**TUẦN 11 - HÓA 8**

**ĐỀ ÔN HỌC SINH KHÁ GIỎI**

**Bài 1:** Cân bằng các phương trình hóa học

a) MgCl2 + KOH → Mg(OH)2 + KCl

b) Cu(OH)2 + HCl → CuCl2 + H2O

c) Fe(OH)3  → Fe2O3+ H2O

d) FeO + HCl → FeCl2 + H2O

e) Fe2O3 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + H2O

**Bài 2:** Hãy chọn hệ số và công thức hóa học thích hợp đặt vào chỗ có dấu hỏi trong các chương trình hóa học sau:

   a) ?Al(OH) 3 → ? + 3H2O;

   b) Fe + ?AgNO3 → ? + 2Ag;

c) ?NaOH + ? → Fe(OH) 3 + ?NaCl

**Bài 3:** Biết rằng, kim loại Aluminium Al tác dụng với sulfuric acid H2SO4 tạo ra aluminium sunfate Al2 (SO4)3 và khí hidrogen.

   a) Viết phương trình hóa học của phản ứng. Hiểu như thế nào về tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử giữa các chất trong phản ứng?

   b) Nếu có 6,02.1023 nguyên tử Al sẽ tác dụng được với bao nhiêu phân tử H2SO4 tạo ra bao nhiêu phân tử Al2 (SO4)3 và bao nhiêu phân tử H2?