.....

Mendeleev's Periodic Table limitation

मेण्डलिव की आवर्त सारणी की कमियाँ

- हाइड्रोजन को सही स्थान नही दिया था
  Not a place for H_2 [Group I, Group 17]
- समस्थानिको को स्थान नही दिया था
  Not placed Isotops
- तत्वो को अधिक द्रव्यमान से कम द्रव्यमान की ओर रख दिया था!
  Element placed from higher to lower Atomic mass
- असमान गुणो वाले तत्वो को समान समूह में रखा तथा समान गुणो वाले तत्वो को असमान समूहो में रखा

  dissimilar elements are placed in same Groups are similar elements are placed different groups
- एक्टेनाइड व लेन्थेनाइड का वर्णन नही किया था
  Not to define Actinoids & lanthanid

.....

नोबेल गेसो आवर्त सारणी स्थान नही दिया था
[खोजी नही गयी थी]

Not Placed Nobel Gasees In Periodic table.
[not discovered that time]

- ये तत्वो की परमाण्विकता को नही समझा पाये
  Not to define Periodicity of Element

विशेषतायें characteristics ⇒

- खाली स्थान छोड़ा था
  Empty Space
- शुन्य समूह था [zero groups is present]
  ↳ भविष्य में = 18 group
  future
- Group समूह की संख्या = 8 Vertical लंबवत
  ↳ संक्रमण तत्व transition metal
- Periods आवर्त की संख्या = 7 Horizontal क्षैतिज रेखा

.....

खाली स्थान Empty Space ⇒ [Eka – खाली स्थान]

- EKA Boron ⇒ Scandium (Sc)
  स्केन्डियम
- EKA Aliminum ⇒ Gallium (Ga)
  एका एल्युमिनियम
- EKA silicon ⇒ Germanium (Ge)
  एका सिलिकॉन जर्मेनियम
- EKA maghise ⇒ Techeatium (Tc)
  एका मेंग्नीज टेक्नीशियम

Henary mosely हेनरी मोजले [1913]

आधुनिक आवर्त नियम [modern Periodic Law]

- तत्वो के भौतिक व रासायनिक गुण उनके परमाणु क्रमांक के आवर्ती फलन होते है

Physical & chemical Properties of element are Periodic function of their Atomic No.

.....

मोजले moseley ⇒

- कुल तत्वो की संख्या ⇒ 118
  total Element No.

- आधुनिक आवर्त सारणी के जनक कहते है
  father of modern Periodic table

- दीर्घाकार सारणी कहते है
  long Periodic Table

- आवर्त सारणी का आधार ⇒ परमाणु क्रमांक
  Base of Periodic table Atomic No