|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN MAI SƠN** | CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM |
| **TRƯỜNG TH&THCS HOÀNG VĂN THỤ** | **Độc lập - Tự do - Hạnh phúc** |

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA**

**KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG ĐẦU NĂM - NĂM HỌC 2018 - 2019**

**Môn**: **Hóa học - Lớp 9**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Chủ đề** | **Mức độ nhận thức** | | | | | | ***Tổng*** |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **Mức độ thấp** | **Mức độ cao** |
| **1. Lớp 8** | NhËn ra ®­îc oxit, oxit axit, oxit baz¬. |  |  |  | Tính được khối lượng của chất tham gia PƯ hoặc sản phẩm | Vận dụng được công thức để tính được CM, C% |  |
| *Số câu*  *Số điểm*  *Tỉ lệ (%)* | *8*  *2*  *20* |  |  |  | *½*  *1*  *10.* | *½*  *1*  *10.* | *9*  *4*  *40* |
| **2.** **Lớp 9** | Biết được TCHH của oxit:  + Oxit bazơ  + Oxit axit  - Sự phân loại oxit | BiÕt cách nhận biết chất |  | Viết phương trình thể hiện tính chất hóa học của oxit axit và oxit bazơ |  |  |  |
| *Số câu*  *Số điểm*  *Tỉ lệ (%)* | *4*  *1*  *10* | *1*  *2*  *20* |  | *1*  *3*  *30* |  |  | *6*  *6*  *60* |
| ***Tổng số câu***  ***Tổng số điểm***  ***Tổng tỷ lệ(%)*** | ***13***  ***5***  ***50*** | | ***1***  ***3***  ***30*** | | ***1***  ***2***  ***20*** | | ***15***  ***10***  ***100*** |

|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN MAI SƠN** | CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM |
| **TRƯỜNG TH&THCS HOÀNG VĂN THỤ** | **Độc lập - Tự do - Hạnh phúc** |

