

'23

前期日程

理 科

(医学部医学科)

注 意 事 項

問題(1~7)の全てに解答してください。

1. 試験開始の合図があるまで、問題冊子を開いてはいけません。
2. 問題冊子は1冊(31頁)、解答用紙は7枚、下書用紙は3枚です。落丁、乱丁、印刷不鮮明の箇所等があった場合には申し出てください。
3. 氏名と受験番号は解答用紙の所定の欄に記入してください。
4. 解答は指定の解答用紙に記入してください。
5. 解答用紙は持ち帰ってはいけません。
6. 問題冊子と下書用紙は持ち帰ってください。

4～7の問題を解くにあたって、必要ならば次の値を用いよ。

原子量	C = 12	Cl = 35.5	Fe = 56	H = 1.0
	N = 14	Na = 23	O = 16	S = 32

理想気体のモル体積 22.4 L/mol (0℃, 1.01×10^5 Pa)

気体定数 8.3×10^3 Pa·L/(K·mol)

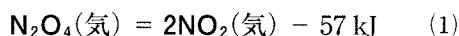
アボガドロ定数 6.02×10^{23} /mol

ファラデー定数 9.65×10^4 C/mol

4

(1) 次の文章を読んで、問1～問4の答を解答欄に記入せよ。

気体の四酸化二窒素 N_2O_4 から二酸化窒素 NO_2 が生じる反応の熱化学方程式は次の(1)式で表される。



この反応は 反応である。密閉容器に N_2O_4 を入れ、温度を 313 K に保つと N_2O_4 の一部が解離して NO_2 が生じて平衡状態となる。



(2)式の反応の濃度平衡定数を K_c とする。温度を一定に保ったまま、この密閉容器を圧縮して体積を半分にすると N_2O_4 の分子の数は 。このとき K_c の値は圧縮前に比べて 。次に、温度を一定に保ったまま容器の体積をもとに戻したのち、圧力を変えずに加熱すると N_2O_4 の分子の数は加熱する前に比べて 。このとき K_c の値は加熱する前に比べて 。温度を 313 K に戻し、全圧一定のまま Ar ガスを容器内に加えると、容器の体積は Ar ガスを加える前に比べて増加する。このとき N_2O_4 の分子の数は 。また K_c の値は 。

体積 V [L] の密閉容器に N_2O_4 を 1.0 mol 入れた。 N_2O_4 のモル濃度を $[\text{N}_2\text{O}_4]$ 、 NO_2 のモル濃度を $[\text{NO}_2]$ で表すと、(2)式の反応の濃度平衡定数は

$$K_c = \text{ }$$

と表すことができる。 N_2O_4 の x [mol] が反応したとすると

$$[\text{N}_2\text{O}_4] = \text{ }, [\text{NO}_2] = \text{ }, K_c = \text{ } \text{ と表される。}$$

問 1 空欄 に当てはまる最も適切な語句を次の①～④から1つ選び、その番号を記せ。

- ① 置換 ② 付加 ③ 発熱 ④ 吸熱

問 2 空欄 ～ に当てはまる最も適切な語句を次の①～③からそれぞれ1つ選び、その番号を記せ。なお、同じ番号を複数回選んでもよい。

- ① 増える(大きくなる) ② 変わらない
③ 減る(小さくなる)

問 3 空欄 に入る式を記せ。また、空欄 ～ に入る式を x と V を用いて記せ。

問 4 313 Kにおける濃度平衡定数は $K_c = 1.6 \times 10^{-2}$ mol/Lである。体積 $V = 25$ Lのとき、平衡状態にある $[\text{N}_2\text{O}_4]$ および $[\text{NO}_2]$ を求め、有効数字2桁で答えよ。また、計算過程も示せ。必要であれば、 $\sqrt{41} = 6.4$ の値を用いよ。

(2) 次の文章を読んで、問1～問5の答を解答欄に記入せよ。

過酸化水素は、反応する相手によって酸化剤としてはたったり、還元剤としてはたったりする。^a 硫酸で酸性にした過酸化水素水にヨウ化カリウムの水溶液を加えると、ヨウ素が生じ、水溶液は無色から に変わる。一方、過酸化水素水に硫酸で酸性にした過マンガン酸カリウムの水溶液を加えると、^b 気体の が発生する。この酸化還元反応でマンガン原子の酸化数は、 から に変化する。

