|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS-THPT HAI BÀ TRƯNG**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ II**  **NĂM HỌC 2021 - 2022**  **MÔN HÓA – LỚP 8**  *Thời gian: 45 phút*  *(Không kể thời gian phát đề)* |

**Câu 1 *(3 điểm)*:**

Hoàn thành các phản ứng sau:

a) CuO + H2  …………………………

b) C + O2  …………………………

c) SO3 + …………… → H2SO4

d) K + …………… → KOH + H2

e) Fe + ………………… → Fe3O4

f) CaO +………………… → Ca(OH)2

**Câu 2 *(2 điểm)*:**

Phân loại và gọi tên các chất sau:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Công thức hóa học | Oxide | Acid | Base | Muối | Tên gọi |
| HNO3 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |
| FeO |  |  |  |  |  |
| Mg(OH)2 |  |  |  |  |  |

**Câu 3 *(2 điểm)*:**

Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất rắn màu trắng sau đây:

NaCl, CaCO3, NaOH.

**Câu 4 *(3 điểm)*:**

Hòa tan 14,6 gam chlohidride acid (HCl) vào 131,4 gam nước ta được dung dịch (A).

a/ Tính C% của HCl trong dung dịch (A)

b/ Cho m gam Zinc (Zn) tác dụng vừa đủ với dung dịch (A) ở trên. Em hãy tính khối lượng Zn tham gia phản ứng và thể tích hydrogen thoát ra ở điều kiện chuẩn.

**Cho: Zn=65, H=1, Cl=35,5.**

***HẾT***

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI HKII**

**MÔN : HÓA**

**LỚP : 8**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **ĐÁP ÁN** | **ĐIỂM** |
| **1** | **BỔ TÚC – CÂN BẰNG PHẢN ỨNG** | **3,0đ** |
| - Bổ túc đầy đủ đúng: 0,25x6  - cân bằng đủ đúng phản ứng đúng: 0,25x6 | 1,5 đ  1,5 đ |
| **2** | **PHÂN LOẠI VÀ GỌI TÊN CÁC HCVC** | **2,0 điểm** |
| - Gọi tên đúng : 0,25 đx4  - phân loại đúng: 0,25 đx4 | 1,0  1,0 |
| **3** | **NHẬN BIẾT** | **2,0 điểm** |
| - Dùng nước  \* mẫu không tan là CaCO3  \* mẫu tan là NaCl, NaOH  - Dùng quì tím vào 2 dung dịch ở trên  \* mẫu làm quì tím hóa xanh là NaOH  \* mẫu còn lại là NaCl | 0,25 đ  0,5 đ  0,25 đ  0,25 đ  0,5đ  0,25 đ |
|  | **ĐỘ TAN – NỒNG ĐỘ DUNG DỊCH**  **BÀI TOÁN TÍNH THEO PTHH** | **3,0điểm** |
| **4** | mdd = 14,6+131,4 = 146gam  C% = (14,6/146)x100% = 10%  nHCl = 14,6/36,5= 0,4 mol  Zn + 2HCl 🡪 ZnCl2 + H2.  1 2 1 1  mol 0,2 0,4 0,2 0,2  mZn= 0,2x65=13 gam  VH2 = 0,2x24,79 = 4,958 lít | 0,5đ  0,5đ  0,25đ  0,5đ  0,25đ  0,5đ  0,5đ |