**ĐỀ KIỂM TRA KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG ĐẦU NĂM**

**NĂM HỌC 2019 - 2020**

**Môn**: **Hóa học 9**

***Thời gian 45phút (Không kể thời gian giao đề)***

**I. Phần trắc nghiệm (3 điểm)**

**Câu 1**: Oxit là

A. hỗn hợp của nguyên tố oxi với một nguyên tố hoá học khác.

B. hợp chất của nguyên tố phi kim với một nguyên tố hoá học khác.

C. hợp chất của oxi với một nguyên tố hoá học khác.

D. hợp chất của nguyên tố kim loại với một nguyên tố hoá học khác.

**Câu 2:** Chất khí nào sau đây là nguyên nhân gây ra hiệu ứng nhà kính?

A. CO2                    B. O2                        C. N2                            D. H2

**Câu 3:** Oxit axit là

A. những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

B. những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

C. những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.

D. những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 4**:  Oxit Bazơ là

A. những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.

B. những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

C. những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.

D. những oxit chỉ tác dụng được với muối.

**Câu 5:** Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là

A. CO2,                   B. Na2O.                 C. SO2,                  D. P2O5

**Câu 6**: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là

A. K2O.                   B. CuO.                   C. P2O5.                  D. CaO.

**Câu 7:** Công thức hoá học của sắt oxit, biết Fe có hóa trị (III) là

A. Fe2O3.                B. Fe3O4.                    C. FeO.                   D. Fe3O2.

**Câu 8:** Dãy chất sau đây chỉ gồm các oxit là

A. MgO, Ba(OH)2, CaSO4, HCl. B. MgO, CaO, CuO, FeO.

C. SO2, CO2, NaOH, CaSO4. D. CaO, Ba(OH)2, MgSO4, BaO.

**Câu 9:** Dãy chất gồm các oxit axit là

A. CO2, SO2, NO, P2O5. B. CO2, SO3, Na2O, NO2.

C. SO2, P2O5, CO2, SO3. D. H2O, CO, NO, Al2O3.

**Câu 10:** Dãy chất gồm các oxit bazơ là

A. CuO, NO, MgO, CaO. B. CuO, CaO, MgO, Na2O.

C. CaO, CO2, K2O, Na2O. D. K2O, FeO, P2O5, Mn2O7.

**Câu 11:** Sản phẩm của phản ứng phân hủy canxicacbonat bởi nhiệt là

A. CaO và CO        B. CaO và CO2.        C. CaO và SO2.       D. CaO và P2O5.

**Câu 12**: Để loại bỏ khí CO2 có lẫn trong hỗn hợp (O2 , CO2), người ta cho hỗn hợp đi qua dung dịch chứa

           A. HCl                   B. Ca(OH)2                     C. Na2SO4                     D. NaCl

**II. Phần tự luận (7 điểm)**

**Câu 1** (*3 điểm*)**:** a.Viết phương trình phản ứng của HCl với các chất sau: BaO, CuO

b.Viết phương trình phản ứng của NaOH với các chất sau: SO2, CO2.

**Câu 2** (*2 điểm*) **:** Bằng phương pháp hóa học nào có thể nhận biết hai chất khí không màu là CO2 và O2. Viết phương trình phản ứng hóa học.

**Câu 3** (*2 điểm*) **:** Biết 2,24 lit khí CO2 (đktc) tác dụng vừa đủ với 200ml dung dịch Ba(OH)2 sản phẩm sinh ra là BaCO3 và H2O.

**a)** Viết phương trình phản ứng.

**b)** Tính khối lượng chất kết tủa thu được.

**c)** Tính nồng độ mol của dung dịch Ba(OH)2 đã dùng.

|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN MAI SƠN** | CỘNG HÒA XÃ HỘI CHỦ NGHĨA VIỆT NAM |
| **TRƯỜNG TH&THCS HOÀNG VĂN THỤ** | **Độc lập - Tự do - Hạnh phúc** |

**HƯỚNG DẪN CHẤM BÀI KIỂM TRA**

**KHẢO SÁT CHẤT LƯỢNG ĐẦU NĂM NĂM HỌC 2019 - 2020**

**Môn**: **Hóa học 9**

**I. Trắc nghiệm: (3 điểm).**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| Đáp án | C | A | B | A | B | C | A | B | C | B | B | B |
| Điểm | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 |

**II. Tự luận (7 điểm).**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Biểuđiểm** |
| 1 | a.Phương trình phản ứng của HCl với các chất sau: BaO, CuO  2 HCl + BaO → BaCl2 + H2O  2 HCl + CuO → CuCl2 + H2O  b. Phương trình phản ứng của NaOH với các chất sau: SO2, CO2.  SO2 + 2NaOH → Na2SO3 + H2O  CO2 + 2NaOH → Na2CO3 + H2O | 0.75  0.75  0.75  0.75 |
| 2 | Sục hai chất khí không màu vào hai ống nghiệm chứa nước vôi Ca(OH)2 trong. Ống nghiệm nào bị vẩn đục, thì khí ban đầu là CO2, khí còn lại là O2.  PTPỨ: Ca(OH)2 + CO2 → CaCO3↓ + H2O | 1  1 |
| 3 | **a)** Phương trình phản ứng hóa học:  CO2 + Ba(OH)2 → BaCO3 ↓ + H2O  **b)** Dựa vào phương trình phản ứng trên ta có:  nBaCO3 = nCO2 = 0,1 mol.  ⇒ mBaCO3 = 0,1 x 197 = 19,7 g.  **c)** Dựa vào phương trình phản ứng trên ta nhận thấy:  nBa(OH)2 = nCO2 = 0,1 mol, VBa(OH)2 = 200ml = 0,2 lít | 0.5  0.5  0.5  0.5  0.5  0.5 |

*Chiềng Mung, ngày 23 tháng 9 năm 2019*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CHUYÊN MÔN DUYỆT** | **TỔ TRƯỞNG** | **NGƯỜI RA ĐỀ**  **Trần Thị Hằng** |