



KHAN GLOBAL STUDIES

The Most Trusted Learning Platform

LIVE CLASSES



BY – AVINASH ROY SIR



Periodic Table of the Elements

1 1IA 1A																	18 VIIIA 8A
1 H Hydrogen 1.008	2 IIA 2A											13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	2 He Helium 4.003
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.012											5 B Boron 10.811	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 22.99	12 Mg Magnesium 24.305	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 8	10 VIII 8	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.086	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.066	17 Cl Chlorine 35.453	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.887	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 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.631	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.971	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.799
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 95.95	43 Tc Technetium 98.907	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.906	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.868	48 Cd Cadmium 112.414	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.711	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.904	54 Xe Xenon 131.294
55 Cs Cesium 132.905	56 Ba Barium 137.328	57-71	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 182.217	78 Pt Platinum 195.085	79 Au Gold 196.967	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.383	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.980	84 Po Polonium [209]	85 At Astatine 209	86 Rn Radon 222.018
87 Fr Francium 223	88 Ra Radium 226	89-103	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [262]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [269]	109 Mt Meitnerium [278]	110 Ds Darmstadtium [281]	111 Rg Roentgenium [289]	112 Cn Copernicium [285]	113 Nh Nihonium [286]	114 Fl Flerovium [289]	115 Mc Moscovium [289]	116 Lv Livermorium [293]	117 Ts Tennessine [294]	118 Og Oganesson [294]

Lanthanide Series

57 La Lanthanum 138.905	58 Ce Cerium 140.116	59 Pr Praseodymium 140.908	60 Nd Neodymium 144.243	61 Pm Promethium 144.913	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.964	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.925	66 Dy Dysprosium 162.500	67 Ho Holmium 164.930	68 Er Erbium 167.259	69 Tm Thulium 168.934	70 Yb Ytterbium 173.055	71 Lu Lutetium 174.967
---	--------------------------------------	--	---	--	---------------------------------------	--	---	---------------------------------------	--	---------------------------------------	--------------------------------------	---------------------------------------	---	--

Actinide Series

89 Ac Actinium 227	90 Th Thorium 232	91 Pa Protactinium 231	92 U Uranium 238	93 Np Neptunium 237	94 Pu Plutonium 244	95 Am Americium 243	96 Cm Curium 247	97 Bk Berkelium 247	98 Cf Californium 251	99 Es Einsteinium 252	100 Fm Fermium 257	101 Md Mendelevium 258	102 No Nobelium 259	103 Lr Lawrencium 262
------------------------------------	-----------------------------------	--	----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	--	-------------------------------------	---------------------------------------

Alkali Metal	Alkaline Earth	Transition Metal	Basic Metal	Semimetal	Nonmetal	Halogen	Noble Gas	Lanthanide	Actinide
--------------	----------------	------------------	-------------	-----------	----------	---------	-----------	------------	----------

Periodic Table of the Elements

EN ↓ ↓

AS ↓ ↓ EN ↑ ↑

1 1IA 1A	2 IIA 2A											13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	18 VIIIA 8A	
1 H Hydrogen 1.008	4 Be Beryllium 9.012											5 B Boron 10.811	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	
3 Li Lithium 6.941	11 Na Sodium 22.99	12 Mg Magnesium 24.305	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 8	10 VIII 8	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.086	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.066	17 Cl Chlorine 35.453	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.887	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 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.631	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.971	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 95.95	43 Tc Technetium 98.907	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.906	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.868	48 Cd Cadmium 112.414	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.711	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.904	54 Xe Xenon 131.294	
55 Cs Cesium 132.905	56 Ba Barium 137.328	57-71	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 182.217	78 Pt Platinum 195.085	79 Au Gold 196.967	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.383	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.980	84 Po Polonium [209]	85 At Astatine [209]	86 Rn Radon 222.018	
87 Fr Francium [223]	88 Ra Radium [226]	89-103	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [262]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [265]	109 Mt Meitnerium [270]	110 Ds Darmstadtium [281]	111 Rg Roentgenium [280]	112 Cn Copernicium [285]	113 Nh Nihonium [286]	114 Fl Flerovium [289]	115 Mc Moscovium [289]	116 Lv Livermorium [293]	117 Ts Tennessine [294]	118 Og Oganesson [294]	

