**Chemistry 20 – Lesson 21**

**Solution Stoichiometry**

**/80**

1. Cu(s) + 2 AgNO3 (aq) **** Cu(NO3)2 (aq) + 2 Ag (s)



/6



**OR**



2. 2 Al(s) + 3 H2SO4 (aq) **** 3 H2 (g) + Al2(SO4)3 (aq)



/7



**OR**



3. Mg(s) + 2 HCl (aq) **** H2 (g) + MgCl2 (aq)



/8



**OR**





4. 2 NaBr (aq) + Cl2 (g) **** 2 NaCl (aq) + Br2 (l)



/5



**OR**



5. 3 NH4OH (aq) + FeCl3 (aq) **** 3 NH4Cl (aq) + Fe(OH)3 (s)



/8





6. Mg (s) + 2 HBr (aq) **** MgBr2 (aq) + H2 (g)



/8





7. Na2SO4 (aq) + Ba(OH)2 (aq) **** 2 NaOH (aq) + BaSO4(s)



/8





8. HNO3 (aq) + NaOH (aq) **** NaNO3 (aq) + HOH (l)



/6



9. 3 Ba(OH)2 (aq) + Al2(SO4)3 (aq) **** 3 BaSO4 (s) + 2 Al(OH)3 (s)



/8





10. Pb(NO3)2 (aq) + 2 RbBr (aq) **** 2 RbNO3 (aq) + PbBr2(s)



/6



11. Ba(OH)2 (aq) + Mg(NO3)2 (aq) **** Ba(NO3)2 (aq) + Mg(OH)2 (s)



/10



Ba(OH)2 (aq) + Na2SO4 (aq) **** BaSO4 (s) + 2 NaOH (aq)

