



CÂU 1: HÃY NỐI 2 CỘT CHO PHÙ HỢP

Phân lớp s

có tối đa 6 e

Phân lớp d

có tối đa 2 e

Phân lớp p

có tối đa 8 e

Phân lớp f

có tối đa 10 e

Lớp L (n =2)

có tối đa 14 e

Lớp M (n =3)

có tối đa 18 e



Câu 2: TÌM TỪ THÍCH HỢP ĐIỀN VÀO CHỖ TRỐNG
(Lưu ý: hãy ghi chính xác đừng sai lỗi chính tả nhé)

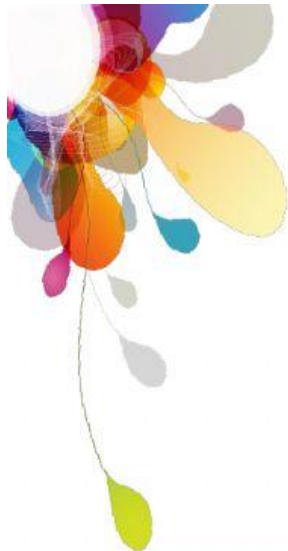
Nguyên tử trung hoà điện nên số electron = số.....=Z

Các electron trên cùng một lớp có mức năng lượng

Các electron trên cùng một phân lớp có mức năng lượng

Công thức tính số electron tối đa của lớp thứ n là.....($n < 5$)





Câu 3: Cho nguyên tử ${}_8\text{O}$ có sự phân bố e là

Lớp 1: $1s^2$

Lớp 2: $2s^2 2p^4$.

(Hãy kéo và thả vào vị trí thích hợp)



Tổng e của
nguyên tử

e có năng lượng
thấp nhất

e có năng
lượng cao nhất

Lớp L ($n=2$)
có số e

4e ở phân
lớp 2p

6e

2e ở
lớp 1s

8e





Câu 4: Cho nguyên tử $_{13}\text{Al}$. Chọn câu đúng



- a. Số electron của nguyên tử là
- b. Lớp thứ nhất có tổng số e là
- c. Sự phân bố e ở lớp 2 là
- d. Tổng số lớp e là

