

2章 問題解答

予習

- (1)Na (2)F (3)Zn (4)Ne (5)Si
- (1)ヨウ素 (2)マンガン (3)金 (4)ヘリウム (5)銅 (6)硫黄

演習問題A

2-A1

- (1)陽子数7, 中性子数7, 電子数7 (2)陽子数8, 中性子数8, 電子数8
- (3)陽子数10, 中性子数10, 電子数10

2-A2

- (1)ア:2個, イ:8個, ウ:3個 (2)エ:2個, オ:8個, カ:5個
- (3)キ:2個, ク:8個, ケ:8個, コ:1個

2-A3 (1) $\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$ (2) $\cdot\text{Mg}\cdot$ (3) $:\ddot{\text{Cl}}:$

2-B1 (1)

水素	原子番号	陽子数	中性子数	電子数
質量数1	1	1	0	1
質量数2	1	1	1	1
質量数3	1	1	2	1

(2)

炭素	原子番号	陽子数	中性子数	電子数
質量数12	6	6	6	6
質量数13	6	6	7	6
質量数14	6	6	8	6

(3)

カリウム	原子番号	陽子数	中性子数	電子数
質量数39	19	19	20	19
質量数40	19	19	21	19
質量数41	19	19	22	19

2-B2

(1)N (2)Ca (3)Th

2-B3

(1) $1/8 = 1/2 \times 1/2 \times 1/2 = 5600 \times 3 = 16800$ 年 16800 年

(2) $11200/5600 = 2$ 1 g $\times 1/2 \times 1/2 = 0.25$ g 0.25g

2-B4

(1) $_{38}\text{Sr}$ (2) $_{45}\text{Rh}$ (3) $_{17}\text{Cl}$