酸化還元反応を利用すると、濃度がわからない酸化剤または還元剤の濃度を求めることができる。^c 濃度不明の過酸化水素水をコニカルビーカーに20.0 mL 入れ、硫酸を加えて酸性にした。この水溶液に 2.00×10^{-2} mol/L の過マンガン酸カリウムの水溶液を、ビュレットを用いて滴下したところ、12.0 mL 加えたところで、過酸化水素と過マンガン酸カリウムは過不足なく反応した。

問1 空欄 , に当てはまる最も適切な語句を記せ。

問2 空欄 , に当てはまる酸化数を記せ。

問3 下線部 a について、過酸化水素が酸化剤としてはたらくときの反応と、ヨウ化カリウムが還元剤としてはたらくときの反応を、電子 e^- を含むイオン反応式でそれぞれ記せ。

問 4 下線部 b について、発生した気体を水上置換で捕集した。捕集された気体は、温度 27°C 、圧力 $1.04 \times 10^5 \text{ Pa}$ で体積 16.6 mL であった。発生した気体の物質量は何 mol か、有効数字 2 桁で答えよ。また、計算過程も示せ。ただし、捕集された気体には発生した気体と飽和した水蒸気のみが含まれており、これらの気体はいずれも理想気体とみなし、発生した気体の水への溶解は無視できるものとする。

なお、気体定数は $8.3 \times 10^3 \text{ Pa}\cdot\text{L}/(\text{K}\cdot\text{mol})$ とし、 27°C における水の飽和蒸気圧は $4.0 \times 10^3 \text{ Pa}$ とする。

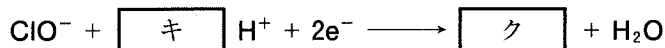
問 5 下線部 c について、濃度不明の過酸化水素水のモル濃度を求め、有効数字 3 桁で答えよ。また、計算過程も示せ。

5

(1) 次の文章を読んで、問1～問5の答を解答欄に記入せよ。

ハロゲンの単体は二原子分子からなり、有色で強い毒性をもつ。塩素は常温で光により水素と爆発的に反応する気体であるが、は低温・暗所でも水素と爆発的に反応する気体である。また常温において、は赤褐色の液体であり、は昇華性のある黒紫色の固体である。ハロゲンの単体は他の物質から電子を奪う力、すなわち力が大きい。

塩素のオキソ酸が複数知られているが、その酸の強さはオキソ酸中のほど強く、またオキソ酸1分子中のほど強い。塩素のオキソ酸の1つである次亜塩素酸のナトリウム塩は、漂白や殺菌消毒に用いられている。これは水溶液中で次のように次亜塩素酸イオンが作用を示すためである。



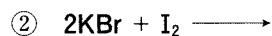
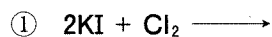
問1 空欄～に当てはまる物質の名称を記せ。また、空欄に当てはまる最も適切な語句を記せ。

問2 空欄, に当てはまる語句を①～④からそれぞれ1つ選び、その番号を記せ。

- | | |
|--------------|--------------|
| ① 塩素の酸化数が小さい | ② 塩素の酸化数が大きい |
| ③ 酸素の酸化数が小さい | ④ 酸素の酸化数が大きい |

- | | |
|--------------|-------------|
| ① 水素原子の数が少ない | ② 水素原子の数が多い |
| ③ 酸素原子の数が少ない | ④ 酸素原子の数が多い |

問 3 次の①, ②について, 水溶液中で反応が起こるものは右辺の式を, 反応が起こらないものは「反応しない」と記せ。



問 4 空欄 に当てはまる係数の数値を記せ。ただし, 係数が 1 の場合は 1 と記せ。また, 空欄 には当てはまる化学式を記せ。

問 5 次の①, ②の操作により, 沈殿があらたに生じる場合には生じる沈殿の色を, 生じない場合には「生じない」と答えよ。また, それぞれ沈殿が生じるか判断した根拠を溶解度積を用いて説明せよ。ただし, AgCl の溶解度積は $K_{\text{sp}}(\text{AgCl}) = 1.8 \times 10^{-10} (\text{mol/L})^2$, AgI の溶解度積は $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) = 2.1 \times 10^{-14} (\text{mol/L})^2$ とする。

① $1.0 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ の NaCl 水溶液 1.0 mL に $2.0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$ の AgNO_3 水溶液 1.0 mL を加えて混合した。

② ①の混合液にさらに $4.0 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$ の KI 水溶液 2.0 mL を加えて混合した。

