



Cấu hình electron nguyên tử

Hoạt động 1: Nguyên lý vững bền



Sắp xếp các phân lớp theo thứ tự mức năng lượng tăng dần?

1s 2s 3s 4s 5s 2p 3p 4p 5p 3d 4d

< < < < < < < < <



Nội dung của nguyên lý vững bền?

❖ Trong nguyên tử, ở trạng thái , electron lần lượt chiếm các phân mức năng lượng từ .

Hoạt động 2: Khái niệm và qui ước viết cấu hình electron



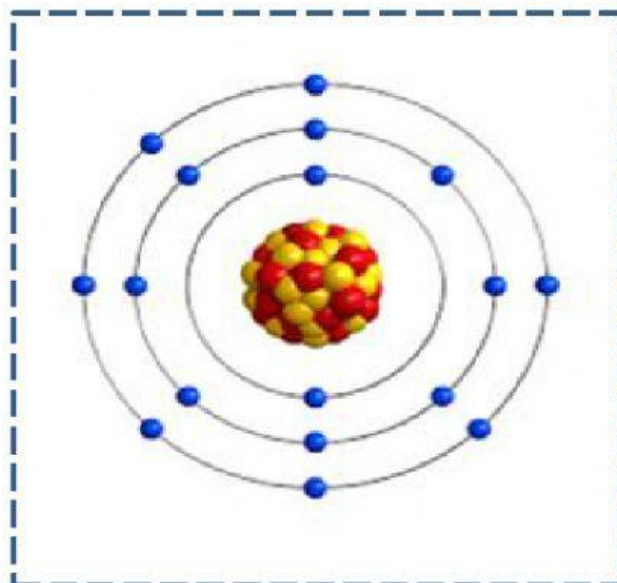
Khái niệm và qui ước viết cấu hình electron?

❖ **Cấu hình electron:** biểu diễn sự phân bố electron trên các phân lớp thuộc các lớp khác nhau

❖ **Qui ước viết:** $_{17}\text{Cl}$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

- STT lớp: ghi bằng
- Phân lớp: ghi bằng
- Số electron: ghi bằng chữ số ở





Mở rộng: Quy tắc Klechskovski

1s 2s2p 3s3p 4s3d4p 5s4d5p 6s4f5d6p 7s5f6d7p

