**Chemistry 20 – Lesson 33**

**Gas Volume Stoichiometry**

**/79**

1. 2 CH3OH(l) + 3 O2 (g) **** 2 CO2 (g) + 4 H2O (g)

 

/6



2. C3H8 (g) + 5 O2 (g) **** 3 CO2 (g) + 4 H2O (g)

 

/6



3. 2 H2 (g) + O2 (g) **** H2O (g)

 

/4



4. 2 NaCl (l) **** 2 Na (l) + Cl2 (g)

 

/6



5. CH4 (g) + 2 O2 (g) **** CO2 (g) + 2 H2O (g)

 

/6



6. 2 H2O2 (aq) **** 2 H2O (l) + O2 (g)

 

/6



7. CH4 (g) + 2 H2O (g) **** CO2 (g) + 4 H2 (g)

 

/6



8. 2 H2O (g) ****  2 H2 (g) + O2 (g)

  

/9



9. 2 C2H2 (g) + 5 O2 (g) **** 4 CO2 (g) + 2 H2O (g)

 

/4



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

 

/6



11. 2 H2 (g) + O2 (g) **** 2 H2O (g)

  

/6



12. CH4 (g) + 2 O2 (g) **** CO2 (g) + 2 H2O (g)

 

/6



13. 3 H2 (g) + N2 (g) **** 2 NH3 (g)

 

/6

