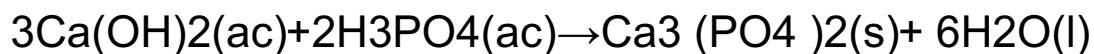


Evaluación formal: reacción química

Nombre: _____

Período: _____

Fecha: _____



Considere la reacción química mencionada anteriormente para responder las preguntas 1 a 10.

| Preguntas | Respuestas |
|--|------------|
| 1. ¿Cuáles son los reactivos? | |
| 2. ¿Cuáles son los productos? | |
| 3. ¿Qué significa (aq) en el contexto de esta sustancia química? ¿reacción? | |
| 4. Si hay un precipitado en la reacción, menciónelo aquí. Si no hay precipitado, simplemente escriba, no hay precipitado. | |
| 5. ¿Qué significa la (l) en el contexto de esta reacción química? | |
| 6. ¿Cuál es el número total de átomos de oxígeno en el lado del producto de esta reacción química? | |
| 7. ¿Cuántos hidróxidos hay en $3\text{Ca}(\text{OH})_2$? | |
| 8. ¿Cuántos átomos de oxígeno hay en $3\text{Ca}(\text{OH})_2$? | |
| 9. ¿Cuántos átomos de fósforo hay en $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$? | |
| 10. ¿Cuántos fosfatos hay en $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$? | |

11. ¿Cuál es la masa molar de $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$? Asegúrate de mencionar las unidades.

Muestra tu trabajo aquí:

Respuesta:

12. Equilibra las siguientes ecuaciones químicas y determina qué tipo de reacción son.

| Reacción química | Tipo de reacción química |
|--|--------------------------|
| a) $___ \text{H}_2 + ___ \text{NO} \rightarrow ___ \text{H}_2\text{O} + ___ \text{N}_2$ | |
| b) $___ \text{Na}_3\text{PO}_4 + ___ \text{CaCl}_2 \rightarrow ___ \text{NaCl} + ___ \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ | |
| c) $_____ \text{P}_4\text{O}_2 + _____ \text{O}_2 \rightarrow _____ \text{P}_2\text{O}_5$ | |
| d) $___ \text{C}_3\text{H}_8 + ___ \text{O}_2 \rightarrow _____ \text{CO}_2 + _____ \text{H}_2\text{O}$ | |