.....

Block of periodic tables

Blocks खंड :- 4 Blocks.

⇓

S Blocks
D Blocks
P Blocks
F Blocks

★ S Blocks :-

Group समूह :- 1, 2

Group 1 :- अन्य नाम :- क्षारीय धातु Alkaline metal.

Group 2 :- अन्य नाम :- क्षारीय पृथ्वी (मृदा) धातु
other Name. Alkali Earth metal.

↳ कुल तत्व total element :- 13.

⇓

1 अधातु (H)
12 धातुऐ

↳ विकर्ण संबंध Diagonal relation :—

यह पाया गया कि द्वितिय आवर्त के कुछ तत्व तृतीय आवर्त के अपने से अगले समूह के तत्वो से समानता रखते है, इसे विकर्ण संबंध कहते है।

.....

it has been found that some element of the second period have similarities with the element of the next group of the third period, this is called Digonal r relationship.

→ Ex. लीथियम की मैग्नीशियम से समानता
बेरिलियम की एल्युमिनियम से समानता
बोरॉन की सिलिकान से समानता

→ s Block के तत्व विकर्ण संबंध दिखाते हैं.

★ D Block:—

→ Group → 3 से 12 तक के Group (समूह)

→ total element :- 40
↳ सभी धातुऐ हैं।

→ संक्रमण तत्वो के नाम से जाना जाता है।
transitional element — अपवाद - [जिंक].

→ D कक्षक अपूर्ण भरे होते हैं।
Half D Subshell

→ इन्हे पूल तत्व भी कहते हैं।
Bridge element

.....

→ सिक्का धातु पाये जाते हैं। Coin metals are found.

⇓

Cu, Au, Ag. [iiवे जरुप मे]

→ Noble metal नोबेल धातु

⇓

Au, Ag, Pt

सोना, चांदी, पलेटिनियम

→ कठोर धातुऐ पायी जाती हैं.

⇓

टंगस्टन, fe, Cu,

Note: Cr क्रोमियम – जंग से बचाने के लिए इसका उपयोग किया जाता है।

☆ P Block:–

→ जरुप – 13 से 18 जरुप.

→ कुल तत्व: – 37.

→ धातु, अधातु, उपधातु तीनो पायी जाती है।

metal, NON metal. metaloid. are found.

जरुप 16: – केल्कोजन के नाम से जानते है।

Also known as Calcogen.

प्रथम सदस्य - O family.

↳ आक्सीजन

.....

Group 17:- हैलोजन के नाम से जानते हैं।
Also know as hallogen.

नमक बनाते हैं।
Salt formation.

Group 18 :- Zero Group शून्य समूह

↳ अक्रीय गैस Noble geses. पायी जाती हैं।

⇓

इनकी बाहरी कक्षा में 8 इलेक्ट्रॉन पाये जाते हैं।
Eight e^- is present in outermost shell.

[अष्टक पूर्ण होता है]

↳ अपवाद - हीलियम
↳ बाह्य कक्षा में 2 इलेक्ट्रान हैं।