₃) y agua (H₂O). Si la masa de los productos fue de 210 gramos, responde:

- a. ¿Cuál es la ecuación química ajustada?
- b. ¿Cuántos gramos de As₂O₃ se gastaron?
- c. ¿Cuántos gramos de agua se formaron?
- d. ¿Cuál es la masa total de los reactivos?
- e. Los reactivos son
- f. Los productos son