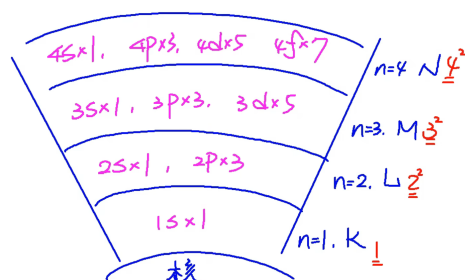


## 原子结构与元素性质 · 二 · 「构造原理、泡利原理、洪特规则」

# 原子轨道

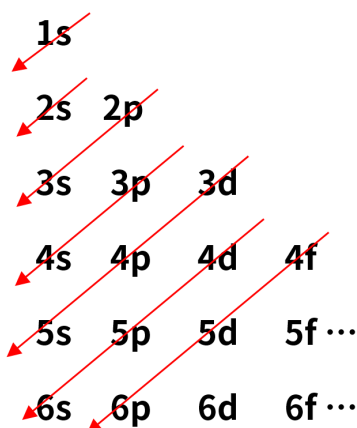


对每个  $n$  值而言:

- 有  $n$  种能级
- 有  $n^2$  个原子轨道
- 最多可容纳  $2n^2$  个  $e^-$

## 构造原理

**构造原理 (aufbau principle)**：从氢开始，随核电荷数递增，新增电子填入能级的顺序称为构造原理。



顺序:  $1s - 2s - 2p - 3s - 3p - 4s - 3d - 4p - 5s - 4d - 5p - 6s - \dots$

$$E_{1l} < E_{2l} < E_{3l} < \dots < E_{nl}$$

$$E_{ns} < E_{np} < E_{nd} < E_{nf}$$

$E_{ns} < E_{(n-2)f} < E_{(n-1)d} < E_{np}$

我们把第三个不等式中涉及到的能级组成的集合称为能级组。

能级组序号	一	二	三	四	五	六	七
能级	1s	2s 2p	3s 3p	4s 3d 4p	5s 4d 5p	6s 4f 5d 6p	7s 5f 6d 7p
最大电子容纳量	2	8	8	18	18	32	32

## 泡利不相容原理

**泡利原理**：在一个原子轨道里，最多只能容纳 **2** 个电子，它们的自旋 **相反**，常用上下箭头(  $\uparrow$  和  $\downarrow$  )表示自旋相反的电子

${}_8O$  的轨道表示式如下：



- 简并轨道： **能量** 相同的原子轨道
- 电子对：同一个原子轨道中，自旋方向 **相反** 的一对电子
- 单电子：一个原子轨道中若只有一个电子，则该电子称为单电子
- 自旋平行：**箭头同向** 的单电子称为自旋平行
- 在氧原子中，有 **3** 对电子对，有 **2** 个单电子
- 在氧原子中，有 **5** 种空间运动状态，有 **8** 种运动状态不同的电子

## 洪特规则

1. 内容：基态原子中，填入 **简并轨道** 的电子总是先单独分占，且自旋平行
2. 特例：在简并轨道上的电子排布处于全充满、半充满和全空状态时，具有 **较低** 的能量和 **较大** 的稳定性

相对稳定的状态  $\begin{cases} \text{全充满:} & s^2, p^6, d^{10}, f^{14} \\ \text{半充满:} & s^1, p^3, d^5, f^7 \\ \text{全空:} & s^0, p^0, d^0, f^0 \end{cases}$

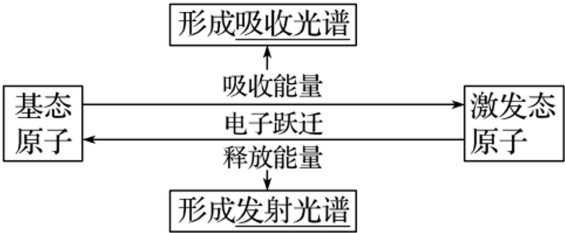
${}_{24}Cr$  的电子排布式为  $[Ar]3d^54s^1$ ，为半充满状态，易错写为  $[Ar]3d^44s^2$   
 ${}_{29}Cu$  的电子排布式为  $[Ar]3d^{10}4s^1$ ，为全充满状态，易错写为  $[Ar]3d^94s^2$

1. 基态原子：处于**最低能量**状态的原子
2. 激发态原子：基态原子**吸收能量**，它的电子会跃迁到**较高能级**，变成**激发态原子**

# 能量最低原理

- 1. 内容：在构建基态原子时，电子将尽可能地占据 **能量最低** 的原子轨道，使整个原子的能量最 **低**
- 2. 因素：整个原子的能量由 **核电荷数** 、 **电子数** 和 **电子状态** 三个因素共同决定。

# 原子光谱



# 焰色反应

物理反应，不同金属元素在酒精灯火焰上灼烧时会使火焰变为各种颜色，这便是焰色反应。焰色反应的形成与原子光谱有关。

# 光谱分析

在现代化学中，常利用原子光谱上的 **特征谱线** 来鉴定元素，称为光谱分析