|  |
| --- |
|  **KIỂM TRA GIỮA KÌ 2**  **MÔN: HOÁ HỌC 8** **I. MỤC TIÊU ĐỀ KIỂM TRA:** **1. Kiến thức :** Tính chất của Oxi.; Sự oxi hóa - Phản ứng hóa hợp - Ứng dụng của oxi; Oxít.; Điều chế khí oxi - Phản ứng phân hủy.; Không khí - Sự cháy.; Tổng hợp các nội dung trên. a) Giải câu hỏi trắc nghiệm khách quan. b) Xác định các chất cụ thể. c) Tính toán hóa học.**2. Năng lực cần hướng tới:** - Năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học; Năng lực tính toán; Năng lực giải quyết vấn đề thông qua môn học; Năng lực vận dung kiến thức hóa học vào cuộc sống.**3. Phẩm chất:**  a) Xây dựng lòng tin và tính quyết đoán của học sinh khi giải quyết vấn đề. b) Rèn luyện tính cẩn thận nghiêm túc trong khoa học**II. HÌNH THỨC ĐỀ KIỂM TRA:**Kết hợp cả hai hình thức TNKQ (50%) và TNTL (50%) **MA TRẬN** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nội dung kiến thức | Mức độ nhận thức | Cộng |
| Nhận biết40% | Thông hiểu30% | Vận dụng thấp 20% | Vận dụng cao 10% |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |
| **Chủ đề 1:** oxi | - Biết tính chất hóa học của Oxi viết được PTPƯ Biết được phản ứng hóa hợp,phân huỷ, sụ oxi hoá là gì,Biết được những hợp chất dùng để điều chế Oxi | Hiểu được tính chất của O xi ít tan trong nước.Hiểu được khái niệm sự Oxi hóa là gì?Hiểu được khái niệm Oxit, cách gọi tên của Oxit |  Vận dụng tính được số mol của oxi khi biết thể tích, Vận dụng tính được thể tích của Oxi khi biết số mol chất khác, Vận dụng phản ứng điều chế Oxi để tính được khối lượng hoặc thể tích các chất, vận dụng khái niệm sự oxh | Hoá trị nguyên tố trong sản phẩm. |  |
| Câu số | Câu 2,4,11,12,13 | Câu 2(TL)  | Câu 5,6 | Câu 1(TL) | Câu 7 | Câu 3(TL) | Câu 15 | 12 Câu |
| ĐiểmTỉ lệ % | 1,6đ16% | 1,5đ 15% | 0,7đ7% | 2đ 20% | 0,4đ4% | 1,5đ15% | 0,4đ4% |  | 8,1đ81% |
| **Chủ đề 2**:Không khí sự cháy | Biết được thành phần của không khí. | Hiểu được các tỉ lệ các % trong thành phần không khí |  | Giải thích sự cháy trong oxi và không khí |  |
| Câu số | Câu 1 |  | Câu 8 |  |  |  | Câu 14 | 3 Câu |
| Số điểmTỉ lệ % | 0,3đ3% |  | 0,3đ3% |  |  |  | 0,3đ3% | 0,9đ9% |
| **Chủ đề 3**: **Hiđro - Nước** | - Tính chất vật lý và hóa học của hiđro, tỉ lệ về thể tích của H2:O2  |  |  | - Tìm thể tích khí hiđro tham gia phản ứng.  |  |
| Câu số | Câu3,9 |  |  |  |  |  | Câu10 |  | 3 câu |
| Số điểmTỉ lệ % | 0,7% |  |  |  |  |  | 0,33% |  | 110% |
| TSC | 9 Câu | 4 Câu  | 2 Câu | 3 Câu | 18Câu |
| TSĐTỉ lệ % | 4,1 đ 41% | 3đ30% | 1,9đ19% | 1đ10% | 10đ100% |

