

第1問

問1

A  
2

問2

-196 kJ/mol

問3

(1)

$2.4 \times 10^{-3}$  mol

(2)

$4.8 \times 10^{-4}$  mol/(L·s)

(3)

$v = k[\text{H}_2\text{O}_2]$

(4)

$6.3 \times 10^{-3}$  /s

(5)

$1.2 \times 10^{-1}$  L

(6)

ア

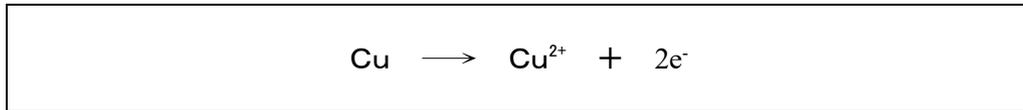
第2問

問1

(1)

ア

(2)



(3)

$2.5 \times 10^{-1}$  g

(4)

Au , Pb

問2

(1)

キ

(2)

a	HClO	b	HCl
---	------	---	-----

(3)

ア, エ, オ

(4)

D	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	E	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	F	不動態	G	テルミット
---	--------------------------------	---	--------------------------------	---	-----	---	-------

(5)

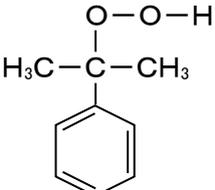
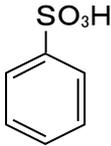
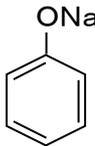
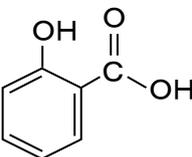
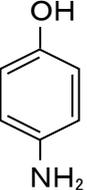
イ, オ

第3問

問1

a ヒドロキシ	b クメン
------------	----------

問2

B 	D 	E 
F 	G 	

問3

6      個
----------

問4

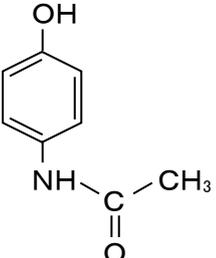
オ
---

問5

(1)

$C_8H_9NO_2$
--------------

(2)


---

第4問

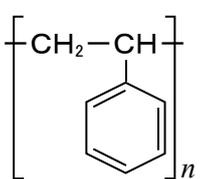
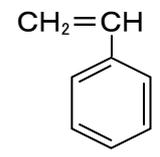
問1

- (1) 

A ホルムアルデヒド
---------------
- (2) 

ア 付加縮合	イ 付加重合	ウ 共重合
-----------	-----------	----------
- (3) 

B 低密度ポリエチレン	C 高密度ポリエチレン
----------------	----------------
- (4) 

D 	E 
--	--
- (5) 

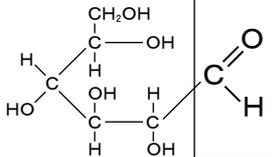
F 酸性	H 塩基性
---------	----------
- (6) 

G 陽イオン交換樹脂
---------------
- (7) 

空	気	中	の	二	酸	化	炭	素	が
純	水	に	溶	解	し	た	た	め	。

問2

- (1) 

a 名称 ホルミル基 (アルデヒド基)	
---------------------------	--
- (2) 

ア $(C_6H_{10}O_5)_n$	イ $C_{12}H_{22}O_{11}$
-------------------------	---------------------------
- (3) 

2.7 g
-------