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**

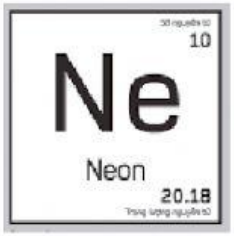
LIVEWORKSHEETS

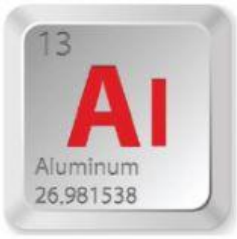
Bài 3. Mỗi cấu hình electron dưới đây của nguyên tố nào? Thuộc loại gì?

A, $1s^22s^22p^63s^23p^4$

B, $1s^22s^22p^63s^23p^1$

C, $1s^22s^22p^6$





LIVEWORKSHEETS