

NHÓM HALOGEN

Sự biến đổi tính chất nguyên tử

Nguyên tử	F	Cl	Br	I
Bán kính (nm)	0,064	0,099	0,114	0,133
Độ âm điện	3,98	3,16	2,96	2,66

F → I Số lớp electron:

Bán kính:

Độ âm điện:

Tính oxi hóa:



Sự biến đổi tính chất đơn chất

Đơn chất	F ₂	Cl ₂	Br ₂	I ₂
Thể				
Màu				
T _{nc}	-219,6	-101,0	-7,3	113,6
T _s	-188,1	-34,1	59,2	185,5

Từ F₂ đến I₂: M ⇒ T_{nc}, T_s

Thể: → →

Màu sắc:

Tính oxi hóa:

X₂: tan

trong nước

tan

trong dung môi không phân cực

F₂:

Cl₂, Br₂, I₂: