

ଆମନ

Oral Test ⇒ ନୌରିକ ଧରଣ

Period - 7
କୌଣସି ଏକ ଧରଣ =>

ଅନ୍ତରାଳ

ଅନ୍ତରାଳ

1 H hydrogen 1.008	2 He helium 4.003																	3 Li lithium 6.941	4 Be beryllium 9.012	5 B boron 10.81	6 C carbon 12.011	7 N nitrogen 14.007	8 O oxygen 15.999	9 F fluorine 18.998	10 Ne neon 20.180										
11 Na sodium 22.990	12 Mg magnesium 24.305	13 Al aluminum 26.982	14 Si silicon 28.086	15 P phosphorus 30.974	16 S sulfur 32.06	17 Cl chlorine 35.45	18 Ar argon 39.948	19 K potassium 39.098	20 Ca calcium 40.078	21 Sc scandium 44.956	22 Ti titanium 47.88	23 V vanadium 50.942	24 Cr chromium 51.996	25 Mn manganese 54.938	26 Fe iron 55.845	27 Co cobalt 58.933	28 Ni nickel 58.69	29 Cu copper 63.546	30 Zn zinc 65.38	31 Ga gallium 69.723	32 Ge germanium 72.63	33 As arsenic 74.922	34 Se selenium 78.96	35 Br bromine 79.904	36 Kr krypton 83.798										
37 Rb rubidium 85.468	38 Sr strontium 87.62	39 Y yttrium 88.906	40 Zr zirconium 91.224	41 Nb niobium 92.906	42 Mo molybdenum 95.94	43 Tc technetium 98	44 Ru ruthenium 101.07	45 Rh rhodium 102.91	46 Pd palladium 106.32	47 Ag silver 107.87	48 Cd cadmium 112.41	49 In indium 114.82	50 Sn tin 118.71	51 Sb antimony 121.76	52 Te tellurium 127.6	53 I iodine 126.91	54 Xe xenon 131.29	55 Cs cesium 132.91	56 Ba barium 137.33	57-71 lanthanoids	72 Hf hafnium 178.49	73 Ta tantalum 180.95	74 W tungsten 183.84	75 Re rhenium 186.21	76 Os osmium 190.23	77 Ir iridium 192.22	78 Pt platinum 195.08	79 Au gold 196.97	80 Hg mercury 200.59	81 Tl thallium 204.38	82 Pb lead 207.2	83 Bi bismuth 208.98	84 Po polonium 209	85 At astatine 210	86 Rn radon 222
87 Fr francium 223	88 Ra radium 226	89-103 actinoids	104 Rf rutherfordium 261	105 Db dubnium 262	106 Sg seaborgium 266	107 Bh bohrium 264	108 Hs hassium 277	109 Mt meitnerium 268	110 Ds darmstadtium 271	111 Rg roentgenium 272	112 Cn copernicium 285	113 Nh nihonium 284	114 Fl flerovium 289	115 Mc moscovium 288	116 Lv livermorium 293	117 Ts tennessine 294	118 Og oganesson 294																		
105 La lanthanum 138.91	106 Ce cerium 140.12	107 Pr praseodymium 140.91	108 Nd neodymium 144.24	109 Pm promethium 145	110 Sm samarium 150.36	111 Eu europium 151.96	112 Gd gadolinium 157.25	113 Tb terbium 158.93	114 Dy dysprosium 162.50	115 Ho holmium 164.93	116 Er erbium 167.26	117 Tm thulium 168.93	118 Yb ytterbium 173.05	119 Lu lutetium 174.97																					
121 Ac actinium 227	122 Th thorium 232.04	123 Pa protactinium 231	124 U uranium 238.03	125 Np neptunium 237	126 Pu plutonium 244	127 Am americium 243	128 Cm curium 247	129 Bk berkelium 247	130 Cf californium 251	131 Es einsteinium 252	132 Fm fermium 257	133 Md mendelevium 258	134 No nobelium 259	135 Lr lawrencium 262																					