Lanthanide Series

57 La Lanthanum 138.905	58 Ce Cerium 140.116	59 Pr Praseodymium 140.908	60 Nd Neodymium 144.242	61 Pm Promethium 144.913	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.964	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.925	66 Dy Dysprosium 162.500	67 Ho Holmium 164.930	68 Er Erbium 167.259	69 Tm Thulium 168.934	70 Yb Ytterbium 173.055	71 Lu Lutetium 174.967
----------------------------------	-------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	----------------------------------	--------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	----------------------------------	---------------------------------

Actinide Series

89 Ac Actinium 227.028	90 Th Thorium 232.038	91 Pa Protactinium 231.036	92 U Uranium 238.029	93 Np Neptunium 237.048	94 Pu Plutonium 244.064	95 Am Americium 243.061	96 Cm Curium 247.070	97 Bk Berkelium 247.070	98 Cf Californium 251.080	99 Es Einsteinium 252.083	100 Fm Fermium 257.095	101 Md Mendelevium 258.1	102 No Nobelium 259.101	103 Lr Lawrencium 260.103
---------------------------------	--------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	----------------------------------	------------------------------------

Alkali Metal	Alkaline Earth	Transition Metal	Basic Metal	Semimetal	Nonmetal	Halogen	Noble Gas	Lanthanide	Actinide
--------------	----------------	------------------	-------------	-----------	----------	---------	-----------	------------	----------

K	L	M	N
2	8	18	32

1 - B
2 - C
3 - O
4 - F

5 - 2, 3	→	5
6 - 2, 4	→	4
8 - 2, 6	→	2
9 - 2, 7	→	1

Key
 ①



7/8
 ↓
 ①



2/8
 ↓
 ⑥



1/8
 ↓
 ⑦

* Periodic Table
 Most E.N. Element = Fluorine
 First Ionization potential
 Most electro negative element

परमाणु आकार
Atomic Size

AS ↓↓ EN ↑↑

A	Fe
B	Cu
C	Ni
D	Zn

विद्युत ऋणता
EN ↓↓

AS ↑↑

$$A \cdot S \propto \frac{1}{EN}$$

A	CS
B	Fy
C	Li
D	Na

$$A \propto \frac{1}{B}, A \propto B$$

Periodic Table of the Elements

AS ↓ EN ↑

EN ↓

1 1A 1A	2 IIA 2A											13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	18 VIIIA 8A	
1 H Hydrogen 1.008																	2 He Helium 4.003	
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.012											5 B Boron 10.811	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	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8				10 IB 1B	12 IIB 2B	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.086	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.066	17 Cl Chlorine 35.453	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.887	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 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.631	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.971	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.799	
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 95.95	43 Tc Technetium 98.907	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.906	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.868	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.710	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.905	54 Xe Xenon 131.294	
55 Cs Cesium 132.905	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanide Series	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 182.217	78 Pt Platinum 195.085	79 Au Gold 196.967	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.383	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.980	84 Po Polonium [209]	85 At Astatine [209]	86 Rn Radon [222]	
87 Fr Francium [223]	88 Ra Radium [226]	89-103 Actinide Series	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [262]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [269]	109 Mt Meitnerium [278]	110 Ds Darmstadtium [281]	111 Rg Roentgenium [280]	112 Cn Copernicium [285]	113 Nh Nihonium [286]	114 Fl Flerovium [289]	115 Mc Moscovium [289]	116 Lv Livermorium [293]	117 Ts Tennessine [294]	118 Og Oganesson [294]	

57 La Lanthanum 138.905	58 Ce Cerium 140.116	59 Pr Praseodymium 140.908	60 Nd Neodymium 144.242	61 Pm Promethium 144.913	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.964	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.925	66 Dy Dysprosium 162.500	67 Ho Holmium 164.930	68 Er Erbium 167.259	69 Tm Thulium 168.934	70 Yb Ytterbium 173.055	71 Lu Lutetium 174.967
89 Ac Actinium [227]	90 Th Thorium [232]	91 Pa Protactinium [231]	92 U Uranium [238]	93 Np Neptunium [237]	94 Pu Plutonium [244]	95 Am Americium [243]	96 Cm Curium [247]	97 Bk Berkelium [247]	98 Cf Californium [251]	99 Es Einsteinium [252]	100 Fm Fermium [257]	101 Md Mendelevium [258]	102 No Nobelium [259]	103 Lr Lawrencium [262]

