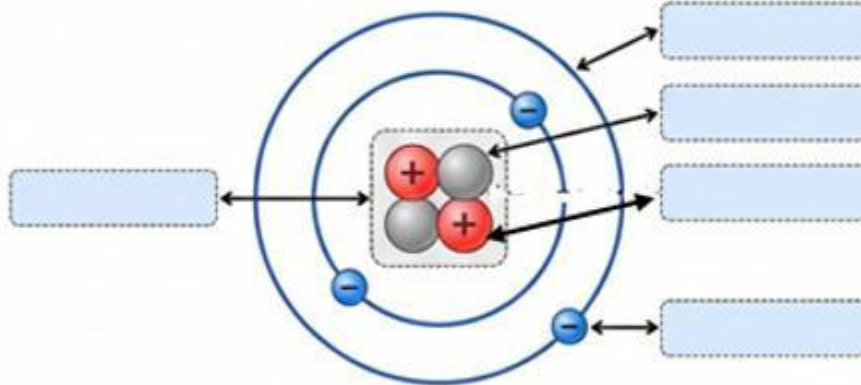


PHIẾU HỌC TẬP SỐ: THÀNH PHẦN NGUYÊN TỬ

PHẦN 1: AI LÀ AI? (Kéo - Thả)



bank



Hạt nhân



Lớp vỏ



Proton



Neutron



Electron

PHẦN 2: ĐẶC ĐIỂM CÁC HẠT (Chọn từ danh sách)

Loại hạt	Vị trí	Điện tích (e0)	Khối lượng (amu)
Proton			
Neutron			
Electron			

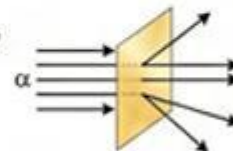
PHẦN 3: GIẢI MÃ THÍ NGHIỆM (Trắc nghiệm)

Câu 1: Trong thí nghiệm của Thomson, tia âm cực bị lệch về phía cực dương chứng tỏ điều gì?

- ☐ A. Tia âm cực mang điện âm.
- ☐ B. Tia âm cực mang điện dương.
- ☐ C. Tia âm cực không mang điện.

Câu 2: Rutherford kết luận "Nguyên tử rỗng" dựa trên hiện tượng nào?

- ☐ A. Hầu hết hạt α xuyên thẳng.
- ☐ B. Một số hạt α bị lệch.
- ☐ C. Rất ít hạt α bật lại



PHẦN 4: TÍNH TOÁN NHANH (Điền khuyết)

- Nguyên tử Aluminium (Al) có 13 electron. Số điện tích hạt nhân là:
- Nguyên tử có 8p, 8n, 8e. Khối lượng xấp xỉ là: amu
- Nếu hạt nhân là quả bóng tennis (10cm), đường kính nguyên tử khoảng: mét

Nguồn bài

LIVEWORKSHEETS