

解答速報

近畿大学医学部 学校推薦型選抜 化学

I

問 (1)

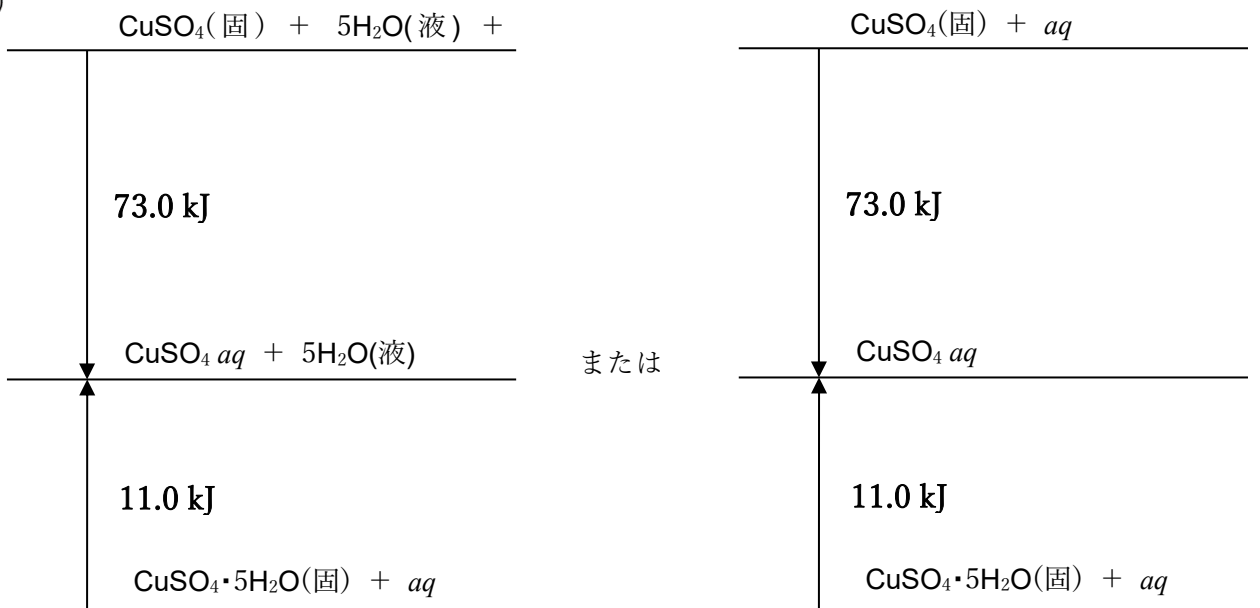
- (a) 1.7 (b) 5.4×10^{-5} (c) 4.9 (d) 1.0×10^{-3} [g]

問 (2)

- (a) ジアンミン銀 (I) イオン $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$
 (b) ② 硫化カドミウム (II) ③ 水酸化アルミニウム
 ④ 硫化亜鉛 (II) ⑤ 炭酸カルシウム
 (c) K^+

II

- (a) 単位時間あたりに溶解する粒子の数と析出する粒子の数が等しい状態
 (b) $y = 1.24x$
 (c) 1.00×10^2 [g] (d) 1.06×10^2 [g]
 (e) $\frac{P}{12R} - 1$
 (f) $\text{CuSO}_4(\text{固}) + aq = \text{CuSO}_4aq + 73.0$ [kJ]
 (g) 12 [°C]
 (h)



- (i) 84.0 [kJ]
 (j) 温度が下がるとルシャトリエの原理より、発熱方向に平衡が移動し、硫酸銅 (II) の水溶液が硫酸銅 (II) 五水和物になり、結晶が析出するため。

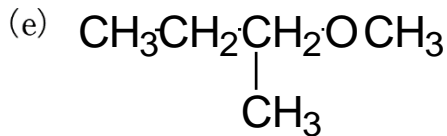
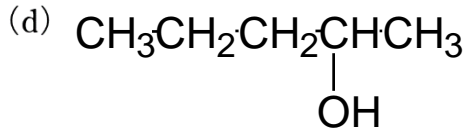
III

問 (1)

- (a) A.二酸化炭素 B.白 C.青 D.アンモニア
E.赤 F.青 G.青緑
(b) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(c) バイルシュタイン反応 (or 炎色反応)

問 (2)

- (a) $(m, n) = (5, 12)$ (b) 5種類 (c) 2種類



《講評》

I.

問(1)は電離平衡の典型問題で、計算がやや煩雑な問題も含まれている。

問(2)は金属イオンの分離の典型問題。

II.

硫酸銅 (II) に関する総合問題。

III.

有機化学の問題。

いずれも典型的な問題で、昨年度を比較して易化した。合格には7割は取っておきたいところ。



メルマガ登録 (無料) または LINE 公式アカウント友だち登録 (無料) で全教科閲覧できます!
メルマガ登録は左の QR コードから、LINE 友達登録は右の QR コードから行えます。



渋谷校

0120-142-760

受付 9 時 ~ 22 時 (日曜日のみ 19 時まで)

東京都渋谷区桜丘町 6-2

名古屋校

0120-148-959

受付 9 時 ~ 22 時 (日曜日のみ 19 時まで)

名古屋市中村区名駅 2-41-5
CK20 名駅前ビル 2F

大阪校

0120-142-767

受付 9 時 ~ 22 時 (日曜日のみ 19 時まで)

大阪府吹田市広芝町 4-34
江坂第 1 ビル 3F