

ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 151 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy trình bày cách pha chế:

400g dung dịch CuSO_4 4%.

300 cm^3 dung dịch NaCl 3M.

Lời giải đáp án

Cách pha chế:

$$m_{\text{CuSO}_4} = 4.400/100 = 16\text{g.}$$

$$m_{\text{H}_2\text{O}} = 400 - 16 = 384\text{g.}$$

Cho 16g CuSO_4 vào cốc, cho thêm 384 nước vào cốc và khuấy đều cho CuSO_4 tan hết, ta được 400g dung dịch CuSO_4 4%.

n_{NaCl} trong 300 cm^3 dung dịch:

$$3.300/1000 = 0,9 \text{ mol, } m_{\text{NaCl}} = 0,9 .58,5 = 52.65\text{g.}$$

Cho 52,65g NaCl vào cốc thêm nước vừa cho đủ 300 cm^3 dung dịch ta được 300 cm^3 dung dịch NaCl 3M.