**ĐÁP ÁN HÓA 10 NGÀY 11/11/2017**

**Câu 1 (***2 điểm)*

Cho biết cấu hình electron lớp ngoài cùng của ion R3+ như sau: 2s22p6

1. Viết cấu hình elctron đầy đủ của ion R3+ (0,25đ)

Viết cấu hình elctron đầy đủ của nguyên tử R. (0,75đ)

1. Xác định vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn (ô nguyên tố, chu kì, nhóm) (1đ)

**Câu 2** *(2 điểm)*

Viết đúng 4 phương trình (0,5đ x4)

**Câu 3 (***2 điểm)*

Viết cấu hình electron 3 nguyên tố (0,25đ x3)

Giải thích theo sơ đồ hoặc lập luận (0,75đ)

Sắp xếp đúng chiều tính kim loại tăng dần (0,5đ)

**Câu 4 (***2 điểm)*

Viết đúng oxit cao nhất (0,5đ)

Tính đúng % khối lượng nguyên tố (0,5đ)

Tình đúng MX=35,5 đvC (0,5đ)

Tìm đúng X là Cl, Cl2O7,HCl (0,5đ)

**Câu 5 (***2 điểm)*

1. Viết đúng 2 ptpu (0,25đ x2)

Cân bằng đúng (0,25đ)

**Số mol** H2SO4= 0,15 mol (0,25đ)

**Số mol** kim loại = 0,3 mol (0,25đ)

M kim loại =23 đvC (0,25đ)

Kim loại là Na (0,25đ)

1. VH2=3,36 lit (0,25đ)