令和7年度 一般選抜後期日程【化学B】解答例

1 |

I

問 1

(1) 原子核 (2) 電子 (3) 陽子 (4) 中性子 (5) 1

(6) 2

(7) 窒素(N) (8) 90 (9) 144 (10) 234

問 2

(ア) 5.0 (イ) 17000 (ウ) 3.0

 \prod

問 3 $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$

問 4 (エ) 1.0 L

(才) 5.9 g

問 1

- (ア) 7.0
- (イ) 6.6

問2

吸熱反応

高温でイオン積が大きくなり解離が進む、つまり平衡が右に移動するため

問3

- (1) 12.1 mol/L
- (2) 5.0 mL
- (3) 1.7

問 4

13. 3

問5

- (ウ) ⑤
- (**I**) **4**

問1

 C_4H_8

問 2

a:ウ) アルケン b:二) 構造異性体

c:へ) 不斉炭素原子 d:コ) ケトン e:ソ) ヨードホルム

f:エ)アルデヒド g:ケ)カルボン酸

問 3

A CH₂=CH-CH₂-CH₃

B CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3 C HO- CH_2 - CH_2 - CH_3 - CH_3

問 4

問 5

C₂H₅COO· + H₂O → C₂H₅COOH + OH· で OH· を生ずるので塩基性。