**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**BÀI TẬP HÓA 9**

**Tuần 15 (từ 13/12/2021 – 8/12/2021)**

**Tiết 27, 28: ÔN TẬP - TÍNH CHẤT CỦA PHI KIM**

**Câu 1:** Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a/ MgO + H2SO4 →

b/ Ca(OH)2 + SO2 →

c/ BaO + H2O →

d/ Cu(OH)2 + HCl →

e/ CaCO3 + HCl →

**Câu 2:** Bằng phương pháp hóa học, hãy nhận biết các dung dịch sau: H2SO4, KCl, KOH, K2SO4.

**Câu 3:** Cho các kim loại Fe, Au, Cu, Mg

a/ Sắp xếp các kim loại theo chiều hoạt động hóa học giảm dần.

b/ Kim loại nào tác dụng với dung dịch HCl? Viết phương trình hóa học.

c/ Trong các kim loại trên kim lọai nào được sử dụng làm bình đựng axit H2SO4 đặc nguội? Giải thích?

**Câu 4:** Nêu hiện tượng, viết phương trình phản ứng xảy ra khi cho dung dịch sodium hydroxide (NaOH) vào dung dịch copper (II) sulfate (CuSO4).

**Câu 5:** Cho 200 ml dung dịch sodium hydroxide (NaOH) 0,5M tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch magnesium chloride (MgCl2). Cho Mg = 24, O = 16, H = 1

a/ Tính khối lượng kết tủa thu được.

b/ Tính nồng độ mol/l của dung dịch magnesium chloride đã dùng.