***Clasifique cada una de las siguientes reacciones, como de combinación, descomposición, sustitución simple, sustitución doble o combustión.***

1. BaCl2(ac) + K2CO3(ac) BaCO3(s) + 2KCl (ac)
2. 2C2H2 (g) + 5O2 (g) ∆ 4CO2 (g) + 2H2O (g)
3. Br2(g) + Bal2(s) BaBr2 (s) + l2 (g)
4. 2Al2O3 (s) ∆ 4Al (s) + 3O2 (g)