

I. Điền từ thích hợp

1. Cấu tạo của bảng tuần hoàn gồm: ô, chu kì và.....
2. Chu kì: là dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng
3. Nhóm gồm các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có số bằng nhau
4. Ô =.....
Chu kì.....
Nhóm =.....
6. Tính chất biến đổi tuần hoàn là do.....biến đổi tuần hoàn.
7. Các nguyên tố cùng nhóm có tính chất hoá học nhau
8. Tính kim loại, bán kính, tính bazơ: Trong 1 chu kì: dần, trong 1 nhóm: dần
- Tính phi kim, độ âm điện, tính axit: Trong 1 chu kì: dần, trong 1 nhóm: dần
9. Có mấy quy tắc sắp xếp bảng tuần hoàn?

II. Chọn nhận định đúng sai

1. Trong một chu kì, theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân thì tính kim loại biến đổi tăng dần
2. Trong một chu kì, theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân thì tính phi kim biến đổi tăng dần
3. Trong một chu kì, theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân thì tính bán kính biến đổi tăng dần
4. Các nguyên tố cùng chu kì hơn nhau số đơn vị điện tích hạt nhân là 8 hoặc 18.
5. Tính kim loại là tính dễ nhường e.
6. Tính phi kim là tính dễ nhận e.
7. Flo là nguyên tố thuộc nhóm VIIA, thuộc chu kì 2 vậy Flo có độ âm điện lớn nhất.