

見本

化学問題 1

問1 ①

12

②

2

③

負

④

正

⑤

ダニエル

⑥

両性(元素)

⑦

銅

⑧

トタン

問2 ㉔

ZnCl₂

㉕

Na₂[Zn(OH)₄]

㉖

ZnO

問3 設問1

$\frac{\sqrt{2} M}{a^3 N_A} \text{ (g/cm}^3\text{)}$

設問2

74.2 (%)
(73.8 (%)も可)

問4 設問1

1.12 (L)

設問2

(反応せず残るもの)	(物質量)
希塩酸	0.104 (mol)

問5

亜鉛は鉄よりもイオン化傾向が大きいので、亜鉛が先に酸化される(溶け出す)ため。

(40字)

採点欄

採点欄

化学問題 2

問1

Ag₂O

問2

[Pb(OH)₄]²⁻

問3

K₄[Fe(CN)₆]

問4

(化学反応式)	(錯イオンの形)
$\text{Cu(OH)}_2 + 4\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Cu(NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^-$	d

問5

(化学式)	(沈殿の色)
Al(OH) ₃	f

問6

(化学式)	(沈殿の色)
BaCrO ₄	d

問7 ①

1.00 × 10⁻²¹ (mol²/L²)

②

1.00 × 10⁻¹⁶ (mol/L)

③

1.00 × 10⁻¹⁸ (mol²/L²)

④

6.30

採点欄

採点欄

見本

(令和3年度) 理科(中)化学解答用紙 (2/3)

必ずどこかに受験番号を記入すること

化学問題 3

問 1	(モル濃度)	(pH)
	$2.00 \times 10^{-3} \text{ (mol/L)}$	11.3

設問1	a	b	c	d
	ウ	エ	ア	イ

設問2	あ	い	う	え
	無	赤	赤	黄

問 3 (1)	(2)
$10K_a$	6.10

(3)	(4)
$\frac{K_a}{10}$	8.10

問 4

12.6 (mL)

採点欄

採点欄

化学問題 4

問 1	問 2
$4.20 \times 10^5 \text{ (Pa)}$	$1.80 \times 10^5 \text{ (Pa)}$

問 3	(水蒸気圧)	(全圧)
	$2.50 \times 10^5 \text{ (Pa)}$	$4.90 \times 10^5 \text{ (Pa)}$

問 4	(水蒸気圧)	(全圧)
	$3.36 \times 10^5 \text{ (Pa)}$	$5.88 \times 10^5 \text{ (Pa)}$

問 5

$2.76 \times 10^5 \text{ (Pa)}$

採点欄

採点欄

ここには何も記入しないこと

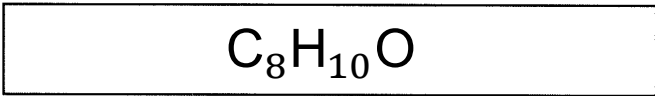
必ず2か所に受験番号を記入すること

(令和3年度) 理科(中) 化学解答用紙 (3/3)

