

### I

- 問1 (i) F | け (ii) K | て (iii) P | そ (iv) S | た (v) Ar | つ  
問2 ウ  
問3  $O_3 + 2 KI + H_2O \rightarrow O_2 + I_2 + 2 KOH$   
問4  $:\ddot{O}::C::\ddot{O}:$   
問5 (i) (へ) Cu (ほ) Zn  
(ii) ア, エ

### II

- 問1 (i) +2 (ii) 0 (iii) -3 (iv) 0  
問2 (i) 8.23 L (ii) 3.96 g  
問3 (ア)  $V_2O_5$  (イ)  $4 NH_3 + 5 O_2 \rightarrow 4 NO + 6 H_2O$   
(ウ) ハーバー・ボッシュ法  
問4  $AlK(SO_4)_2 \cdot 4 H_2O$

### III

- 問1 (あ) D (い) M (う) O (え) B (お) M (か) M  
問2  $8.69 \times 10^{-1}$  mL  
問3 B  
問4  $1.5 \times 10^{-1}$   
問5 2.60

### IV

- 問1 (ア) プロペン (イ) クレゾール (ウ) 3  
(エ) ナトリウムフェノキシド (オ) 二酸化炭素  
問2 イ, オ  
問3 
$$\begin{array}{c} H_3C - C - CH_3 \\ || \\ O \end{array}$$
  
問4 イ, ウ, エ  
問5 (i) エ (ii) イ (iii) ア (iv) ウ