

BẢNG TUẦN HOÀN

SXEP BTH

- chiều: tăng dần 2 (đều)
- chiều = số lớp e
 - ск 6 có nhóm Lanthanoid (14 nơ)
 - ск 7 có nhóm Actinoid (14 nơ)
- nhóm
 - A → nơ s, p → cột 1; 2; 13 → 18 (IA... VIIIA)
 - B → nơ d, f → cột 3 → 12 (III B → KB lên IB, IIB)

Cấu hình e trong BTH

[CHUỖ]

1, 2, 3: СК NHỎ	s, p → nhóm A							
nhóm	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
CH e:	s ¹	s ²	s ² p ¹	s ² p ²	s ² p ³	s ² p ⁴	s ² p ⁵	s ² p ⁶
4, 5: СК LỚN	s, p → nhóm A							
	10 d/ск → nhóm B							
nhóm	IB	IIB	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIIIB
CH e:								
6, 7, 8: СК LỚN	s, p → nhóm A							
	9 d/ск → nhóm B							
	14 f/ск → hàng dưới							

[nhóm] = tổng số e hóa trị

- HO S: s^{1→2}: Hidro, kiềm, kiềm thổ?
- HO P: s²p^{1→6}: KL; PK; A' kim; khí hiếm
- HO d: s^{0→2} d^{1→10}: KL chuyển tiếp
- HO f: s² d^{0→10} f^{0→14}: Lanthanoid / actanoid