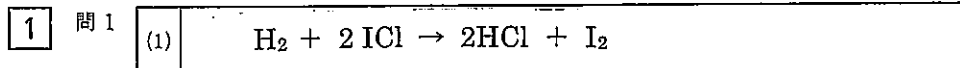


化 学 解 答 用 紙

受験番号

(注意 この解答用紙は表裏3ページになっている。)



(2) 3 倍

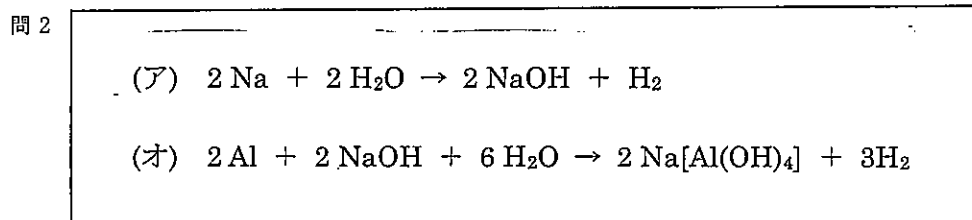
問2 (1) -86 kJ

(2) 1.0 mol

(3) (ア) b (イ) b

小 計

2 問1 1 酸素 2 水素 3 電子



問3 (1) ア (2) ウ

(3) $KMnO_4$ は HCl を酸化するので滴定量は YmL よりも多くなる。 30

(4) 滴下する MnO_4^- による赤紫色が消えずに残ることである。 30

(5)
$$K_{SP} = \frac{X^2 Y^2}{16}$$

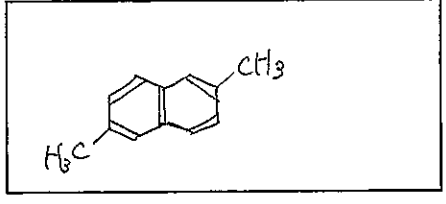
小 計

3

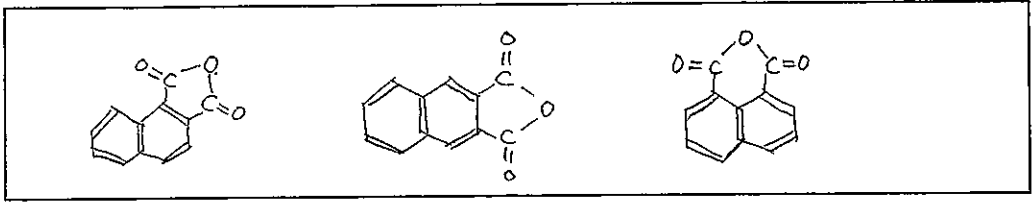
問 1

化合物名	構造式
p-キシレン	

問 2



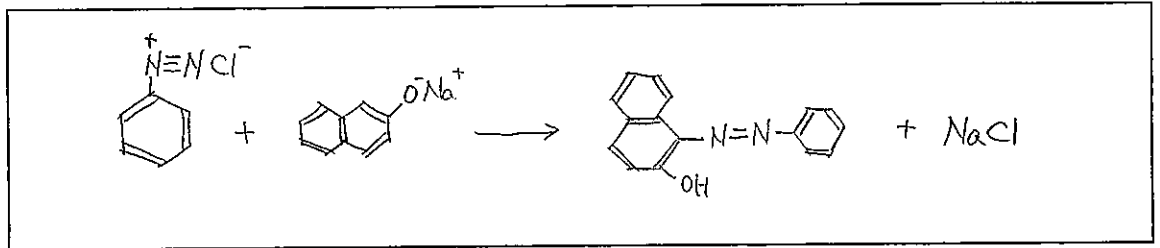
問 3



問 4

色素名	構造式
メチルオレンジ	

問 5



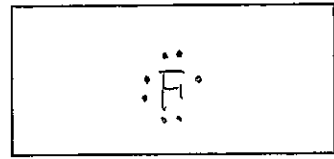
小計	
----	--

4

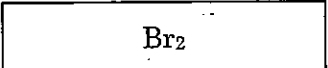
問 1

1	アルカリ金属 (元素)	2	ハロゲン (元素)	3	希ガス (元素)
4	価電子	5	電子親和力		

問 2



問 3



問 4

627	℃
-----	---

小計	
----	--

化学解答用紙

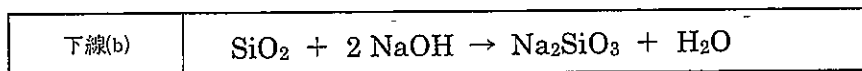
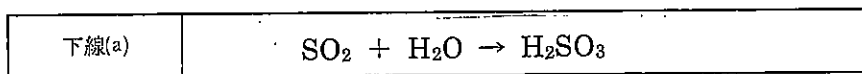
受験番号	
------	--

5

問 1

酸化物 A	酸化物 B	酸化物 C	酸化物 D
P_4O_{10}	SO_2	Cl_2O_7	Al_2O_3
酸化物 E	酸化物 F	酸化物 G	
Na_2O	MgO	SiO_2	

問 2



小 計	
-----	--

6

問 1

ウ

問 2

イ

問 3

デキストリンはグルコースの縮合重合体だが
末端のグルコース単位以外にヘミアセタール構造を持たないから。

50

問 4

イ

問 5

光の波長に近い大きさのコロイド粒子が光を散乱させる現象。

30

問 6

1.0×10^4

小 計	
-----	--

採点欄

1	2	3	4	5	6	得 点

- 1
- ① $\frac{M_1 M_2}{M_1 + M_2} a$ ② $V + \frac{mv}{M_1 + M_2 + m}$ ③ $\frac{3}{2} R(T_1 - T_2)$
- ④ $RT \log \frac{V_c}{V_A}$ ⑤ 干渉 ⑥ $\frac{a \Delta x}{L}$
- ⑦ ωL ⑧ $\frac{1}{\omega C}$ ⑨ (才)
- ⑩ 3×10^{-1} ⑪ 温度

- 2
- 問1 $l = \frac{Mg}{k}$ 問2 $\frac{1}{4}$ 倍 問3 $f = \frac{3}{4} \rho S L g$
- 問4 (C)

- 3
- A 問1 $\frac{CV^2}{2\epsilon_r}$ 問2 $\frac{(\epsilon_r - 1)V}{\epsilon_r R}$ 問3 $\frac{1}{2}(\epsilon_r - 1)CV^2$
- 問4 $\frac{2}{3}Q$
- B 問5 $I = \frac{E - vBl}{R}$ 問6 $F = IBl$ 問7 $E = v_0 Bl$
- 問8 (ウ)

	得点
物 理	