|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  |  |  | | --- | --- | --- | | **Tuần 24**  **Tiết 46** | **BÀI KIỂM TRA 1 TIẾT, SỐ 3** | **Ngày soạn:20/02/2019**  **Ngày dạy: 22-23/02/2019** |   **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.  ***2. Kĩ năng:***  a) Giải câu hỏi trắc nghiệm khách quan.  b) Xác định các chất cụ thể.  c) Tính toán hóa học.  ***3. Thái độ:***  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  ***4. 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.  **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 cần đạt** | | | | | | | | | | | | | | **Cộng** |
| **Biết** | | | | | **Hiểu** | | | | **Vận dụng thấp** | | **Vận dụng cao** | | |
| TN | TL | | | | TN | | | TL | TN | TL | TN | TL | |  |
| **1.** Oxi - Không khí. Sự oxi hóa | - Biết tính chất vật lý của oxi .  - Biết được thành phần của không khí, sự cháy  - Nhận biết PƯ có xảy ra sự oxi hóa.  - Chất dùng để điều chế oxi trong PTN, ứng dụng oxi  - Phương pháp thu khí oxi | | | | |  | | | | -Tính toán hóa học về điều chế oxi, tính chất oxi | |  | | |  |
| **Số câu hỏi** | **6** | |  | | |  | |  | | **2** |  |  |  | | **7** |
| **Số điểm** | **2 đ** | |  | | |  | |  | | **0,67đ** |  |  |  | | **2,31 đ** |
| **2.** Oxit - Phản ứng hoá học. | Nhận biết được oxit; Phân loại oxit, phản ứng hoá học.  Gọi tên oxit | | | | | - Cân bằng được phương trình hóa học và phân loại được phản ứng HH.  - Viết được tên oxit.  - Phản ứng phân hủy, hóa hợp | | | |  | |  | | |  |
| **Số câu hỏi** | **2** | | | **1** | | **5** | **1** | | |  |  |  | |  | **8** |
| **Số điểm** | **0,67đ** | | | **1** | | **1,66đ** | **1** | | |  |  |  | |  | **2,64 đ** |
| **3.** Giải các bài toán hoá học. |  | | | | | Viết PTPƯ | | | | - Tính thể tích khí oxi tham gia phản ứng. | | - Tính khối lượng chất tham gia . | | |  |
| **Số câu hỏi** |  | | | |  | **1/3** |  | | |  | **1/3** |  | | **1/3** | **1** |
| **Số điểm** |  | | | |  | **0,5** |  | | |  | **1,5** |  | |  |  |
| **Tổng số câu** | **12** | | | | | **19/3** | | | | **7/3** | |  | | **1/3** | **11** |
| **Tổng số điểm** | **3.67** | | | | | **3,16** | | | | **2,17** | |  | | **1** | **10** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **TrườngTHCS Hoàng Văn Thụ**  **Họ và tên:..................................**  **Lớp:...8..............** | **KIỂM TRA 1 TIẾT BÀI SỐ 3 HỌC KỲ II**  **MÔN: HÓA HỌC 8** | **Điểm** |

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm*).Hãy khoanh tròn vào chữ cái trước câu trả lời đúng .***

