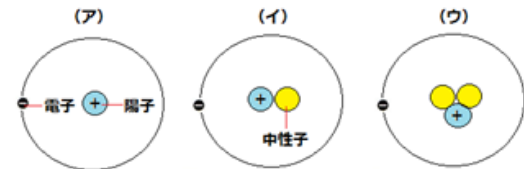


復習問題1

問1. 次の(1)～(4)の各問に答えよ。

- (ア) $\begin{matrix} \text{質量数}1 \\ \text{原子番号}1 \end{matrix} \text{H}$ 水素
- (イ) $\begin{matrix} \text{質量数}2 \\ \text{原子番号}1 \end{matrix} \text{H}$ 重水素 (ジュウテリウム)
- (ウ) $\begin{matrix} \text{質量数}3 \\ \text{原子番号}1 \end{matrix} \text{H}$ 三重水素

<水素の同位体>



- (1) (イ)の名称を記せ
 (2) (ア)～(ウ)のうち、天然に最も多く存在する原子を選び、記号で答えよ。
 (3) (イ)の水素原子の質量は、(ア)の水素原子の質量の約何倍か。
 (4) (ウ)の原子の構成を、例にならって示せ。(例) ${}^{12}_6\text{C}$

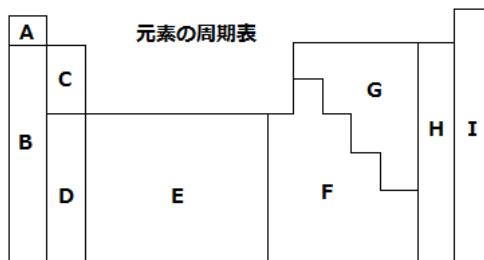
(1)	(2)	(3)	(4)

問2. 次の文章中の()に適する語を答えよ。

元素を①の順に並べると、性質の似た元素が周期的に現れる。これを元素の②という。ロシアの③は、性質の似た元素を同じ縦の列に配列した最初の周期表をつくった。周期表の縦の列を④という。同じ④に属する元素を⑤といい、化学的性質がよく似ている。一方、周期表の横の行を⑥という。

①	②	③	④	⑤	⑥

問3. 次の図は元素の周期表の概略図である。(1)～(6)に当てはまる領域をA～Iからすべて選べ。



- (1) アルカリ金属
 (2) 希ガス
 (3) ハロゲン
 (4) アルカリ土類金属
 (5) 遷移金属
 (6) 非金属元素

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)

問4. 周期表の覚え方を書きなさい。

1回目	H He Li Be B C N O F Ne Na Mg Al Si P S Cl Ar K Ca
(覚え方)	
2回目	H He Li Be B C N O F Ne Na Mg Al Si P S Cl Ar K Ca
(覚え方)	