

SỰ BIẾN ĐỔI TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

I. BAO GỒM NHỮNG TÍNH CHẤT NÀO DƯỚI ĐÂY ?

Số điện tích hạt nhân

Số khối

Cấu hình electron lớp ngoài cùng

Bán kính nguyên tử

Độ âm điện

Tính kim loại, tính phi kim

Tính axit, bazo của oxit cao nhất và hidroxit tương ứng

II. SỰ BIẾN ĐỔI TUẦN HOÀN

Một số nhóm nhiều biểu:

KL kiềm

Halogen

KL
kiềm
thổ

Khí hiếm

Phân loại nguyên tố (KL,PK,KH)

Li	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Kr	H	Ar	N	C	Si	S	O	Cl	Br	I	P	He	Ne
----	---	----	----	----	----	----	----	---	----	---	---	----	---	---	----	----	---	---	----	----

GHI NHỚ

Flo (F) : bán kính, độ âm điện, tính PK

Cesi (Cs): bán kính, độ âm điện, tính KL

Trong CK: (→) bán kính, độ âm điện, tính PK, tính KL

Trong nhóm: (↓) bán kính, độ âm điện, tính PK, tính KL

III. Ý NGHĨA BẢNG TUẦN HOÀN HOÁ HỌC

So sánh một số tính chất của các nguyên tố

1. K , Na , Li , O , F

Bán kính: < < < <

2. Al , K , Cs , Mg , Ca

Tính kim loại: < < < <

3. Cl , Br , I , F

Độ âm điện: > > >

4. Si , S , P , O , F

Tính phi kim: > > > >

5. Al_2O_3 , K_2O , Na_2O , MgO

Oxit bazo: < < <

4. NaOH , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, KOH

Tính bazo: < < <

5. H_2SiO_3 , HClO_4 , H_3PO_4 , H_2SO_4

Tính axit: < < <