

2026 年度 日本医科大学 後期入試 化学解答速報

[I]

問 1

- (1) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} : \ddot{\text{C}} : \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ 原子 5 個で構成される CH_4 分子では、中心原子の炭素 C 原子の L 殻に 8 個の電子が配置する。L 殻の 8 個の電子は 4 組の共有電子対に分れて存在し、これらの電子対が互いにできるだけ遠く離れるように位置するため、電子対の方向は正四面体の頂点の方向になる。
- (2) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} : \ddot{\text{O}} : \text{H} \\ | \\ \cdot\cdot \end{array}$ 原子 3 個で構成される H_2O 分子では、中心原子の酸素 O 原子の L 殻に 8 個の電子が配置する。L 殻の 8 個の電子は 2 組の共有電子対と 2 組の非共有電子対とに分れて存在する。これらの合計 4 組の電子対は互いにできるだけ遠く離れるように位置するため、電子対の方向はほぼ正四面体の頂点の方向になる。しかし、共有電子対が 2 組の先端に水素原子が結合するだけだから、分子の形は折れ線形となる。
- (3) $\ddot{\text{O}} :: \text{C} :: \ddot{\text{O}}$ 炭素原子と酸素原子の二重結合に関する電子のまとまりが、互いにできるだけ遠方にむかうので、分子の形は直線形となる。

問 2

- (1) 大気重力による圧力と、水銀柱の圧力が釣り合うため。
 (2) 720mm
 (3) ガラス管内の気相中に水銀蒸気が存在し、気液平衡となっている。
 (4) 9.48m

問 3

$$[\text{Ag}] = \frac{3.32 \times 10^{-3}}{100 \times 10^{-3}} \times 2 = 2.00 \times 10^{-4} (\text{mol/L}), \quad [\text{CrO}_4^{2-}] = \frac{3.32 \times 10^{-3}}{100 \times 10^{-3}} = 1.00 \times 10^{-4} (\text{mol/L})$$

$$K_{\text{sp}} = [\text{Ag}^+]^2 [\text{CrO}_4^{2-}] = (2.00 \times 10^{-4})^2 \times (1.00 \times 10^{-4}) = 4.00 \times 10^{-12} (\text{mol/L})^3$$

[II]

問1

ア：消毒薬

イ：酸化剤

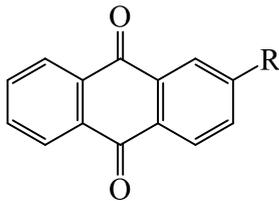
ウ：褐色

エ：無色

オ：還元

カ：赤紫色

問2



問3 (1) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$

(2) $2\text{KMnO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}_2 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnSO}_4 + 8\text{H}_2\text{O} + 5\text{O}_2$

問4 FeCl_3aq ：均一触媒, $\text{MnO}_2(\text{固})$ ：不均一触媒

問5 151kJ/mol

問6 $(t, \log_e[\text{H}_2\text{O}_2]) = (0, -0.223), (100, -0.692)$ を通るとなる。

問7 $4.7 \times 10^{-3} \text{S}^{-1}$

問8 活性化エネルギーの低い経路を通過して反応が進行するから。

問9 温度と高くする。

[Ⅲ]

問1

ア：脱水縮合

イ：アミド

ウ：水素

エ：ジスルフィド

オ：塩基

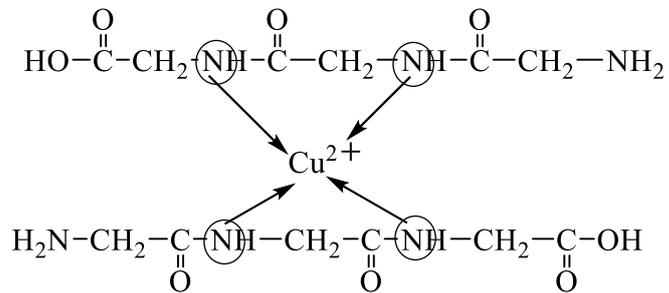
カ：ビウレット

キ：還元

問2 溶液の色が濃くなる

問3 2個

問4



問5 11.1

問6 相手を還元する性質を持つ必要がある。

問7 $\text{CuO} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

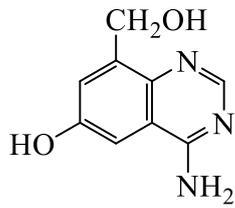
問8 $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$

[IV]

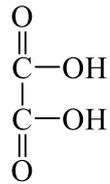
問1 陽イオン部分と陰イオン部分を併せ持つ。

問2 - OH, - CH₂OH, - NH₂

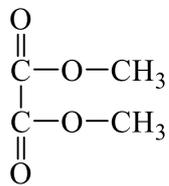
問3



問4 シュウ酸, 構造式



問5



けん化する

問5 11.10

問6 C₁₁H₁₇N₃O₈

問7 200g

講評

理科2科目、計200点。大問4題の記述式。前期同様、量が多く、とても時間内に全問対応することはできない。

[I] 問1の3題の論述は内容は基本的だが、文にすると意外に字数が多くなるのでまとめるのが大変。問2の小問4題は論述も含め標準的である。

問3の溶解度積も頻出。

[II] 問1の穴うめ6か所は基本。その文章に関連した反応式の間3も確実に解きたい。問5の結合エネルギーの計算では、 H_2O と H_2O_2 の蒸発エンタルピーが与えられてないので、本来は、解答ができない。 H_2O と H_2O_2 の蒸発エンタルピーが等しい、とかのコメントが欲しかったところ。

