

3月試験 [3月4日] 化学 解答

[I]

- 1 精製
- 2 ろ過
- 3 蒸留
- 4 分留
- 5 昇華
- 6 再結晶
- 7 抽出
- 8 クロマトグラフィー

[II]

- 9 1.80×10^{-10}
- 10 6.00×10^{-5}
- 11 8.00×10^{-5}
- 12 混合後の両イオンの濃度の積は $4.80 \times 10^{-9} (\text{mol/L})^2$ 。
この値は25°Cでの AgCl の溶解度積 $K_{sp} = 1.80 \times 10^{-10} (\text{mol/L})$ より大きい。

[III]

- 13 酸化剤
- 14 塩化水素
- 15 除去 or 吸収
- 16 水蒸気 or 水
- 17 除去 or 吸収
- 18 ㉞

[IV]

- 19 熱可塑性
- 20 熱硬化性
- 21 ポリエチレン
- 22 ポリスチレン
- 23 ポリ塩化ビニル
- 24 ホルムアルデヒド
- 25 ベークライト
- 26 シリコン or ケイ素

3月試験 化学 出題の意図

大問番号	出題の意図
1	溶解度積に関する基礎知識の定着、論理的思考、問題解決能力、的確な専門用語選びなどを確認するため。
2	物質の分離と精製に関する基礎知識の定着、論理的思考、問題解決能力、文章構成力などを確認するため。
3	塩素の製法と発生装置に関する基礎知識の定着、論理的思考、問題解決能力などを確認するため。
4	合成高分子化合物に関する基礎知識の定着、論理的思考、問題解決能力などを確認するため。