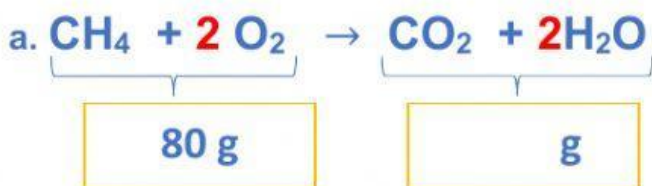


3. Características de las reacciones químicas

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:



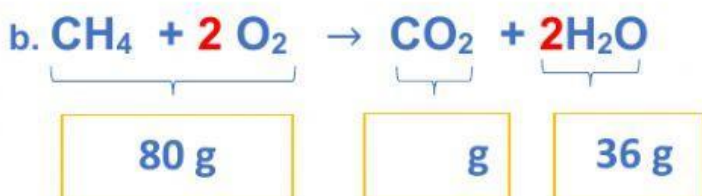
¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

☐

Ley de conservación de la masa

☐

Ley de las proporciones definidas



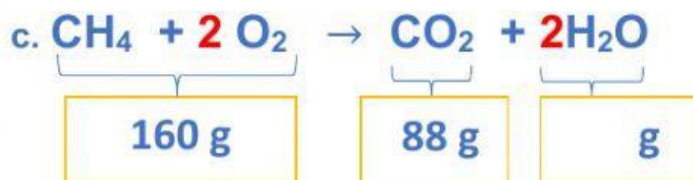
¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

☐

Ley de conservación de la masa

☐

Ley de las proporciones definidas



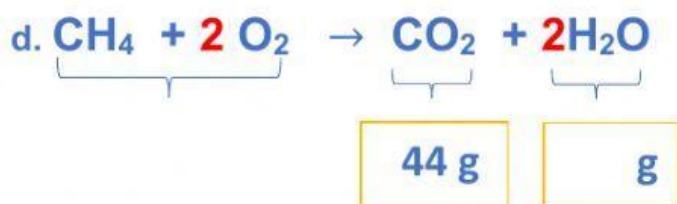
¿Qué ley has utilizado para completar este apartado?

☐

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

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 x =.....	1 x =.....
H	 x 4 =.....	2 x =.....
O	2 x =.....	 x 2 + 2 x =.....

¿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:

