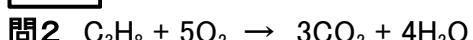


2025年度前期 化学 解答

1 31 点

問1 (1)ウ (2)オ (3)ウ (4)カ (5)イ (6)イ (7)エ (8)エ

2 20 点



問3 1.05×10^5 [Pa]

問4 6.36×10^4 [Pa]

問5 6.77 [g]

3 21 点

問6 0.50 [mol/L]

問7 80 [%]

問8 8.0 [g]

問9 ①○ ②× ③×

4 30 点

問10 [ア] F_2 、 Cl_2 [イ] Br_2 [ウ] I_2

問11 b、d

問12 (化学反応式) $NaCl + H_2SO_4 \rightarrow HCl + NaHSO_4$

(捕集方法) 下方置換

問13 a、c

問14 64

問15 1.8 [mol]

5

30 点

問16 (陽極のイオン反応式) $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^-$

問17 3.20 [g]

問18 (a)～(h)から 1 つ: d

X: Fe、Zn、Ni Y: Ag、Au Z: 陽極泥

問19 92.3 [%]

問20 (陽極のイオン反応式) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$

(陰極のイオン反応式) $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$

(気体の体積) 0.672 [L]

6

31 点

問21 (炭素) 42.0 [mg] (水素) 7.0 [mg] (酸素) 22.4 [mg]

問22 $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$

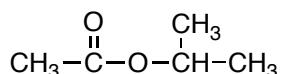
問23 8 [種類] (ただし、A を含めた 9[種類]も正解とする)

問24 Cu_2O

問25 (名称) ヨードホルム (化学式) CHI_3

問26 アセトアルデヒド

問27

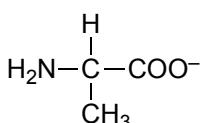
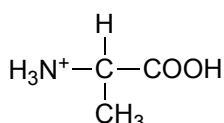


7

37 点

問28 (ア)

(イ)



問29 リシン

問30 6 [種類]

問31 [ウ] グリシン [エ] メチオニン [オ] 2

問32 ①、②

問33 グリシン、グルタミン酸、チロシン

問34 (b) グルタミン酸 (d) グリシン