【問題 1】- $Ag^+,K^+,PB^{2+},Ca^{2+},Zn^{2+},CU^{2+},Al^{3+}$ のイオンを同じ濃度で含む水溶液がある. 図は、各 イオンを分離する操作である. (a) \sim (i) の, 金属を含む沈殿またはイオンの化学式を記せ. Ag+, K+, Pb2+, Ca2+, Zn2+, Cu2+, Al3+ 希塩酸を加える。 沈殿 ろ液 熱水を加える。 硫化水素を通す。 (a)沈殿 (c)イオン (d)沈殿 ろ液 過剰のアンモニア水を 加える。 ___ 硝酸を加えて溶解させた後、 過剰のアンモニア水を加える。 煮沸して硫化水素を除く。 冷却後、アンモニア水を加える。 (b)イオン (e)ィオン 沈殿 ろ液 塩基性になっていることを 確認した後,硫化水素を通す。 ___ 過剰の水酸化ナトリ ウム水溶液を加える。 ろ液 (f)イオン (g)沈殿 炭酸アンモニウム 水溶液を加える。 (i)イオン (h)沈殿

-∕─ 【問題 2】 —

元素の質量百分率が炭素 54.5%, 水素 9.1% で,分子量が 88.0 のエステル A がある.A を加水分解するとカルボン酸とアルコールが生じた.

- (1) A の分子式を求めよ.
- (2) 加水分解により生じたカルボン酸が銀鏡反応を示した. このとき考えられる A の構造異性体は何種類か.
- (3) 加水分解に生じたアルコールを酸化したところ, その生成物は銀鏡反応を示した. A の構造式を描け.

-∕──【問題 3】-

ベンゼン 1mol と塩素 1mol を反応させ、ベンゼンの水素 1 つを塩素で置換したい.

- (1) この反応を進行させるために必要な触媒を2通りあげよ.
- (2) この反応を何というか.
- (3) 生成したベンゼン一置換体の名称を答えよ.
- (4) 追加で 1mol の塩素を反応させたとき、考えられる生成物の構造式と名称を答えよ.

╾∕─ 【問題 4】 ─

次の分子式で表される芳香族化合物の異性体をすべて記せ.

- $(1) C_6H_3Cl_3$
- (2) C_7H_7Cl
- (3) C_9H_{12}

- 【問題 5】

フェノールはベンゼン環に あ 基がついた い 酸で、水酸化ナトリウム水溶液に溶けて う となる. この水溶液に二酸化炭素を吹き込むと、炭酸はフェノールよりも え い酸なので、 お 反応によりフェノールが得られる.

ベンゼン環に直接結合したヒドロキシ基はかと呼ばれ、アルコールとは異なる性質を示す。これを検出するには、き水溶液に加えて色がく \sim けに変化することを確認すればよい。

フェノールの代表的な製法である こ 法では、プロピレンへのベンゼンの付加反応により生じる さ を酸化して得られる し を硫酸で分解してフェノールを得る. このとき、副産物として す も得られる.

また、ベンゼンと濃硫酸を加熱することで得られる。せを中和した後、水酸化ナトリウムと融解することでそが生じる。これを酸性にすることで、た反応によりフェノールが得られる。

フェノールはベンゼンと比べて ち 反応を受けやすい. 例えば, フェノールに十分量の臭素水を加えると つ の白色沈殿が生じる.

- (1) 文中に当てはまる語句などを答えよ.
- (2) しとつの構造式を記せ.

-∕── 【問題 6】 -

次の文中の化合物 A~G の構造式を記せ.

分子式 $C_4H_{10}O$ の異性体の 1 つである A を酸化すると,B が得られた.B は銀鏡反応ウィ示した.濃硫酸に A を加えて加熱すると,C が得られた.C に臭素を付加すると,不斉炭素原子を含まない D が得られた.C に酸触媒を用いて水素を付加すると,A とは異なる E が得られた.一方,C の異性体の 1 つである F に臭素を付加すると,不斉炭素原子を 1 個もつ G が得られた.

-∕─ 【問題 7】-

次の文中の A~C の構造式を記せ.

エステル A 2.60g を加水分解すると,直鎖状のモノカルボン酸 B 1.76g と 1 価アルコール C 1.20g が得られた.アルコール C を穏やかに酸化したときの生成物はフェーリング液を 還元せず,また,ヨードホルム反応を示した.

-∕─ 【問題 8】 -

次の文中の化合物 A~C の構造式を記せ.

分子式 $C_5H_{12}O$ で表されるアルコールにはいくつかの構造異性体がある。不斉炭素原子を持たないアルコール A を濃硫酸の存在下で加熱すると,互いにシス-トランス異性体でない,分子式 C_5H_{10} の化合物 B と C が生成した。また,B と C に適当なさんを触媒として水を付加させると,どちらも A が主に生成した.

- 【問題 9】 -

炭素, 水素, 酸素からなるヒドロキシ酸 A について, 次のことがわかっている.

- A 15.0mg を完全燃焼させると、二酸化炭素 17.6mg、水 5.4mg が得られた.
- A の分子量は 150 であった.
- A 75mg と十分量のメタノールとの混合物に濃硫酸を加えて温めると,89mgのエステル B が生成した.ただし,反応は完全に進行したものとする.
- B 89mg に十分量の無水酢酸を加えて温めたところ, エステル C 131mg が得られた. ただし, 反応は完全に進行したものとする.
- A は不斉炭素原子を持つ.

このとき,次の問いに答えよ.

- (1) A の分子式を求めよ.
- (2) A にはカルボキシ基, ヒドロキシ基がそれぞれいくつあるか.
- (3) A の構造式を記せ、ただし、不斉炭素原子は C^* と表記せよ、