

1. (中档题) 核电荷数为 1~18 的元素的原子结构示意图等信息如下, 回答下列问题:

第一周期	1 H $(+1) 1$							2 He $(+2) 2$
第二周期	3 Li $(+3) 2 1$	4 Be $(+4) 2 2$	5 B $(+5) 2 3$	6 C $(+6) 2 4$	7 N $(+7) 2 5$	8 O $(+8) 2 6$	9 F $(+9) 2 7$	10 Ne $(+10) 2 8$
第三周期	11 Na $(+11) 2 8 1$	12 Mg $(+12) 2 8 2$	13 Al $(+13) 2 8 3$	14 Si $(+14) 2 8 4$	15 P $(+15) 2 8 5$	16 S $(+16) 2 8 6$	17 Cl $(+17) 2 8 7$	18 Ar $(+18) 2 8 8$

- (1) 在第三周期中, 各原子结构的共同之处是_____ ,
 该周期中, 各原子核外电子排布的变化规律是_____ ,
- (2) 在第三周期中, 元素类型的变化情况是: 从左到右由_____元素过渡到
 _____元素, 并以稀有气体元素结尾。
- (3) 写出核外电子排布与氩原子相同的阳离子和阴离子符号各一个:
 阳离子_____ , 阴离子_____。