(2) 次の文章を読んで、問1～問5の答を解答欄に記入せよ。

鉄は人類が最も多く利用している金属である。日本においても、近年、年間に約1億トンの鉄が生産されている。鉄は溶鉱炉で、赤鉄鉱や磁鉄鉱などの鉄鉱石に含まれる、a 鉄の酸化物をコークスから生じた一酸化炭素により還元して製造される。溶鉱炉から得られる鉄は と呼ばれ、炭素を約4%含み、硬くてもろい。溶融した は、転炉で酸素を吹き込んで炭素の含有量が0.02～2%に低減された に変えられる。 は、硬くて粘り強く、建築材や機械など多方面に利用される。鉄は湿った空気中では酸化されやすいが、鉄に と を加えてつくられる合金はさびにくく、調理器具などに用いられている。

鉄を希硫酸と反応させると気体の が発生し、淡緑色の硫酸鉄の水溶液が得られる。鉄のイオンを含む水溶液に種々の試薬を加えると、酸化数に応じて特有の反応を示す。例えば、b 鉄(II)イオンを含む水溶液に $K_3[Fe(CN)_6]$ の水溶液を加えると沈殿が生じる。

問1 空欄 ～ に当てはまる最も適切な語句を記せ。

問2 下線部aについて、酸化鉄(III)が一酸化炭素により還元され、鉄になる反応の化学反応式を記せ。

問3 問2の反応によって0.98億トンの鉄ができるとする。このときに発生する二酸化炭素は何億トンか、有効数字2桁で答えよ。ただし、生成する鉄は炭素を含まないものとする。

問4 下線部bについて、化合物 $K_3[Fe(CN)_6]$ の名称を記せ。また、生じる沈殿の色を記せ。

問 5 一定量の水和水を含む硫酸鉄水和物 $\text{FeSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ の粉末試料がある。

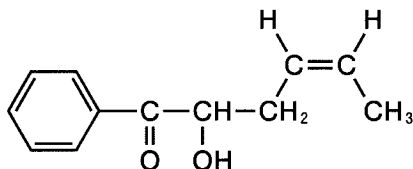
この試料 1.39 g を溶かして得られる水溶液に、アンモニア水を加えて塩基性にしたのち硫化水素 H_2S を通じたところ、 FeS の黒色沈殿が 0.44 g 得られた。次の問に答えよ。ただし、 FeSO_4 および FeS の式量はそれぞれ 152 および 88 とし、また、水溶液中に含まれる鉄はすべて FeS に変化するものとする。

- 1) 水溶液中に含まれていた鉄の物質量を有効数字 2 桁で答えよ。
- 2) この硫酸鉄水和物試料に含まれる水和水の量を表す係数 n はいくつか、整数で答えよ。また、計算過程も示せ。

6

- (1) 次の文章を読んで、問1～問4の答を解答欄に記入せよ。なお、構造式は下の例にならって記せ。

(例)



分子式 $C_5H_{10}O_2$ で表される2種類のエステルA、Bがある。エステルAに希硫酸を加えて加水分解すると、酸性物質Cと中性物質Dが生成した。同様にエステルBを加水分解すると、酸性物質Eと中性物質Fが生成した。化合物C～Fの構造を調べるために次の①～④の実験を行った。

- ① 酸性物質C 22.5 mg を酸素中で完全燃焼させたところ、水が13.5 mg、二酸化炭素が33.0 mg 得られた。
- ② 硫酸酸性の二クロム酸カリウム水溶液を加えて加熱すると、中性物質Dは中性物質Gに、中性物質Fは中性物質Hに変化した。なお、中性物質Gは、クメン法でフェノールと同時に生成する化合物である。
- ③ 酸性物質Eをアンモニア性硝酸銀水溶液と反応させると銀が析出したが、中性物質G、Hに同じ操作を行っても銀は析出しなかった。
- ④ 中性物質Fと濃硫酸を反応させると分子内脱水反応が進み、3種類のアルケンが生成した。

