|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠOTHÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THPT LINH TRUNG****TỔ:HÓA-SINH** | **KIỂM TRA** **GIỮA HỌC KỲ I** **NĂM HỌC 2019 - 2020****MÔN**:.**HÓA - KHỐI:10.** **THỜI GIAN**: .45 *phút, không kể thời gian giao đề* |

 **ĐỀ CHÍNH THỨC**

#### ***(1,0 điểm)*:** Xác định số p, số n, số e, điện tích hạt nhân, số khối của: , .

####  ***(1,0điểm)*:** Viết cấu hình electron của các nguyên tử theo yêu cầu sau:

1. Nguyên tử X có số hiệu nguyên tử là 13.
2. Nguyên tử Y có 2 lớp electron, lớp electron ngoài cùng có 1 electron.
3. Nguyên tử Z có electron cuối cùng điền vào phân lớp 3s2.
4. Nguyên tử T mà ion tương ứng là T+ của nó có cấu hình electron là 1s22s22p6

#### ***(2,5 điểm)*:** Cho các nguyên tố: P, F, S, O

Biết Z: P= 15; F= 9; S=16; O=8

##### Viết cấu hình electron, xác định vị trí, tính chất (tính kim loại, tính phi kim hay khí hiếm ) của nguyên tử các nguyên tố trên ( có giải thích)

##### So sánh tính chất của các nguyên tố trên.

#### ***(1,5 điểm)*:** Hợp chất oxit cao nhất của nguyên tố R có dạng R2O5. Trong hợp chất khí với hidro có 8,82% hidro về khối lượng.

 a. Tìm tên R

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

####  ***(1,0 điểm)*:** Cho hai nguyên tố A và B thuộc hai chu kì nhỏ liên tiếp trong cùng một nhóm A có tổng số điện tích hạt nhân là 22. Xác định tên hai nguyên tố A, B?

####  ***(3,0 điểm)*:** Cho 7,8 g kim loại kiềm vào 192,4g nước thu được 2,24 lít khí đktc và dung dịch X.

##### Định tên kim loại?

##### Tìm nồng độ phần trăm của dung dịch X?

##### Lấy một nữa khối lượng kim loại trên tác dụng vừa đủ với dung dịch CuCl2. Tính khối lượng kết tủa thu được

#### **( Biết M:Na=23;K = 39, Li= 7; H=1; O=16; S=32; C=12; Cu=64; Cl=35,5 ; P=31)**

**.................Hết....................**

 **Học sinh không được sử dụng tài liệu**

**Giám thị không giải thích gì thêm**