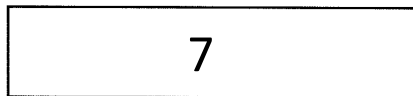
見本

化学問題 5

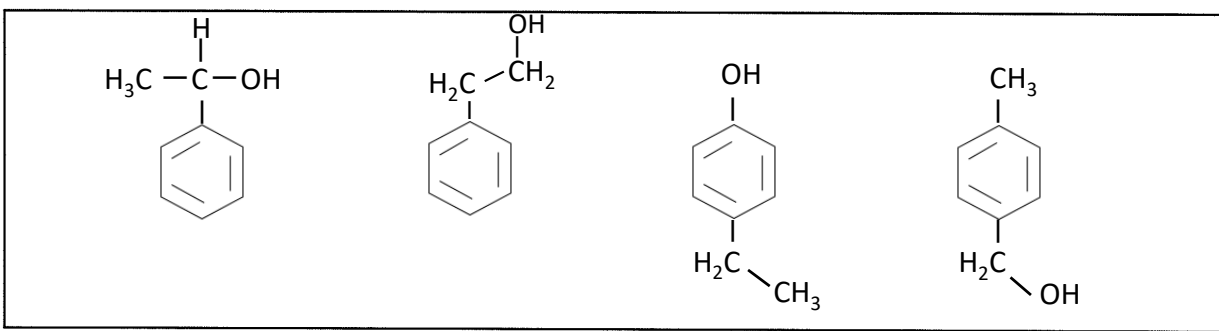
問 1



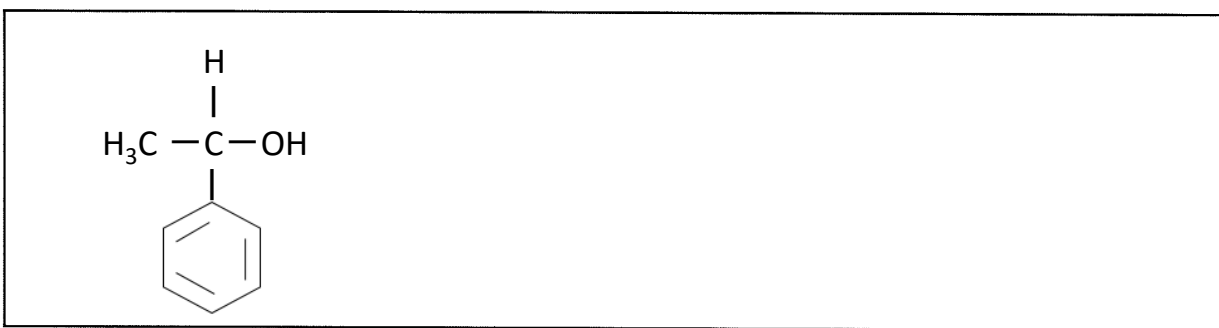
問 2



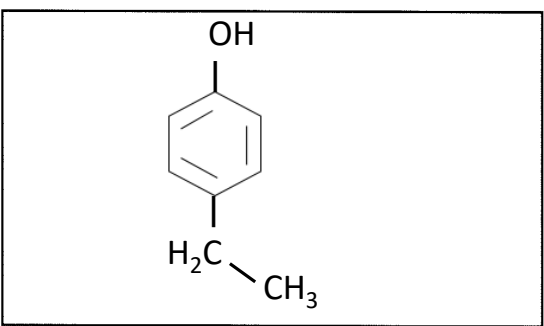
問 3



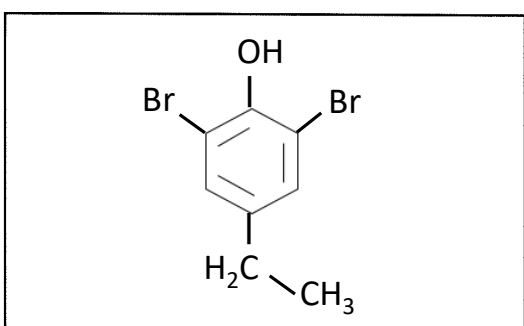
問 4



問 5



問 6

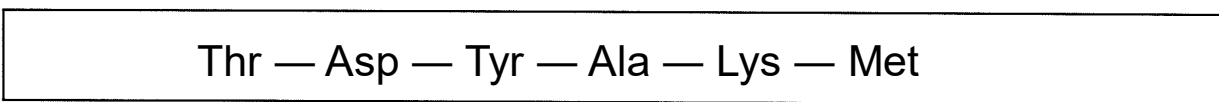


採点欄

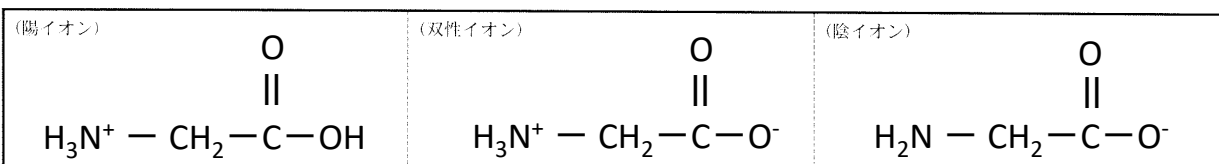
採点欄

化学問題 6

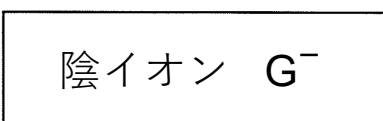
問 1



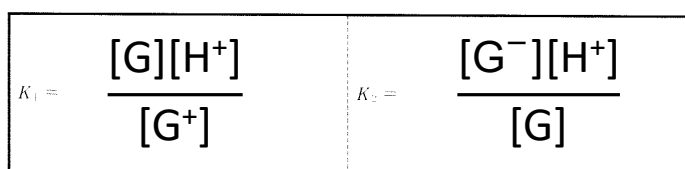
問 2



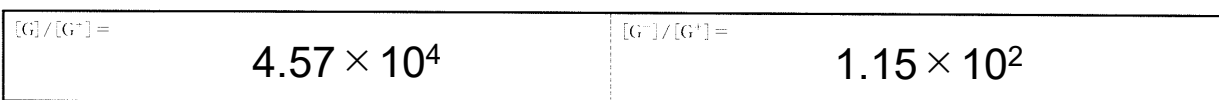
問 3



問 4



問 5



採点欄

採点欄