

慶應義塾大学

理工学部 (2月12日実施)

化学

1.

ア	-2.26×10^2	イ	0.247
ウ	3.31×10^2	エ	2
オ	7.4	カ	トタン
キ	イオン化傾向	ク	38.6
ケ	酸素	コ	$\text{Zn} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2$
サ	溶媒分子が不規則にコロイド粒子と衝突するため。		

2.

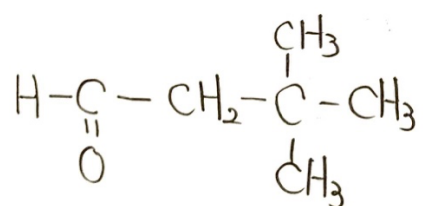
ア	AgF	イ	2.0×10^{-5}
ウ	9.0×10^{-6}	エ	Cl ⁻
オ	1.1×10^{-2}	カ	$1.0 \times 10^{-6}[\text{A}^-]_{\text{L}}$
キ	$3.1 \times 10^{-4}[\text{A}^-]_{\text{L}}$	ク	3.2×10^3
ケ	$-K_{\text{a}} - K_{\text{b}}$	コ	-0.50
サ	0.30	-	-



3.

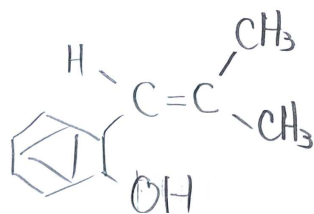
ア	グリコシド	イ	3.42×10^2
ウ	2	エ	エステル
オ	アセチルセルロース	カ	7.65×10
キ	アスパラギン酸	ク	フェニルアラニン
ケ	3.75×10	-	-

(コ)

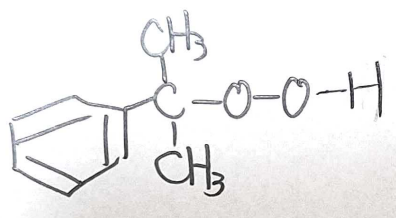


(サ) $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_5$

(シ)



(ス)



(セ)

