|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN SƠN TRÀ**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC MÔN HÓA HỌC LỚP 8** |
| Họ và tên HS: .............................................. | Lớp 8......  |

TUẦN 34

TIẾT 68

BÀI 43: PHA CHẾ DUNG DỊCH

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 Cách pha chế một dung dịch theo nồng độ cho trước

 Bài tập 1: Từ muối CuSO4, nước cất và những dụng cụ cần thiết, hãy tính toán và giới thiệu cách pha chế.

 a. 50 gam dd CuSO4 có nồng độ 10%.

 b. 50 ml dd CuSO4 có nồng độ 1M.

 Giải:

a)

 Ta có: C% = . 100%.

🡪mCuSO4=== 5 (g).

\* mdm = mdd – mct = 50 – 5 = 45g.

◆ Cách pha chế: Cân lấy 5g CuSO4 khan ( màu trắng) cho vào cốc có dung tích 100ml. Cân lấy 45g ( hoặc đong lấy 45ml) nước cất, rồi đổ dần dần vào cốc và khuấy nhẹ. Được 50g dd CuSO4 10%.

b) = 1 . 0.05 = 0.05 mol

= 0.05 x 160 = 8g.

◆Cách pha chế: Cân lấy 8g CuSO4 cho vào cốc có dung tích 100ml. Đổ dần dần nước cất vào cốc và khuấy nhẹ cho đủ 50ml dung dịch. Ta được 50ml dung dịch CuSO4 1M.

II. BÀI TẬP

1. Làm bài tập 1,2, 3 SGK trang 149

 III. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH

|  |  |
| --- | --- |
| UBND QUẬN SƠN TRÀ**TRƯỜNG THCS LÝ TỰ TRỌNG** | **NỘI DUNG KIẾN THỨC MÔN HÓA HỌC LỚP 8** |
| Họ và tên HS: .............................................. | Lớp 8......  |

TUẦN 35

TIẾT 69

BÀI 44: BÀI LUYỆN TẬP SỐ 8

 I. NỘI DUNG KIẾN THỨC BÀI HỌC

 1. Độ tan của 1 chất trong nước là gì?Những yếu tố nào ảnh hưởng đến độ tan?

 2. Nồng độ dung dịch cho biết những gì?

 3. Cách pha chế dung dịch như thế nào?

 II. BÀI TẬP

**Bài 1:**Xác định độ tan của muối Na2CO3 trong nước ở 180C. Biết rằng ở nhiệt độ này khi hòa tan hết 53g Na2CO3 trong 250g nước thì được dung dịch bảo hòa.

***Đáp án***:

Ta có 53gNa2CO3………………………………………250gH2O

 X=?...............................................100gH2O

**X = 100 x 53/250 = 21,2 g**

Vậy độ tan của muối Na2CO3 ởơ 180C là 21,2gam.

**Bai 2:**Hãy tính số mol và số gam chất tan trong mỗi dung dịch sau:

a.1 lít dung dịch NaCl 0,5M

b.500ml dung dịch KNO3 2M.

***Đáp án:***

a.\* Số mol:Ap dụng công thức CM = n/v

 -Suy ra n = CM x V = 1 x 0,5 = 0,5( mol).

 -nNaCl = n x M = 0,5 x 58,5 = 29,25(g)

b. .\* Số mol:Ap dụng công thức CM = n/v

 -Suy ra n = CM x V = 0,5 x 2 = 1 (mol).

 -n KNO3 = n x M = 1 x 101 = 101(g)

**Bài 3:** Tính nồng độ mol của 850ml dung dịch có hòa tan 20 gam KNO3.

***Đáp án:***

-Ta có số mol của n KNO3 = 20/101 = 0,2(mol)

-Ap dụng công thức CM = n/v

 = 0,2 /0,85 = 0,24M

 III. TRAO ĐỔI, PHẢN HỒI VỀ KIẾN THỨC BÀI HỌC CỦA HỌC SINH