Họ và tên: .....Lớp: .....

TÌM TỪ THÍCH HỢP ĐIỀN VÀO … (lưu ý nhớ viết đúng chính tả)

Điện tích : e(……), p(…..), n(…..)

Đồng vị : cùng số ……. khác số ……

Công thức tính số khối: A = ……

Hạt nhân mang điện ....., còn lớp vỏ mang điện .....

Nguyên tử có cấu tạo rỗng, ……. về điện.

Khối lượng của electron ……. so với khối lượng proton và nơtron nên khối lượng tập trung ở …….

Các hạt cấu tạo hầu hết nguyên tử…….

Các e cùng 1 phân lớp mức năng lượng ……..

Phân lớp s chứa tối đa …… electron, Phân lớp p chứa tối đa …… electron

Chu kì: là dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng ……..

Kim loại mạnh nhất là.....Phi kim mạnh nhất là.....

Hóa trị (O)= ..... **Công thức oxit:.....**

Hóa trị (H)= ..... **Công thức với H:.....**

e được phân bố theo mức năng lượng từ ……. đến …..

2. Các hạt cấu tạo hầu hết hạt nhân nguyên tử: ……

Nguyên tử có 1,2,3 e lớp ngoài cùng thường là nguyên tử…….

Nguyên tử có 5,6,7 e lớp ngoài cùng thường là nguyên tử…….

Có mấy quy tắc sắp xếp bảng tuần hoàn? …….

LIVEWORKSHEETS

Tính chất biến đổi tuần hoàn là do.....biến đổi tuần hoàn

Nhóm gồm các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có số …… bằng nhau

Thứ tự mức năng lượng: ……..……..

Các nguyên tố cùng nhóm có tính chất hoá học ……. .

Trong 1 chu kì Tính kim loại biến đổi: ..... .

Trong 1 nhóm Tính kim loại biến đổi: .....

Chọn đáp án đúng

Cho cấu hình e của nguyên tử X: $1s^2 2s^2 2p^5$

X là nguyên tố

X thuộc ô thứ

X là thuộc chu kì

Hóa trị cao nhất với oxi **Công thức oxit cao nhất**

Hóa trị với hidro **Công thức hợp chất khí với H**

LIVEWORKSHEETS