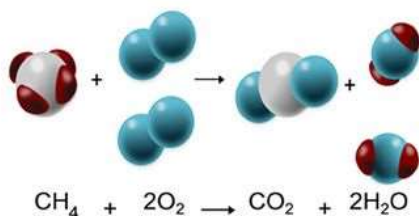


EJERCICIOS AJUSTE DE REACCIONES QUÍMICAS

1. Ajusta las siguientes reacciones químicas:

- a) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{HBr} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- d) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaHCO}_3$

2. Dada la reacción ajustada:



- a) ¿Cuántos moles de metano hacen falta para obtener 7 moles de agua?
- b) ¿Cuántos moles de dióxido de carbono se obtienen si reaccionan 3 moles de oxígeno?
- c) ¿Cuántos gramos de agua se obtienen si reaccionan 25 gramos de metano?
- d) ¿Cuántos moles de dióxido de carbono se obtienen si reaccionan 7 moles de oxígeno?

(Masas atómicas: Carbono 12u, Hidrógeno 1u, Oxígeno 16u)