**PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO HUYỆN VĨNH THUẬN**

**TRƯỜNG TH&THCS VĨNH BÌNH BẮC**

**ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II,**

**MÔN HÓA HỌC, LỚP 8**

**Năm học: 2022-2023**

**I. Mục đích yêu cầu :**

**1. Về kiến thức:** Kiểm tra học sinh:

* Chương oxi
* Chương hiđro- nước
* Chương dung dịch

**2. Về kĩ năng:** Kiểm tra kĩ năng:

 + Viết công thức hóa học của hợp chất vô cơ và phân loại, viết phương trình hóa học, lập phương trình hóa học, nhận biết chất.

 + Giải bài toán tính theo phương trình hóa học, vận dụng, tính toán, lập luận, ...

**3.Thái độ:**

Giáo dục ý thức làm bài trung thực

**4. Phát triển năng lực**.

- Năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học: nhận biết công thức hóa học của hợp chất vô cơ, viết đúng CTHH và phương trình hóa học.

- Năng lực thực hành hóa học: cách thu khí hiđro, phân biệt chất thông qua thí nghiệm.

- Năng lực tính toán: Tính khối lượng, thể tích, số mol, xác định nồng độ dung dịch.

**II. Hình thức đề kiểm tra:** Trắc nghiệm 30% và tự luận 70%.

**III. Ma trận, bảng đặc tả kiểm tra**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **STT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **ĐƠN VỊ KIẾN THỨC** | **CÂU HỎI THEO MỨC ĐỘ NHẬN THỨC** | **TỔNG SỐ CÂU** | **TỔNG THỜI GIAN** | **TỈ LỆ %** |
| **NHẬN BIẾT** | **THÔNG HIỂU** | **VẬN DỤNG** | **VẬN DỤNG CAO** |
| **CH****TN** | **Thời****gian** | **CH****TL** | **Thời gian** | **CH****TN** | **Thời****gian** | **CH****TL** | **Thời gian** | **CH****TN** | **Thời****gian** | **CH****TL** | **Thời gian** | **CH****TN** | **Thời****gian** | **CH****TL** | **Thời gian** | **CH****TN** | **CH****TL** |
| **1** | **OXI – KHÔNG KHÍ** | Tính chất Oxi | 2 | 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 2 |  | 2 | 5 |
| Điều chế Oxi | 1 | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  | 1 | 2,5 |
| Oxit | 1 | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  | 1 | 2,5 |
| Thành phần không khí |  |  |  |  | 1 | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  | 1 | 2,5 |
| Tính chất không khí | 1 | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 |  | 1 | 2,5 |
|  |  | Nhận biết các chất khí |  |  |  |  |  |  | 1 | 8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 | 8 | 20 |
| 2 | **HIDRO-NƯỚC** | Tính chất hidro | 3 | 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 3 |  | 3 | 7,5 |
|  |  | Phản ứng thế |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1a,b | 10 |  |  |  |  |  | 1a,b | 10 | 20 |
|  |  | Nước |  |  |  |  | 1 | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  | 1c | 7 | 1 | 1c | 8 | 12,5 |
|  | **DUNG DỊCH** | Nồng độ dung dịch |  |  | 1 | 8 | 2 | 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 2 | 1 | 10 | 25 |
| ***tổng*** | 8 | 8 | 1 | 8 | 4 | 4 | 1 | 8 |  |  | 1a.b | 10 |  |  | 1.c | 7 | 12 | 3 | 45 | 100 |
| ***tỉ lệ%*** | **40%** | **30%** | **20%** | **10%** |  |  |  | **100** |
| **Tổng điểm** | **70** | **30** |  |  |  | **100** |

**BẢNG ĐẶT TẢ**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC** | **ĐƠN VỊ KIẾN THỨC** | **YÊU CẦU CẦN ĐẠT CẦN KIỂM** | **Số câu hỏi theo mức độ nhận thức** |
| **NHẬN BIẾT** | **THÔNG HIỂU** | **VẬN DỤNG** | **VẬN DỤNG CAO** |
| **1** | **OXI – KHÔNG KHÍ** | Tính chất Oxi | *Nhận biết:*-Tính chất vật lí của Oxi- Khí oxi cần cho hô hấp | 2 |  |  |  |
| Điều chế Oxi | *Nhận biết:** Nguyên liệu để điều chế Oxi
 | 1 |  |  |  |
| Phân loại Oxit | *Nhận biết*Khái niệm oxit | 1 |  |  |  |
| Thành phần không khí | *Thông hiểu* Hiểu được thành phần không khí |  | 1 |  |  |
| Tính chất không khí | *Nhận biết*Tính chất không khí | 1 |  |  |  |
| Nhận biết các chất khí | *Thông hiểu*Nhận biết các chất khí : O2, H2, KK |  | 1 |  |  |
| **2** | **HIDRO-NƯỚC** | Tính chất hidro | *Nhận biết*-Biết tính chất vật lí của hidro- Biết cách thu khí hydro trong phòng thí nghiệm *Vận dụng*Biết cách tính V hidro | 3 |  | 1b |  |
|  |  | Nước | *Nhận biết** Công thức hóa học của nước

