

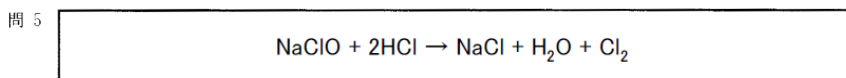
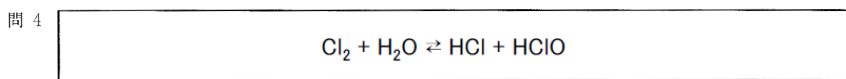
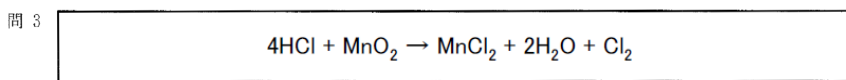
必ず2か所に受験番号を記入すること

(令和4年度) 理科(中)化学解答用紙(1/3)



化学問題 1

- 問1 ①  ②  ③  ④
- ⑤  ⑥  ⑦  ⑧
- ⑨  ⑩  問2



- 問6 設問(1)  設問(2)

設問(3) (計算式) 
$$\frac{4 \times (23 [\text{g/mol}] + 35.5 [\text{g/mol}])}{(6.00 \times 10^{-8} [\text{cm}])^3 \times (6.02 \times 10^{23} [\text{mol}])}$$
 (密度)

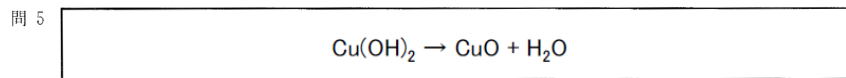
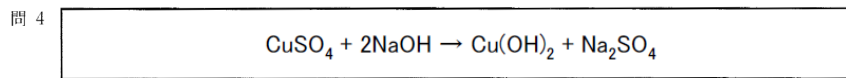
- 設問(4)  設問(5)

採点欄

採点欄

化学問題 2

- 問1  問2 (化学式)  (方法)  問3 (化学式)  (方法)



- 問6  問7 ①  ②  ③  ④

- 問8 設問(1)  設問(2)

採点欄

採点欄

必ず2か所に受験番号を記入すること

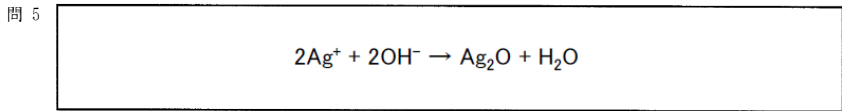
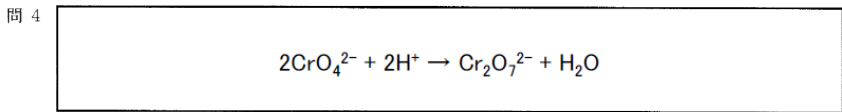


化学問題 3

6.00×10<sup>-10</sup> [mol/L]

問2 クロム酸イオンの黄色、塩化銀の白色、クロム酸銀の赤褐色が混ざった色である。

問3 9.00×10<sup>-7</sup> [mol/L]



問6 1.17 [g]

採点欄

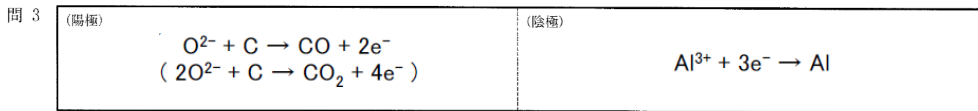
採点欄

化学問題 4

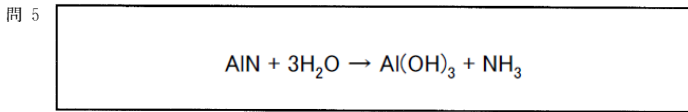
問1 ① ファインセラミックス

② イオン化傾向

問2 Na<sub>3</sub>AlF<sub>6</sub>



問4 0.336 [g]



問6 24.9 [L]

問7 (電流値) 2.68 [A] (体積) 1.12 [L]

問8 低温で熔融塩電解が可能となるため。

採点欄

採点欄

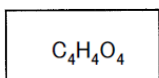
必ず2か所に受験番号を記入すること

(令和4年度) 理科(中) 化学解答用紙 (3/3)

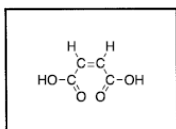
見本

化学問題 5

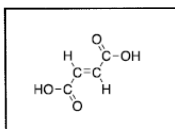
問 1



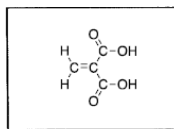
問 2 A



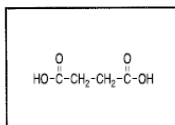
B



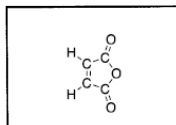
C



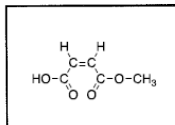
D



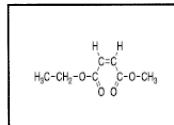
E



F



G



問 3

アルコールよりカルボン酸の方が分子間の水素結合が強いから。

(30字)

問 4

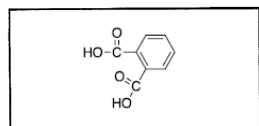
Aは分子内と分子間で水素結合を形成するが、Bは分子間でのみ水素結合を形成するため、Bの方が分子間に働く水素結合が強い。

(60字)

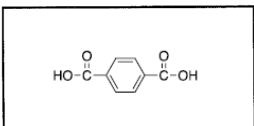
問 5

102 [mg]

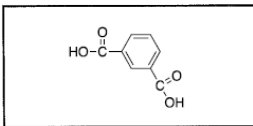
問 6 H



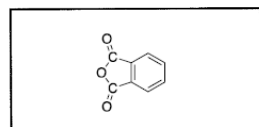
I



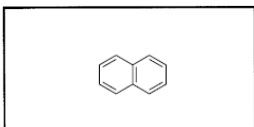
J



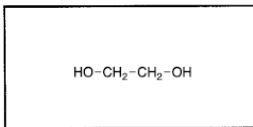
K



L



M



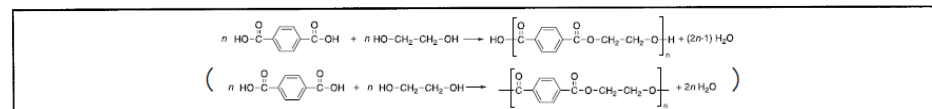
問 7 ①

縮合重合

②

ポリエチレンテレフタレート

問 8



問 9 設問①

443 [個]

設問②

130 [kg]

採点欄

採点欄

化学問題 6

問 1 酵素 A

アミラーゼ

酵素 B

マルターゼ

問 2

3.17 [g]

問 3

2.00

問 4

$4.62 \times 10^4$  [Pa]

問 5

2.65 [g]

問 6

78.3 [%]

採点欄

採点欄