**Câu 1**. Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy nước là do khí oxi có tính chất sau :

A. Nặng hơn không khí B. Tan nhiều trong nước C. Ít tan trong nước D. Khó hóa lỏng

**Câu 2.** Điều khẳng định nào sau đây là đúng, không khí là

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

**Câu 3**: Phản ứng hóa học nào xảy ra sự oxi hóa

A. 4 P + 5 O2  2 P2O5 B. Na2O + H2O  2NaOH

C. CaCO3  CaO + CO2 D. Fe2O3 + 3 CO  2 Fe + 3CO2

**Câu 4:** Số gam KMnO4 cần dùng để điều chế 2,24 lít khí oxi (đktc) trong phòng thí nghiệm là

A. 15,8 g; B. 31,6 g; C. 23,7 g; D. 17,3 g.  
**Câu 5**. Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là

A. KClO3 và KMnO4 . B. KMnO4 và H2O.

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

**Câu6.** Trong không khí, chất nào duy trì sự cháy.

A. hơi nước; B. khí oxi; C. khí cacbonic ; D. khí Nitơ.

**Câu 7** : Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hóa hợp

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

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

**Câu 8 :** Phản ứng nào sau đây là phản ứng phân hủy:

A. CaO + H2O Ca(OH)2

B. 4P + 5O2 t0 2P2O5

C. 2KMnO4 t0 K2MnO4 + MnO2 + O2­

D. S + O2 t0 SO2

**Câu 9*.*** Sự oxi hóa chậm là:

A. Sự oxi hóa mà không tỏa nhiệt. B. Sự oxi hóa mà không phát sáng.

C. Sự oxi hóa toả nhiệt mà không phát sáng. D. Sự tự bốc cháy

**Câu 10 *.*** Trong các nhóm oxit sau, nhóm oxit nào là oxit axit:

A. CO , CO2 , MnO2 , Al2O3 , P2O5 . B. SiO2 , P2O5 , N2O5 , CaO.

C. CO2 , SiO2 , NO2, MnO2 , CaO. D. CO2 , SiO2 , NO2 , N2O5 , P2O5

**Câu 11*.*** Đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam Mg ngoài không khí , khối lượng MgO thu được sau phản ứng là?

A. 2,4g B. 40g C. 4g D. 3,2g

**Câu 12**.Trong các phương trình hoá học dưới đây phương trình hoá học nào viết đúng?

A. 4Ca + O2  2Ca2OB. 4Ca + 3O2  2Ca2O3

C. 2Ca + O2  2CaO D. Ca + O2  CaO

**Câu 13**.Trong các nhóm oxit sau, nhóm oxit nào là oxit bazơ

A. CaO , CO2 , MnO2 , Al2O3 , P2O5 . B. SiO2 , Fe2O3 , Na2O , CaO, ZnO

C. BaO , CuO , Na2O, MnO2 , Fe2O3. D. CO2 , SiO2 , NO2 , N2O5 , P2O5 .

**Câu 14:** Khi dập tắt ngọn lửa bằng xăng dầu người ta không dùng

A. Cát; B. Nước; C. Bình cứu hỏa; D. Chăn khô.

**Câu 15 :** Thành phần của không khí theo thể tích là

A.78% N2 ,21% khí khác, 1% O2 B.78% O2 ,21% N2 ,1% khí khác

C.78% N2 ,21% O2 ,1% khí khác D. 78% khí khác,21% N2 , 1% O2

**Phần II: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 16:** (1 điểm) Viết tên các oxit sau.

a/ Fe2O3 .....................................,b/ P2O5....................................................,c /SO3................................................,d/ K2O........................................

**Câu 17**(1 điểm) Cân bằng phương trình hóa học của các phản ứng sau và cho biết thuộc loại phản ứng hóa học nào(ghi tên trong ngoặc đơn)

a,KNO3 ---> KNO2 + O2. (­.................................................) b, Al + Cl2 ---> AlCl3 (........................................................)

**Câu 18:**(3 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 112g sắt trong bình chứa khí O2 tạo Fe3O4

a. Viết phương trình hóa học xảy ra.

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

c. Để có thể tích khí oxi(ở đktc) dùng cho phản ứng trên thì cần dùng bao nhiêu gam KClO3 để phân huỷ.

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

BÀI LÀM

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

ĐÁP ÁN

Phần 1: TRẮC NGHIỆM

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| ĐA | c | b | a | B | a | b | d | c | c | d | c | c | c | a | c |

Phần 2: Tự luận:

Câu 16: Đọc đúng 1 chất 0,25 điểm

Câu 17: Cân bằng và phân loại phản ứng đúng 1 PTPƯ: 0,25điểm

Câu 18: a/Viết đúng PT : 0,5 điểm

b/ Tính được số mol sắt: 0.5 điểm

Tính số mol oxi: 0.5 điểm

Tính thể tích oxi: 0.5 điểm

c/Viết PTPƯ 0,5điểm

Tính số mol KClO3 0.5 điểm

Tính khối lượng KClO3 0.5 điểm