ÔN TẬP HỌC KÌ 1

PHẦN 1: ĐIỀN TỪ

1. orbital nguyên tử (AO): xác suất có mặt e là ……..……..(khoảng …..%)

2. Hình dạng của AO (s:……., p:……),

   số lượng electron trong 1 AO:…….

3. Công thức số AO trong lớp thứ n là…….., lớp L có số AO =…….., lớp M có số AO =……..,

4. Cấu tạo của bảng tuần hoàn: có…….chu kì (nhỏ là chu kì……, lớn là chu kì……)

5. Có …….cột, Có……nhóm (nhóm A có……nhóm. Nhóm B có……..nhóm)

6. Sự biến đổi tính chất

   6a. 1 chu kì bán kính…….., 1 chu kì độ âm điện……..

   6b. 1 nhóm tính kim loại…….., 1 nhóm tính phi kim……

   6c. 1 chu kì tính base của các hydroxit …….., tính acid……

7. 1 chu kì: Nguyên tử các nguyên tố có số lớp……., khi điện tích hạt nhân tăng dần → lực hút với electron lớp ngoài cùng …….. → bán kính nguyên tử …….

8. 1 nhóm: Nguyên tử các nguyên tố có số lớp e……., lực hút với electron lớp ngoài cùng …….. → bán kính nguyên tử …….

9. $1s^2 2s^2 2p^3$: nguyên tố……,

   $1s^2 2s^2$: nguyên tố……,

10. định luật tuần hoàn: *Tính chất của các nguyên tố và đơn chất cũng như thành phần và tính chất của hợp chất tạo nên từ các nguyên tố biến đổi …….. theo chiều tăng của ……..*

11. Quy tắc octet: Khi hình thành liên kết hóa học, các nguyên tử có xu hướng **……hoặc ……..hoặc……** để đạt tới cấu hình electron bền vững của ……

LIVEWORKSHEETS

PHẦN 2: CHỌN ĐÚNG SAI

12. Cấu tạo tinh thể NaCl: được tạo nên bởi các cation Na^+ và anion Cl^-

Cấu trúc hình lập phương , Các ion Na^+ và Cl^- nằm ở các nút mạng tinh thể một cách luân phiên.

13. các hợp chất ion thường ở trạng thái **rắn** và **cứng** vì chúng có cấu trúc **tinh thể** và **lực hút tĩnh điện mạnh**

14. liên kết cộng hoá trị được hình thành bởi **một hay nhiều cặp electron chung** giữa hai nguyên tử .

15. liên kết cho nhận: **cặp electron chung** được đóng góp từ 2 nguyên tử.

16. liên kết σ (hình thành do sự xen phủ trục) nên liên kết σ bền

liên kết π (do sự xen phủ bên) nên liên kết π bền.

14. Liên kết cộng hoá trị được hình thành bởi **1 kim loại và 1 phi kim.**

15. Hiệu độ âm điện <= 0,4: liên kết ion

16. Hiệu độ âm điện > 1,7: liên kết ion

17. 1,7 >= Hiệu độ âm điện > 0,4: liên kết cộng hoá trị có cực.

18. Tất cả các nguyên tử đều cấu tạo bởi e, p, n.

19. $_1H$:$1s^1$ là kim loại $_2He$: phi kim $_5B$: $1s^22s^22p^1$: phi kim

20. Liên kết cộng hoá trị là trường hợp đặc biệt của liên kết cho nhận.

21. Liên kết cho nhận là trường hợp đặc biệt của liên kết cộng hoá trị.

22. Cl_2, H_2, O_2, Br_2 là liên kết cộng hoá trị không cực.

LIVEWORKSHEETS