### 化学

### 出題の意図

### 問題I

物質の分子量測定法を題材に、高分子水溶液の浸透圧、気体の圧力計算、水溶液の凝固点降下に関する理解力を問う。

### 問題Ⅱ

構造体に広く利用されている鉄とアルミニウムの材料について、物質の性質、結晶構造および 化学反応に関する基礎ならびに応用的な理解力を問う。

#### 問題Ⅲ

アルケン, エステル, ベンゼンといった不飽和有機化合物の構造と反応性に関する理解に加 え, 与えられた情報に基づき構造異性体, 幾何異性体と鏡像異性体を含む分子構造を決定する 思考力を問う。

### 問題 IV

フェノール樹脂とセルロースを原料とする化学繊維を題材に、身近で広く利用されている高分子化合物の合成、性質、および応用について、幅広い知識と思考力を問う。

### 化学 正解 解答例

## 問題 I

(1)	ア	7
	2 <i>H</i>	$\Pi = P_{\rm b} + P_{\rm H} - P_{\rm 0}$
	р р v	エ
	$P_b = \frac{P_0 V_0}{V_0 - 2H}$	$P_H = 1.0 \times 10^{-3} HP_0$

(2) 
$$\Pi = 4.3 \times 10^3$$
 Pa  $h = 3.2$  cm

(3) 
$$1.8 \times 10^4 \qquad \text{g/mol}$$

(4) 物質B 物質C d

# 問題 Ⅱ

(1)	ア 0	$ m Fe_30_4$	ウ C
	エ Zn	オ Cu	カ両性

(2) 
$$Fe_2O_3 + 3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$$

(3) 270 g

98. 8 %

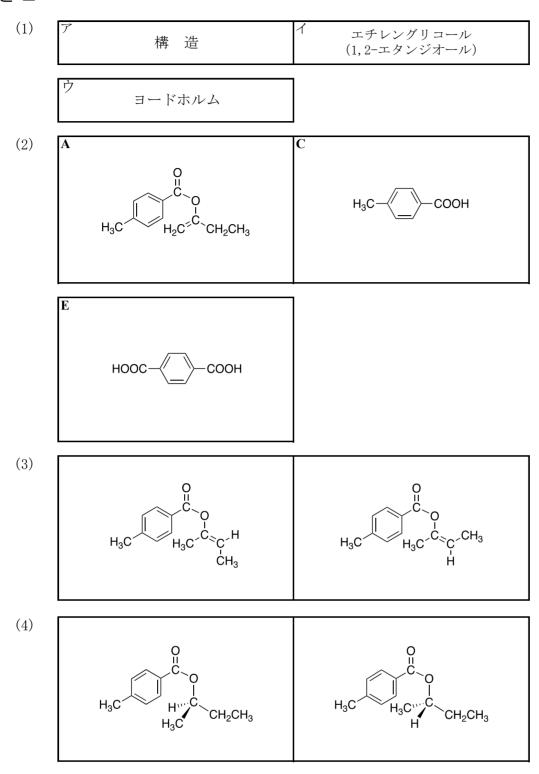
(5) Cr 186 g Ni 315 g

(a), (c), (d)

(7)  $2A1+ 2NaOH + 6H_2O \rightarrow 2Na[A1(OH)_4] + 3H_2$ 

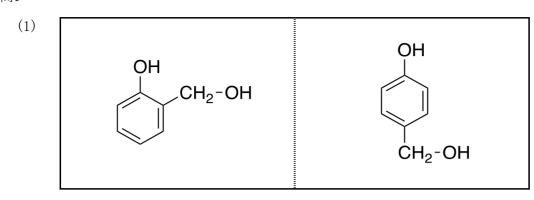
(8) 426 kJ

# 問題 Ⅲ



### 問題IV

問1



(2) ア イ レゾール ノボラック

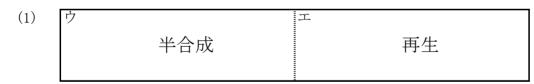
(3) A, E

(4) イは

-CH<sub>2</sub>OH 基をもたないため、加熱しても分子間で縮合反応 が進行せず、立体網目構造を形成しないから

「-CH<sub>2</sub>OH」の代わりに、ヒドロキシメチル、メチロール、縮合可能なヒドロキシ、なども可。ただし-OHは不可

問2



(2) 4 5 6 7 8 M

1.3 個