答：(1) P>S   P的3p轨道上的电子处于半充满状态，较稳定。S的价电子为3s33p4，易失去一个电子形成3p轨道半充满稳定状态。

(2) Mg>Al   Mg失去的是3s电子，Al失去的是3p电子，E3s<E3p，3p电子能量高易失去。并且Mg的价电子为3s2，是全充满结构；Al价电子为3s23p1易失去一个电子形成3s2的稳定结构。