|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | |  |  | | --- | --- | | PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2017 - 2018** | | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2018 - 2019** | | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  SBD:...................  Chữ ký của GT 1: |

**MÔN: HÓA HỌC 9**

Thời gian làm bài: 45 phút

(Không kể thời gian giao đề)

**ĐỀ 2:**

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm). Chọn phương án trả lời đúng trong các câu sau:**

**Câu 1.** Oxit nào sau đây là oxit axit?

A. CaO. B. MgO. C. CO2. D.Al2O3

**Câu 2.** Chất làm giấy quỳ tím ẩm hoá xanh là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A.CuO. | B.NH3. | C.CO2. | D. SO2. |

**Câu 3:** Chất nào làm đục nước vôi trong trong số các chất sau?

A. Hiđro; B. Oxi; C. Clo; D. Cacbonđioxit

**Câu 4.** Chất nào sau đây được dùng làm nguyên liệu để sản xuất natri hiđroxit?

A. NaCl B. Na2S C. Na2O D. Na2SO4

**Câu 5.** Kim loại ***không*** tác dụng được với dd axit HCl là

A. Pb B. Al C. Fe. D. Ag

**Câu 6.** Muối nào sau đây tác dụng được với dd BaCl2?

A. Dd NaCl; B. Dd Na2SO4; C. Dd NaNO3; D. Dd NaOH

**Câu 7.** Cặp chỉ gồm các kim loại ***không*** phản ứng với nước ở nhiệt độ thường là:

A. Na; Ca B. K; Na C. Fe; Cu D. Ba; K.

**Câu 8.** Dãy gồm các kim loại đều tác dụng với axit HCl loãng là:

A. Na; Ag; B. Cu; Mg; C. Fe; Ag; D. K; Mg.

**Câu 9.** Cặp chất nào dùng để phân biệt 3 bột kim loại: Fe, Al, Cu?

A. HCl, MgCl2; B. NaOH, FeCl2; C. NaOH, HCl; D. HCl, NaCl.

**Câu 10.** Để thu được muối FeCl2 tinh khiết từ hỗn hợp FeNO3 và PbNO3, có thể dùng kim loại

A.Fe. B. Pb. C. Al. D. Zn.

**Phần II: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 11: 2đ.** Viết PTHH cho những chuyển đổi sau (ghi điều kiện phản ứng nếu có)   
 Cu CuO CuCl2  Cu(OH)2 CuO

**Câu 12: 3đ**

Cho 0,83g hỗn hợp A gồm Al và Fe tác dụng với dung dịch HCl (dư) thu được 0,56 lít khí (ở điều kiện tiêu chuẩn).

a) Viết các phương trình hoá học của phản ứng xảy ra.

b) Tính thành phần phần trăm về khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp A

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | | **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2019- 2020**  **MÔN: HÓA HỌC 9** | |
|  |  | |

**ĐỀ 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1 đến câu 10.**  **5,0đ** | Câu 1: C; Câu 2: B; Câu 3: D; Câu 4: A; Câu 5: D;  Câu 6: B; Câu 7: C; Câu 8: D; Câu 9: C; Câu 10: A | Mỗi câu đúng  0,5 điểm |
| **Câu 11**  **2,0đ** | 1/ 2CuO + O2 2CuO  2/ CuO +2HCl CuCl2+ H2O  3/ CuCl2 + 2NaOH  Cu(OH)2+ 2NaCl  4/ Cu(OH)2  CuO + H2O  (Nếu phản ứng chưa cân bằng mà các chất trong phản ứng đều đúng cho 0,25đ) | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |
| **Câu 12**  **3,0đ** | a. PTHH:  2Al + 6HCl 2AlCl3 + 3H2 (1)  x mol 1,5x mol  Fe + 2HCl FeCl2 + H2 (2)  y mol y mol  b. Gọi số mol của Al là x; số mol của Fe là y  Số mol khí H2: 0,56/22,4 = 0,025mol  Từ (1) và (2) ⇒ PT (\*): 1,5x + y = 0,025  Theo đề bài ⇒ PT (\*\*): 27x + 56y = 0,83  Giải hệ PT (\*) và (\*\*) ta được: x =0,01; y = 0,01  ⇒ mAl = 27.0,01=0,27(g).  ⇒mFe = 0,83 – 0,27 = 0,56(g)  Thành phần % của mỗi chất trong hỗn hợp:  %Al = 0,27 x 100/0,83 = 32,53%  %Fe = 100% - 32,53% = 67,47% | 0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,25đ  0,5đ  0,5đ |

---------Hết --------