

化学基本事項まとめ(理論分野)

1-36 ヘンリーの法則

1-37 ヘンリーの法則を用いた計算

1-38 固体の溶解度の計算

1-39 希薄溶液の性質①蒸気圧降下, 沸点上昇

1-40 希薄溶液の性質②凝固点降下, 冷却曲線

1-41 希薄溶液の性質③浸透圧part 1

1-42 希薄溶液の性質④浸透圧part 2

問

硫酸銅(Ⅱ) CuSO_4 の水への溶解度は 20°C で 20 g , 60°C で 40 g である。 60°C の硫酸銅(Ⅱ)飽和水溶液 280 g に含まれる CuSO_4 の質量は (A) g である。この溶液を 20°C に冷却した場合、析出する五水和物の結晶 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ の質量は (B) g である。原子量は $\text{H}=1.0$, $\text{O}=16$, $\text{S}=32$, $\text{Cu}=64$ とする。

A: (イ) 40 (ロ) 47 (ハ) 57 (ニ) 80 (ホ) 112

B: (イ) 31 (ロ) 40 (ハ) 62 (ニ) 70 (ホ) 73