|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG PTDTBT THCS LIÊN XÃ**  **LA ÊÊ – CHƠ CHUN** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**  **NĂM HỌC: 2020 - 2021** |
| Họ và tên HS:…………………………………… | **MÔN: HÓA HỌC 8** |
| SBD**:**…………………Phòng thi**:**…………....... | **Thời gian: 45 phút** *(không kể thời gian giao đề)* |
| Lớp:……… |  |

**Phần 1: Câu hỏi trắc nghiệm (4 điểm) Khoanh vào chữ cái đặt trước câu trả lời đúng nhất (0,33đ)**

**Câu 1.** Phát biểu nào sau đây về oxi là không đúng?

1. Oxi là phi kim hoạt động rất mạnh, nhất là ở nhiệt độ cao.
2. Oxi tạo oxit axit với hầu hết các kim loại.
3. Oxi không có mùi và không có mùi
4. Oxi cần thiết cho sự sống

**Câu 2.** Quá trình nào dưới đây không làm giảm oxi trong không khí?

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Sự gỉ của các đồ vật bằng sắt | 1. Sự cháy của than, củi, bếp gaz. |
| 1. Sự quang hợp của cây xanh | 1. Sự hô hấp của động vật |

**Câu 3.** Dãy các chất nào sau đây toàn là oxit bazơ

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CuO, K2O, NO2 | B. Na2O, CO, ZnO | C. PbO, NO2, P2O5 | D. MgO, CaO, PbO |

**Câu 4.** Nguyên liệu để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. KMnO­4 | B. K2O | C. H2O | D. Không khí |

**Câu 5.** Phản ứng nào sau đây thuộc loại phản ứng phân hủy:

A. 2KClO3 t 2KCl + 3O2 B. Fe2O3 + H2 Fe + H2O

C. 2H2O ĐF H2 + O2 D. FeCl2 + Cl2 t FeCl3

**Câu 6.** Chọn câu trả lời đúng trong các câu sau đây về thành phần thể tích của không khí:

1. 21% khí nitơ, 78% khí oxi, 1% các khí khác ( CO2, CO, khí hiếm...)
2. 21% Các khí khác, 78% khí oxi, 1% khí oxi.
3. 21% khí oxi, 78% khí nitơ, 1% các khí khác ( CO2, CO, khí hiếm...)
4. 21% khí oxi, 78% các khí khác, 1% khí nitơ.

**Câu 7.** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế ?



A. 4P + 5O2 2P2O5



B. 2Al + 6HCl 2AlCl3 + 3H2



C. CaCO3 CaO + CO2

D. C + O2 CO2



**Câu 8.** Tất cả các kim loại trong dãy nào sau đây tác dụng được với H2O ở nhiệt độ thường?

|  |  |
| --- | --- |
| A. Fe, Zn, Li, Sn | B. Cu, Pb, Rb, Ag. |
| C. K, Na, Ca, Ba. | D. Al, Hg, Cs, Sr |

**Câu 9.** Dãy chất nào sau đây toàn là axit

|  |  |
| --- | --- |
| A. KOH, HCl, H2S, HNO3 | B. H2S , Al(OH)3, NaOH, Zn(OH)2 |
| C. ZnS, HBr, HNO3, HCl | D. H2CO3 , HNO3, HBr, H2SO3 |

**Câu 10.** Dãy chất nào sau đây toàn là bazơ

|  |  |
| --- | --- |
| A. HBr, Mg(OH)2, KOH, HCl | B. Ca(OH)2, Zn(OH)2  , Fe(OH)3, KOH |
| C. Fe(OH)3 , CaCO3, HCL, ZnS | D. Fe(OH)2,  KCl, NaOH, HBr |

**Câu 11.** Dãy chất nào sau đây toàn là muối \

|  |  |
| --- | --- |
| A. NaHCO3, MgCO3 ,BaCO3 | B. NaCl, HNO3 , BaSO4 |
| C. NaOH, ZnCl2 , FeCl2 | D. NaHCO3, MgCl2 , CuO |

**Câu 12.** Hỗn hợp khí hidro và khí oxi là hỗn hợp nổ. Hỗn hợp này nổ mạnh nhất ở tỉ lệ về thể tích là bao nhiêu:

|  |  |
| --- | --- |
| A. VH2 : VO2 = 3 : 1 | B. VH2 : V O2 = 2 : 2 |
| C. VH2 : V O2 = 1 : 2 | D. VH2 : V O2 = 2 : 1 |

**Phần 2. Tự luận (6 điểm)**

**Câu 1. (2 điểm)** Viết phương trình hóa học biểu diễn sự cháy của sắt, phôtpho, lưu huỳnh, nhôm trong khí oxi.

**Câu 2. (1 điểm)**  Dẫn 2,24 lít khí hidro (đktc) vào một ống có chứa 12 g CuO đã nung nóng tới nhiệt độ thích hợp. Khối lượng nước tạo thành là bao nhiêu?

**Câu 3.** **(2 điểm)** Cho hợp chất Fe2O3.

a. Hợp chất Fe2O3 gồm mấy nguyên tố, đó là các nguyên tố nào?

b. Tính phần trăm về khối lượng của oxi.

**Câu 4. (1 điểm)** Đốt cháy hoàn toàn 6.72 lít khí C2H2 trong bình chứ khí oxi. Tính thể tích khí oxi cần dùng.

***----------HẾT----------***

**BÀI LÀM**

**Phần 1. Trắc nghiệm khách quan mỗi câu đúng 0,25 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đáp án** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Phần 2. Tự luận**

**….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

**………………………………………………………………………………………………**

**Đáp án Đề thi học kì II hóa 8 năm học 2020 - 2021**

**Phần 1. Trắc nghiệm khách quan mỗi câu đúng 0,33 điểm**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **Đáp án** | **B** | **C** | **D** | **A** | **A** | **C** | **B** | **C** | **D** | **B** | **A** | **D** |

**Phần 2. Tự luận**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1** | 1. 3 Fe + 2O2  t Fe3O4  2. 4P  + 5O2  to 2P2O5  3. S  + O2  to SO2  4, Al + O2  to Al2 O3 | **0,5**  **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **2** | **PTHH: H2 + CuO H2O + Cu**  **nH2=V/22,4=2,24/22,4=0,1mol**  **nCuO=m/M=12/80=0,15mol**  **mH2O=0,1x18=1,8g** | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |
| **3** | **MHC=(2x56)+(3x16)=160**  **%mO2=(3x16)x100/160=30%** | **1**  **1** |
| **4** | **PTHH: 5O2 + 2C2H2 4CO2 + 2H2O**  **Số mol C2H2 là: 6,72/22,4=0,3mol**  **Số mol O2 là: (5x0,3)/2=0,75mol**  **Thể tích khí O2 là: 0,75x22,4=16,8 lít** | **0,25**  **0,25**  **0,25**  **0,25** |