

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
 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
 $-\frac{1}{2}$ $\downarrow$
 $\frac{1}{2}$ $\uparrow$

QUY TẮC

Nguyên tắc Pauli: mỗi ntử có 1 bộ SLT riêng
 (có 2 ntử 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 $\uparrow$ lên mới đến $\uparrow\downarrow$
 (mục tiêu: để nhiều e bị độc thân nhất)

