

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 |
|---------|-----------|---------|

II

問 3 $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$

問 4 (エ) 1.0 L (オ) 5.9 g

2

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

(エ) ④

問 1



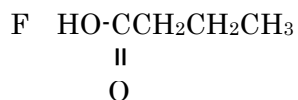
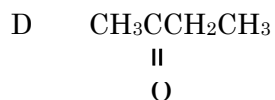
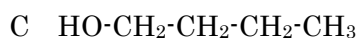
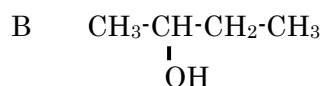
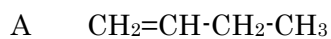
問 2

a : ウ) アルケン b : ニ) 構造異性体

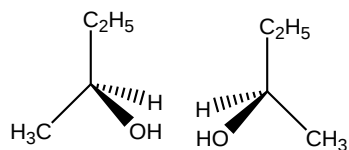
c : ヘ) 不斉炭素原子 d : コ) ケトン e : ソ) ヨードホルム

f : エ) アルデヒド g : ケ) カルボン酸

問 3



問 4



問 5

