

Câu 1 : Ion X^+ có cấu hình electron là $1s22s22p6$. Trong ion X^+ , số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 9. Viết kí hiệu nguyên tử của nguyên tố X.

Câu 2 : R là nguyên tố nhóm A, oxit cao nhất của R là RO_2 . Trong hợp chất khí với hidro, R chiếm 75% về khối lượng. Xác định tên của R. Viết công thức electron, công thức cấu tạo phân tử hợp chất của R với hidro.

Câu 3 : Nguyên tố X thuộc chu kì 4 nhóm IA, nguyên tố Y thuộc chu kì 2 nhóm VIIA. Viết cấu hình electron nguyên tử các nguyên tố X, Y. Viết sơ đồ hình thành liên kết trong phân tử tạo thành từ X và Y.

Câu 4 : Cân bằng các phản ứng oxi hóa- khử sau bằng phương pháp thăng bằng electron và cho biết chất oxi hóa, chất khử, sự oxi hóa, sự khử ở mỗi phản ứng: a. $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + SO_2 + H_2O$ b. $KMnO_4 + HCl \rightarrow KCl + MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$

Câu 5 : Hòa tan 4,8 g kim loại R thuộc nhóm IIA bằng một lượng vừa đủ dung dịch HCl (D=1,08 g/ml). Sau phản ứng, thu được 200 g dung dịch X và 4,48 lít khí H_2 ở điều kiện tiêu chuẩn. a. Xác định tên kim loại R. b. Tính thể tích dung dịch HCl cần dùng.

-----Hết-----

Họ tên thí sinh-----SBD-----

Website: <http://tuyensinh247.com>

Facebook: <https://facebook.com/luenthi.tuyensinh247>

Xem lời giải chi tiết Đề thi: **Đề thi học kì I môn hóa học 10 hệ cơ bản (số 1) - THPT Chu Văn An 2012 - 2013 Mã đề: 2005** [tại đây](#)