解：如果Pd原子基态的电子构型是[Kr]4d85s2

Pd原子核作用于一个5s电子上的有效核电荷为：

   Z\* = Z – σ = 46-(0.35×1+0.85×16+1.0×28)=4.05



如果Pd原子基态的电子构型是[Kr]4d10

Pd原子核作用于一个4d电子上的有效核电荷为：

Z\* = Z – σ = 46-(0.35×9+1.0×36)=6.85



    从以上计算说明Pd原子基态的电子构型为[Kr]4d10时最外层电子的能量比[Kr]4d85s2时要低，所以Pd原子基态的电子构型是[Kr]4d10而不是[Kr]4d85s2。