

NGUYÊN TỬ

$$Z + n = A \quad \text{Số khối}$$

$$p = e = Z \quad \text{Điện tích hạt nhân}$$

CÁC SỐ LƯỢNG TỬ

n: SLT CHÍNH

- năng lượng
- số lớp
- $1 \rightarrow n$

n	1	2	3	...
Tên lớp	K	L	M	...

l: SLT PHỤ

- momen động lượng
- số phân lớp, hình dạng AO
- $0 \rightarrow n - 1$

l	0	1	2	3
phân lớp	s	p	d	f

m: SLT TỪ

- hướng AO
- $-l \dots 0 \dots l$

m_s: SLT spin

- $-\frac{1}{2}$ ↓
- $+\frac{1}{2}$ ↑

QUY TẮC

Nguyên tắc Pauli: mỗi n_{tử} có 1 bộ SLT riêng
($\Rightarrow$ có 2 n_{tử} giống nhau cả 4 SLT)

Kleisch Hows ki: trạng thái bền vững nhất
 $\Rightarrow$ mức NL thấp nhất $\rightarrow$ cấu hình chèn mức NL

Hund: điền hết ↑ lên mới đến ↓
(mục tiêu: để nhiều e bị độc thân nhất)

