|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TUẦN GIÁO | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I** |
| **TRƯỜNG PTDTBT THCS PHÌNH SÁNG** | **MÔN: HÓA – KHỐI: 9** |
| *(ĐỀ CHÍNH THỨC)* | **NĂM HỌC: 2023 - 2024** |
| *(Đề gồm có 01 trang)* | *Thời gian: 45 phút (không kể thời gian giao đề)* |

Họ và tên: ………………………..

Lớp: …

|  |  |
| --- | --- |
| Điểm | Lời phê của thầy cô giáo |
|  |
|  |
|  |

**ĐỀ 02**

**I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4,0 điểm).**

**Khoanh tròn chữ cái đứng đầu câu trả lời đúng.**

**Câu 1**. Khi cho Zn tác dụng với HCl có hiện tượng gì?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Sủi bọt khí | B. Kết tủa trắng. | C. Vẩn đục. | D. Xanh lam xuất hiện |

**Câu 2**. Khi nhỏ dung dịch bazơ lên giấy quỳ chuyển sang màu

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. tím | B. xanh | C. đỏ. | D. vàng |

**Câu 3.** Oxit nào sau đây khi tác dụng với nước làm quỳ tím chuyển đỏ

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. P2O5, ZnO,CaO | B. CaO, Na2O, ZnO | C. P2O5, SO3, CO2 | D. CaO, Na2O, SO2. |

**Câu 4.** Dãy các chất là oxit bazơ

|  |  |
| --- | --- |
| A. SO2, P2O5, NO2, CO2. | B. SO2, P2O5, ZnO, CO2. |
| C . P2O5, ZnO, CO2,CaO | D. ZnO, Na2O, FeO, CaO |

**Câu 5.** Trong tự nhiên muối NaCl có ở đâu

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. trong lòng đất. | B. trong sông, suối | C. trong cây | D. trong biển, mỏ. |

**Câu 6**. Muối dùng để làm gia vị là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. muối kalicloua | B. muối baricloua | C. muối natricloua. | D. muối magiecloua. |

**Câu 7.** Bazơ nào sau đây là bazơ không tan

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Cu(OH)2, NaOH | B. Cu(OH)2, Fe(OH)3 | C. Cu(OH)2, KOH | D. Cu(OH)2, Ba(OH)2 |

**Câu 8**. Các chất sau đây chất nào toàn là bazơ

|  |  |
| --- | --- |
| A. Ca(OH)2, NaOH, Ba(OH)2, KOH | B. Ca(OH)2, NaOH, Ba(OH)2, MgCl2 |
| C. Ca(OH)2, H2SO4, Ba(OH)2, MgCl2 | D. H2SO4, HCl, Ba(OH)2, MgCl2 |

**II. PHẦN TỰ LUẬN ( 6,0 điểm)**

**Câu 1. ( 2,0 điểm).** Viết các PTHH thực hiện dãy chuyển hóa sau:

SO3 (1) H2SO4 (2) CaSO4  (3) Ca(OH)2 (4) CaCO3

**Câu 2. (2,0 điểm).** Trình bày phương pháp hoá học để phân biệt các lọ hoá chất bị mất nhãn : KOH, HCl, H2SO4, NaCl( Các loại dụng cụ và hóa chất coi như đủ) viết PTHH (nếu có).

**Câu 3. (2,0 điểm).** Cho 5,6 g sắt tác dụng với HCl, sau phản ứng thu được muối sắt II Clorua và khí H2.

a. Tính khối lượng của muối sắt II Clo rua.

b. Tính thể tích khí H2 thoát ra ở đktc.

*(Cho khối lượng nguyên tử: Fe = 56, H = 1, Cl = 35,5)*

**Bài làm:**

|  |
| --- |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |
|  |