

2026年2月2日 実施

福岡大学

一般 化学

解答速報

医学部専門予備校
医学部特訓塾

医特

1

問1 (1) 問2 (3) 問3 (4)

2

問1 ア (12) イ (11) ウ (15) エ (17)

オ (18) カ (22) キ (23)

問2 (3)

問3 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$

問4 (i) (1) (ii) 7.2×10^{-4} [mol/L]

3

問1 ア (13) イ (15) ウ (17) エ (19)

問2 (3)

問3 全圧 P (7) CH_4 の分圧 P_{CH_4} (2)

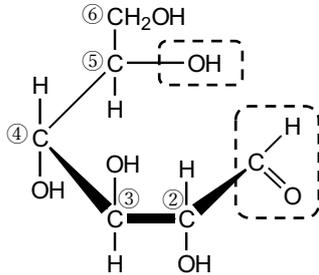
問4 X 2 Y CO_2

問5 全圧 2.8 (倍) O_2 の分圧 0.4 (倍)

4

問1 ア (16) イ (14) ウ (12) エ (21) オ (18)

問2



問3 (A) (4) (B) (3) (C) (1)

問4 3.60 [g] 問5 (5) 問6 (3)

【講評】

大問1の正誤問題は二つの組み合わせを選ぶもので、毎年のことなのですがしっかりと読めば合わせられると思います。問2の酢酸エチルの生成の平衡は、共通テストでも出ていたので、そこで[H₂O]を無視して間違えていた人も、間違い直しをしていれば正解できたと思います。

大問2は金属陽イオンの分離ですが、典型的な問題で特につまずくところはないと思います。溶解度積で、CuSだけを沈殿させる[H⁺]の範囲もよくある問題なので合わせたいところです。

大問3は気体の問題でしたが、問2～問5は2013年度の九州大学の問題とほぼ同じで、文字や値も同じでした。解いたことのある人もいるのではないかと思います。特には難しいものではありませんでした。

大問4は糖の知識と簡単な計算で、トレハロースが分かっていたら間違えるところはなかったのではないのでしょうか。最後の問6の糖の構造異性体と立体異性体についてもよくある問題なので合わせておいてほしかったところです。

昨年度と比べて難易度的には易化したのではないのでしょうか。計算問題も複雑なものはなく、有理化などを行って正しく計算すると割り切れるものばかりでした。

全体的には正誤などでミスがあったとしても、80%～85%は取っておかないと一次合格は厳しいと思います。最終合格なら9割近くは欲しいところです。