**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2015 – 2016**

**MÔN HÓA 10 CƠ BẢN**

*(Thời gian làm bài: 45 phút)*

***I. Lý thuyết (7 điểm)***

**Câu 1: (3đ)** Cho nguyên tử X có số hiệu là 15.

a. Xác định vị trí nguyên tố trong BTH? X có tính kim loại hay phi kim?

b. Viết công thức oxit cao nhất và hidroxit tương ứng, hợp chất khí với hidro của X? Tính chất của oxit và hidroxit.

**Câu 2: (1,5đ)** Sắp xếp theo chiều giảm dần tính kim loại của: 11Na, 13Al, 19K ?

**Câu 3: (2,5đ)** Cân bằng phản ứng oxi hóa khử bằng phương pháp thăng bằng e.

Mg + H2SO4 🡪 MgSO4 + S + H2O

***II. Toán (3 điểm)***

**Câu 1: (2đ)** Hòa tan 5,4g kim loại M thuộc nhóm IIIA trong BTH bằng 200g dung dịch HCl (lấy dư 25% so với lí thuyết) thu được 6,72l khí H2 (đktc).

a. Tìm tên kim loại.

b. Tính C% của dung dịch HCl đã dùng?

**Câu 2: (1đ)** Công thức oxit cao nhất của một nguyên tố là RO3. Trong hợp chất khí với hidro của R, R chiếm 94,118% về khối lượng. Xác định tên R.

***(Br=80;S=32;N=14;P=31;C=12;Si=28;O=16;Mg=24;Cl=35,5;Al=27;H=1;Ca=40)***