

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氖原子相同的阳离子和阴离子符号各一个:  
 阳离子\_\_\_\_\_ , 阴离子\_\_\_\_\_ 。