**Trường TH&THCS Đại Tân KIỂM TRA GIỮA KÌ 2**

**Tên: MÔN: HÓA HỌC 8**

**Lớp: THỜI GIAN: 45 PHÚT**

|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **LỜI PHÊ** |
|  |  |

I- **Trắc nghiệm**: (5điểm) Chọn đáp án đúng nhất

**Câu 1:** Điều khẳng định nào sau đây đúng: không khí là

A. Một hợp chất. B. Một hỗn hợp. C. Một đơn chất. D. Một chất.

**Câu 2:** Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hóa hợp.

 A. CuO + H2  Cu + H2O. C. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O.

 B. 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2. D. CaO + H2O Ca(OH)2.

**Câu 3:**  Chọn câu đúng trong các câu sau?

A. Khí hiđro và khí oxi đều là chất khí và nhẹ hơn không khí.

B. Khí hiđro và khí oxi đều là chất khí và nặng hơn không khí.

C. Khí hiđro nặng hơn không khí còn khí oxi nhẹ hơn không khí, đều là chất khí.

D. Khí hiđro nhẹ hơn không khí còn khí oxi nặng hơn không khí, đều là chất khí

**Câu 4:**  Những chất dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là:

A. KClO3 và KMnO4 . C. KMnO4 và H2O.

B. KClO3 và CaCO3 . D. KMnO4 và không khí.

 **Câu 5**: Oxit là

 A. Do một nguyên tố hóa học tạo nên.

 B. Hợp chất của hai nguyên tố trong đó có một nguyên tố là oxi.

 C. Hợp chất của ba nguyên tố trong đó có một nguyên tố là oxi.

 D. Gồm nhiều nguyên tố liên kết với nhau trong đó có 1 nguyên tố oxi

**Câu 6:** Thu khí oxi bằng phương pháp đẩy nước là do khí oxi có tính chất sau :

 A. Nặng hơn không khí. C. Tan nhiều trong nước.

 B. Ít tan trong nước. D. Khó hóa lỏng.

**Câu 7:** Phản ứng hóa học nào dưới đây có xảy ra sự oxi hóa?

A. S + O2 SO2. C. Na2O + H2O  2NaOH.

B. CaCO3  CaO + CO2. D. Na2SO4 + BaCl2  BaSO4 + 2NaCl.

**Câu 8**: Thành phần của không khí gồm:

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

**Câu 9**: Tỉ lệ về thể tích của hidro với oxi trong sự phân huỷ và tổng hợp nước là

 A. 2:1 B 1:2 C. 1:8 D. 8:1

**Câu 10:**  Đốt hỗn hợp gồm 10 ml H2 và 10 ml O2 ( ở cùng đk) khí nào còn dư sau phản ứng ?

A.H2 dư B.O2 dư C.2 khí vừa hết D.Cả 2 khí còn dư

Cho các phản ứng sau: (dùng cho câu 11,12,13)

***1) CaCO3   CaO + CO2 2) S + O2   SO2***

***3) CH4 + 2O2 CO2 + H2O 4) 2KClO3  2KCl  + 3O2***

**Câu 11:** Phản ứng nào xảy ra sự oxi hóa:

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

**Câu 12**: Phản ứng nào là phản ứng hóa hợp:

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

**Câu 13:** Phản ứng nào là phản ứng phân hủy:

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

**Câu 14:**Vì sao đốt que diêm trong không khí nhanh tắt hơn đốt trong lọ chứa oxi

1. Vì oxi có khả năng duy trì sự cháy
2. Vì trong không khí có 78% khí N2 trơ về mặt hoá học, không cháy được nên tắt nhanh hơn
3. Vì oxi trong lọ hiều hơn oxi trong không khí
4. Vì N2 trơ về mặt hoá học.

**Câu 15:** Đốt sắt trong khí oxi ta thu được oxit sắt từ.Vậy trong công thức Fe3O4  thì sắt thể hiện hóa trị mấy?

A. I B. II C.III D.II và III

**II- Tự luận**: (5 điểm)

Câu 1: (2đ) Phân loại, đọc tên các oxit sau:

a) CuO......................................... c) SO3 ..................................................

b) P2O5  ......................................... d) Fe2O3.................................................

Câu 2: (1,5đ) Hoàn thành các phương trình phản ứng sau và cho biết thuộc loại phản ứng hóa học nào?

a) P + O2 --> ?

b) KClO3 ---> ? + ?

c) HCl + Al ---> ? + ?

**Câu 3**: (1,5đ) .Đốt cháy hoàn toàn 5,6 g sắt trong bình chứa khí O2 thu được oxit sắt từ.

a) Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

b) Tính thể tích khí O2 (ở đktc) đã tham gia phản ứng trên.

Cho biết NTK của các nguyên tố: Fe =56; = 16

**HƯỚNG DẪN CHẤM**

**MÔN: HOÁ HỌC 8**

**I- Trắc nghiệm: (5điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Đa** | **B** | **D** | **D** | **A** | **B** | **B** | **A** | **D** | **A** | **A** | **B** | **B** | **A** | **B** | **D** |

**II- Tự luận: (5điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| Câu 12đ | a) Đồng (II) oxit ( oxit bazơ)b) Đi photpho pentaoxit ( oxit axit)c) Lưu huỳnh trioxit ( oxit axit)d) Sắt ( III) oxit ( oxit bazơ) | 0,5đ0,5đ0,5đ0,5đ |
| Câu 21,5đ | a) 4P + 5O2  2P2O5 ( phản ứng hóa hợp) b) 2KClO3  2KCl + 3O2. ( phản ứng phân hủy) c) 6 HCl + 2Al  2AlCl3  + 3H2 ( phản ứng thế)  | 0,5đ0,5đ0,5đ |
| Câu 31,5đ | a) 3Fe + 2O2  Fe3O4 (1) 3mol 2mol 1mol 0,1mol x mol 1. Theo đề, ta có:

nFe = 5,6 : 56 = 0,1 mol  🡒 = x = 0,1.2:3 = 0,067 (mol) VO2 (đktc)  = 0,067.22,4 = 1,5008 *lit* | 0,5 đ0,25đ0,25 đ0,25 đ0,25 đ |