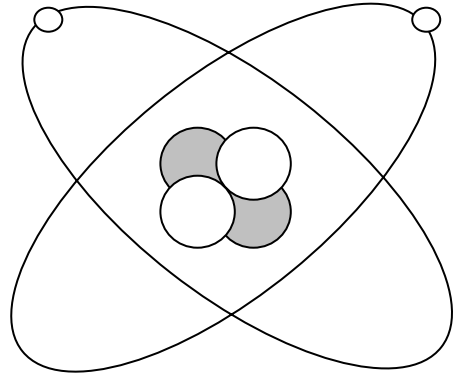
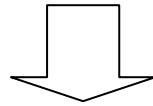


☆ 原子の構造



		電荷	質量 (g)	(比)
原子核	陽子	+e	1.673×10^{-24}	1836
	中性子	0	1.675×10^{-24}	1839
	電子	-e	9.109×10^{-28}	1

$e = 1.602 \times 10^{-19} \text{C}$



		電荷	質量比
原子核	陽子		
	中性子		
	電子		

☆ 元素記号

_____ 4 _____

_____ 2 _____

He

同位体

_____ は同じであるが、_____ が異なる
 _____ の数が同じで、_____ の数が異なる

はほとんど同じ

放射性同位体

_____ が不安定で、_____ を出して
 別の _____ に変化する同位体

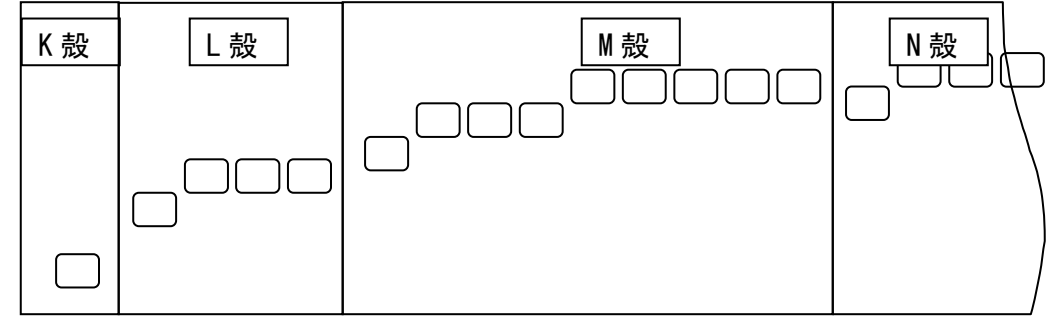
練習問題 基本例題②

次の元素について、下の各問いに答えよ。

(ア) C (イ) C (ウ) C (ア) C (ア) C

- (1) (ア) と (イ) のような原子を互いに何というか。
- (2) 原子核中の中性子の数が等しい原子はどれとどれか。
- (3) 最外殻が N 殻である原子はどれか。
- (4) 価電子の数が最も少ない原子はどれか。

☆ 原子の電子配置



	K	L	M	N		K	L	M	N
1					11				
2					12				
3					13				
4					14				
5					15				
6					16				
7					17				
8					18				
9					19				
10					20				

最も外側の電子殻 () に存在する電子

最外殻に存在する電子で他の原子と結合するときに重要な役割をはたす
 (18 族の _____ は 0 とする)