



PHIẾU HỌC TẬP

NGUYÊN TỬ



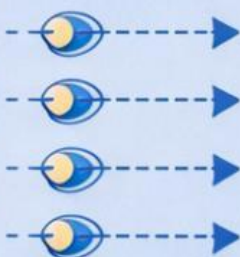
Môn: Khoa học tự nhiên 7

Chủ đề: Nguyên tử

PHẦN 1. KHÁM PHÁ MÔ HÌNH NGUYÊN TỬ (Nối)

Cột A (Đặc điểm)

- 1 Vị trí của hạt nhân
- 2 Chuyển động của electron
- 3 Quỹ đạo của electron
- 4 Cách sắp xếp lớp vỏ



Cột B (Nội dung)

- Nằm ở tâm của nguyên tử
- Chuyển động rất nhanh quanh hạt nhân.
- Theo những quỹ đạo xác định.
- Sắp xếp thành từng lớp.

PHẦN 2. QUY TẮC "XẾP CHỖ" ELECTRON



● Lớp 1: Tối đa **2 e**

● Lớp 2: Tối đa **8 e**

● Lớp 3:

● Các lớp ngoài: Proton = Electron



PHẦN 3. KỸ SƯ XÂY DỰNG NGUYÊN TỬ (Kéo thả)

Nguyên tử Nitrogen (N)



Nguyên tử Silicon (Si)



PHẦN 4. QUAN SÁT MÔ HÌNH (Trắc nghiệm)



Số lớp electron của Oxygen là:

- ☐ A. 1 lớp
- ☒ B. 2 lớp ✓
- ☐ C. 3 lớp



Số electron lớp ngoài cùng của Oxygen:

- ☐ A. 2 electron
- ☐ B. 6 electron
- ☐ C. 8 electron