

## CLASIFICACIÓN DE TARJETAS: ECUACIONES QUÍMICAS

Completa las siguientes ecuaciones de tu clasificación de tarjetas.

**Ejemplo:**



Agua

+



Calor

=



Gas (agua evaporada)

**Razonamiento:**

El aumento de calor hace que las moléculas de agua se muevan cada vez más rápido hasta que se mueven tan rápido que se escapan en forma de gas.

1. \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_  
Reactivo                      Reactivo                      Producto

**Razonamiento:**

2. \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_  
Reactivo                      Reactivo                      Producto

**Razonamiento:**

3. \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_  
Reactivo                      Reactivo                      Producto

**Razonamiento:**

4. \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_  
Reactivo                      Reactivo                      Producto

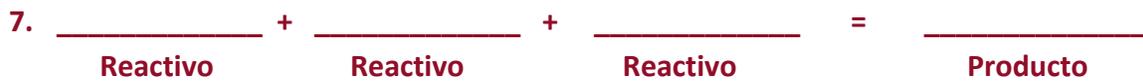
**Razonamiento:**



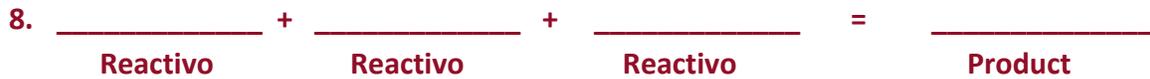
Razonamiento:



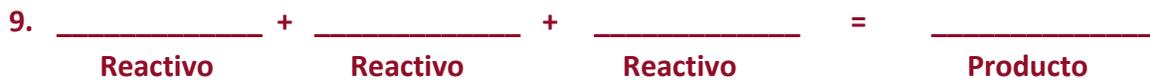
Razonamiento:



Razonamiento:



Razonamiento:



Razonamiento:



Razonamiento: