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 eletron vào phân lớp (Z=)**

Bước 3. **Hoàn chỉnh về cấu hình**

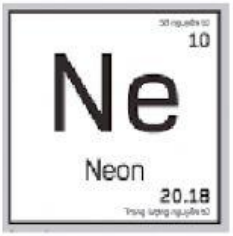
LIVEWORKSHEETS

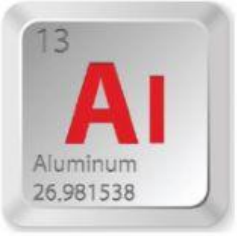
Bài 3. Mỗi cấu hình electron dưới đây của nguyên tố nào? Thuộc loại gì?

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

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

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





LIVEWORKSHEETS