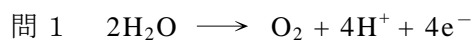


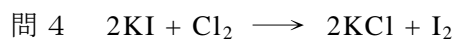
化学 京都大学 (前期) 1/3

I

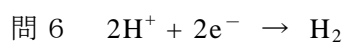


問 2 ア : 2

問 3 イ : 黄緑



問 5 銅板の表面に析出した亜鉛が電解液の硫酸と反応し溶解するから。(30 字)



問 7 ウ : 3

問 8 エ : 5.0×10^{-3} オ : $\frac{nF}{900}$

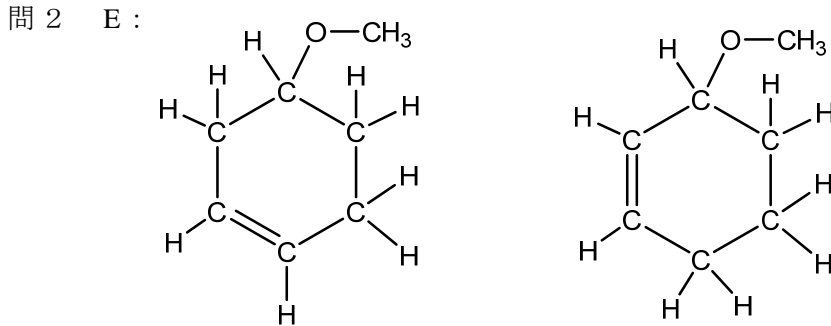
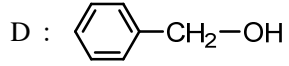
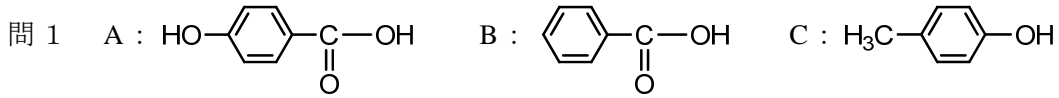
II

問 1 ア : 1.0×10^4 イ : 1.0×10^4 ウ : 7.9×10^3 エ : 4.0×10^3

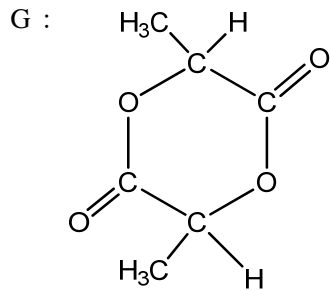
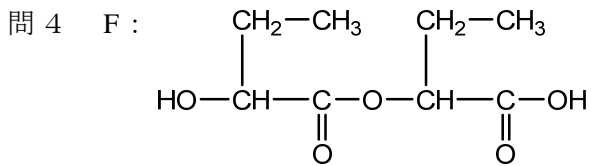
問 2 ㉔

問 3 オ : 1.1×10^5 カ : 2.0×10^{-8} キ : 1.3×10^{-7} ク : 5.4×10^4 ケ : 1.6×10^5

III



問 3 (オ)→(イ)→(ウ)→(ア)→(エ)

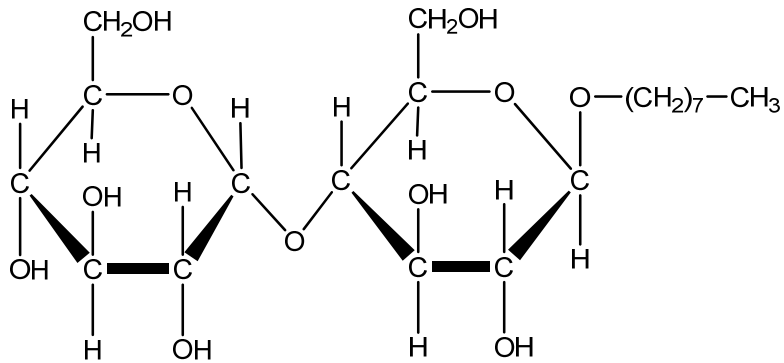


問 5 6

問 6 水の濃度を小さくするとルシャトリエの原理より、重合反応がより効率よく進行する方向に平衡が移動するから。(50 字)

IV

問 1 (i)



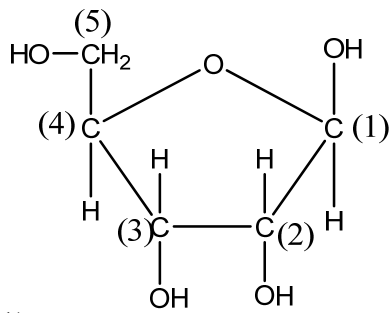
(ii) 強い疎水性をもつ(8字)

問 2 ア:セルロース イ:グリコーゲン ウ:アミロース エ:アミロペクチン

問 3 (i) ア

(ii) らせん構造

問 4 (i)



(ii) (1)

(iii) (3), (5)

(iv) (2)

(v) シトシン

(vi) (あ)