**ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 1 MÔN HÓA HỌC 10**

**I – Ma trận đề**

|  |  |
| --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Mức độ nhận thức** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng ở mức cao hơn** | **Tổng** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |  |
| Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học. Ý nghĩa bảng tuần hoàn các nguyên tó hóa học. | - Nguyên tắc sắp xếp bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.- Cấu tạo bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.- Mối quan hệ giữa ví trí của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn với cấu tạo và tính chất của các nguyên tố | - Từ vị trí suy ra được cấu hình electron và ngược lại. | - Từ vị trí của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn suy ra được cấu hình electron, tính chất cơ bản của các nguyên tố.- Dựa vào cấu hình electron của nguyên tử suy ra cấu tạo nguyên tử đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng.- Dựa vào cấu hình electron xác định nguyên tố s, p, d, f. | - Bài tập tính toán xác định nguyên tố hóa học dựa vào vị trí trong bảng tuần hoàn.- So sánh tính kim loại phi kim của nguyên tố đó với các nguyên tố lân cận. |  |
| **Số hợp phần** | **2** |  | **1** | **Bài 1** |  | **Bài 1** |  | **Bài 3** | **6** |
| **Số điểm** | **1** |  | **0,5** | **1** |  | **1** |  | **1** | **4,5** |
| Sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron nguyên tử, tính chất của các nguyên tố. Định luật tuần hoàn. | - Đặc điểm cấu hình electron lớp ngoài cùng của các nguyên tố nhóm A.- Sự biến đổi độ âm điện, tính axit, bazơ của các oxit và hidroxit trong một chu kì và trong một nhóm A. | - Sự biến đổi tuần hoàn cấu hình electron lớp ngoài cùng khi điện tích hạt nhân tăng là nguyên nhân của sự biến đổi tuần hoàn tính chất của các nguyên tố.- Quy luật biến đổi tính kim loại, phi kim, sự biến đổi hóa trị cao nhất với oxi và hidro của các nguyên tố trong một chu kì và trong một nhóm A.- Nội dung của định luật tuần hoàn. | - Dựa vào quy luật suy đoán được sự biến thiên tính chất cơ bản trong một chu kì, trong một nhóm A.- Xác định được nguyên tố dựa vào công thức oxit và tính chất của chúng. | - Viết được phương trình hóa học chứng minh tính kim loại phi kim. |  |
| **Số hợp phần** | **2** | **Bài 2** | **1** |  |  | **Bài 2** |  | **Bài 3** | **6** |
| **Số điểm** | **1** | **1** | **0,5** |  |  | **2** |  | **1** | **5,5** |
| **Tổng số hợp phần** | **4** | **1** | **2** | **1** |  | **2** |  | **2** | **12** |
| **Tổng điểm** | **2** | **1** | **1** | **1** |  | **3** |  | **2** | **10** |

**II- ĐỀ KIỂM TRA**

|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GDĐT NAM ĐỊNH**TRƯỜNG QUANG TRUNG**ĐỀ CHÍNH THỨC** | **ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG GIỮA HỌC KỲ I****NĂM HỌC 2020 – 2021**Môn: Hóa Học – lớp 10 /THPT(Thời gian làm bài:50 phút.)Đề khảo sát gồm 2 trang |

**I. TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1:** Trong BTH các nguyên tố, số chu kì nhỏ và số chu kì lớn lần lượt là:

**A.** 3 và 4 **B.** 4 và 3 **C.** 4 và 4 **D.** 3 và 3

**Câu 2:** Bán kính nguyên tử của các nguyên tố: 3Li, 8O, 9F, 11Na được xếp theo thứ tự tăng dần từ trái sang phải là.

**A.** F, Li, O, Na. **B.** F, O, Li, Na. **C.** Li, Na, O, F. **D.** F, Na, O, Li.

**Câu 3:** Nguyên tử của nguyên tố A có 5 electron ở phân lớp p, vậy A thuộc chu kì:

**A.** 2 **B.** 3 **C.** 4 **D.** 1

**Câu 4:** Số thứ tự ô nguyên tố trong bảng hệ thống tuần hoàn bằng:

**A.** Số nơtron **B.** Số hiệu nguyên tử **C.** Số khối **D.** Số electron hóa trị

**Câu 5:** Cho các nguyên tố 9F, 16S, 17Cl, 14Si. Chiều giảm dần tính kim loại của chúng là:

**A.** F > Cl > S > Si **B.** F > Cl > Si > S **C.** Si >S >F >Cl **D.** Si > S > Cl > F

**Câu 6:** Tính bazơ của dãy các hidroxit :  biến đổi như thế nào ?

**A.** Tăng **B.** Vừa giảm vừa tăng. **C.** Không thay đổi **D.** Giảm

**II. TỰ LUẬN**

**Bài 1**: Oxit cao nhất của một nguyên tố có công thức tổng quát là R2O5, hợp chất của nó với hiđro có thành phần khối lượng %R = 82,35%; %H = 17,65%. Xác đinh R

**Bài 2:** Hai nguyên tố X và Y đứng kế tiếp nhau trong một chu kì và có tổng số proton trong hai hạt nhân là 25. Xác đinh X và Y

**Bài 3**: cho các nguyên tố có Z là 8, 18, 20

a, viết cấu hình e nguyên tủe

b, xác định vị trí trong BTH?

**III. ĐÁP ÁN**

|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GDĐT NAM ĐỊNH**TRƯỜNG.QUANG TRUNG. | **ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG GIỮA HỌC KỲ I****NĂM HỌC 2020 – 2021****HƯỚNG DẪN CHẤM MÔN HÓA HỌC LỚP 10** |

1. **TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** |
| **ĐÁP ÁN** | **A** | **A** | **B** | **B** | **D** | **D** |

1. **TỰ LUẬN**

**Bài 1(2đ)**

Oxit cao nhất của nguyên tố R là R2O5 nên hợp chất khí với hidro là RH3 **( 0,5đ**)

Ta có %R = 82,35%; %H = 17,65%.

Nên MR/MH = 82,35/17,65 → MR = 14 **(1đ)**

Vậy nguyên tố R là nitơ **( 0.5đ )**

 **Bài 2 ( 2đ )**

Gọi ZX, ZY là số hiệu của 1 nguyên tố X và Y

Ta có

 ZX + ZY = 35 → ZX = 13 → X là nguyên tố Al

 ZX - ZY = 1 ZY = 12 → Y là nguyên tố Mg

**Bài 3 (3đ)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Z | Cấu hình e nguyên tử | Vị trí | Điểm |
| 8 | 1s22s22p4 | Ô 8, chu kì 2 nhóm VIA | 1 đ |
| 18 | 1s22s22p63s23p6 | Ô 18, chu kì 3 nhóm VIIIA | 1 đ |
| 20 | 1s22s22p63s23p64s2 | Ô 20, chu kì 4 nhóm IIA | 1 đ |

**Vi**ết đúng cấu hình cho 0,5 đ

**-----------**Hết------------