

## 第 1 問

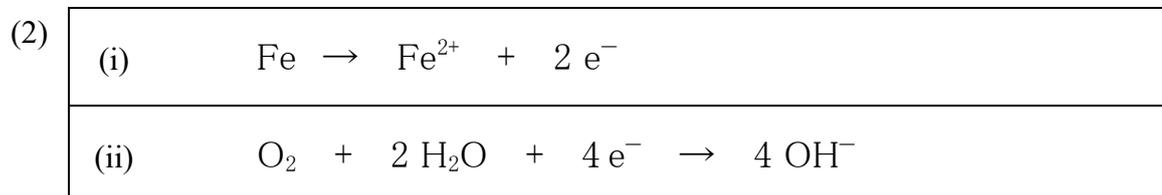
問 1

(1)	(i)	記号	(う)	(ii)	記号	(ぞ)	(iii)	記号	(と)
		元素記号	Li		元素記号	P		元素記号	Ca
	(iv)	記号	(つ)	(v)	記号	(ち)			
		元素記号	Ar		元素記号	Cl			

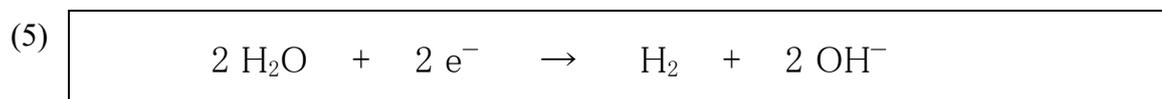
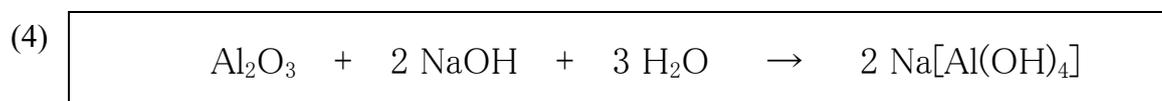
(2)	(i)	ア	二酸化硫黄	イ	三酸化硫黄
		ウ	発煙硫酸		
	(ii)	酸化バナジウム(V)			
	(iii)	$\text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{S} \rightarrow 3 \text{S} + 2 \text{H}_2\text{O}$			
	(iv)	27.3 mL			
	(v)	硫化水素	-2	硫酸	+6

問 2

(1) 展性



(3) 不動態



(6) 1.5 mol

## 第 2 問

問1

(1)

ア	共有電子	イ	極性
ウ	ファンデルワールス力		

(2)

(i)	あ	固体	い	液体	う	気体
(ii)		昇華				
(iii)	記号	a	名称	三重点		
(iv)		(い)				
(v)		$3.0 \times 10^5$	Pa			

問2

(1)

ア	可逆	イ	ルシャトリエ
ウ	小さく	エ	大きく

(2)

64
----

(3)

4.0 mol
---------

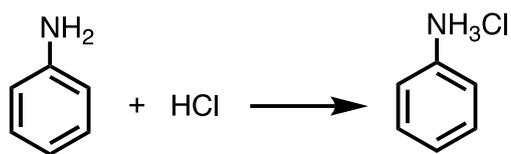
(4)

(c)
-----

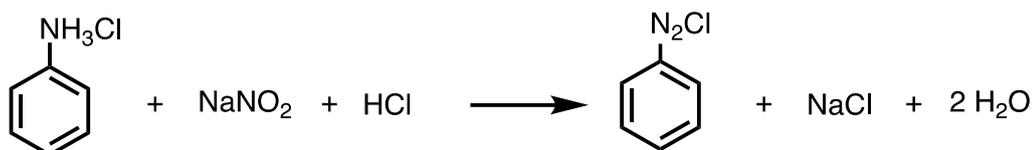
### 第 3 問

問 1

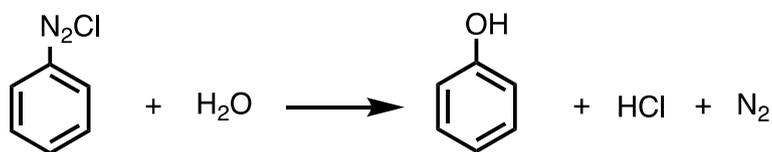
(1) 下線部①



下線部②



下線部③



(2)

理由： 昇温による塩化ベンゼンジアゾニウムの加水分解を抑えるため

(3)

上 層

理由： ジエチルエーテル溶液の密度が水より小さいため

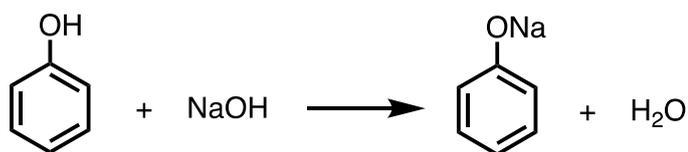
(4)

(え)

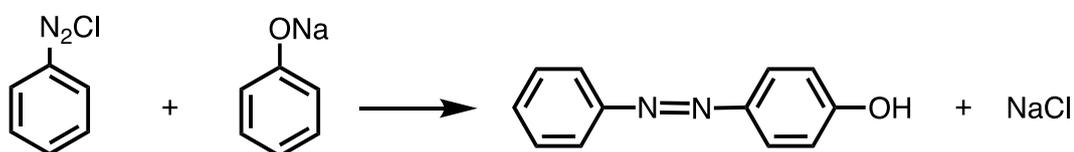
(5)

(こ)

(6) 下線部⑥



下線部⑦

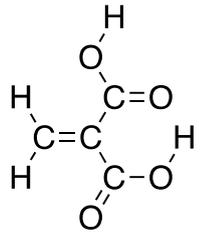
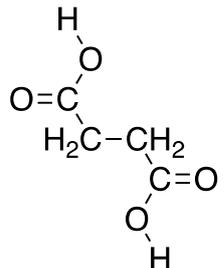
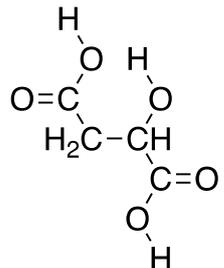


### 第 3 問

問 2

(1)	ア	シス-トランス	イ	構造
-----	---	---------	---	----

(2)	ウ	二重	エ	カルボキシ
	オ	分子内	カ	やすい

(3)	C		D		F	
-----	---	---	---	--	---	---

(4)	x	2	y	4	z	4
-----	---	---	---	---	---	---

(5)	G	$\left[ \begin{array}{c} \text{O} \quad \text{O} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{O}-\text{C} \quad \text{C}-\text{OCH}_2\text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{HC}=\text{CH} \end{array} \right]_n$ <p>(解答例は一例であり、標準的な解答を示している)</p>
-----	---	--