|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | **UBND HUYỆN AN LÃO**  **TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II**  **NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN: HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài: 45 phút* | |  |

**I. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mức độ**  **Chủ đề** | **Biết** | | | | | **Thông hiểu** | | | | **Vận dụng thấp** | | | | **Vận dụng cao** | | | | **Tổng** | | | | | | |
| Trắc nghiệm | | | Tự luận | | Trắc nghiệm | | Tự luận | | Trắc nghiệm | | Tự luận | | Trắc nghiệm | | Tự luận | | Trắc nghiệm | | Tự luận | | | | |
| 1. Chủ đề Oxi | - Tính chất vật lí, tính chất hóa học của oxi, phản ứng oxi hóa | | |  | | - Điều chế oxi  - Bài tập tính chất của oxi | | - Hoàn thành phương trình hóa học | |  | | - Tính toán theo phương trình hóa học | |  | | - Bài toán thực tiễn | |  | |  | | | |
| 4 | | 1,6 |  |  | 2 | 0,8 | 1/2 | 0,5 |  |  | 2/3 | 1 |  |  | 1 | 1 | 6 | 2,4 | 1,5 + 2/3 | | | 2,5 |
| 2. Không khí – Sự cháy | - Câu hỏi thực tế | | |  | |  | |  | |  | |  | |  | | . | |  | |  | | | | |
| 1 | 0,4 | |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 | 0,4 |  | |  | | |
| 3. Chủ đề hidro | - Tính chất vật lí, tính chất hóa học của hidro, điều chế hidro, phản ứng thế | | |  | |  | | - Hoàn thành phương trình hóa học | |  | | - Tính toán theo phương trình hóa học | |  | |  | |  | |  | | | | |
| 5 | 2,0 | |  |  | 3 | 1,2 | 1/2 | 0,5 |  |  | 1/3 | 1 |  |  |  |  | 8 | 3,2 | 0,5 +1/3 | **1,5** | | | |
| **Tổng** | **10** | | **4,0** |  |  | **5** | **2,0** | **1** | **1,0** |  |  | **2** | **2** |  |  | **1/3** | **1** | **15** | **6** | **3** | **4** | | | |
|  | | **40%** |  |  | **30%** | | | | **20%** | | | | **10%** | | | | **100%** | | | | | | |

**II. Đề bài**

|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN AN LÃO**  **TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II**  **NĂM HỌC 2022-2023**  **MÔN: HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài: 45 phút* |

**I.Trắc nghiệm: ( 6,0đ)**

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

A.Oxi là chất khí B.Oxi không có mùi và vị

C. Oxi tạo oxit axit với hầu hết kim loại D.Oxi cần thiết cho sự sống

**2.** Fe2O3 được gọi là

A. Đi sắt trioxit B. Sắt từ oxit C. Sắt (II) oxit D. Sắt (III) oxit.

**3.**Dãy chỉ gồm các oxit axit là:

A. CO2, Al2O3, P2O5               B. CO2, SO2, P2O5

C. FeO, CaO, Fe2O3                                               D. Na2O, BaO, H2O

**4.** Phản ứng hóa học xảy ra sự oxi hóa là:

A. CaCO3 CaO + CO2 B Na2O + H2O → 2NaOH

C. S + O2 SO2 D. Na2SO4 + BaCl → BaSO4 + 2NaCl

**5.** Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

A. Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt                               B. Sự cháy của than, củi, bếp ga

