



Cấu hình electron nguyên tử

Hoạt động 2, 3: Viết cấu hình electron và xác định loại nguyên

Các bước viết cấu hình electron?

Bước 1: Xác định số electron là

Bước 2: Viết dãy phân lớp theo **thứ tự năng lượng** và lần lượt điền hết số electron vào các phân lớp đó.

Tổ chỉ chứa tối đa electron thôi!

s

Tổ chứa tối đa electron

p

Tổ chứa được tối đa electron cơ!

d

Bước 3: Sắp xếp lại thứ tự các lớp và phân lớp theo nguyên tắc từ trong ra ngoài. ($Z > 20$)

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

Viết cấu hình electron và xác định loại nguyên tố

Nguyên tố s, p, d, f:

electron có năng lượng cao nhất thuộc phân lớp s, p, d, f

Cấu hình electron

Loại nguyên tố

2	4.0026
He	Helium

10	20.180
Ne	Neon

18	39.948
Ar	Argon



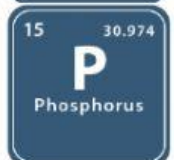
Cấu hình electron đầy đủ và rút gọn Loại nguyên tố



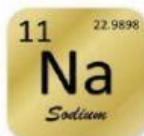
[]



[]



[]



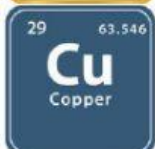
[]



[]



[]



[]



[]

Nhận xét:

Số electron lớp ngoài cùng	Đặc điểm	Loại nguyên tố
8		
1, 2, 3		
5, 6, 7		
4		

Ngại lệ: He là khí hiếm nhưng chỉ có 2 electron lớp ngoài cùng

