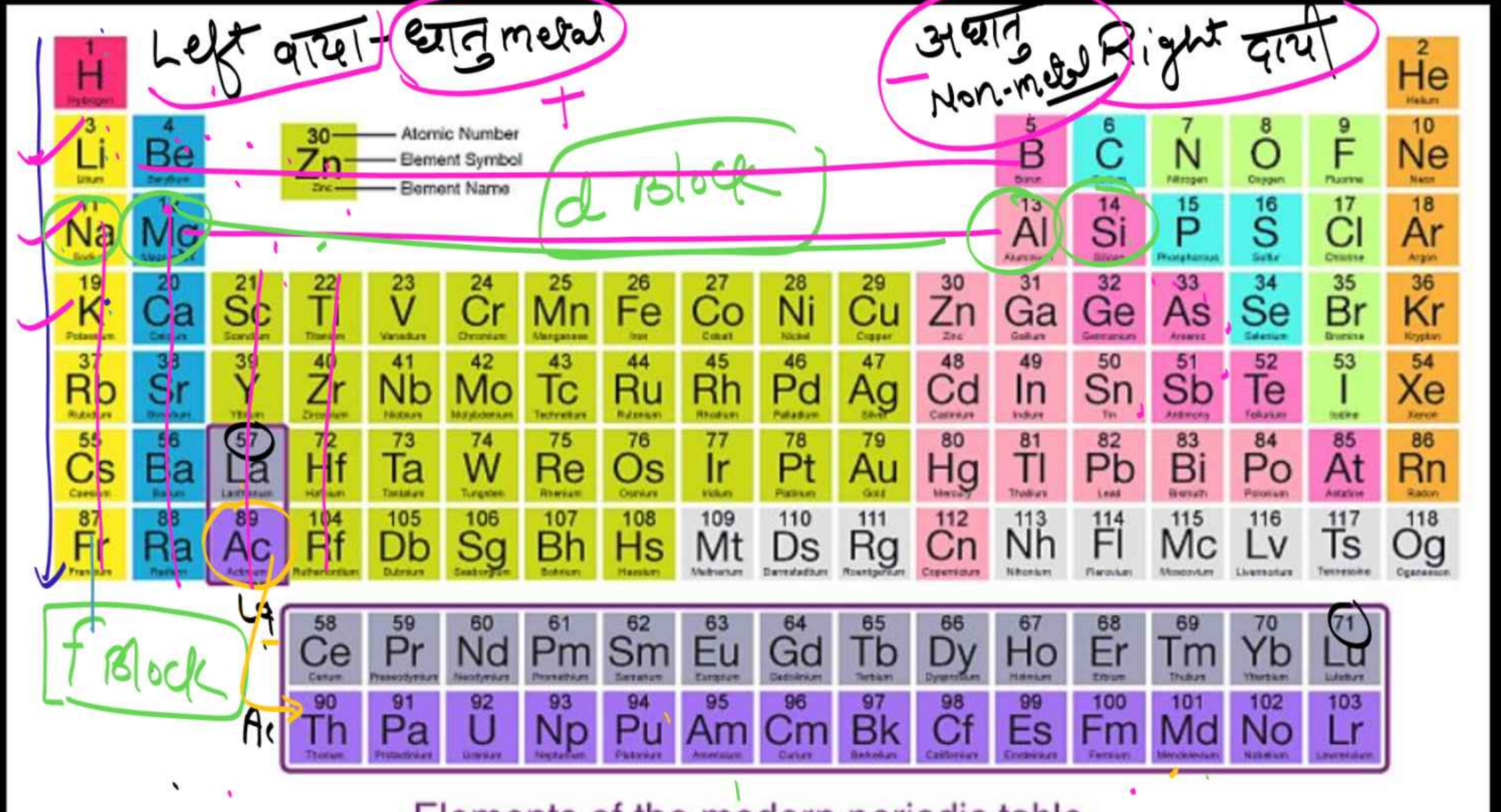