*Vận dụng cao*Viết được phản ứng sinh nướcTính khối lượng nước |  | 1 |  | 1c |
| Phản ứng thế |  *Vận dụng* Viết được phản ứng thế |  |  | 1a |  |
| **3** | **DUNG DỊCH** |  Nồng độ dung dịch | *Thông hiểu** Biết tính nồng độ % và nồng độ mol
 | 1 | 2 |  |  |
| **Cộng** |  | 9 | 5 | 1a.b. | 1.c |

**IV. Đề kiểm tra**

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD-ĐT HUYỆN VĨNH THUẬN****TRƯỜNG TH&THCS VĨNH BÌNH BẮC** ĐỀ CHÍNH THỨC | Đề kiểm tra cuối kỳ II, năm học 2022-2023Môn: Hóa học 8Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian giao đề) |

**PHẦN TRẮC NGHIỆM** (3 điểm)

*Hãy khoanh tròn câu trả lời đúng.*

Câu 1 : Sự tác dụng của oxi với một chất gọi là :

 A . sự oxi hóa B . sự cháy C. sự đốt nhiên liệu D . sự thở

Câu 2: Chất dùng để điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm là :

 A . H2O B. CaCO3 C . Không khí D. KMnO4

**Câu 3:**Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

 A. Sự quang hợp của cây xanh  B. Sự cháy của than, củi, bếp ga

 C. Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt  D. Sự hô hấp của động vật

Câu 4: Oxit là hợp chất của oxi với

A.Nhiều nguyên tố khác. B. Một nguyên tố kim loại.

 C. Một nguyên tố phi kim. D. Một nguyên tố hóa học khác.

**Câu 5:**Khí được con người sử dụng để hô hấp là:

 A. H2. B. O2.        C. N2. D. CO2.

**Câu 6:**Thành phần không khí gồm

 A. 21% N2; 78% O2 và 1% là các khí khác.

 B. 78% N2; 21% O2 và 1% là các khí khác.

 C. 50% N2; 20% O2 và 30% là các khí khác.

 D. 100% O2

**Câu 7**: Tính chất vật lí nào dưới đây không phải của hiđro?

 A. Là chất khí không màu, không mùi, không vị. B. Tan ít trong nước.

 C. Tan nhiều trong nước.  D. Nhẹ hơn không khí

Câu 8: Để thu khí hiđro trong phòng thí nghiệm bằng cách đẩy nước ngư­ời ta dựa vào tính chất nào của khí Hiđro:

 A. Nhẹ hơn không khí. C. Không tác dụng với không khí.

 B. Không tác dụng với nư­ớc. D. Nhẹ hơn không khí và ít tan trong n­ước.

Câu 9: Người ta điều chế đồng bằng cách dùng H2 khử.

 A. MgO B. Cao C. CuO D. ZnO

Câu 10: Công thức hóa học của nước là:

1. H2S B. H2O C. H2SO4 D. H2O2

Câu11. Nồng độ phần trăm của một dung dịch cho biết số gam chất tan có trong

A. 100 gam dung dịch. B.100 ml dung dịch.

 C.100 gam nước. D.100 ml nước.

Câu 12 . Nồng độ mol của 0,5mol MgCl2 trong 1,5 lít dung dịch là:

1. 3,3M B. 33M C . 30M D 0,33M

**PHẦN TỰ LUẬN (7 điểm)**

**Câu 13**. a/Hãy viết công thức tính nồng độ phần trăm?

 b/ Áp dụng: Hòa tan 50 gam NaCl vào nước được 500 gam dung dịch. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch? (2đ)

**Câu 14**. Có 3 lọ đựng các chất sau: Khí H2, O2 và không khí. Làm thế nào để nhận biết lọ nào đựng chất nào? (2đ)

**Câu 15**. (3 điểm) Cho 13 gam kẽm phản ứng hoàn toàn với dung dịch HCl.

 a. Viết phương trình phản ứng xảy ra

 b. Tính thể tích khí hidro sinh ra (đktc)

 c. Nếu dùng toàn bộ lượng H2 bay ra ở trên sẽ điều chế được bao nhiêu gam nước

 ( Zn = 65 ; Cl = 35,5 ;; O = 16 ; H= 1 )

**V. Hướng dẫn chấm**

Phần trắc nghiệm (3 điểm) . Mỗi câu đúng 0,25 đ

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

Phần tự luận (7 điểm)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm**  |
|  **1** | a/ công thức tính nồng độ phần trăm: C% = . 100%b/ Áp dụng: Nồng độ phần trăm của dung dịch NaCl là C%= (50x100) : 500 = 10 % | **2 điểm**1 1 |
| **2** |  Dùng que đóm than hồng để thử+ Lọ nào bùng cháy mạnh là lọ chứa OxiCòn lại Hidro và không khíDùng que đóm đang cháy để thửLọ nào cháy có màu xanh nhạt là lọ chứa hidroLọ còn lại là kk | **2 điểm** (0.5 đ) (0.5 đ) (0.5 đ) ( 0.5) |
| **5** |   a. Zn +2 HCl → ZnCl2 + H2 b. Số mol kẽm tham gia phản ứng nZn = 13/65 = 0,2 (mol) nH2 = nZn = 0.2 ( mol) VH2  = 0,2. \* 22.4 = 4,48 ( l) t0c/ 2 H2 + O2 → 2H2O  nH2O = n H2 = 0,2 (mol) m H2O = 0,2 . 18 = 3,6 (g) | **3 điểm** 0,5 0,50,50,50,50,250,25 |

 ***(HS tính bằng cách khác, đúng kết quả vẫn được điểm tối đa)***