|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ****TỔ HÓA HỌC** | **BÀI KIỂM TRA SỐ 2 NĂM 2019 − 2020****MÔN: HÓA HỌC − KHỐI 10***Thời gian làm bài: 45 phút* |
| Giáo viên coi kiểm tra *(ký, ghi tên)* | Giáo viên chấm kiểm tra *(ký, ghi tên)* | **Điểm:** |
| **Họ và tên:** …………………………….…………… **SBD:** ……….…… **Lớp: 10C**……  |

(Cho nguyên tử khối các nguyên tố: C(12), Si(28), N(14), Na(23), Mg(24), K(39), Ca(40))

**(Thí sinh không được sử dụng bất cứ tài liệu gì kể cả bảng tuần hoàn)**

**Lưu ý: Thí sinh làm bài trực tiếp trên đề thi**

**Câu 1 (1,5 điểm).**

Cho các nguyên tử X (Z = 8), Y (Z = 11), Z (Z = 24).

a) Viết cấu hình electron của các nguyên tử trên?

b) Xác định vị trí của các nguyên tố X, Y, Z (ô, chu kỳ, nhóm) trong bảng tuần hoàn?

 a.Cấu hình electron của :

 X (Z = 8) ……………………………………………………………………………

 Y (Z = 11) ……………………………………………………………………………

 Z (Z = 24) ……………………………………………………………………………

 b.Vị trí của

 X : ô : ………… , chu kì : …… , nhóm: ……. . …………………………………

 Y : ô : ………… , chu kì : …… , nhóm: ……. . …………………………………

 Z : ô : ………… , chu kì : …… , nhóm: ……. . …………………………………

**Câu 2 (1,0 điểm).**

Nguyên tử nguyên tố X thuộc chu kỳ 2, nhóm IVA; nguyên tử nguyên tố Y thuộc chu kỳ 3, nhóm IIA. Viết cấu hình electron của nguyên tử X, Y?

 Cấu hình electron của :

 X : ……………………………………………………………………………………

 Y : ……………………………………………………………………………………

**Câu 3 (1,5 điểm).** So sánh tính kim loại của 3 nguyên tố sau Na (Z = 11), Al(Z = 13), K (Z = 19). Giải thích ngắn gọn?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

**Câu 4 (1,0 điểm).** Nguyên tố X thuộc nhóm VA; nguyên tố Y thuộc nhóm IVA trong bảng tuần hoàn. Viết công thức oxit cao nhất của X; công thức hợp chất khí với hiđro của Y?

 Công thức oxit cao nhất của X là : ………………………………………………….

 Công thức hợp chất khí với hiđro của Y là : ………………………………………..

**Câu 5 (1,0 điểm).** Cho 2 nguyên tố X, Y đứng liên tiếp nhau trong một chu kỳ, có tổng số hạt proton là 27. Xác định số hiệu nguyên tử của X, Y?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

**Câu 6 (1,0 điểm).** Cho 2 nguyên tố X, Y đứng liên tiếp nhau trong một nhóm của bảng tuần hoàn, có tổng số hạt proton là 52. Xác định số hiệu nguyên tử của X, Y?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

**Câu 7 (1,0 điểm).** Oxit cao nhất của nguyên tố R có công thức là RO2. Trong hợp chất khí với hiđro, nguyên tố hiđro chiếm 25% về khối lượng. Xác định nguyên tố R?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

**Câu 8 (1,0 điểm).** Cho 8,8g hỗn hợp hai kim loại X, Y đứng liên tiếp nhau thuộc nhóm IIA trong bảng tuần hoàn, tác dụng với dung dịch HCl dư thu được 6,72 lít H2 (đktc).

a) Xác định hai kim loại X, Y?

b) Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

**Câu 9 (1,0 điểm).** Tỉ lệ khối lượng giữa phân tử oxit cao nhất của nguyên tố R so với hợp chất khí với hiđro của nó là 2,75:1. Hãy xác định nguyên tố R?

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….…………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………….

………………………………………… …………………………………………………

­­­⎯⎯⎯ Hết ­­­­⎯⎯⎯