|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS HÙNG VƯƠNG** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP THI LẠI****NĂM HỌC 2021 - 2022** |
| **Môn: Hoá học 8** |

**Câu 1:** Ở một nhiệt độ xác định, dung dịch chưa bão hòa là:

1. Tỉ lệ 2:1 giữa chất tan và dung môi
2. Tỉ lệ 1:1 giữa chất tan và dung môi
3. Dung dịch có thể hòa tan thêm chất tan
4. Dung dịch không thể hòa tan thêm chất tan

**Câu 2:** Ở 200C hoà tan 60 g KNO3 vào trong 190 g nước thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của KNO3 ở nhiệt độ 200C là:

A. 31,6 gam

1. 33,6 gam
2. 35,1 gam
3. 66,7 gam

**HDG: Độ tan SKNO3 =** $\frac{60}{190}$ **≈ 31,6 gam**

**Câu 3:** Hoà tan 90g NaCl vào 250g nước ở nhiệt độ 250C thì được dung dịch bão hoà. Độ tan của NaCl ở nhiệt độ đó là:

A. 35 gam

B. 36 gam

C. 37 gam

D. 38 gam

**HDG: Độ tan SNaCl =** $\frac{90}{250}$ **= 36 gam**

**Câu 4:** Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

1. Số gam chất tan trong 100g dung môi
2. Số gam chất tan trong 100g dung dịch
3. Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch
4. Số mol chất tan trong 1 lít dung dịch

**Câu 5:** Hoà tan 1 mol H2SO4 vào 18g nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

A. 84,22% B. 84,15% C. 84.25% D. 84,48%

**HDG:**

**+) mchất tan = mH2SO4 = n.M = 1.98 = 98 (gam)**

**+) mdd H2SO4 = m chất tan + mdung môi (H2O) = 98 + 18 = 116 (gam)**

**+) C%H2SO4 =** $\frac{m (ct)}{m (dd)}$ **.100% =** $\frac{98}{116}$ **.100% ≈ 84,48%**

**Câu 6:** Hoàn thành các phương trình hoá học sau và cho biết loại phản ứng?

1. Zn + O2 $→$ ZnO

2. P + O2 $→$ P2O5

3. Fe + H2SO4 → FeSO4 + H2O

6. Na + H2O → NaOH + H2

7. BaO + H2O → Ba(OH)2

8. KClO3 → KCl + O2

**Câu 7**: Cho 6,5g kim loại kẽm (zinc) vào dung dịch HCl cho đến khi phản ứng kết thúc.

1. Tính thể tích khí H2 thu được (đktc)?
2. Tính khối lượng dung dịch ZnCl2 tạo thành?

**HDG: B1 tìm số mol của Zn**

 **B2: Viết và hoàn thành PTHH**

 **PTHH: Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2**

 **B3Tìm số mol theo PTHH**

**B4, tính thể tích**

**B5 tính khối lượng .**

**Câu 8:** Cho 11,5 gam Na vào nước dư. Tính khối lượng của base thu được sau phản ứng :

a.Tính thể tích khí H2 thu được (đktc)?

b.Tính khối lượng dung dịch ZnCl2 tạo thành?

HD

**B1 tìm số mol của Na**

 **B2: Viết và hoàn thành PTHH**

 **PTHH: 2Na + 2H2O → 2NaOH+ H2**

 **B3:Tìm số mol theo PTHH**

**B4, tính thể tích**

**B5 tính khối lượng .**

 **=======Hết======**