- Alkali Metal
- Alkaline Earth
- Transition Metal
- Basic Metal
- Semimetal
- Nonmetal
- Halogen
- Noble Gas
- Lanthanide
- Actinide



1. Father of periodic table-

A. MOSLEY

B. NEWLANDS

C. DOBEREINER

D. MANDELEEV

1. आवर्त सारणी के जनक-

A. मोस्ले

B. न्यूलैंड्स

C. डोबेराइनर

D. मंडेलीव

2. Father of Modern periodic table-

A. Mosley.

B. NEWLANDS

C. DOBEREINER

D. MANDELEEV

AN

2. आधुनिक आवर्त सारणी के जनक-

A. मोस्ले.

B. न्यूलैंड्स

C. डोबेराइनर

D. मंडेलीव

3. No of elements in periodic table-

A.118.

B.119

C.120

D.117.

3. आवर्त सारणी में तत्वों की संख्या-

A.118.

B.119

C.120

D.117.

4. Four newly discovered elements in 2016 by IUPAC its atomic number-

- A. 113
- B. 115.
- C. 117.
- D. 118.
- E. ALL

2015

International Union of Pure & Applied Chemistry

IUPAC द्वारा 2016 में चार नए खोजे गए तत्व परमाणु संख्या-

- A. 113
- B. 115.
- C. 117.
- D. 118.
- E. ALL

2016/18

$$114 + 4 = 118$$

