|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TP HẢI DƯƠNG  **TRƯỜNG THCS HẢI TÂN** | **MA TRẬN**  **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA KỲ II**  NĂM HỌC 2022-2023  **Môn: Hóa học** – Lớp 8  *Thời gian làm bài: 45 phút* |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Mức độ nhận biết** | | | | | | | | | | | **Tổng điểm** |
| **Nhận biết** | | | | **Thông hiểu** | | | **Vận dụng thấp** | | **Vận dụng cao** | |
| **TN** | | **TL** | | **TN** | | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| Tính chất của oxi | - Viết các PTHH dựa vào tính chất hóa học của oxi.  - Phân biệt được khí oxi với không khí. | | | |  | | | - Tính khối lượng; thể tích sản phẩm trong phản ứng với oxi. | |  | |  |
| Số câu Số điểm | 1  (0,25đ) | | 1/4 (0,5đ) | |  | |  |  | 1/4 (1,5đ) |  |  | 2,25đ |
| Điều chế oxi. | Điều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm. | | | |  | | | * Thu khí oxi | |  | |  |
| Số câu Số điểm | 1  (0,25đ) |  | | |  |  | | 1 0,25đ |  |  |  | 0,5đ |
| Oxit | Biết oxit là hợp chất của 2 nguyên tố, trong đó có một nguyên tố là oxi.  Đọc tên, phân loại các oxit cụ thể. | | | |  | | |  | |  | |  |
| Số câu  Số điểm | 2  (0,5đ) | | | 1  (1đ) |  |  | |  |  |  |  | 1,5đ |
| Không khí- Sự cháy | Thành phần phần trăm về thể tích các chất trong không khí. | | | |  | | |  | |  | |  |
| Số câu Số điểm | 1  (0,25đ) | | |  |  | |  |  |  |  |  | 0,25đ |
| Tính chất, ứng dụng của hiđro | Tính chất, ứng dụng của hiđro | | | |  | |  | Lập CTHH của oxit dựa vào tỉ lệ khối lượng các nguyên tố. | |  |  |  |
| Số câu Số điểm | 2  (0,5đ) | | |  |  | |  | 1  0,25đ |  |  |  | 0,75đ |
| Điều chế khí hiđro | Điều chế, thu, nhận biết khí hiđro trong phòng thí nghiệm. | | | |  | |  |  |  |  |  |  |
| Số câu Số điểm | 3  (0,75đ) | | |  |  | |  |  |  |  |  | 0,75đ |
| Tổng hợp các kiến thức trên |  | | | | - Viết các PTHH  - Phân biệt phản ứng hóa hợp với phản ứng phân hủy, phản ứng thế | | |  | | Xác định chất dư, chất phản ứng hết trong phản ứng cháy. | |  |
| Số câu Số điểm |  | | |  |  | | 1 (3đ) |  |  |  | 1/2 (1đ) | 4đ |
| Tổng điểm | 4 | | | | 3 | | | 2 | | 1 | | 10đ |

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TP HẢI DƯƠNG  **TRƯỜNG THCS HẢI TÂN**  Ngày kiểm tra: ...../3/2023  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA KỲ II**  NĂM HỌC 2022-2023  **Môn: Hóa học** – Lớp 8  *Thời gian làm bài: 45 phút*  (Đề kiểm tra gồm 02 trang) |

**I. TRẮC NGHIỆM.** *(3,0 điểm)*

***Em hãy lựa chọn một đáp án đúng nhất trong mỗi câu sau rồi viết vào phiếu bài làm của mình.***

**Câu 1.** Oxit có công thức hóa học là Na2O được gọi tên là gì?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Nitơ oxit. | **C.** Natri (II) oxit. |
| **B.** Natri (I) oxit. | **D.** Natri oxit. |

**Câu 2.** Chất khí chiếm 78% thể tích không khí là khí gì?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** N2. | **C.** O2. |
| **B.** SO2. | **D.** CO2. |

**Câu 3.** Người ta dùng hóa chất nào để điều chế khí hiđro trong phòng thí nghiệm?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Dung dịch axit: HCl, H2SO4, …. | **C.** Điện phân nước. |
| **B.** Kim loại Zn, Mg, …. | **D.** Cả A và B. |

**Câu 4.** Một oxit của lưu huỳnh có tỉ lệ khối lượng giữa lưu huỳnh và oxi là 1:1. Công thức hóa học của oxit đó là gì?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** SO. | **C.** SO3. |
| **B.** SO2. | **D.** S2O3. |

**Câu 5.** Trong các chất sau, chất nào được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** KClO3, CaCO3. | **C.** K2SO4, CuO. |
| **B.** KMnO4, KClO3. | **D.** KMnO4, K2SO4. |

**Câu 6.** Dãy chất nào sau đây gồm toàn các oxit?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** HCl, Al(OH)3, Na2O, Al2O3. | **C.** N2O, FeO, CO2, P2O5. |
| **B.** ZnSO4, SO2, N2, ZnO. | **D.** Ba(OH)2, CaO, H2S, NH3. |

**Câu 7.** Thu khí oxi vào lọ bằng phương pháp đẩy không khí ta phải đặt bình chứa khí oxi như thế nào?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Đặt đứng bình. | **C.** Đặt ngang bình. |
| **B.** Đặt ngược bình. | **D.** Không thu được khí oxi. |

**Câu 8.** Trong các chất sau, chất nào tác dụng với khí hiđro sinh ra Fe?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** O2. | **C.** FeO. |
| **B.** CuO. | **D.** K2SO4. |

**Câu 9.** Vì sao khí hiđro được dùng để bơm vào khinh khí cầu, bóng thám không?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khi cháy tỏa nhiều nhiệt. | **C.** Có tính khử. |
| **B.** Hòa tan ít trong nước. | **D.** Nhẹ nhất trong các chất khí. |

**Câu 10.** Vì sao có thể thu khí hiđro vào lọ bằng cách đẩy nước?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Khí hiđro nhẹ hơn nước. | **C.** Khí hiđro không tác dụng với nước. |
| **B.** Khí hiđro ít tan trong nước. | **D.** Khí hiđro ít tan trong nước và không tác dụng với nước. |

**Câu 11.** Có thể dùng cách nào sau đây để phân biệt khí oxi và không khí?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Que đóm. | **C.** Nước vôi trong. |
| **B.** Nước. | **D.** Tàn đóm đỏ. |

**Câu 12.** Nhận biết khí hiđro bằng cách nào?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Đốt cháy. | **C.** Nước vôi trong. |
| **B.** Hòa vào nước. | **D.** Tàn đóm đỏ. |

**II. Tự luận** *(7 điểm)*

**Câu 1.** *(3 điểm):*

Hoàn thành các phương trình hóa học sau, ghi rõ các điều kiện (nếu có) :

1. ……………… ---› KCl + O2
2. …….. + O2 ---› SO2
3. …….. + HCl ---› MgCl2 + …….

Trong các phản ứng trên, hãy chỉ ra đâu là phản ứng hóa hợp, phản ứng phân hủy, phản ứng thế? Giải thích vì sao?

**Câu 2.** *(1 điểm):*

Cho các oxit sau: FeO, P2O5, CaO, SO3.

Hãy chỉ ra đâu là oxit axit, oxit bazơ và gọi tên các oxit đó?

**Câu 3.** *(3 điểm):*

Đốt cháy 27 gam nhôm trong bình chứa 22,4 lít khí oxi ở đktc tạo thành

nhôm oxit (Al2O3).

1. Chất nào còn dư sau phản ứng? Tính số mol còn dư?
2. Tính khối lượng nhôm oxit tạo thành?

***Cho: C= 12, H = 1; O = 16; S = 32; Al = 27***

------------------ Hết ------------------

SBD: ............................ Họ và tên thí sinh: .............................................................

Giám thị 1: ............................................... Giám thị 2: ............................................

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TP HẢI DƯƠNG  **TRƯỜNG THCS HẢI TÂN**  Ngày kiểm tra: ...../3/2023  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ GIỮA KỲ II**  NĂM HỌC 2022-2023  **Môn: Hóa học** – Lớp 8  *Thời gian làm bài: 45 phút*  (Hướng dẫn chấm gồm 02 trang) |

**I. TRẮC NGHIỆM.** *(3,0 điểm):*

Mỗi đáp án chọn đúng được 0,25 điểm**.**

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

**II. TỰ LUẬN** *(7,0 điểm).*

|  |  |
| --- | --- |
| **Đáp án** | **Biểu điểm** |
| **Câu 1:** Mỗi phương trình được 0,5 điểm   1. 2KClO3  2KCl + 3O2 2. S + O2  SO2 3. Mg + 2HCl  MgCl2 + H2   - Phản ứng b là phản ứng hóa hợp vì từ nhiều chất ban đầu tạo thành 1 chất mới.  - Phản ứng a là phản ứng phân hủy vì từ 1 chất ban đầu tạo ra nhiều chất mới.  - Phản ứng c là phản ứng thế vì nguyên tử trong đơn chất thay thế nguyên tử của nguyên tố trong hợp chất.  (Xác định đúng loại phản ứng: 0,25 điểm, giải thích đúng: 0,25 điểm) | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |
| **Câu 2:** Phân loại và gọi tên đúng mỗi oxit: 0,25điểm.  - Các oxit axit:  P2O5: Điphotpho pentaoxit  SO3: Lưu huỳnh trioxit  - Các oxit bazơ:  FeO: Sắt (II) oxit  CaO: Canxi oxit | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |
| **Câu 3:**   1. Ta có:   PTHH: 4Al + 3O22Al2O3  Lập tỉ số:  . Vậy nhôm phản ứng hết, oxi phản ứng còn dư  Theo PTHH:  →  Theo PTHH: | 0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,75đ  0,5đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ |

***Lưu ý:***

- HS giải theo cách khác nếu đúng vẫn được điểm tối đa.

- Nếu không cân bằng hoặc thiếu điều kiện phản ứng trừ nửa số điểm của phương trình.

- Trong các bài tập tính theo phương trình hóa học, nếu viết sai phương trình hoặc không cân bằng phản ứng thì phần tính theo phương trình đó không được tính điểm.

------------------ Hết ------------------