|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO NAM ĐỊNH**TRƯỜNG THPT TRẦN VĂN LAN****ĐỀ CHÍNH THỨC** | **ĐỀ KIỂM TRA CHẤT LƯỢNG HỌC KÌ I****Năm học 2020 – 2021****Môn: Hóa học Lớp: 10**(Thời gian làm bài 45 phút, không kể thời gian giao đề) |

Họ và tên HS: ………………..…. ………………………. Giám thị coi thi: …………………………

Số báo danh HS: ……………………. ….. .Lớp 10A……. Mã phách……………………………… …

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Điểm bài** | **GV chấm** | **Mã phách** |
| **Bằng số** | **Bằng chữ** |  |  |
|  |  |

 **Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố: H=1; C = 12; N = 14; O=16; F=19; Na=23; Mg=24; Al=27; P = 31; S=32; Cl=35,5; K=39; Ca = 40; Mn=55; Fe=56; Cu=64; Zn=65.**

 **Các thể tích khí đều đo ở điều kiện tiêu chuẩn, giả thiết các khí sinh ra không tan trong nước.**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM (4 điểm) MÃ ĐỀ H - 102**

 ***Điền đáp án cần lựa chọn vào bảng sau***

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| Đáp án |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Câu 1.** Cho các nguyên tố 4Be, 3Li, 11Na, 19K. Nguyên tố có tính kim loại mạnh nhất là

 **A.** Be **B.** Li**C.** Na **D.** K

**Câu 2.** Nguyên tử khối trung bình của nguyên tố đồng là 63,5. Nguyên tố đồng trong tự nhiên có 2 đồng vị là 63Cu và 65Cu. Tỉ lệ phần trăm của đồng vị 63 Cu là

 **A.** 25% **B.** 50% **C.** 75% **D.** 90%

**Câu 3.** Số oxi hóa của lưu huỳnh (S) trong H2S, SO2, SO32–, SO42–  lần lượt là

 **A.** 0, +4, +3, +8. **B.** –2, +4, +4, +6.

 **C.** +2, +4,+6, +8. **D.** +2, +4, +8, +10 .

**Câu 4.** M ở chu kỳ 4, nhóm IB. Cấu hình e ngoài cùng của M là:

 **A.** 3p64s1. **B.** 4s24p1. **C.** 3d105s1. **D.** 3d104s1.

**Câu 5.** Cho các nguyên tố 11Na, 12Mg, 13Al. Chiều giảm dần tính bazơ của các hydroxit là

 **A.** Al(OH)3 > Mg(OH)2 > NaOH . **B.** Mg(OH)2 > Al(OH)3 > NaOH.

 **C.** NaOH > Mg(OH)2 > Al(OH)3. **D.** NaOH > Al(OH)3 > Mg(OH)2

**Câu 6.**  Liên kết cộng hóa trị là liên kết được hình thành giữa hai nguyên tử bằng

 **A.** Một electron chung. **B.** Một cặp electron góp chung.

 **C.** Hai cặp electron góp chung. **D.** Một hay nhiều cặp electron chung.

**Câu 7.**  Phân tử nào dưới đây chứa liên kết cộng hoá trị và liên kết ion?

 **A.** HCl **B.** NaCl **C.** KNO3 **D.** H2

**Câu 8.**  Điện hoá trị của các nguyên tố O trong các hợp chất với các nguyên tố nhóm IA đều là

 **A.** 2− **B.** 2+ **C.**6− **D.** 6+

**Câu 9.**  nguyên tử nhôm có cấu hình electron ở trạng thái cơ bản là

 **A.** 1s22s22p6 3s23p4 **B.** 1s2 2s22p6 3s23p1

**C.** 1s2 2s12p6 3s23p1 **D.** 1s2 2s22p63s13p2

KHÔNG VIẾT VÀO PHẦN Ô NÀY

**Câu 10.** Cho cấu hình electron của các nguyên tố sau:

 (X) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p4 ; (Y) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p1 ; (Z) 1s2 2s2 2p63s23p6.

 Nguyên tố kim loại là nguyên tố nào sau đây

 **A.** X **B.** Y **C.** Z **D.** X và Y

**Câu 11.** 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.** Clo (Z = 17) **C.** Lưu huỳnh (Z = 16) **D.** Flo (Z = 9)

**Câu 12.** Cation X+ và Y- đều có cấu hình electron ở phân lớp ngoài cùng là 2p6. Nguyên tử X và Y lần lượt là.

 **A.** F và Na **B.** O và Mg **C.** Ne và Na **D.** Na và F.

**Câu 13.** Phân tử NH3 được tạo từ  và . Số hạt mang điện có trong phân tử NH3 là.

 **A.** 7 **B.** 10 **C.** 17 **D.** 20

**Câu 14.** Trong các phản ứng hóa học sau:

(1) AgNO3 + NaCl → AgCl↓ + NaNO3 (2) Zn + CuCl2 → ZnCl2 + Cu

(3) Cl2 + 2Na → 2NaCl (4) Ca(HCO3)2 → CaCO3 + CO2 + H2O

Số phản ứng oxi hoá khử là

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

**Câu 15:** Cho các phản ứng sau:

C + HNO3 → CO2 + NO2 + H2O. Tỉ lệ chất khử **:** chất oxi hoá là

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

**Câu 16.** Nguyên tử nguyên tố X có hai electron hoá trị, nguyên tử nguyên tố Y có năm electron hoá trị. Công thức phân tử của chất tạo bởi X và Y là:

 **A.** X2Y3 **B.** X3Y2 **C.** X2Y5 **D.** X5Y2.

**PHẦN II: TỰ LUẬN (6 điểm)**

**Bài 1:** Cân bằng các phương trình hoá học sau bằng phương pháp thăng bằng electron.

1. NH3 + O2  N2 + H2O
2. MnO2 + HCl  MnCl2 + Cl2 + H2O

**Bài 2:** Một nguyên tố R tạo oxit cao nhất có công thức là R2O5. Trong hợp chất khí với hidro thì R chiếm 82,35 % về khối lượng. Tìm nguyên tử khối của R.

**Bài 3:** Cho 8,4 gam hỗn hợp hai kim loại kế tiếp thuộc nhóm IIA trong bảng tuần hoàn tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl thu được dung dich A và 6,048 lít khí hidro (đktc)

1. Xác định hai kim loại.

b) Tính % về khối lượng của các kim loại.

**Bài 4:** Cho m gam bột lưu huỳnh vào dung dịch H2SO4 đặc nóng dư. Sau phản ứng tạo ra chất X và H2O

a) Chất X là chất nào trong số các chất sau: H2S; SO2; SO3. Giải thích?

b) Tính khối lượng X thu được khi m = 4,8 g

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………