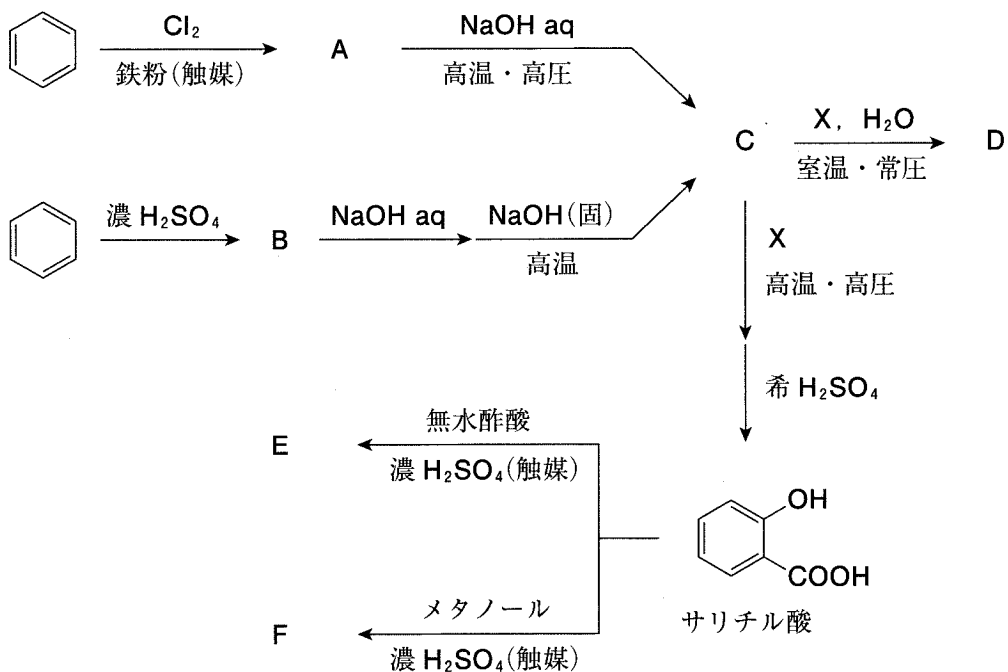
問1 ①の結果から酸性物質Cの組成式を求めよ。また、計算過程も示せ。

問2 化合物C、D、Gの構造式を記せ。

問 3 ④について、この3種類のアルケンの構造式を記せ。なお、シス-トランス異性体が存在する場合には、それらの異性体も別の構造とし、その違いがわかるように描くこと。

問 4 化合物 E, F の構造式を記せ。

(2) 次の図は、医薬品として用いられる芳香族化合物 E、F をベンゼンから合成する経路である。これに関する以下の問 1～問 3 の答を解答欄に記入せよ。



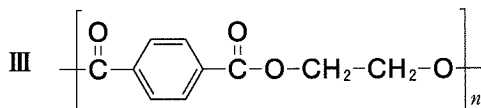
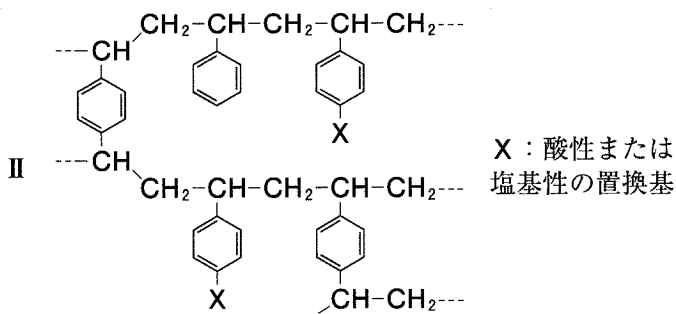
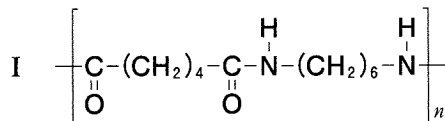
問 1 合成経路中の A～F に当てはまる芳香族化合物の構造式をそれぞれ記せ。

問 2 A～F のうち、炭酸水素ナトリウム水溶液に加えると気体を発生するものを 2 つ選び、その化合物の名称を記せ。

問 3 合成経路中の X に当てはまる化合物の名称を記せ。

7

(1) 次に構造式を示す高分子化合物Ⅰ～Ⅲに関する以下の問1～問4の答を解答欄に記入せよ。



問1 高分子化合物Ⅰ～Ⅲの性質や用途として当てはまるものを、次の①～⑤の中からそれぞれ1つ選び、その番号を記せ。

- ① ビニル基をもつ2種類のモノマーの共重合体を母体とした樹脂であり、工業用途や研究用途の脱イオン水の製造などに用いられる。
- ② 生体内において最終的に水と二酸化炭素に分解されるため、手術後に摘出の必要がない縫合糸や骨接合材料として用いられる。
- ③ ヨウ素を添加することで金属に匹敵する電気伝導性を示す。これを改良した合成高分子が電池やコンデンサーなどへ応用されている。
- ④ 絹に似た感触と光沢をもつ丈夫な合成繊維として、ストッキングやスポーツウェアなどの衣類に用いられる。
- ⑤ 洗濯してもしわになりにくく乾きやすい合成繊維として衣類に用いられるほか、透明で軽量な合成樹脂として飲料容器にも利用される。

