PHIẾU HỌC TẬP
NGUYÊN TỬ

Môn: Khoa học tự nhiên 7

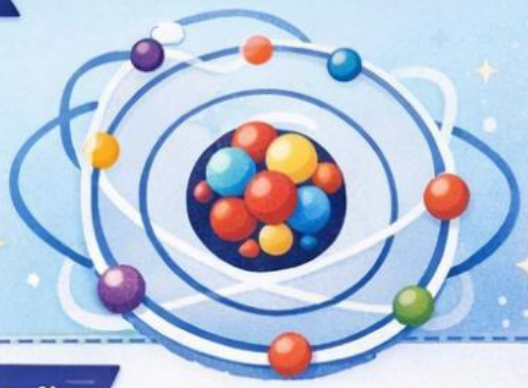
Chủ đề: Nguyên tử

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

Cột A (Đặc điểm)	Cột B (Nội dung
1 Vị trí của hạt nhân	Nằm ở tâm của nguyên tử
2 Chuyển động của electron	Chuyển động rất nhanh quanh hạt nhân.
3 Quỹ đạo của electron	Theo những quỹ đạo xác định.
4 Cách sắp xếp lớp vỏ	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)

2 2 8 4

PHẦN 4. QUAN SÁT MÔ HÌNH (Trắc nghiệm)

Số lớp electron của Oxygen là:

- [ ] A. 1 lớp
- [x] B. 2 lớp ✔
- [ ] C. 3 lớp

Số electron lớp ngoài cùng của Oxygen:

- [ ] A. 2 electron
- [ ] B. 6 electron
- [ ] C. 8 electron

LIVEWORKSHEETS