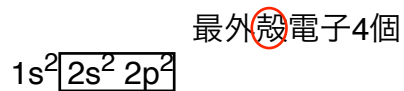
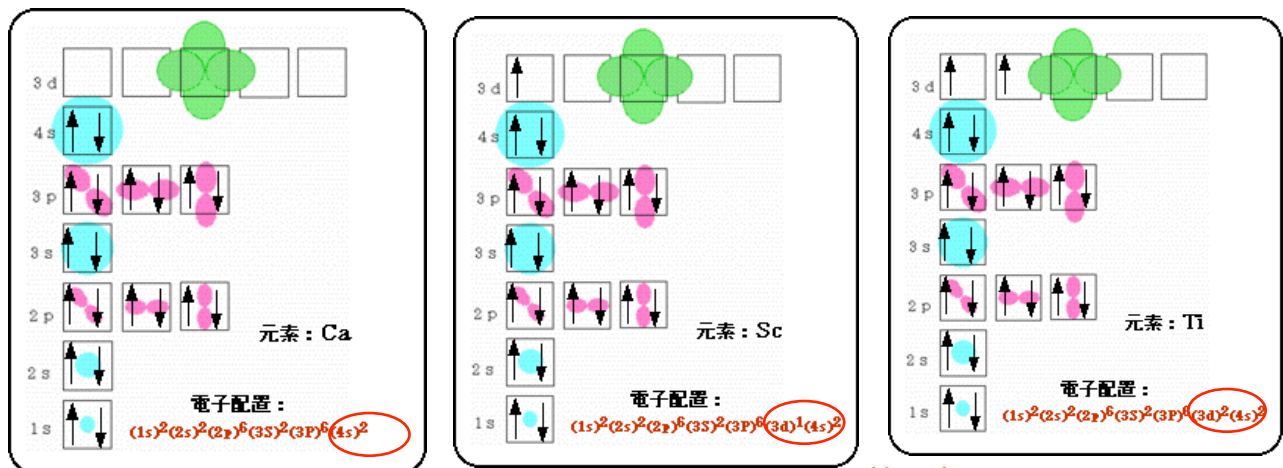


## 1.2 原子の構造：電子配置

- 規則1：1s→2s→2p→3s→3p→4s→3d s軌道は対称性がよいので安定
- 規則2：同じ軌道には2個が逆スピンで入る スピン（電子が回転 → 磁石の性質）
- 規則3：できるだけ離れて入る マイナス同士の反発



遷移金属 → 最外殻電子はs電子（2個 or 1個）



3dは4sの前に書くこと