|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GĐ&TD NAM ĐỊNH  **TRƯỜNG THPT NGÔ QUYỀN**  *Hướng dẫn chấm gồm 02 trang* | **HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I**  **NĂM HỌC 2020-2021**  **MÔN HÓA HỌC LỚP 10** |

**I.Trắc nghiệm(mõi câu đúng 1/3điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mã/câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **001** | **A** | **C** | **A** | **C** | **D** | **A** | **C** | **B** | **A** | **D** | **D** | **B** |
| **002** | C | **A** | **B** | **C** | **C** | **D** | **A** | **A** | **B** | **D** | **C** | **B** |
| **003** | **A** | **D** | **D** | **C** | **B** | **A** | **D** | **D** | **B** | **C** | **C** | **B** |
| **004** | **B** | **D** | **C** | **A** | **B** | **A** | **D** | **A** | **D** | **C** | **B** | **C** |
| **005** | **D** | **A** | **B** | **C** | **B** | **D** | **B** | **A** | **C** | **A** | **D** | **C** |
| **006** | **A** | **C** | **C** | **C** | **D** | **C** | **D** | **B** | **A** | **A** | **B** | **B** |
| **007** | **B** | **A** | **C** | **A** | **C** | **D** | **B** | **C** | **D** | **C** | **D** | **C** |
| **008** | **A** | **C** | **D** | **D** | **B** | **B** | **A** | **D** | **C** | **C** | **D** | **A** |
| **009** | **B** | **B** | **C** | **D** | **A** | **A** | **C** | **C** | **A** | **B** | **D** | **D** |
| **010** | **A** | **A** | **C** | **D** | **B** | **D** | **B** | **C** | **C** | **B** | **A** | **C** |
| **011** | **C** | **D** | **B** | **B** | **A** | **D** | **D** | **B** | **A** | **D** | **D** | **C** |
| **012** | **B** | **B** | **C** | **A** | **A** | **C** | **D** | **D** | **A** | **C** | **D** | **B** |
| **013** | **C** | **C** | **B** | **A** | **A** | **B** | **C** | **A** | **B** | **D** | **D** | **D** |
| **014** | **B** | **D** | **C** | **C** | **D** | **C** | **A** | **C** | **B** | **A** | **B** | **A** |
| **015** | **D** | **A** | **D** | **B** | **A** | **D** | **B** | **A** | **D** | **A** | **C** | **C** |
| **016** | **C** | **A** | **D** | **A** | **B** | **B** | **D** | **C** | **C** | **D** | **A** | **B** |
| **017** | **A** | **D** | **A** | **A** | **B** | **C** | **C** | **B** | **D** | **D** | **B** | **C** |
| **018** | **B** | **A** | **B** | **A** | **C** | **D** | **D** | **B** | **B** | **D** | **C** | **A** |
| **019** | **D** | **C** | **A** | **A** | **D** | **B** | **C** | **B** | **B** | **C** | **A** | **D** |
| **020** | **C** | **A** | **A** | **B** | **D** | **D** | **C** | **B** | **C** | **A** | **D** | **B** |
| **021** | **A** | **B** | **D** | **D** | **A** | **C** | **C** | **B** | **D** | **A** | **B** | **C** |
| **022** | **A** | **A** | **B** | **D** | **D** | **D** | **C** | **B** | **B** | **C** | **A** | **B** |
| **023** | **C** | **B** | **D** | **D** | **B** | **A** | **A** | **A** | **D** | **C** | **B** | **C** |
| **024** | **A** | **C** | **D** | **C** | **B** | **D** | **B** | **A** | **A** | **D** | **B** | **C** |

**II.Tự luận**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1.**  **(2,0 điểm)** | nguyên tố A (Z=11)  - Viết cấu hình electron nguyên tử :1s22s22p63s1 | 0,5 |
| -Vị trí của A trong bảng HTTH  -Ô thứ 11 vì có 11(e)  -Chu kì 3 vì có 3 lớp(e)  -Nhóm IA vì có 1 (e) lớp ngoài cùng và là nguyên tố s | 0.5 |
|  | nguyên tố B (Z=23)  - Viết cấu hình electron nguyên tử :1s22s22p63s11s22s22p63s23p63d34s2 | 0,5 |
| Vị trí của B trong bảng HTTH  -Ô thứ 23 vì có 23(e)  -Chu kì 4 vì có 4 lớp(e)  -Nhóm VB vì có 5 (e) hóa trị và là nguyên tố d. | 0,5 |
| **2**  **(2,0 điểm)** | -Gọi số hạt electron là E,số hạt notron là N,số hạt proton là P  -Theo bài ra ta có hệ 2P+N=34  2P-N=10  -Giải hệ ta được P=11=E;N=12  -Kí hiệu 1123Na | 1,0  0,5  0,5 |
| **3**  **(2,0 điểm)** | a.  -Gọi kim loại cần tìm là X, PTPU X+ H2O 🡪 XOH +1/2 H2  -Số mol khí =3,36/222,4=0,15 mol🡪 số mol 2 kim loại =0,15x2=0,3 mol  -M trung bình của 2 kim loại =8,5/0,3=28,33  -Vậy 2 kim loại cần tìm là Na và K  b.  -Viết lại 2 pt  -Đặt số mol Na,K lần lượt là x,y🡪 hệ 23x+39y=8,5  x+y=0,3  -giải hệ x=0,2;y=0,1  -áp dụng ĐLBT khối lượng có (m)dd sau pu=8,5+5,4-0,3=13,6g  -m NaOH=8g 🡪C%NaOH=58,82% ; m KOH= 5,6g 🡪 C%KOH= 41,17% | 0,25  0.25  0,25  0,25  0.25  0,25  0,25  0,25 |