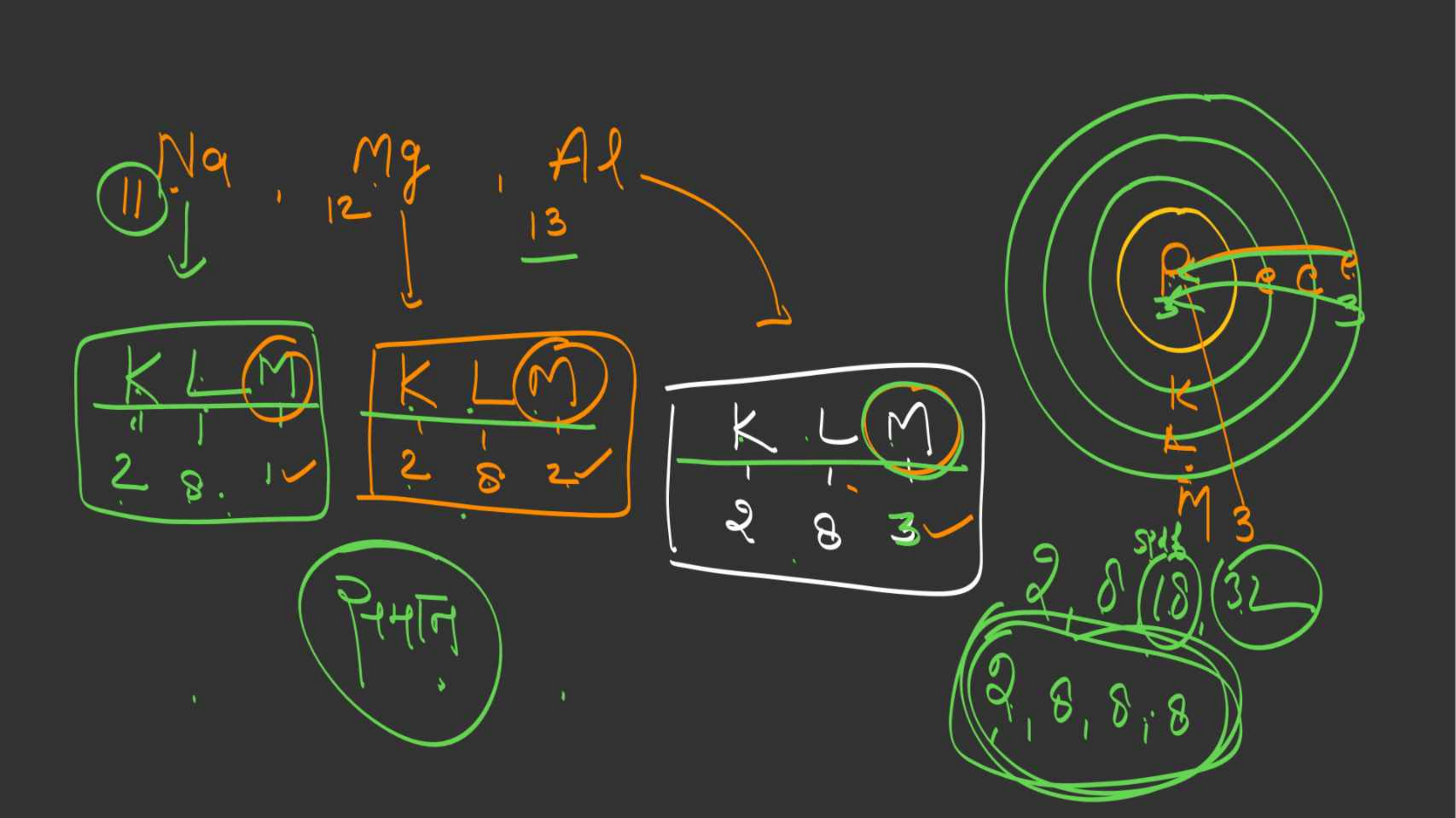
f Block

