**ĐỀ ÔN TẬP HÓA 8 HỌC KỲ II**

**NĂM 2021-2022**

**I/ TRẮC NGHIỆM:(4 điểm) *Em hãy chọn đáp án đúng và ghi vào bài làm***

**Câu 1: *Khí hiđro là chất khí …***

|  |  |
| --- | --- |
| A. nặng hơn không khí. | B. nặng bằng không khí. |
| C. nặng bằng khí oxi. | D. nhẹ nhất trong các khí. |

**Câu 2:** ***Khí hiđro tác dụng được với chất nào dưới đây:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A, CO  | B, FeO | C, HCl | D, NaCl  |

**Câu 3:** P***hản ứng hoá học nào dưới đây được dùng để điều chế khí oxi trong công nghiệp?***

|  |  |
| --- | --- |
| A, 2HgO  2Hg + O2 | B, 2Hg + O2  2HgO |
| C, 2H2O  2H2 + O2 | D, 2KClO3  2KCl + 3O2 |

**Câu 4:** ***Dãy chất nào dưới đây chỉ toàn bazơ:***

|  |  |
| --- | --- |
| A. CO, CO2, MnO2, Fe2O3, P2O5. | B. H2CO3, H2SO4, HCl, H2SO3, HBr. |
| C. FeO, Mn2O7, Na2SiO3, CaO, FeSO4. | D. NaOH, Ba(OH)2, KOH, LiOH, Zn(OH)2. |

**Câu 5:** ***Nguyên liệu để diều chế khí oxi trong phòng thí nghiệm là:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. H2O. | B. KClO3. | C. HCl. | D. H2SO4. |

**Câu 6:** ***Trong không khí, khí nitơ chiếm bao nhiêu phần trăm về thể tích?***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A, 20% | B, 21% | C, 78% | D, 80% |

**Câu 7:** ***Trong những chất có CTHH dưới đây, chất nào là muối axit?***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A, NaHCO3 | B, NaCl | C, HNO3 | D, ZnO |

**Câu 8:** ***Dãy chất nào dưới đây chỉ toàn oxit bazơ?***

|  |  |
| --- | --- |
| A. CO, CO2, MnO2, Fe2O3, P2O5. | B. FeO, Mn2O7, SiO2, CaO, Fe2O3. |
| C. CO2, SO2, Mn2O7, SO3, P2O5. | D. Na2O, BaO, K2O, Li2O, ZnO. |

**II/ TỰ LUẬN (6 điểm)**

**Câu 9 (1.0 điểm):** Thế nào là dung dịch bão hòa? Dung dịch chưa bão hòa?

**Câu 10 (3.0 điểm):** Lập PTHH của các phản ứng hoá học sau và cho biết mỗi phản ứng thuộc loại phản ứng nào?

1, Al + O2 Al2O3

2, Zn + HCl --- >ZnCl2 + H2

3, Al(OH)3  Al2O3 + H2O

**Câu 11 (2.0 điểm). *Bài toán***:

Cho 6,5g kẽm tác dụng vừa đủ với axit Clohiđric.

a, Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng.

b, Tính thể tích khí hiđro thu được ở đktc.

(Biết: Fe= 56; H = 1, Cl= 35,5, O = 16 )

|  |
| --- |
|  |

**HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA HỌC KỲ II- LỚP 8**

**Môn: HÓA HỌC**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| I/ Trắc nghiệm |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| ĐA | D | B | C | D | B | C | A | D |

 | 0.5x8 = 4 |
| II/ Tự luậnCâu 9(1đ) | Ở nhiệt độ xác định :- Dung dịch bão hòa là dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan.- Dung dịch chưa bão hòa là dung dịch còn có thể hòa tan thêm chất tan |  0,5đ0,5đ |
| Câu 10(3đ) | Lập đúng mỗi PTHH: 0.5 đ.Xác định đúng loại phản ứng: 0.5đ1, 4Al + 3O2 2Al2O3 (PƯ hóa hợp)2, Zn +2 HCl --- >ZnCl2 + H2 (PƯ thế)3, 2Al(OH)3  Al2O3 +3 H2O (PỨ phân hủy)  | 1đ1đ1đ |
| Câu 11(2đ) | - Lập đúng PTHH:0,5đ- Chuyển đổi: 0.25 x2 = 0.5- Tính được khối lượng muối tạo thành: 0.5 đ - Tính được thể tích khí Hiđro :0. 5đ | 2 đ |