C. Sự quang hợp của cây xanh                                      D. Sự hô hấp của động vật

**6.**Người ta thu khí oxi qua nước là do:

A. Khí oxi nhẹ hơn nước                                               B. Khí oxi tan nhiều trong nước

C. Khí O2 tan ít trong nước                                           D. Khí oxi khó hoá lỏng

**7.**Đốt chấy 3,2g lưu huỳnh trong bình chứa khí O2 dư( đktc). Thể tích khí SO2 thu được là:

A. 4,48lít                 B. 2,24 lít                         C. 1,12 lít                              D. 3,36 lít

**8**. Trong không khí, khí oxi chiếm khoảng tỉ lệ về thể tích là

A. 25% . B. 79% . C. 21% . D. 80 %.

**9.** Khí H2 phản ứng được với tất cả các chất trong nhóm:

A. CuO, HgO, H2O B. CuO, HgO, O2

C. CuO, HgO, H2SO4 D. CuO, HgO, HCl

**10.** Đốt hỗn hợp gồm 20 m1 khí H2 và 20 ml khí O2. Khí nào còn dư sau phản ứng?

A. H2 dư 10 m1 B. 2 Khí vừa hết

C. O2 dư 10 m1 D. Không xác định được

**11.** Trong các phản ứng sau, phản ứng nào là phản ứng thế?

A. 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2 B. CaO + CO2  CaCO3

C. Zn + 2 HCl  ZnCl2 + H2 D. KaOH + HCl  KCl + H2O

**12.** Nguyên liệu điều chế H2 trong phòng thí nghiệm là:

A. Al, Zn B. HCl, Zn C. HCl, H2O D.MgO, HCl

**13.** Muốn điều chế 24 gam đồng bằng cách khử CuO bằng H2 thì thể tích khí H2 (đktc) cần phải dùng là

A. 8,4 lít. B. 12,6 lít. C. 6,72 lít. D. 16,8 lít.

**14.** Khí Hiđro được dùng để hàn cắt kim loại vì khí hiđro

A. Khi cháy toả nhiều nhiệt

B. Ít tan trong nước

C. Nhẹ nhất trong các chất khí

D. Có thể khử một số oxit kim loại ở nhiệt độ cao

**15.** Khi thu khí oxi và hidro với ống nghiệm bằng cách đẩy không khí thì:

A. ống nghiệm đựng H2 đặt úp còn đựng O2 để ngửa

B. Cả hai ống nghiệm đều úp

C. Ống nghiệm đựng H2 đặt ngửa còn đựng O2 để úp

D. Cả hai ống nghiệm đều ngửa

**II. Tự luận** **( 4,0đ)**

**Câu 1 (1 điểm):** Hoàn thành các phương trình hoá học sau

a. H2 + O2  b. H2 + CuO 

c. C2H6 + O2  CO2 + H2O d. KClO3  KCl + 3O2

**Câu 2 (2,0 đ):** Đốt cháy hoàn toàn 12,6g sắt trong bình chứa khí O2 thu được oxit sắt từ

( Fe3O4)

a. Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

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

c. Nếu dùng lượng khí O2 trên cho tác dụng vừa đủ với khí hidro ở nhiệt độ cao thì thu được số gam nước là bao nhiêu?

**Câu 3 (1,0 đ):** Hãy giải thích vì sao khi càng lên cao thì tỉ lệ thể tích khí oxi trong không khí càng giảm?

*( Cho biết: Fe =56; K=39;Cl=35,5; O=16; Al=27, S = 32)*

**III. Đáp án**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** |  | **ĐIỂM** |
| I. TNKQ |  |  |
| |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | | C | D | B | C | C | C | B | C | B | C | C | B | C | A | A | | Mỗi ý đúng được 0,4 x15 = 6đ |
| II. Tự luận  1 |  |  |
| *-* Phương trình a, b: Hoàn thành sản phẩm đúng: 0,125đ; cân bằng phương trình đúng: 0,125  - Phương trình c, d: cân bằng phương trình đúng: 0,25  a. 2H2 + O2  2H2­O  b. H2 + CuO  Cu + H2O  c. 2C2H6 + 7O2  4CO2 + 6H2O  d. KNO3  KNO2 + O2 | 1 điểm |
| 2 | 1. 3Fe + 2O2 Fe3O4   nFe = = = 0,225 mol | 0,5 điểm |
| 1. nO2 = = 0,15 mol   Thể tích khí oxi tham gia phản ứng là: 0,15. 22,4 = 6,72 lít | 0,5 điểm |
|  | 1. 2H2 + O2  2H2O   nH2O = = 0,15 mol  Số gam nước thu được là: 0,15.18 = 2,7 gam | 1 điểm |
| 3 | Khi càng lên cao thì tỉ lệ lượng khí oxi càng giảm là do khí oxi nặng hơn không khí(nặng hơn rất nhiều lần các khí khác như nitơ, heli, hiđro,...). Do đó, càng lên cao,lượng khí oxi càng giảm | 1 điểm |