答：锂的第二电离能(7 298.165 kJ·mol-1)是第一电离能(520.2222 kJ·mol-1)的大约11倍，所以锂通常显+Ⅰ氧化态。铍的第二电离能(1 757.109 kJ·mol-1 )约为第一电离能(899.50 kJ·mol-1)的两倍，而第三电离能(14 848.76 kJ·mol-1)约是第二电离能的8倍，表明铍易失去两个电子，而难于失去第3个电子，所以铍通常显+Ⅱ氧化态。