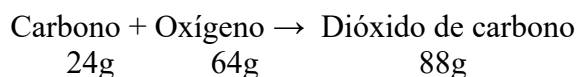
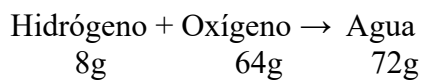


Problema 201: 8g de hidrógeno reaccionan con 64g de oxígeno para formar 72g de agua. 24g de carbono reaccionan con 64g de oxígeno para formar 88g de dióxido de carbono. ¿Qué ley de las reacciones químicas justifica estos hechos? ¿Qué dice esa ley?



En estas reacciones vemos que la masa de los productos coincide con la masa de los reactivos. A esto se refiere la ley de conservación de la masa de Lavoisier. Que dice que en toda reacción química la masa se conserva, la masa de los reactivos iniciales coincide con la masa de los productos finales.