

化学(一)201

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	小さい	い	大きく	う	低く
え	小さく	お	2	か	4

(2) (a)	○	(b)	×	(c)	×	(d)	○
---------	---	-----	---	-----	---	-----	---

(3) (i)	$\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(ii)	$\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2$
(iii)	$\text{NaClO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

(4) (i) (ア)	$\text{K(固)} + \frac{1}{2}\text{Cl}_2(\text{気}) \rightarrow \text{KCl(固)}$
(イ)	$\text{K(気)} \rightarrow \text{K}^+(\text{気}) + \text{e}^-$
(ii)	+719 kJ/mol

(5) (i) 塩化セシウム型	8	塩化ナトリウム型	6
(ii)	0.73	(iii)	0.41
(iv) $\text{NH}_4\text{Cl}$	塩化セシウム型	$\text{MgO}$	塩化ナトリウム型

[201-91]

採 点 欄
[ I ]

受験番号			

〔Ⅱ〕

(1) ア	イ	ウ	エ
高い	低い	吸収	小さい

(2)

(c)
-----

(3)

0.95
------

(4)

(i)	14	g	(ii)	$9.4 \times 10^{-3}$	g
-----	----	---	------	----------------------	---

(5)

415	kJ/mol
-----	--------

(6)

(i)	-42	kJ/mol
(ii) 記号	理由	水溶液中の水酸化ナトリウムと塩化水素の中和反応は、発熱反応であるから。
(う)		

(7)

(i)	46	(ii)	2	(iii)	23	g
(iv) X	エタノール		Y	ジメチルエーテル		
(v)	27	g				

[201-92]

採点欄	
〔Ⅱ〕	

化学(二)201

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(二)

〔Ⅲ〕

(1) あ	アルドース	い	ケトース
う	三炭糖 (トリオース)	え	4
お	5	か	二糖類
き	多糖類	く	ビスコース
け	ビスコースレーヨン	こ	セロハン
さ	トリアセチルセルロース (トリ酢酸セルロース)		

(2) A	B
$\begin{array}{c} \text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{C}-\text{H} \\   \quad \quad    \\ \text{OH} \quad \quad \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{HO}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH} \\    \\ \text{O} \end{array}$

(3) $k$	$mn$	$l$	$mn-m+1$	$l/k$	$1 - \frac{1}{n}$
---------	------	-----	----------	-------	-------------------

(4)	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$	(5)	$1.6 \times 10^{15}$ kg
-----	-------------------------------------	-----	-------------------------

(6) a	6	b	7	c	5
-------	---	---	---	---	---

(7)	1.5
-----	-----

(8) マルトース	セロビオース
(d)	(b)

[201-93]

採点欄
〔Ⅲ〕