

化学(一)207

受験番号
記入見本 0123456789

氏 名

受 験 番 号

受 験 番 号

2026年度 化学 解答用紙(一)

(受験番号は裏面にも記入すること)

[I]

(1) あ	い	う	え
(ケ)	(コ)	(イ)	(オ)
お	か	き	
(キ)	(ク)	(タ)	

(2) (i)	(ii)	(iii)
黄	赤紫	×

(3) 実験	試薬	化学反応式
A	(c)	$\text{CuSO}_4 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2$
B	(e)	$\text{FeSO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{FeCl}_2$
C	(b)	$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$

(4) (i)	(ii)
7	1.4
	g/cm ³

(5) (i)	(ii)
$[\text{S}^{2-}] = \frac{K_1 K_2 [\text{H}_2\text{S}]}{[\text{H}^+]^2}$	4.0×10^{-22}
	mol/L
(iii)	(iv)
2.0×10^{-3}	1.5×10^{-8}
mol/L	mol/L

[207-91]

採 点 欄
[I]

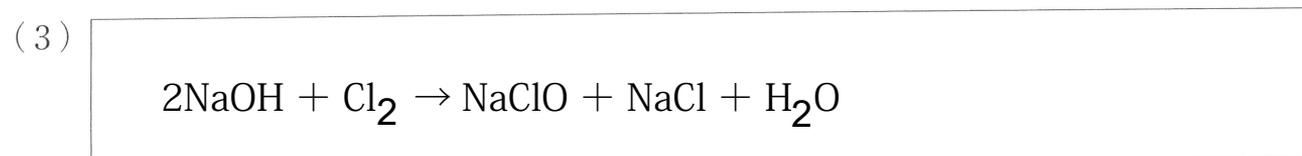
[II]は裏面に解答すること。

受験番号

〔Ⅱ〕

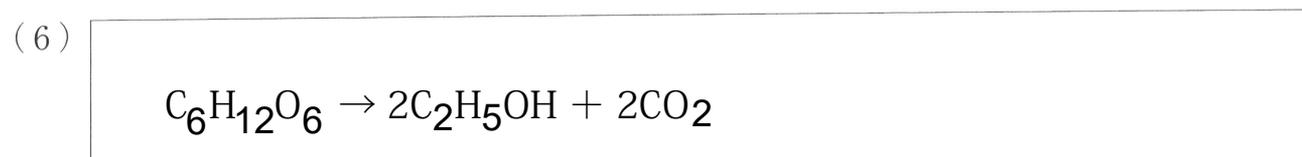
(1) あ	酸化	い	小さい
う	低い	え	エチレン

(2) 次亜塩素酸ナトリウム	塩素酸ナトリウム	塩化ナトリウム
+1	+5	-1



(4) 反応速度	反応速度定数
2.0×10^{-7}	6.9×10^{-8}
mol/(L·s)	L/(mol·s)

(5) (c)



(7) (i)	(ii)
41.4	7.6×10^2
°C	g

(8) (i) メタノール	エタノール
-727	-1368
kJ/mol	kJ/mol
(ii)	
2.5×10^3	
kJ	

[207-92]

採点欄

〔Ⅱ〕

氏 名

受 験 番 号

受 験 番 号

2026年度 化 学 解答用紙(二)

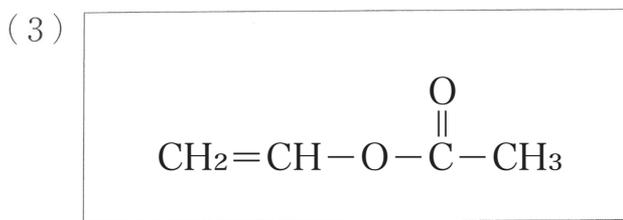
〔Ⅲ〕

[207-93]

(1) あ	アルデヒド	い	脂肪酸	う	氷酢酸	え	フマル酸
お	低い	か	弱く	き	アミド		

採 点 欄
〔Ⅲ〕

(2) (ア) (エ)



(4) A		B	
C	$\text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_4-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$	D	

(5) (i)	$n \text{HO}-(\text{CH}_2)_m-\text{OH} + n \text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ $\rightarrow \left[\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-(\text{CH}_2)_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-(\text{CH}_2)_m-\text{O} \right]_n + 2n\text{H}_2\text{O}$		
(ii)	$m = 4$	(iii)	1.9×10^2 個

(6) (i)	(ii)	(iii)
(c) > (a) > (b)	3 種類	(ア) (ウ)