|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT TRẦN NHÂN TÔNG**

|  |
| --- |
| **ĐỀ CHÍNH THỨC** |

 | **ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG 8 TUẦN HKI****NĂM HỌC 2020- 2021****Môn: HÓA HỌC 10**Thời gian làm bài: 45 phút |

|  |
| --- |
| Phòng số………………. |
| Số báo danh |
| Số pháchDo hội đồng chấm ghi |
| **ĐỀ……………………………NĂM HỌC 2020-2021, MÔN…………………..****Họ và tên thí sinh:……………………………………… Hội đồng coi thi:……………………………….****Ngày sinh:………………………………………………. Họ tên, chữ ký của 2 giám thị:****Nơi sinh:……………………………………………… 1…………………………. Trường:………………………………………………. 2………………………….** **Lớp:………………………………………………….**  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Điểm bài thi | Họ tên, chữ ký của giám khảo | Số phách |
| Bằng số | Bằng chữ | 1…………………………… | Do hội đồng chấm ghi |
| 2…………………………… |

|  |
| --- |
| ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………… |

|  |
| --- |
| 1. **PHẦN TRẮC NGHIỆM. 4đ**

**Khoanh tròn đáp án đúng nhất****Câu 1.** Các hạt cấu tạo nên hầu hết hạt nhân nguyên tử là A. proton. B. proton và nơtron.  C. proton và electron. D. proton, electron và nơtron.**Câu 2.** Nguyên tử nào trong các nguyên tử sau đây chứa đồng thời 20 nơtron, 19 proton và 19 electron? A. . B. . C. . D.  .**Câu 3:** Nguyên tử có bao nhiêu electron ở phân lớp p?  **A.** 4 **B.**  5 **C.**  6 **D.**  7**Câu 4:** Tổng số hạt cơ bản của nguyên tử X là 34, trong hạt nhân số hạt mang điện ít hơn số hạt không mang điện là 1. Số hạt p, n ,e của nguyên tử X lần lượt là:  **A.** 11, 12, 12 **B.** 11, 12, 11 **C.** 12, 11, 11 **D.**  12, 11, 12 **Câu 5.** Nhóm halogen bao gồm các nguyên tố nằm ở nhóm A. IA. B. IIA. C. VIIA. D. VIIIA.**Câu 6:** Nguyên tố thuộc chu kỳ 3, nhóm VIIA. Vậy X có cấu hình electron:**A.** 1s22s22p63s23p4. **B.** 1s22s22p63s23p5. **C.** 1s22s22p63s23p3. **D.** 1s22s22p63s23p6. **Câu 7:** Cho Z của K=19, Na= 11, Mg= 12, Al=13Sắp xếp các kim loại Na, Mg, Al, K theo quy luật tính kim loại giảm dần:**A.** K, Na, Mg, Al. **D.** Na, K, Mg, Al. **B.** Na, Mg, Al, K. **C.** Al, Mg, Na, K. **Câu 8:** Những tính chất nào sau đây ***không*** biến đổi tuần hoàn?**A.** Hóa trị cao nhất với oxi **B.** Tính kim loại, tính phi kim **C.** số electron lớp ngoài cùng **D.** Số lớp electron **Câu 9:** Cation X3+ có cấu hình electron lớp ngoài cùng là: 2s22p6. Vị trí của nguyên tố X trong bảng tuần hoàn là:**A.** Chu kì 3, nhóm VIA, là nguyên tố phi kim **B.** Chu kì 4, nhóm IVB là nguyên tố kim loại**C.** Chu kì 3, nhóm IIIA, là nguyên tố kim loại **D.** Chu kì 4, nhóm IIIB, là nguyên tố kim loại**Câu 10:** Nguyên tố có công thức oxit cao nhất là R2O5. Công thức của hợp chất với H là1. RH3 B. RH2 C. RH4 D. RH
 |

|  |
| --- |
| Bài làm ……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………… |

|  |
| --- |
| **Câu 11:** Bảng tuần hoàn có bao nhiêu chu kì nhỏ? A.1. B.2. C.3. D. 4.**Câu 12:**  Một nguyên tử X có tổng số electron ở các phân lớp s là 6 và tổng số electron lớp ngoài cùng là 6. Cho biết X thuộc về nguyên tố hoá học nào sau đây? A. Oxi (Z = 8). B. Lưu huỳnh (Z = 16). C. Flo (Z = 9). D. Clo (Z = 17).**Điền kết quả vào chỗ …****Câu 13.** Trong bảng tuần hoàn, nguyên tố có độ âm điện lớn nhất là …**Câu 14:**Hai nguyên tố X và Y đứng kế tiếp nhau trong một chu kì có tổng số proton trong hai hạt nhân nguyên tử là 25. Số hiệu nguyên tử của Y(ZY >ZA) là…**Câu 15.** Cho các nhận định sau:1. Các electron có mức năng lượng bằng nhau được xếp vào một lớp.2.Các electron có mức năng lượng bằng nhau được xếp vào một phân lớp.3.Lớp thứ n có 2n phân lớp.4.Lớp thứ n có tối đa 2n2 electron.5. Các nguyên tố có cùng số lớp electron trong nguyên tử được xếp thành một hàng.6. Các nguyên tố có cùng số electron hoá trị trong nguyên tử được xếp thành một cột.7. Cấu hình của 26Fe là 1s22s22p63s23p64s23d6.Liệt kê những nhận định đúng: ...**Câu 16:** Số nguyên tố cấu hình electron lớp ngoài cùng 4s2là….1. **Phần tự luận(6đ)**

**Câu 1**: Cho kí hiệu  a. Xác định hạt proton, electron, nơtron, điện tích hạt nhân. (1đ) b. Xác định vị trí trong Bảng tuần hoàn?. Xác định tính chất hóa học? (0,75) c. Viết phương trình khi cho S phản ứng với Na, Oxi. (0,5) d. Viết công thức oxit cao nhất và hợp chất khí với Hidro, công thức hidroxit? (0,75)**Câu 2**: Trong tự nhiên, Clo có 2 đồng vị 35Cl và 37Cl, biết nguyên tử khối trung bình của Clo là 35,5.  a.Tính phần trăm từng đồng vị? b. Cho K=39, O=16 tính phần trăm khối lư­ợng của 35Cl trong KClO3?**Câu 3**: Cho 2 gam kim loại R ở nhóm IIA phản ứng hết với dd HCl thu được 1,12 lit khí ở đktc. Tìm tên của kim loại RBiết khối lượng nguyên tử của K= 39, Ca= 40, Na= 23, Ba= 137, Mg =24------------------------------------------Hết--------------------------------------- |