113, 115, 117, 118

5. Elements found most abundantly on earth surface-

A. Aluminium.

B. Oxygen.

C. Iron.

D. Nickle.

9. पृथ्वी की सतह पर सर्वाधिक प्रचुर मात्रा में पाए जाने वाले तत्व-

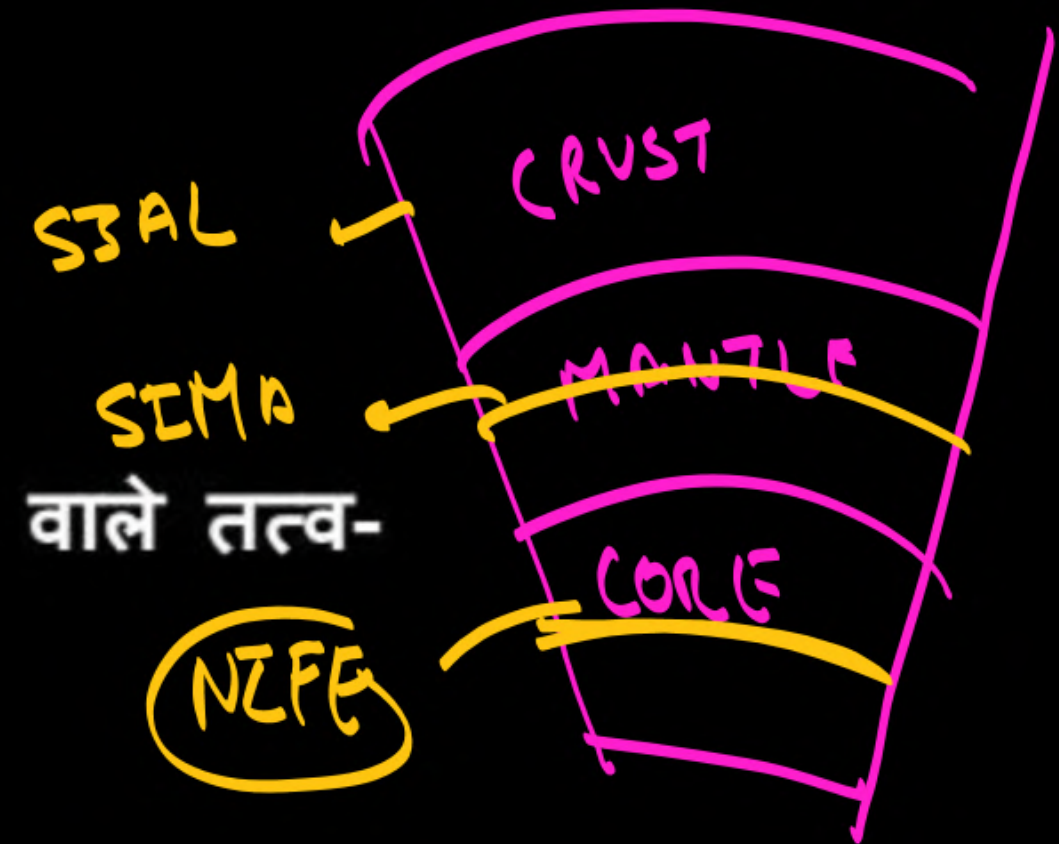
A. एल्युमिनियम।

B. ऑक्सीजन।

C. लोहा.

D. निकल.

92%



6. Metallic Elements found most abundantly on earth surface-

A. Aluminium.

B. Oxygen.

C. Iron.

D. Nickle.

6. धात्विक तत्व पृथ्वी की सतह पर सर्वाधिक प्रचुर मात्रा में पाए जाते हैं-

A. एल्युमिनियम।

B. ऑक्सीजन।

C. लोहा।

D. निकल।

07. Lightest element to be found-

A. Helium.

B. Hydrogen

सबसे →

C. Nitrogen

D. Oxygen

07. पाया जाने वाला सबसे हल्का तत्व-

A. हीलियम.

B. हाइड्रोजन

C. नाइट्रोजन

D. ऑक्सीजन

08. Heaviest element found in nature-

A. IRON

B. OSMIUM

C. MERCURY.

D. DIAMOND.

Uranium

12. प्रकृति में पाया जाने वाला सबसे भारी तत्व-

A. आयरन

B. ऑस्मियम

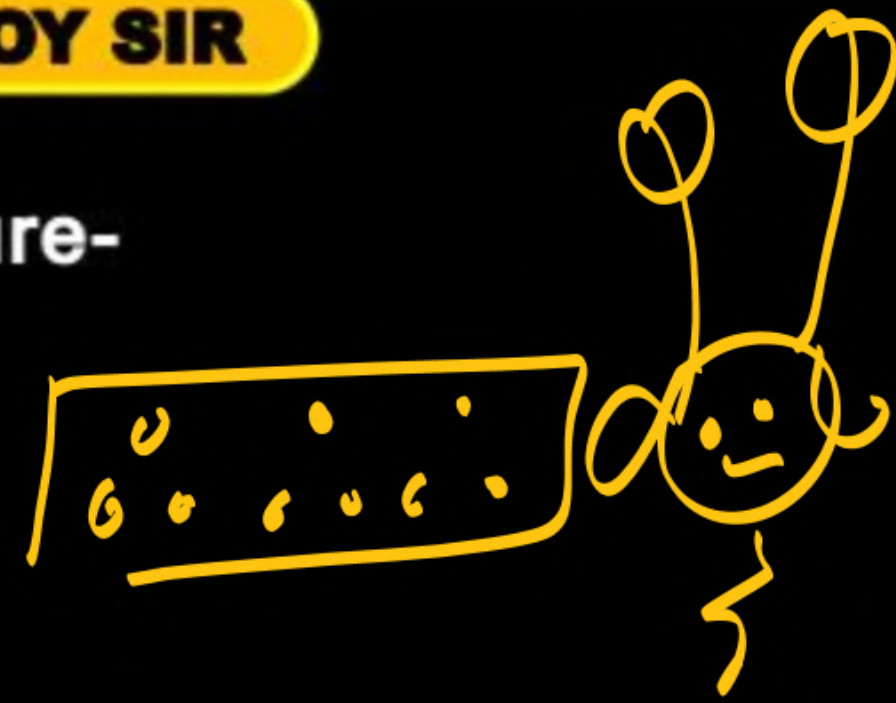
C. बुध.

