



PHIẾU HỌC TẬP

Bài 1. Sắp xếp các phân lớp theo thứ tự mức năng lượng tăng dần

1s 2s 3s 4s 5s

2p 3p 4p 3d

< < < < < <

Bài 2. Các bước viết cấu hình electron:

Bước 1. Dãy phân bố theo mức năng lượng

Bước 2. Điền các electron vào phân lớp ($Z =$)

Tớ chỉ chứa
được tối đa
là e thôi
các cậu nhé!

s

Còn tớ chứa
được tận
e cơ!

p

Tớ chứa
được bao
nhiều e các
cậu nhỉ?

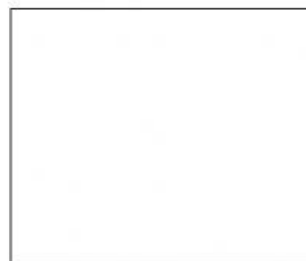
d

Bước 3. Hoàn chỉnh về cấu hình



Bài 3. Mỗi cấu hình electron dưới đây của nguyên tố nào? Thuộc loại gì?

A, $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$



B, $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$



C, $1s^2 2s^2 2p^6$

