

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 số e HOẠT TRÍ (s+p) = số chỉ nhóm									
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 HOẠT TRÍ

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