

CẤU TẠO NGUYÊN TỬ VÀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

CẤU TẠO NGUYÊN TỬ

KÍ HIỆU NGUYÊN TỬ

A Số hạt nhân: $A = Z + N$
 Z Số hiệu nguyên tử = Số p = Số = Z
 Số n = N =

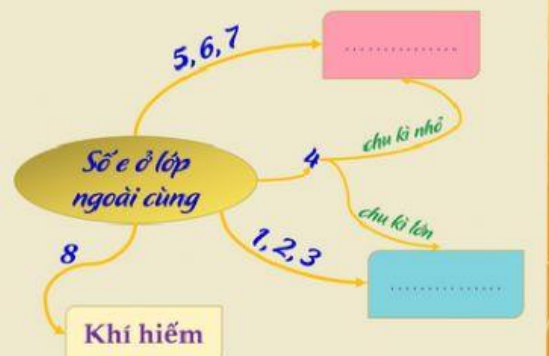
THỨ TỰ TĂNG CÁC MỨC NĂNG LƯỢNG TRONG NGUYÊN TỬ

1s / 2s 2p / / 4s 3d 4p / / 6s 4f 5d 6p / ...

Số e tối đa trong mỗi phân lớp: s (2 e), p (..... e), d (..... e), f (..... e).



TÍNH CHẤT NGUYÊN TỐ



VỊ TRÍ NGUYÊN TỐ

STT ô = = Số e = Số

STT = Số lớp e

STT = Số e hóa trị

Nhóm A: gồm nguyên tố

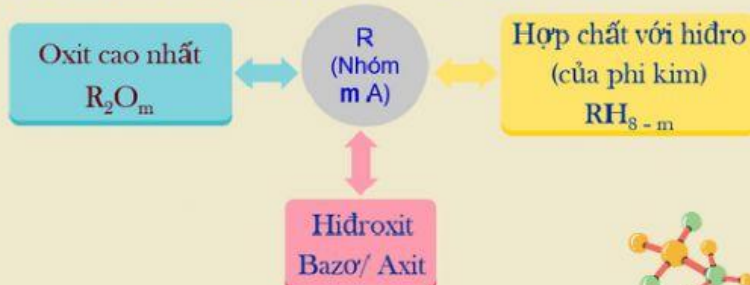
Nhóm: gồm nguyên tố d, f.



THÀNH PHẦN, TÍNH CHẤT HỢP CHẤT

Hóa trị cao nhất với của nguyên tố nhóm A = STT nhóm

Hóa trị của phi kim với = 8 – STT nhóm.



ĐỊNH LUẬT TUẦN HOÀN