57 - 71

- Lanthanoid लेन्थेनाइड श्रेणी → परमाणु क्रमांक Atomic No
- Actinoid एक्टिनाइड श्रेणी
  - परमाणु क्रमांक Atomic No → 89 - 103
  - युरेनियम U, थोरियम Th → रेडियोएक्टिव तत्व
    Radioactive element


Left वाला - धातु metal
अधातु Non-metal Right दायी
30 Zn
Atomic Number
Element Symbol
Element Name
d block
f Block
Elements of the modern periodic table


Na
Mg
Al
11
12
13
K L M
2 8 1
2 8 2
2 8 3
समान
K L M N O P
2 8 18 32 18 8
2 8 8 8

⇒ Li → 2, 1

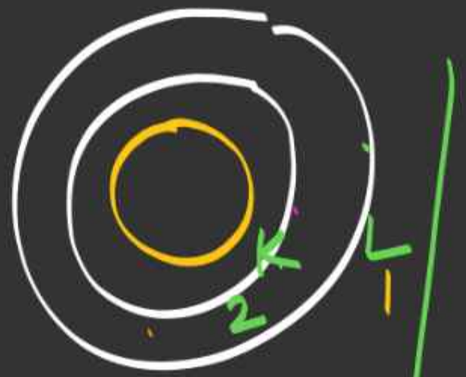
3 K L

Na ⇒ 2, 8, 1

11 K L M

K → 2, 8, 8, 1

19 K L M N





up to down Left to Right.

		ऊपर से नीचे	बाएं से दाएं
Atomic size	1. परमाणु आकार	बढ़ता है	घटता है
Atomic Radius	2. परमाणु त्रिज्या	बढ़ता है	घटती है
Electro positivity	3. विद्युत धनात्मकता	बढ़ता है	घटती है
metallic	4. धात्विक गुण	बढ़ता है	घटती है
Ionization Energy	5. आयनन ऊर्जा	घटता है	बढ़ती है
Electro negativity	6. विद्युत ऋणात्मकता	घटती है	बढ़ती है
non-metallic property	7. अधात्विक गुण	घटता है	बढ़ता है
	8. संयोजी इले.	बराबर रहते हैं	बढ़ती है
No of. shell	9. कक्षों की संख्या	बढ़ती है	समान रहती है

अधातु

⇒ सर्वाधिक वैद्युत ऋणात्मकता
Most electro Negativity ⇒ F

⇒ सर्वाधिक वैद्युत बंधुता
Most electro Affinity ⇒ Cl

सर्वाधिक वैद्युत धनात्मक ⇒ Cs
सीजियम

Acid, Base & Salt

अम्ल क्षार और लवण

आर्हेनियस Arrhenius

अम्ल Acid

→ वे पदार्थ जो जलीय विलयन में $[H^+]$ आयन देते हो

Elements that Donate $[H^+]$ Ions in Aqueous solution

क्षार Base

वे पदार्थ जो जलीय विलयन में $[OH^-]$ आयन देते हो

Elements that Donate $[OH]^-$ Ions in Aqueous solution

अम्ल Acid

Taste
स्वाद ⇒ खट्टा Sour

⇒ परिभाषा

↳ ओरेहिनियस →
Arheniyas

'अम्ल वे पदार्थ हो जो जलीय विलयन में H^+ आयन देते हैं'

क्षार Base

Taste
स्वाद ⇒ कड़वा Bitter

संयोजी इलै०
Valence electron

= बाह्य कक्षा में उपस्थित e की संख्या

outermost electron

(ऊपर नीचे up to down)

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

$_{11}Na \rightarrow$ K 2, L 8, M 1

$_{19}K \rightarrow$ K 2, L 8, M 8, N 1

समान रहेंगी

Same

Left → Right

Na 11 : 2,8,1

Mg 12 : 2,8,2

Al 13 : 2,8,3

बढ़ेंगी Increasing →