|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT NAM TRÀ MY**TRƯỜNG PTDTBT THCS TRÀ LENG** | **MA TRẬN KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I** **NĂM HỌC 2022 - 2023** **MÔN: Hoá học – Lớp 9** |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  **CẤP ĐỘ****CHỦ ĐỀ**  | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao**  | **Cộng** |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |  |
| **1:** Oxit | - Biết sản xuất một số oxit quan trọng.- Biết được ứng dụng của oxit. | - Hiểu được các tính chất hóa học của oxit. | - Viết PTHH xảy ra |  |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | **4** **1,33** **13,3%** |  | **2** **0,67** **6,7%** |  |  | **1/3****0,5****5%** |  |  | **6+1/3****2,5****25%** |
| **2:** Axit | - Biết các tính chất hóa học của axit, H2SO4đặc. | - Viết PTHH minh họa để sản xuất axit sunfuric. |  | -Tính C% của chất tan trong dung dịch sau phản ứng |  |
| *Số câu* *Số điểm* *Tỉ lệ %* | **2****0,67** **6,7%** |  |  | **1****2,0****20%** |  |  |  | **1/3****1,0****10%** | **3+1/3****3,67****36,7%** |
| **3:** Bazơ | - Biết các tính chất hóa học của bazơ- Biết sản xuất một số bazơ quan trọng |  |  |  |  |
| *Số câu**Số điểm**Tỉ lệ %* | **4** **1,33** **13,3%** |  |  |  |  |  |  |  | **4****1,33****13,3%** |
| **Chủ đề 4:** Muối | - Biết các tính chất hóa học của muối, xác định được các loại phản ứng. | - Hiểu được các tính chất hóa học của muối. | -Tính khối lượng muối thu được |  |  |
| *Số câu**Số điểm**Tỉ lệ %* | **2** **0,67** **6,7%** |  | **1** **0,33****3,3%** |  |  |  **1/3****1,5****15%** |  |  | **3+1/3****2,5****25%** |
| **Tổng số câu****Tổng số điểm****Tỉ lệ %** | **12****4,0****40%** | **4****3,0****30%** | **2/3****2,0****20%** |  **1/3****1,0****10%** | **17****10,0****100** |

|  |  |
| --- | --- |
|  PHÒNG GD&ĐT NAM TRÀ MY **TRƯỜNG PTDTBT THCS TRÀ LENG**  |  **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2022-2023** **MÔN: Hoá học – Lớp 9***Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)* |

**Họ và tên:…………………………………..………Lớp:……...SBD:……..**

 **I.** **TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN** (5,0 điểm)

***Chọn câu trả lời đúng nhất cho mỗi câu hỏi sau rồi ghi vào giấy làm bài.*** *Ví dụ: Câu 1 chọn câu trả lời A thì ghi 1-A.*

