

Mời các bạn cùng tham khảo hướng dẫn giải bài tập SGK Hóa học **Bài 43: Pha chế dung dịch** trang 149 lớp 8 được chúng tôi chọn lọc và giới thiệu ngay dưới đây nhằm giúp các em học sinh tiếp thu kiến thức và củng cố bài học của mình trong quá trình học tập môn Hóa học.

*Giải bài 1 trang 149 SGK Hoá 8*

àm bay hơi 60g nước từ dung dịch có nồng độ 15% được dung dịch mới có nồng độ 18%. Hãy xác định khối lượng của dung dịch ban đầu.

**Lời giải:**

Gọi m là khối lượng dung dịch ban đầu

Khối lượng dung dịch sau khi làm bay hơi nước bằng (m-60)g.

Khối lượng chất tan trước và sau là không đổi. Ta có:

$$m_{ct} = \frac{15.m}{100} = \frac{18(m-60)}{100}$$

$$\Leftrightarrow 15.m = 18(m - 60)$$

$$\Leftrightarrow 15m = 18m - 1080$$

$$\Leftrightarrow 3m = 1080 \quad m = 360 \text{ (g)}$$

Vậy khối lượng dung dịch trước khi bay hơi là 360 gam.

*Giải bài 2 Hoá 8 SGK trang 149*

Đun nhẹ 20g dung dịch CuSO<sub>4</sub> cho đến khi nước bay hơi hết, người ta thu được chất rắn màu trắng là CuSO<sub>4</sub> khan. Chất này có khối lượng là 3,6g. Hãy xác định nồng độ phần trăm của dung dịch CuSO<sub>4</sub>.

**Lời giải:**

$$C\% = \frac{3,6}{20} \cdot 100\% = 18\%$$

**Giải bài 3 SGK Hoá 8 trang 149**

Cân lấy 10,6g Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> cho cốc chia độ có dung tích 0,5 lít. Rót từ từ nước cất vào cốc cho đến vạch 200ml. Khuấy nhẹ cho Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> tan hết, ta được dung dịch. Biết 1ml dung dịch này cho lượng là 1,05g.

Hãy xác định nồng độ phần trăm (c%) và nồng độ mol/l của dung dịch vừa pha chế được.

**Lời giải:**

Nồng độ % của dung dịch Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

$m_{dd} = V \cdot d = 200 \times 1,05 = 210\text{g}$  dung dịch Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

$$C\%_{\text{Na}_2\text{CO}_3} = \frac{10,6}{210} \cdot 100\% = 5,05\%$$

Nồng độ mol/l của dung dịch.

200ml = 0,2l.

$$n_{\text{Na}_2\text{CO}_3} = \frac{10,6}{106} = 0,1\text{mol}$$

$$C_M = \frac{0,1}{0,2} = 0,5\text{M}$$

**Giải bài 4 trang 149 SGK Hoá 8**

Tìm độ tan của một muối trong nước bằng phương pháp thực nghiệm người ta có được những kết quả sau:

- Nhiệt độ của dung dịch muối bão hòa là 20oC.
- Chén sứ nung có khối lượng 60,26g.
- Chén sứ đựng dung dịch muối có khối lượng 86,26 g.
- Khối lượng chén nung và muối kết tinh sau khi làm bay hết hơi nước là 66,26 g.

Hãy xác định độ tan của muối ở nhiệt độ 20°C.

**Lời giải:**

$$m_{dd} = 86,26 - 60,26 = 26(\text{g})$$

$$m_{ct} = 66,26 - 60,26 = 6(\text{g}) \Rightarrow m_{\text{H}_2\text{O}} = 26 - 6 = 20\text{g}$$

Độ tan của muối ở 20°C là:

$$S = \frac{6 \cdot 100}{20} = 30(\text{g})$$

Vậy độ tan của muối ở 20°C là 30 gam

**CLICK NGAY** vào **TẢI VỀ** dưới đây để download giải bài tập Hóa học **Bài 43: Pha chế dung dịch** trang 149 SGK lớp 8 hay nhất file word, pdf hoàn toàn miễn phí.