[III] 問1の穴うめ7題、問2の論述は確実に。問3、問4はビウレット反応の基本。問5も頻出。問6は、フェーリング反応のことをいいたいのだろうか。XはCuの沈殿で緑といえばマラカイト(孔雀石)、録青。つまり、塩基性炭酸銅(II)のこと、それが問8に反映されている。

[IV] フグ毒のテトロトキシンについての問題。問3のAの構造式以外は大問[I]から[III]に比べると若干解きやすい。

もともと日医の問題のレベルは難易度の差が大きいので、全問を解くという姿勢ではなく、とにかく、自分が解けるであろう問題から、解いていきたい。

これが合格へのシナリオ！



金沢後期

金沢医科大学後期対応
チャレンジシップ

3月1日(日)・3月2日(月)

Windom
医学部予備校ウインドム

金沢医科大学後期対応チャレンジシップの概要

「目的は医学生になること」

「目標はもちろん金沢後期に合格すること」

本講座は、金沢後期試験の合格をターゲットに新設された短期集中対策です。

講座に参加すれば必ず合格できるとは約束できませんが、受験生自身に高い自主性・主体性があり「踏まれても、叩かれても、努力さえし続けていけば必ず実を結ぶ」という信念があれば、必ず合格へ導けると確信しています。

今回は激戦が予想される入試動向を考慮し、講義は必須事項の徹底暗記から得点力獲得のための知識・解法までを速習し、金沢後期試験のエッセンスと実戦力を獲得、対策として完成させます。

金沢英語特講

前期試験は、大問3題で全問マーク式。長文主体で出題されます。難解な問題はありますが、時間の割に量が多いため、過去問を研究し問題に慣れるとともに、各形式の問題演習を多くこなすことが重要です。

長文総合では、医学・科学に関するテーマが頻出であるため、内容真偽、同意文、整序の設問にいたるまで、オリジナル問題を用いて「解答をキチンと導ける」ようになるまで演習します（勘に頼る英語は許されない）。会話文は最近、医学部でも多々出題されていますが、これは「質のいい良問」をこなすことで、短時間で合格点まで持ち上げることができる項目です。最後に文法ですが、典型的な問題からの出題がほとんどですから、ある程度までは、予想を立てて対策できます。以上、長文・文法・会話文を並行しながら、英語力を完成させていきます。

金沢数学特講

金沢後期数学は、他の医大に比べて出題範囲が狭い分、対策が立てやすく、実力がそんなにない者でも逆転が十分可能です。問題レベルも決して標準レベルより上をいくことはないでしょう。

通常、前期試験では、大問4問で全問マーク式、微積、数列、ベクトルなどが頻出です。全体的に計算量が多く、スピードが要求されています。後期試験の範囲は、数IAIIBなので、入試に頻出する出題に的を絞って、直前において解いておくべき重要問題を紹介しながら、確実に得点に結びつけるテクニックを指導します。



これが合格へのシナリオ!

金沢医科大学へは誰でも行ける?

金沢医科大学は、金沢駅から電車で20分のところに位置する医科大学で、併設されている病院は地域医療の拠点です。

教育環境は、大変充実しており、面倒見のよい教職員の指導のもと、上下の垣根を取り払ったフラットな雰囲気、チーム医療を学ぶことができます。つまり、金沢医科大学に入学した生徒は、医師として必要な知識や経験を積むことができるだけでなく、人間としても成長することが可能なわけです。

入学に際しては、いわゆる多浪や女子、さらに大卒の受け入れにも柔軟で、一次試験でしっかり高得点を取り、二次試験を無難にこなせば、だれでも医学部生になる夢を実現できます。

直前だからこそ、入試傾向に沿った対策を!

私大医学部には独特の癖があります。天才的な受験生は別として、一般の人が医学部入試を目指す場合、過去問をしっかりと研究しないと、複雑な計算に傾斜した大学、知識偏重の大学、問題量は多いが難易度はさほどでもない大学、出題の連続性がある大学などの基本情報が身につけられないのが実状です。過去問ひとつ眺めないで試験会場に行くことは、敵を知らないで戦いに挑むようなものです。

対象: 金沢医科大学後期受験者

開講日時: 3月1日(日)・3月2日(月)

特典: 一次合格者には二次対策を実施します。

スケジュール

日	曜	9:30~12:40(90分×2)	13:30~16:40(90分×2)	17:10~20:20(90分×2)
3月1日	日	金沢数学 合格チャレンジナビ①	金沢英語 合格チャレンジナビ①	
3月2日	月	金沢数学 合格チャレンジナビ②	金沢英語 合格チャレンジナビ②	
3月3日	火	2026年度 金沢医科大学後期試験		

ウインダム 近隣推奨ホテル

ホテル名	本校までの通学時間	住所/電話番号/利用料金
東急ステイ 渋谷新南口	徒歩5分	〒150-0002 東京都渋谷区渋谷3-26-21 03-5466-0109 15,000円~25,000円
ホテルメッツ渋谷		〒150-0002 東京都渋谷区渋谷3-29-17 03-3409-0011 15,000円~25,000円

申込要項

1. 下記申込書に必要事項を記入して、郵送、FAXしてください。
2. 受講費用 41,800円(税込)
3. 下記の口座に受講費用を振り込んでいただき、申込は完了となります。
なお、講座を欠席されたことによる受講料の返金はできませんので、ご了承ください。

三井住友銀行 渋谷駅前支店

〈普通預金〉口座番号:2740761 口座名:カ)ウインダム

4. 即戦対応授業となりますので、講義の当日はそのまま来校してください。
予習の必要はありません。



キトリ

金沢医科大学 後期対応チャレンジシップ申込書

フリガナ		
氏名		
	男・女	
住所		
〒		
在籍・出身高校	卒業年度 (卒業生のみ)	
連絡先 Tel		

