SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ THI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2013 - 2014**

 THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH MÔN: HOÁ – KHỐI 10

 **TRƯỜNG THPT THẠNH LỘC** Thời gian: 45 phút *(không kể thời gian phát đề)*

**Câu 1**.cân bằng phản ứng oxi hóa khử sau bằng phương pháp thăng bằng electron:

a. NH3  + PbO → Pb + N2 + H2O

b. Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O

**Câu 2**. Cho biết loại liên kết, và giải thích sự hình thành liên kết của các hợp chất sau: CaCl2 , NH3

**Câu 3.** cho 3,9 gam một kim loại thuộc nhóm IA vào 52,2gam H2O. Sau phản ứng thu được một dung dịch và 1,12l khí H2 ở (đktc).

a.Xác định tên kim loại.

b. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch thu được.

**Câu 4**. Nguyên tố có hợp chất khí với hidrola2 RH3 .Trong hợp chất oxit cao nhất của nguyên tố này chiếm 74,07% Oxi về khối lượng. Tìm nguyên tố R.

 **Câu 5**. Hai nguyên tố X và Y liên tiếp nhau trong cùng 1 chu kỳ, tổng số hạt proton trong 2 hạt nhân X và Y là 33. Xác định X và Y trong bảng HTTH.

**Câu 6**. Cho các nguyên tố sau : K(Z=19); Na(Z= 11); Mg(Z=12)

a. Sắp xếp tính kim loại tăng dần.

b. Viết công thức oxit cao nhất và hidroxit tương ứng sắp xếp tính baz tăng dần.

 ***Học sinh được sử dụng bảng hệ thống tuần hoàn.***

 SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ THI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2013 - 2014**

 THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH MÔN: HOÁ – KHỐI 10

 **TRƯỜNG THPT THẠNH LỘC** Thời gian: 45 phút *(không kể thời gian phát đề)*

**Câu 1**.cân bằng phản ứng oxi hóa khử sau bằng phương pháp thăng bằng electron:

a. NH3  + PbO → Pb + N2 + H2O

b. Cu + HNO3 → Cu(NO3)2 + NO + H2O

**Câu 2**. Cho biết loại liên kết, và giải thích sự hình thành liên kết của các hợp chất sau: CaCl2 , NH3

**Câu 3.** cho 3,9 gam một kim loại thuộc nhóm IA vào 52,2gam H2O. Sau phản ứng thu được một dung dịch và 1,12l khí H2 ở (đktc).

a.Xác định tên kim loại.

b. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch thu được.

**Câu 4**. Nguyên tố có hợp chất khí với hidrola2 RH3 .Trong hợp chất oxit cao nhất của nguyên tố này chiếm 74,07% Oxi về khối lượng. Tìm nguyên tố R.

 **Câu 5**. Hai nguyên tố X và Y liên tiếp nhau trong cùng 1 chu kỳ, tổng số hạt proton trong 2 hạt nhân X và Y là 33. Xác định X và Y trong bảng HTTH.

**Câu 6**. Cho các nguyên tố sau : K(Z=19); Na(Z= 11); Mg(Z=12)

a. Sắp xếp tính kim loại tăng dần.

b. Viết công thức oxit cao nhất và hidroxit tương ứng sắp xếp tính baz tăng dần.

 ***Học sinh được sử dụng bảng hệ thống tuần hoàn.***