1. Ecuación equilibrada: 2KClO₃ → 2KCl + 3O₂

¿Cuál es la masa de A dada? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás hallando? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

Respuesta: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Ecuación equilibrada: 4NH₃ + 5O₂ → 4NO + 6H₂O

¿Cuál es la masa de A dada? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás resolviendo? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

Respuesta: \_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Ecuación equilibrada: 2Al + 3Br₂ → 2AlBr₃

¿Cuál es la masa de A dada? \_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

¿Qué elemento o compuesto de (B) estás resolviendo? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

Respuesta: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_