D. डायमंड.

09. Lightest metallic element found in nature-

- A. Gold
- B. Silver
- C. Lithium
- D. Sodium

धातु



09. प्रकृति में पाया जाने वाला सबसे हल्का धात्विक तत्व-

- A. सोना
- B. चांदी
- C. लिथियम
- D. सोडियम



10. Lightest Non metallic element found in nature-

A. Gold

B. Hydrogen

C. Lithium

D. Sodium

10. प्रकृति में पाया जाने वाला सबसे हल्का अधात्विक तत्व-

A. सोना

B. हाइड्रोजन

C. लिथियम

D. सोडियम

11. Liquid metallic element found in nature-

A. Mercury

B. Gold

C. Lithium

D. Sodium

80 - Thermometer

थर्मामीटर

11. प्रकृति में पाया जाने वाला तरल धात्विक तत्व-

A. ~~सोना~~ पारा

B. सोना

C. लिथियम

D. सोडियम

12. Liquid Non metallic element found in nature-

- A. Mercury
- B. Gold
- C. Bromine
- D. Sodium

12. प्रकृति में पाया जाने वाला तरल अधात्विक तत्व-

- A. बुध
- B. सोना
- C. ब्रोमीन
- D. सोडियम

35

13. Non metal best conductor of electricity-

A. Oxygen.

B. Graphite

C. Gold.

D. Silver.



13. गैर धातु विद्युत का सर्वोत्तम चालक-

A. ऑक्सीजन।

B. ग्रेफाइट

C. सोना.

D. रजत.

→ Lubrication
friction
machine Mobil

14. Metal best conductor of electricity-

- A. Gold
- B. Iron
- C. Copper
- D. Silver

Ag → 47

14. धातु विद्युत की सर्वोत्तम चालक-

- A. सोना
- B. लोहा
- C. तांबा
- D. रजत

Ans - gold

19. Periodic table the number of period is
आवर्त सारणी में आवर्त की संख्या होती है

A.18

B.07

C.08

D.02

20. In periodic table the number of group
आवर्त सारणी में समूह की संख्या

A.02

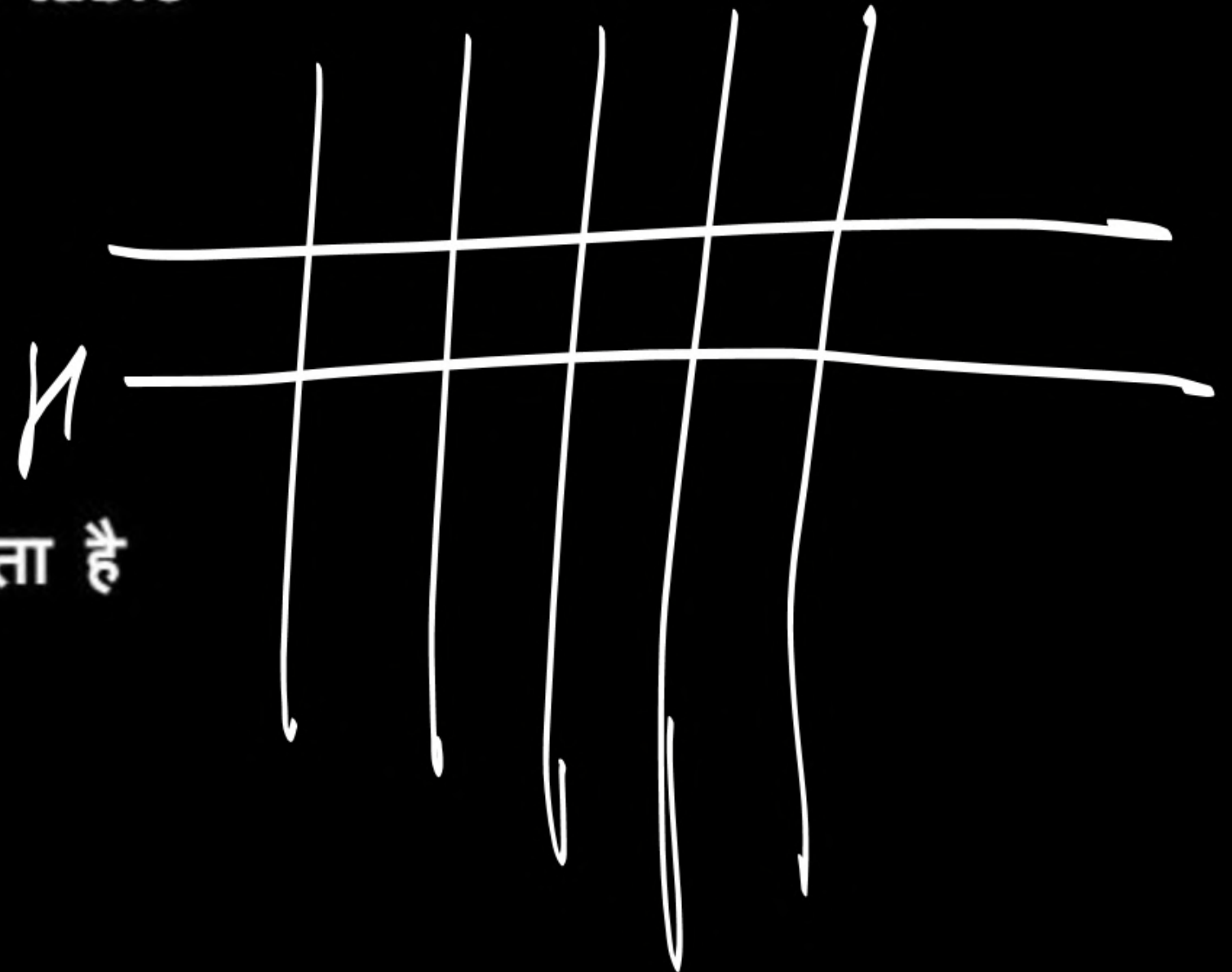
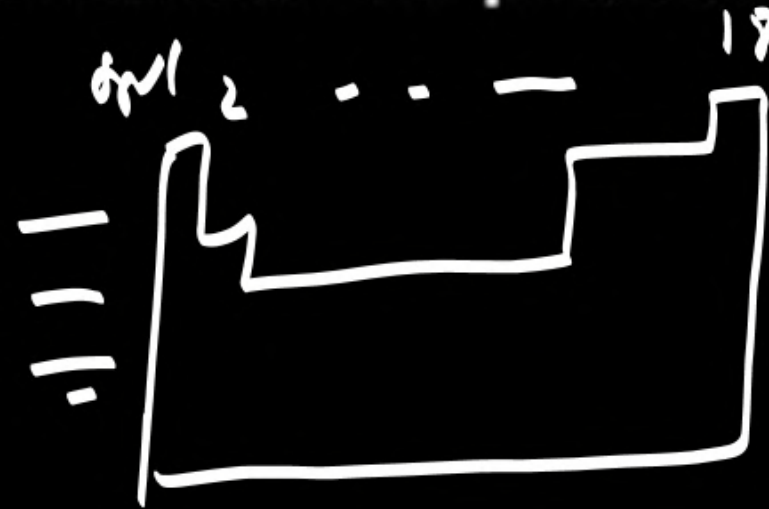
B.08

C.18

D.07

21. Vertical line is called in periodic table

- A. Group
- B. Metalloids
- C. Period
- D. None



आवर्त सारणी में ऊर्ध्वाधर रेखा को कहा जाता है

- A. समूह
- B. मेटलॉइड्स
- C. अवधि
- D. कोई नहीं



22. Horizontal line is called in periodic table

A. Group

B. Period

C. Metal

D. Inert group

22. आवर्त सारणी में क्षैतिज रेखा को कहा जाता है

A. समूह

B. अवधि

C. धातु

D. अक्रिय समूह

23. Arrange this according to best conductor of electricity-

1. copper.
2. silver.
3. Gold.
4. Magnesium.
5. Zinc.

$Ag > Cu > Au > Mg > Zn$

23. इसे विद्युत के सर्वोत्तम चालक के अनुसार व्यवस्थित करें-

1. तांबा.
2. चांदी.
3. सोना.
4. मैग्नीशियम।
5. जिंक.

A. $1 > 2 > 3 > 4 > 5$.

B. $5 > 4 > 3 > 2 > 1$.

C. $2 > 1 > 3 > 4 > 5$.

D. $3 > 2 > 1 > 4 > 5$.

24. Most reactive non-metallic element to be found in nature.

- A. fluorine.
- B. Bromine.
- C. Iodine.
- D. Chlorine.

24. प्रकृति में पाया जाने वाला सर्वाधिक प्रतिक्रियाशील अधात्विक तत्व।

- A. फ्लोरीन।
- B. ब्रोमीन।
- C. आयोडीन.
- D. क्लोरीन.

25. Most reactive metallic element to be found in nature.

- A. Iron.
- B. Aluminium.
- C. Silver.
- D. Cesium.

25. प्रकृति में पाया जाने वाला सर्वाधिक प्रतिक्रियाशील धात्विक तत्व।

- A. लोहा.
- B. एल्युमिनियम।
- C. चांदी.
- D. सीज़ियम.

कैथोड
मैटल -

Na, K, Cs - group 1



26. Most electro negative element in nature.

- A. Bromine.
- B. Chlorine.
- C. Florine.
- D. Bromine.

26. प्रकृति में सर्वाधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व।

- A. ब्रोमीन।
- B. क्लोरीन.
- C. फ्लोरिन.
- D. ब्रोमीन।

27. Elements kept inside the water-

- A. Calcium.
- B. Sodium.
- C. Iodine.
- D. Phosphorus.

27. पानी के अंदर रखे तत्व-

- A. कैल्शियम.
- B. सोडियम.
- C. आयोडीन.
- D. फास्फोरस.

$P = 15$

28. Elements kept inside the kerosene oil-

- A. Sodium.
- B. Potassium.
- C. Cesium.
- D. All.

27. पानी के अंदर रखे तत्व-

- A. कैल्शियम.
- B. सोडियम.
- C. आयोडीन.
- D. फास्फोरस.



29. First nobel prize in chemistry-

- A. Antonio
- B. Doberiners
- C. Vant Hoff.
- D. Mosley

29. रसायन विज्ञान में प्रथम नोबेल
पुरस्कार-

- A. एंटोनियो
- B. डोबेरिनर्स
- C. वत हाॅफ.
- D. मोस्ले

KW

30. Dry ice is-

सूखी बर्फ है-

A. CO

B. CO₂

C. NO

D. NO₂

Solid CO₂
ठोस



31. Poorest conductor of current
in metal-

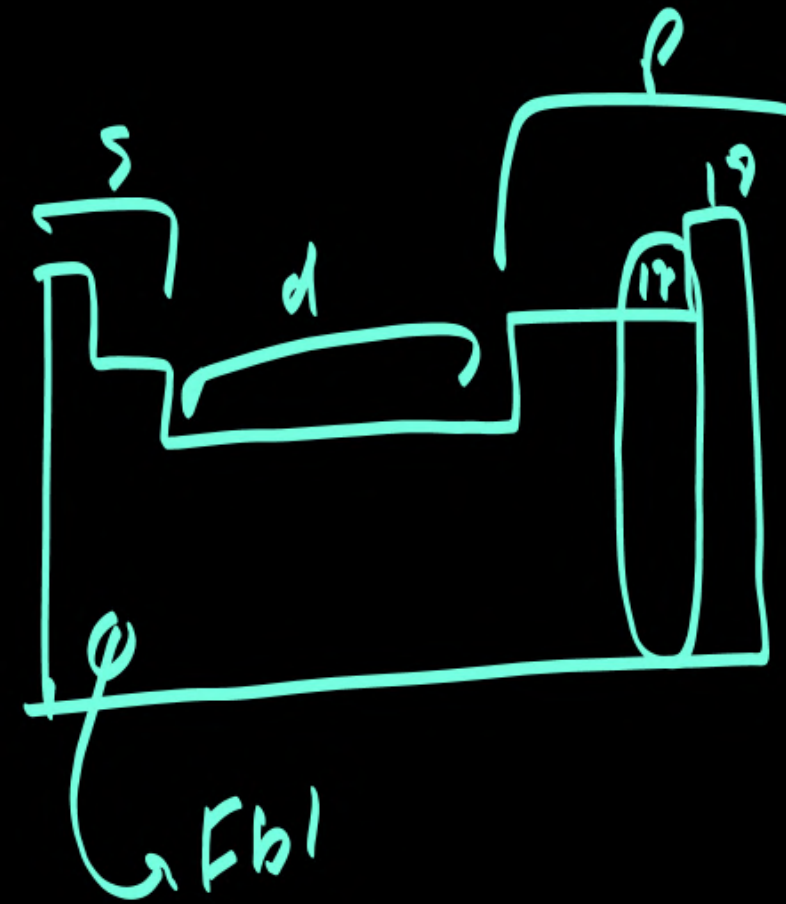
- A. Iron.
- B. Gold.
- C. Lead.
- D. Silver.

