

# 解答速報

## 藤田医科大学

## 一般選抜前期

## 化学

### 第1問

- 問1 (ア)  $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$  (イ)  $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$   
(ウ) 水酸化物 (エ) 水酸化ナトリウム (オ) 陽 (カ) 塩酸  
問2 ナトリウムはイオン化傾向が大きいため。  
問3 1) 1.12[L] 2) 0.250[mol/L] 3) [III] > [I] > [II]

### 第2問

- 問1  $\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}_2$  捕集法：下方置換法  
問2 ③ 問3 ⑥ 問4 ② 問5  $4.4 \times 10^{-6} [\text{Pa}^{-1}]$

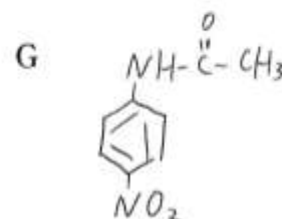
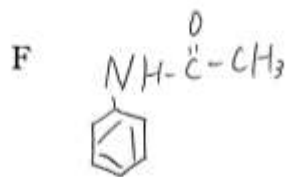
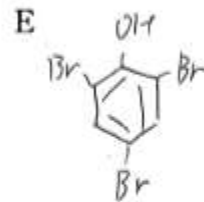
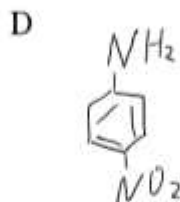
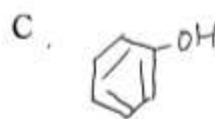
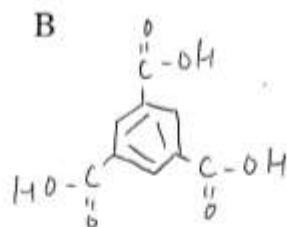
### 第3問

- 問1 ⑨ 問2 ⑧ 問3 ⑤

### 第4問

- 問1 塩酸 問2 (ア) ベンゼン環 (イ) 置換 問3 a : D b : B

問4



## 第5問

問1 実験2：ピウレット反応      実験3：キサントプロテイン反応

問2 ④⑤⑦      問3 822      問4  $-(\text{CH}_2)_4-\text{NH}_2$

## 第6問

問1 (ア) 縮合      (イ) 開環      (ウ) 付加      (エ) けん化(加水分解)      (オ) アセタール

問2 23.2[g]

～講評～

第1問 イオン交換膜法による水酸化ナトリウムの製法の典型的な問題。

第2問 化学平衡に関する典型的な問題。

第3問 選択形式の小問集合。ここまできちんと勉強してきた受験生なら解けるはずの問題。

第4問 藤田医科で頻出の有機化合物の構造決定の問題。問題文の「化合物 C は異性体をもたない」は「芳香族化合物の異性体をもたない」と解釈すべきだろう。

第5問 アミノ酸に関する典型問題。

第6問 合成繊維に関する典型問題。

昨年度と同様の大問6題の出題だった。例年と比較して、やや典型問題の割合が増加し、解きやすかったのではないだろうか。そのためボーダーは7割前後になると思われる。



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。



<p><b>渋谷校</b></p> <p>☎ 0120-142-760 東京都渋谷区桜丘町 6-2</p>	<p><b>名古屋校</b></p> <p>☎ 0120-148-959 名古屋市中村区名駅 2-41-5 CK20 名駅前ビル 2F</p>	<p><b>大阪校</b></p> <p>☎ 0120-142-767 大阪府吹田市広芝町 4-3 4 江坂第1ビル 3F</p>
<p><b>個別専門館 麴町校</b></p> <p>TEL : 050-1809-4751 東京都千代田区二番町 8-20</p>	<p><b>ビッグバン京都校</b></p> <p>TEL : 075-746-4985 京都市下京区下諏訪町 360</p>	<p><b>医特塾 阿佐谷本校</b></p> <p>TEL : 03-6279-9927 東京都杉並区阿佐谷南 3-37-2 第二大同ビル 2F</p>