

3. Características de las reacciones químicas

1. Completa el texto

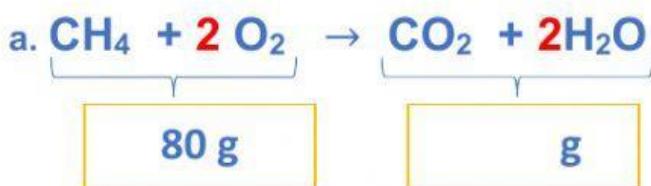
- La Ley de conservación de la dice:

"En una química la no se crea ni se , sino que solo se Por tanto, la de las masas de los reactivos es igual a la suma de las masas de los de la reacción."

- La Ley de las proporciones definidas dice:

"Cuando ocurre una reacción química, la masa de los reactivos y la masa de los productos guardan entre sí una constante."

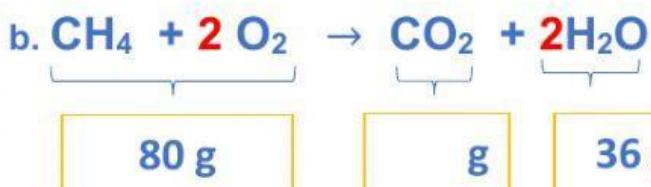
2. Completa teniendo en cuenta la Ley de Conservación de la masa y la Ley de proporciones definidas:



¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

Ley de conservación de la masa

Ley de las proporciones definidas



¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

Ley de conservación de la masa

Ley de las proporciones definidas



160 g	88 g	g
----------------	---------------	------------

¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

Ley de conservación de la masa

Ley de las proporciones definidas



44 g	g
---------------	------------

¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

Ley de conservación de la masa

Ley de las proporciones definidas

3. Indica verdadero (V) o falso (F).

Reaccionan 2 gramos de hidrógeno con 16 gramos de oxígeno y se forman 18 gramos de agua. Esto indica que se cumple la Ley de conservación de la masa.

V F

Según la Ley de proporciones definidas si 2 gramos de hidrógeno se combinan completamente con 16 gramos de oxígeno y se forman 18 gramos de agua, si se combinaran 4 gramos de hidrógeno completamente con oxígeno se formarían 27 gramos de agua.

V F

El enunciado de la ley de conservación de la masa es posterior a la teoría atómica de la materia.

V F

El enunciado de la ley de conservación de la masa es una ley extraída de la experiencia.

V F

La velocidad a la que ocurre una reacción química se puede determinar midiendo el tiempo que tardan en desaparecer los productos y en aparecer los reactivos.

V F

La velocidad a la que ocurre una reacción química se puede determinar midiendo el tiempo que tardan en aparecer los productos y en desaparecer los reactivos.

V F

De forma general, al aumentar la temperatura aumenta la velocidad de una reacción química.

V F

De forma general, cuanto menor sea la concentración de los reactivos, menor es la velocidad de la reacción.

V F

4. Completa la tabla para cada reacción, para comprobar si está ajustada o no:



Nº de átomos		
	Reactivos	Productos
C	$1 \times \dots = \dots$	$1 \times \dots = \dots$
H	$\dots \times 4 = \dots$	$2 \times \dots = \dots$
O	$2 \times \dots = \dots$	$\dots \times 2 + 2 \times \dots = \dots$

¿Está ajustada esta reacción? Sí NO



Nº de átomos		
	Reactivos	Productos
H		
O		

¿Está ajustada esta reacción? Sí NO



Nº de átomos		
	Reactivos	Productos
N		
H		

¿Está ajustada esta reacción? SÍ NO



Nº de átomos		
	Reactivos	Productos
C		
H		
O		

¿Está ajustada esta reacción? SÍ NO

5. Completa con los correspondientes coeficientes estequiométricos, las siguientes reacciones para que estén ajustadas:

