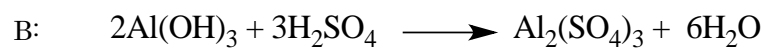
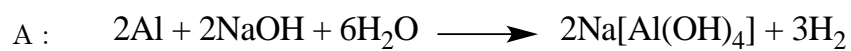


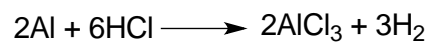
令和6年度 一般選抜後期日程【化学B】 解答例

1

問1



問2



問3

(1) 2.2 L

(2) C: (ウ) D: 水に溶けにくいため。

問4

硫酸ナトリウム

問5 30 %

2

[I]

問1(1) イ (2) カ

[II]

問2 A : 発熱反応

B : 理由 : 圧力が一定で温度を下げると, Z の生成量が増大し, 正反応の方向に平衡が移動することから, 正反応は発熱反応である。

(圧力が一定で温度を上げると, Z の生成量が減少し, 逆反応の方向に平衡が移動することから, 正反応は発熱反応である。)

問3(1) $2.00 \times 10^6 \text{ Pa}$

(2) $1.25 \times 10^{-7} \text{ Pa}^{-1}$

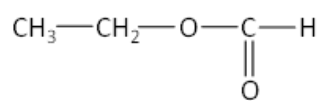
問4(1) 2.00 倍

(2) 0.125 倍

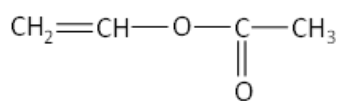
3

[I]

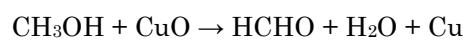
問1 B



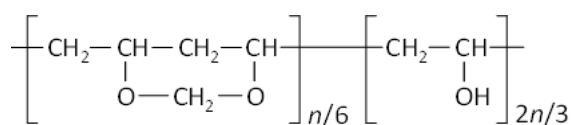
E



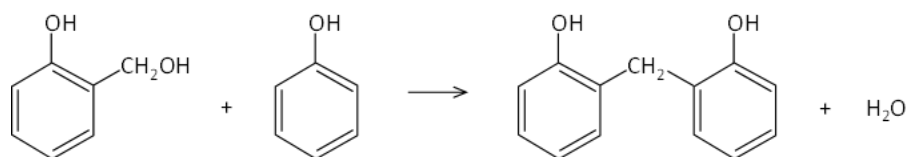
問2



問3



問4



問5 (ウ)

[II]

問6 1.50×10^2

問7 0.20 mol/L

問8 0.90 g