問 2 高分子化合物Ⅰの工業的な合成に用いられる重合反応を、次の①～④から1つ選び、その番号を記せ。

- ① 付加重合 ② 開環重合 ③ 縮合重合 ④ 付加縮合

問 3 高分子化合物Ⅱに関する次の文を読んで、空欄 ~ に当てはまる最も適切な語句を記せ。

置換基Xとして $-\text{CH}_2\text{N}^+(\text{CH}_3)_3\text{OH}^-$ をもつ高分子化合物Ⅱをカラム(円筒容器)につめ、それに塩化ナトリウム水溶液を通すと、塩化ナトリウム水溶液の と高分子化合物中の が交換され、カラムから 水溶液が流出してくる。

問 4 高分子化合物Ⅲの平均分子量が 9.6×10^5 の場合、1分子中には平均して何個のエステル結合が含まれるか、有効数字2桁で答えよ。また、計算過程も示せ。

(2) タンパク質に関する次の問1，問2の答を解答欄に記入せよ。

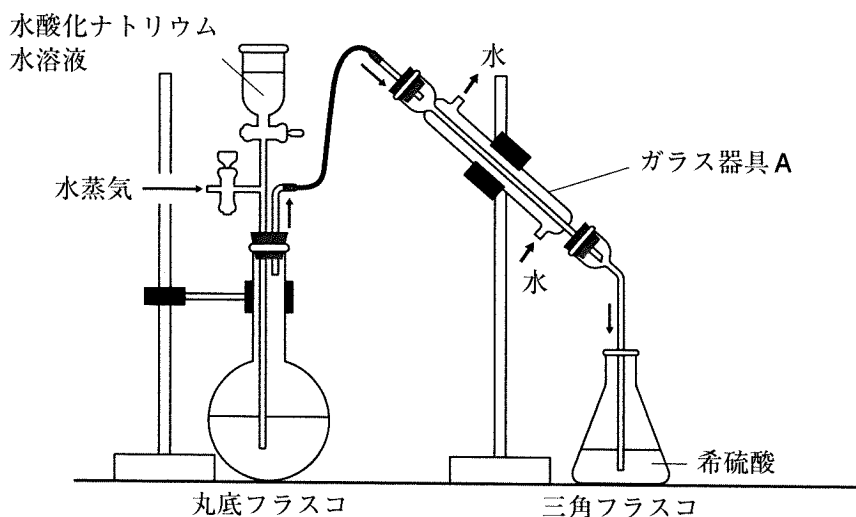
問1 次の文章を読んで，空欄 ～ に当てはまる最も適切な語句を記せ。

タンパク質は全ての生体に存在する高分子化合物である。生物は約20種類のアミノ酸をタンパク質の合成に使用する。アミノ酸は，共通の構造として，塩基性を示す 基と，酸性を示す 基を有している。タンパク質は多数のアミノ酸が 基と 基で脱水縮合することで合成されるが，このアミノ酸どうしのアミド結合を特に 結合という。タンパク質を構成するアミノ酸の配列順序をタンパク質の という。

タンパク質は，生体内の化学反応・運動・免疫・遺伝などさまざまな生命活動を支える重要な物質である。このうち，化学反応の触媒としてはたらくタンパク質を という。

問2 次の実験により，ある食品中に含まれるタンパク質の量を求めた。以下の間に答えよ。

ある食品1.00 gに濃硫酸を加えて加熱し，食品中のタンパク質に含まれる窒素をすべてアンモニウムイオンに変換した。その反応液の全量を図の丸底フラスコに移した。その反応液に，水酸化ナトリウム水溶液を加え，アンモニアを発生させた。発生したアンモニアを水蒸気とともにガラス器具Aを通過させ，三角フラスコ中の0.100 mol/Lの希硫酸100 mLにすべて吸収させた。アンモニアの発生と吸収が完了した後，三角フラスコ中の溶液を1.00 mol/Lの水酸化ナトリウム水溶液で滴定したところ，残った硫酸を中和するのに18.4 mLを要した。



- 1) 下線部の反応を化学反応式で記せ。
- 2) 図のガラス器具Aの名称を記せ。
- 3) この食品 1.00 g から生じたアンモニアの物質量を有効数字2桁で答えよ。また、計算過程も示せ。
- 4) この食品 1.00 g 中に含まれるタンパク質の質量は何 g か、有効数字2桁で答えよ。また、計算過程も示せ。ただし、タンパク質には窒素が質量パーセント濃度で16%含まれるものとし、タンパク質以外の物質からのアンモニアの発生は無視できるものとする。



