.....

f Block ⇒

- Lanthaniod लेन्थेनॉइड श्रेणी = परमाणु क्रमांक Atomic No. 57-71
- Actiniod एक्टिनॉइड श्रेणी = परमाणु क्रमांक Atomic No. 90-103

↳ | युरेनियम U | थोरियम th | — रेडियोएक्टिव तत्व Radioactive element

		up to down ऊपर से नीचे	left to right बॉए से दाँये
1.	परमाणु आकार Atomic size	बढ़ता है	घटता है
२.	परमाणु त्रिज्या Atomic Radius	बढ़ता है	घटती है
3.	विद्युत धनात्मकता electro positivity	बढ़ता है	घटती है
4.	धात्विक गुण metallic	बढ़ता है	घटती है
5.	आयनन ऊर्जा Ionization Engry	घटता है	बढ़ती है
6.	विद्युत ~~ऋणात्मकता~~ electro negativity	घटती है	बढ़ती है
7	अधात्विक गुण NON-metallic Property	घटता है	बढ़ता है

.....

8. संयोजी रूले. — बराबर रहते है — बढ़ती है

9. ~~रूलो की संख्या~~ — बढ़ती है — समान रहती है
No of Shell

सर्वाधिक वैद्युत ऋणात्मकता ⇒ F
most electro Negativity

~~सर्वाधिक~~ वैद्युत बैद्युता ⇒ Cl — सर्वाधिक वैद्युत धनात्मक
most electro Affinity — CS – सीजियम

अम्ल क्षार और लवण :→
Acid, Base & Salt

अम्ल Acid

- वे पदार्थ जो जलीय विलयन मे H^+ आयन देते है
Elements that Donate [H+] Ions in Aqueous Solution
- स्वाद – खट्टा Sour taste
- परिभाषा – अरेहिनियस Arrhenius
- वे पदार्थ जो जलीय विलयन में H^+ आयन देते है

क्षार Base

वे पदार्थ जो जलीय विलयन में OH^- आयन देते है

Elements that Donate [OH]⁻ Ions in Aqueous Solution

स्वाद – कड़वा Bitter taste

.....

संयोजी इले० ⇒ बाह्य कक्षा में उपस्थित इले० की संख्या
Valence electron — outermost electron

[ऊपर नीचे up to down]

$_{3}Li \longrightarrow$ K, L
2, 1

$_{11}Na \longrightarrow$ २, 8, 1
K L, M

समान रहेगी
same

$_{19}K \longrightarrow$ २, 8, 8, 1
K L M N

⇒ [बाँए दाँए left right]

Na	mg	Al
11	12	13
२, 8, 1	२, 8, 2	२, 8, 3

बढ़ेगी Increasing