**Câu 1. Ứng dụng chính của SO2 là sản xuất**

 A. lưu huỳnh. B. H2O. C. H2SO4. D. O2.

**Câu 2. Nguyên liệu chính để sản xuất canxi oxit là**

A. CaCl2. B. CaCO3. C. K2CO3. D. CaSO4.

**Câu 3. Chất nào được dùng trong công nghiệp luyện kim và làm nguyên liệu cho công nghiệp hóa học?**

A. CaCO3. B. NaOH. C. SO2.D. CaO.

**Câu 4. Chọn dãy chất đều là oxit**

A. NaCl, CaCl2, MgCl2, FeCl2. B. NaOH, Ca(OH)2, Mg(OH)2, Fe(OH)2.

C. Na2O, CaO, MgO, FeO. D. Na, Ca, Mg, Fe.

**Câu 5. Để nhận biết 2 chất rắn màu trắng CaO và P2O5 ta dùng**

 A. nước và quỳ tím.                  B. quỳ tím.

 C. nước. D. phenolphtalein.

**Câu 6. Có các oxit sau: CaO, SO2, CuO, N2O5, Fe2O3, CO2. Những oxit tác dụng với dung dịch axit là**

 A. CaO, CO2, Fe2O3.  B. CaO, SO2, Fe2O3.

 C. N2O5, SO2, CO2. D. CaO, CuO, Fe2O3.

**Câu 7. Để pha loãng H2SO4 đặc người ta thực hiện như sau**

A. đổ H2SO4 đặc vào H2SO4 loãng và khuấy đều.

B. đổ nước từ từ vào H2SO4 đặc và khuấy đều.

C. đổ nhanh nước vào H2­SO4 đặc.

D. đổ H2­SO4 đặc từ từ vào nước và khuấy đều.

**Câu 8. Muối nào sau đây có thể tác dụng được với dung dịch Ba(OH)2?**

A. NaNO3. B. CaSO4. C. KCl. D. NaCl

**Câu 9. Axit nào dưới đây có tính háo nước?**

 A. H2SO4 đặc. B. HCl. C. HNO3. D. H2SO4 loãng.

**Câu 10. Dung dịch làm quỳ tím hóa xanh là**

A. NaCl. B. Na2SO4. C. NaOH. D. HCl.

**Câu 11. Cho dung dịch BaCl2 vào dung dịch Na2SO4. Phản ứng này thuộc loại?**

A. Phản ứng trao đổi. B. Phản ứng hoá hợp.

C. Phản ứng trung hoà. D. Phản ứng thế.

**Câu 12. Điện phân NaCl có màng ngăn, sản phẩm thu được là một trong những chất nào sau đây?**

 A. NaCl. B. NaOH. C. H2O. D. HCl.

**Câu 13. Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là**

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

**Câu 14. Khi nhiệt phân Fe(OH)3 ta thu được sản phẩm nào sau đây?**

A. FeO và H2O. B. FeO và CO2.

C. Fe2O3 và H2O. D. Fe2O3 và CO2 .

**Câu 15. Thí nghiệm nào sau đây tạo kết tủa khi cho tác dụng với nhau?**

A. Dung dịch NaOH và dung dịch axit HCl.

B. Dung dịch HCl và oxit ZnO.

C. Dung dịch Ba(OH)2 và dung dịch axit H2SO4.

D. Dung dịch Na2O và dung dịch axit H2SO4.

**II. TỰ LUẬN** (5,0 điểm)

**Câu 1.** (2,0 điểm)

Viết PTHH minh họa cho sơ đồ phản ứng dùng để sản xuất axit sunfuric trong công nghiệp: FeS2 → SO2→ SO3→ H2SO4.

**Câu 2.** (3,0 điểm)

Hòa tan 8g CuO hoàn toàn vào 200g dung dịch HCl

a. Viết phương trình hóa học

b. Tính khối lượng muối thu được.

c. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch HCl cần dùng.

*(Biết Cl = 35,5; O = 16; S = 32; Cu=64)*

**---Hết---**

|  |  |
| --- | --- |
|  PHÒNG GD & ĐT NAM TRÀ MY**TRƯỜNG PTDTBT THCS TRÀ LENG** |  **ĐÁP ÁN BÀI KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I** **NĂM HỌC 2022 -2023** **MÔN: Hoá học – Lớp 9** |

**I. TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN** (5,0 điểm)

 Mỗi câu trả lời đúng được 0,33 điểm. Tương đương 3 đáp án đúng đạt 1,0 điểm.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| **Đáp án** | C | B | D | C | A | D | D | B | A | C | A | B | A | C | C |

**II. TỰ LUẬN** (5,0 điểm)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1** **(2,0 điểm)** | 1) 4FeS2 + 11O2  2Fe2O3 + 8SO2.2) S + O2  SO2.3) SO3 + H2O H2SO4.4)SO3 + H2O H2SO4. | 0,50,50,50,5 |
| **2****(3,0 điểm)** | a) PTHH: CuO + 2HCl → CuCl2 + H2Ob) Khối lượng muối thu được là:nCuO  =$ \frac{8}{80}$ ­= 0,1 mol$⇒n\_{CuCl\_{2}}$ = nCuO  =$ $0,1 mol$\rightarrow m\_{CuCl\_{2}}$ = 0,1.135 = 13,5 g Nồng độ phần trăm của dung dịch HCl cần dùng là:nHCl = 2nCuO = 2.0,1 = 0,2 molmHCl = 0,2.36,5 = 7,3 g$C\%\_{HCl}$ = $\frac{7,3 . 100\%}{200}$ = 3,65% | 0,50,250,50,50,250,50,5 |

**Người ra đề Duyệt của tổ chuyên môn Duyệt của HĐDĐ**

**Nguyễn Thị Xuân Thuỳ**

**BẢNG MÔ TẢ CHI TIẾT NỘI DUNG CÂU HỎI**

**I. TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1**. Biết được ứng dụng của oxit.

**Câu 2**. Biết được nguyên liệu để sản xuất oxit.

**Câu 3**. Biết ứng dụng của oxit.

**Câu 4**.Biếtđược các phương trình hoá học minh hoạ của oxit.

**Câu 5**. Nhận biết tính chất hoá học của oxit.

**Câu 6**. Hiểu một số tính chất hóa học của oxit.

**Câu 7**. Biết tính chất hóa học của axit, H2SO4đặc.

**Câu 8**. Biết tính chất hóa học của muối.

**Câu 9**. Biết tính chất hóa học H2SO4 đặc (tính háo nước).

**Câu 10**. Biết tính chất hóa học của Bazơ: Tác dụng với chất chỉ thị màu.

**Câu 11.** Biết xác định các loại phản ứng.

**Câu 12**. Biết tính chất hóa học của muối: Phản ứng phân hủy muối.

**Câu 13**. Biết tính chất hóa học chung của bazơ.

**Câu 14**.Biết tính chất hóa học của Ba zơ: Bazơ không tan bị nhiệt phân hủy.

**Câu 15**. Biết tính chất hoá học của bazơ: Tác dụng với axit.

**II. TỰ LUẬN**

**Câu 1**.Các công đoạn PTHH sản xuất axit sunfuric trong công nghiệp.

**Câu 2**. Vận dụng tính các bài bài tập định tính bài tập định lượng của muối.