Balancing Reactions

Balance the following chemical equations

* 1. H2 (g) + O2 (g) 🡪 H­2O (l)
	2. Pb(NO3)2 (aq) + KI (aq) 🡪 PbI2 (s) + KNO3 (aq)
	3. Ca(C­2H3O2)2 (aq) + K3PO4 (aq) 🡪 Ca3(PO4)2 + KC2H3O2 (aq)
	4. H2SO4 (aq) + NaOH (aq) 🡪 Na2SO4 (aq) + H2O (l)
	5. HNO3 (aq) + Ba(OH)2 (aq) 🡪 Ba(NO3)2 (aq) + H2O (l)
	6. Cu (s) + O2 (g) 🡪 CuO (s)
	7. Na2CrO4 (aq) + BaCl2 (aq) 🡪 BaCrO4 (s) + NaCl (aq)
	8. Al (s) + MnSO4 (aq) 🡪 Al2(SO4)3  (aq) + Mn (s)
	9. Cr (s) + O2 (g) 🡪 Cr2O3 (s)
	10. P (s) + O2 (g) 🡪 P2O5 (s)
	11. N2 (g) + O2 (g) 🡪 N2O3 (g)
	12. Cl2 (g) + O2 (g) 🡪 Cl2O (g)
	13. Na (s) + Cl2 (g) 🡪 NaCl (s)
	14. Al (s) + S (s) 🡪 Al2S3 (s)
	15. Cr (s) + I2 (s) 🡪 CrI3 (s)
	16. Na (s) + H2O (l) 🡪 NaOH (aq) + H2 (g)
	17. Cu (s) + AgNO3 (aq) 🡪 Ag (s) + Cu(NO3)2 (aq)

Balancing Reactions key

1. Balance the following chemical equations
	1. 2 H2 (g) + O2 (g) 🡪 2 H­2O (l)
	2. Pb(NO3)2 (aq) + 2 KI (aq) 🡪 PbI2 (s) + 2 KNO3 (aq)
	3. 3 Ca(C­2H3O2)2 (aq) + 2 K3PO4 (aq) 🡪 Ca3(PO4)2 (s) + 6 KC2H3O2 (aq)
	4. H2SO4 (aq) + 2 NaOH (aq) 🡪 Na2SO4 (aq) + 2 H2O (l)
	5. 2 HNO3 (aq) + Ba(OH)2 (aq) 🡪 Ba(NO3)2 (aq) + 2 H2O (l)
	6. 2 Cu (s) + O2 (g) 🡪 2 CuO (s)
	7. Na2CrO4 (aq) + BaCl2 (aq) 🡪 BaCrO4 (s) + 2 NaCl (aq)
	8. 2 Al (s) + 3 MnSO4 (aq) 🡪 Al2(SO4)3 (aq) + 3 Mn (s)
	9. 4 Cr (s) + 3 O2 (g) 🡪 2 Cr2O3 (s)
	10. 4 P (s) + 5 O2 (g) 🡪 2 P2O5 (s)
	11. 2 N2 (g) + 3 O2 (g) 🡪 2 N2O3 (g)
	12. 2 Cl2 (g) + O2 (g) 🡪 2 Cl2O (g)
	13. 2 Na (s) + Cl2 (g) 🡪 2 NaCl (s)
	14. 2 Al (s) + 3 S (s) 🡪 Al2S3 (s)
	15. 2 Cr (s) + 3 I2 (s) 🡪 2 CrI3 (s)
	16. 2 Na (s) + 2 H2O (l) 🡪 2 NaOH (aq) + H2 (g)
	17. Cu (s) + 2 AgNO3 (aq) 🡪 2 Ag (s) + Cu(NO3)2 (aq)