ଫ
ଫରମାପ୍ତ
କରିବା

ଫରମାପ୍ତ
କରିବା
୯-୧୧୫

କରାଯିବ
କରିବା
କରିବା
Not

ଫରମାପ୍ତ
କରିବା

↑

↑

① सबसे अधिक अणु (PT) को समित्त

② सबसे अधिक अणु (PT) $\Rightarrow$ लीथियम

③ हाल ही लीथियम का $\Rightarrow$ रिक्ति $\Rightarrow$ Group-01

Atomic number

③

उपयोग : - $\Rightarrow$ T-K

वैरवी वनाई है

(4) सबसे अधिक अणु $\Rightarrow$ H $\Rightarrow$ हाइड्रोजन $\Rightarrow$ Group 1

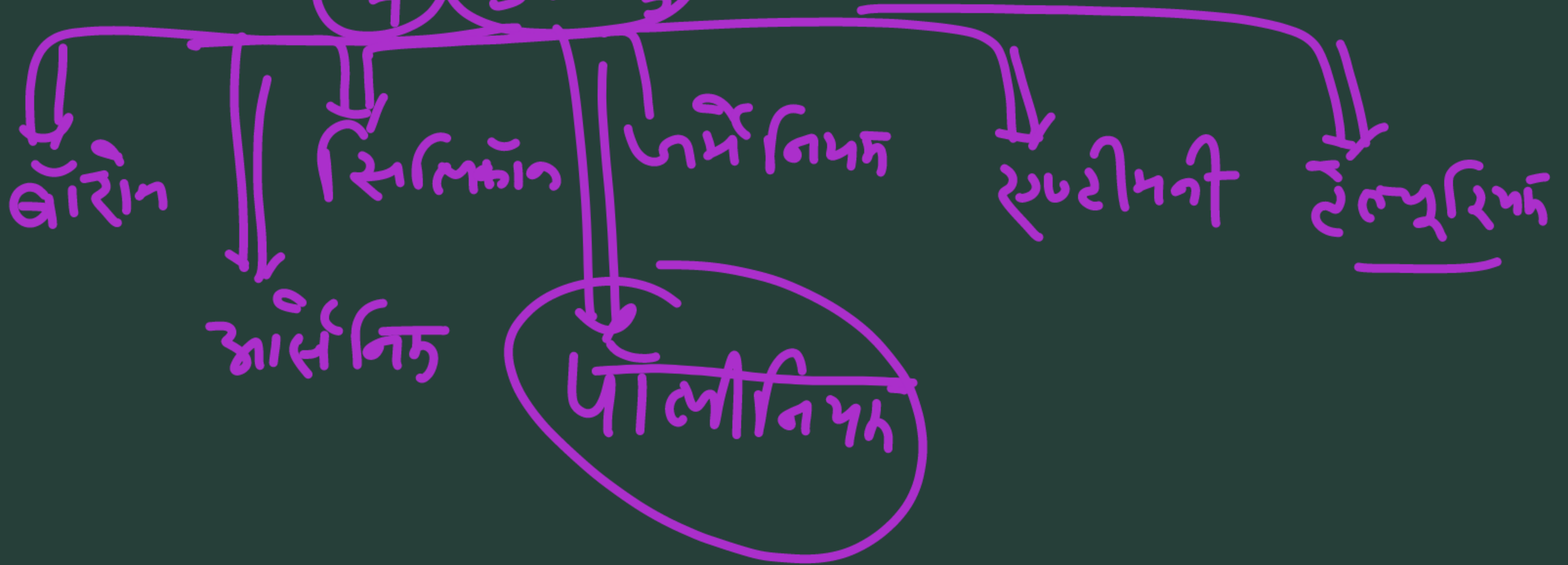
(4) पूरे नटवों में से एकमात्र धातु जो हरम matra में पाया जाता $\Rightarrow$ मर्करी (Hg) $\Rightarrow$

(5) निम्न सिल्वर नटव $\Rightarrow (Hg)^*$ (80)

(6) ऐसा एकमात्र अधातु जो एक ठोस में पाया जाता है — ब्रोमीन *

P-Block

7 उपधातु



* सर्वोच्च आद्यत वधीनयता सहन करने वाला
धातु $\Rightarrow$ सोना (Au) — Group — 11

* Coin group $\Rightarrow$ सिक्के का गुप $\Rightarrow$ Cu, Ag, Au

* कैरोलीन टैल (मिही का टैल) में रहने वाले
 $\Rightarrow$ एवो, फान N9 $\rightarrow$ 11

* સર્વોચ્ચ વિદ્યુત ક્ષમાલક્ષણ $\Rightarrow$ ફ્લોરીન
(most-Active Non-metal)** (F)(g)

ડોબનર નો ત્રિ-નિયમ $\longrightarrow$ 1817

(Tri-Rule of Dobner)

સેટ - ①

અંક	પરમાણુ આર

આધાર
||
પરમાણુ
આર / પરમાણુ

3-3 સમૂહ 4મા

પરમાણુ આર

✓ (1) Lithium $\longrightarrow$

(2) Sodium $\longrightarrow$

✓ (3) Potassium $\longrightarrow$ 19

11

$$\frac{3 + 19}{2} = \frac{22}{2} = 11$$

$$\frac{7 + 39}{2} = \frac{46}{2} = 23$$

4.
• परिभाषा :- मध्य के दो नल्लों का परमाणु भार की
औसत नल्लों के परमाणु भार के औसत के बराबर
होता है :-

• 3-3 क्षेत्र में नल्लों को रखने का प्रकार $\Rightarrow$ किसका

કોવેશરના કા. ત્રિક-નિયમ

સેર-1	પરમાવકાં	સે-2
(1) કેલિશિયમ	→ 40	લિથિયમ → 7
(2) સોડિયમ	→ 87.5	સોડિયમ → 23
(3) પોટેશિયમ	→ 137	પોટેશિયમ → 39

સેટ - ૦૩

②

A. m

(1) +લો.રિન → 35.5

(2) છો.મિન → 80

(3) આપોડીન → 127

સેટ - ૦૪

ઠીકપણ

→

✓

સ્પૂલિંગ્સ ના, ક્રાઇટર નિયમ

1
A

2
B

3
C

4
D

5
E

6
F

7
G

8
H

9
I

10
J

P T

1 8
ગુણ-સમાન

પૂર્વોક્ત કાલકલ્પ નિર્ગમ

56 → ધૌરિયમ → સમાપ્ત

સંગીત સ્વર :-

પિ

૧૧

ସମସ୍ୟା :-

Acid, Base

Salt

ଜଳ, HCl, ଅମ୍ଳ
ମା

