(1) Au>Cs   Au的电子构型为5d106s1，5d电子屏蔽作用较小，有效核电荷大，原子半径小。Cs的电子构型为6s1，易失去一个电子后成为5s25p6的稳定结构。

(2) Rn>At  Rn为稀有气体全充满结构，是同周期元素中电离能最大的。