

令和6年度一般選抜A個別方式(第2期)
理科「化学基礎・化学」解答

1.

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

2.

問 1	70	kJ/mol
問 2	+30	kJ
問 3	100	kJ/mol
問 4	-30	kJ

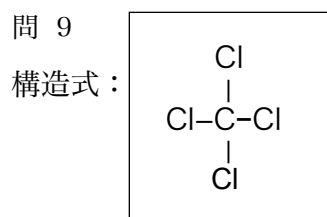
問 5 活性化状態(または、遷移状態)

問 6
④

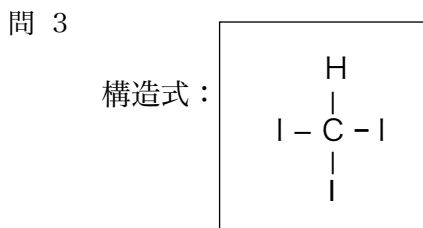
3. 問 1 元素記号: He

問 2 番号: ③

化学反応式: $2KI + Cl_2 \rightarrow 2KCl + I_2$

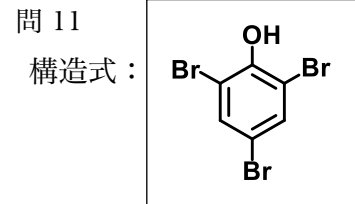


化合物名: 四塩化炭素(テトラクロロメタン)



ヨードホルム,
化合物名: または、トリヨードメタン

問 10	問 12
②	①



問 4	問 5	問 6
⑤	①	④

問 7	問 8
⑩	⑤

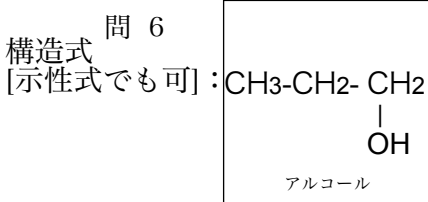
問 13	問 14	問 15
③	④	⑩

4.

問 1	問 2	問 3
②	③	④

問 4	問 5
⑦	⑤

問 9
⑤



問 10 分子式: H_2

化学反応式: $2 C_2H_5OH + 2Na \rightarrow 2 C_2H_5ONa + H_2$

問 11	問 12
⑩	⑥

問 13	問 14	問 15
②	③	③

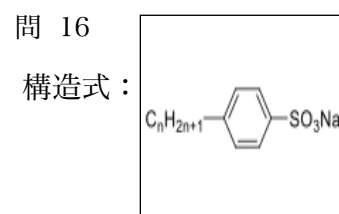
問 7 構造異性体

問 8

8-1 炭素の質量を求める式: $22.0 \text{ mg} \times 12/44$

8-2 組成式: $C_3H_4O_2$

8-3 分子式: $C_6H_8O_4$



問 17 界面活性剤