**AJUSTAMENT REACCIONS QUÍMIQUES**

**Ajusta les reaccions químiques següents:**

1. H2 (g) + O2 (g)H20 (l)

2. N2 (g) + H2 (g) NH3 (g)

3. H2O (l) + Na (s) Na(OH) (aq) + H2 (g)

1. KClO3 (s) KCl (s) + O2 (g)
2. BaO2 (s) + HCl (aq)BaCl2 (aq) + H2O2 (l)

6. H2SO4 (aq) + C (s) H2O (l) + SO2 (g) + CO2 (g)

7. SO2 (g) + O2 (g) SO3 (g)

1. NaCl (s) Na (s) + Cl2 (g)
2. HCl (aq) + MnO2 (s) MnCl2 (aq)+ H2O (l) + Cl2 (g)

10. K2CO3 (s) + C (s) CO (g) + K (s)

11. NaNO3 (aq) + KCl (aq) NaCl (aq) + KNO3 (aq)

12. Fe2O3 (s) + CO (g) CO2 (g) + Fe (s)

13. Na2CO3 (s) + H2O (l) + CO2 (g) NaHCO3 (aq)

14. Cr2O3 (s) + Al (s) Al2O3 (s) + Cr (s)

15. Ag (s)+ HNO3 (aq)NO (g)+ H2O (l)+ AgNO3 (aq)

# SOLUCIONS

1. 2 H2+ O2 2 H2O

2. N2 + 3 H2 2 NH3

3. 2 H2O + 2 Na 2 Na(OH) + H2

1. 2 KClO3 2 KCl + 3 O2
2. BaO2 + 2 HCl BaCl2 + H2O2

6. 2 H2SO4 + C 2 H2O + 2 SO2 + CO2

7. 2 SO2 + O2 2 SO3

1. 2 NaCl 2 Na + Cl2
2. 4 HCl + MnO2 MnCl2 + 2 H2O + Cl2

10. K2CO3 + 2 C 3 CO + 2 K

1. NaNO3 + KCl NaCl + KNO3
2. Fe2O3 + 3 CO 3 CO2 + 2 Fe
3. Na2CO3 + H2O + CO2 2 NaHCO3
4. Cr2O3 + 2 Al Al2O3 + 2 Cr
5. 3 Ag + 4 HNO3 NO + 2 H2O + 3 AgNO3