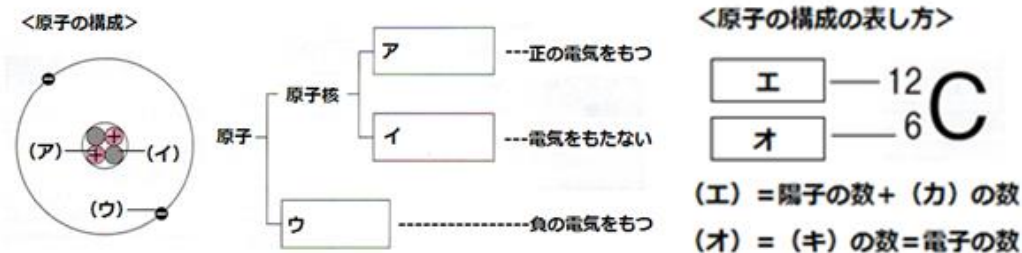
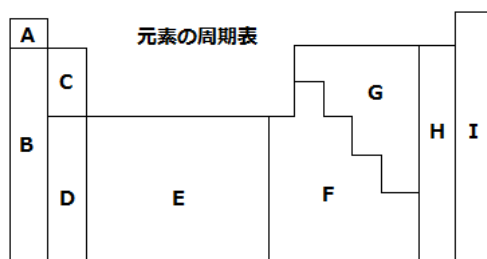


問1. 下の図の(ア)～(キ)に適切な語句を入れよ。



ア	イ	ウ	エ	オ	カ	キ
陽子	中性子	電子	質量数	原子番号	中性子	電子

問2. 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。



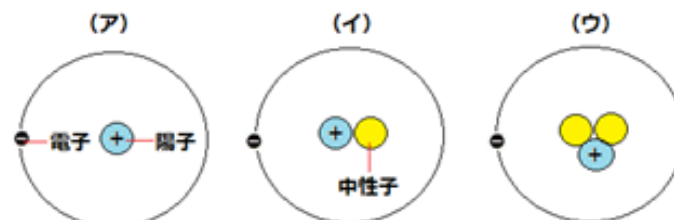
- (1) アルカリ金属
- (2) 希ガス
- (3) ハロゲン
- (4) アルカリ土類金属
- (5) 遷移金属
- (6) 非金属元素

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
B	I	H	D	E	A,G,H,I

問3. 次の(1)～(4)の各問に答えよ。

<水素の同位体>

- (ア) 水素  ${}^1_1\text{H}$
- (イ) 重水素  ${}^2_1\text{H}$
- (ウ) 三重水素  ${}^3_1\text{H}$



- (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)  ${}^{12}_6\text{C}$

質量数—3  
 原子番号—1  ${}^3_1\text{H}$

(1)	(2)	(3)	(4)
重水素 (ジユウテリウム)	ア	2倍	${}^3_1\text{H}$