Problem 4
1. Li: Lithium /s ² 25', 1介价电子
Be: Bery/lium /s²2s², 2个作时
B: Boron 15°25°2p', 3个你电子
C: Cachon 10225212 , 47 作申子
N: Nitrogen 152252203 51111中子
0: Oxygen /5-25, 5bx , 6, 12/1/67
0: Oxygen /5 ² 25 ² 2p ^x , 6 行行位子 F: Fluorine /5 ² 25 ² 2p ⁵ . 7行行电子
5.31 W. En = -13.6eV × Zett
· 1s : Zex = 1 × \(\frac{689eV}{13.68V} \approx 7.12
2s: Ze4+ = 2× \[\frac{34eV}{13.6eV} ≈ 3.16
2p' Zeff = 2×√12eV ≈ 1.88
1 0 # : 1 = 1 + NT = 1 + 2 T = 8 + 4 N 2 T
一步,屏蔽交应:多电子月子中电子人人交到月子家的以3
力,还受到其它电子对它的排斥力 2p轨道电子受到分
屏蔽效应比25京。应受到的Zerr更小,能要更言
<u>一等与等效应,外层电子可以能入内部产层。更加第一种不可以的</u>
近原子校, 有了到了其受到的屏蔽效应, 有效核电疗投资。高对于主要子的脚门的不同轨道, 至星子的 更小的轨道站
安文应更强, 例此 [3]居约 S轨道的所述低于P轨道。 也中 2P轨道能量高于2s
<u>United the State of the State </u>

538 (0) 11,2+ cC2+ 1 AcCBx-
5.39 (Q), Mg ²⁺ < (G ²⁺ < Ar < Br ⁻ 解释, Mg ²⁺ 由于层成最小, 半径最小, Br ⁻ 由于层 数设备, 半径最大
Ar 由于控制是全生经验上
Ca2+与Ar约有18下电子、但Ar的控制有效之
(Zet) 51. PA(*1321.
的,Na <o<ne<na<sup>† 解释:Na电离标识的,为失去一个电景吸Na[†] ①电离积比Na3,但低于稀有证(Ne)。 Na[†]电子构型与Ne和的但根域有色比处系。</o<ne<na<sup>
解释:Na电离标试纸,为失去一个电开版/Va*
①电码就性Na3、但低于稀有证(//e)、
Note 机空与Ne机门(足板电荷系比/lexis)
电雾作之志
(C)-A12(1<0 <f< td=""></f<>
1052 6 10 B 1 27 K/C
何科: AT 为金属 电负性低 H为非金属,电负性大于AI あります。 F在元年周期表十分于の右側, 是电负性最高的元年。 図とで使性 F70.
一一一片为非人人,也须怕人了一个一个一个一个
一一在大下河柳老十位十〇左八州,是世史传统的大下。
图的使用F70.