31. धातु में धारा का सबसे खराब चालक-

- A. लोहा.
- B. सोना.
- C. लीड.
- D. रजत.

32. Helogens belong to the –
हैलोजन किस से संबंधित हैं?

- (a) s-block/ एस ब्लॉक
- (b) p-block / पी ब्लॉक**
- (c) d-block/ डी ब्लॉक
- (d) f-block/ एफ ब्लॉक



33. Which has maximum conductivity ?

निम्नलिखित में से किसमें अधिकतम चालकता है?

(a) Cu

(b) Na

(c) Mg

(d) Fe

**34.Lanthanides atomic no-
लैंथेनाइड्स परमाणु संख्या-**

A.56-70

B.57-71

C.58-72

D.59-73

35. Elements of d-block are called—

डी-ब्लॉक के तत्वों को क्या कहा जाता है?

- (a) Transition element / संक्रमण तत्व
- (b) Transuranic elements / ट्रांसजेनिक तत्व
- (c) Metals / धातु
- (d) Metalloids / उपधातु

36. Actinides are-

एक्टिनाइड्स हैं-

A. 89-103

B. 90-104

C. 91-105

D. 92-106

36. Which of the following non-metal is lustrous?

- (a) Sulphur**
- (b) Oxygen**
- (c) Nitrogen**
- (d) Iodine**

निम्नलिखित में से कौन सी अधातु चमकदार है?

- (A) सल्फर**
- (B) ऑक्सीजन**
- (C) नाइट्रोजन**
- (D) आयोडीन**



37. The atomic number of an element 'X' is 12. Which inert gas is nearest to X?

- (a) He
- (b) Ar
- (c) Ne
- (d) Kr

37. एक तत्व 'X' का परमाणु क्रमांक 12 है. कौन सी अक्रिय गैस है X के निकटतम है?

- (a) He
- (b) Ar
- (c) Ne
- (d) Kr



38. Galvanisation is a method of protecting iron from rusting by coating with a thin layer of

- (a) Galium**
- (b) Aluminium**
- (c) Zinc**
- (d) Silver**

38. गैल्वनीकरण लोहे को जंग लगने से बचाने की एक विधि है की एक पतली परत से कोटिंग करके

- (A) गैलियम**
- (B) एल्युमिनियम**
- (C) जिंक**
- (D) चांदी**

39. An element X is soft and can be cut with a knife. This is very reactive to air and cannot be kept open in air. It reacts vigorously with water. Identify the element from the following.

एक तत्व X नरम है और इसे चाकू से काटा जा सकता है। यह है हवा के प्रति बहुत प्रतिक्रियाशील है और इसे हवा में खुला नहीं रखा जा सकता। यह प्रतिक्रिया करता है पानी के साथ जोर से। से तत्व को पहचानें अगले।

- (a) Mg
- (b) Na
- (c) P
- (d) Ca



40. The electronic configurations of three X – 2, 8;
Which of the following is correct?

- (a) X is a metal
- (b) X is inert gas.
- (c) Both
- (d) None

40. तीन X का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास - 2, 8;
निम्न में से कौन सा सही है?

- (A) एक्स एक धातु है
- (B) एक्स अक्रिय गैस है।
- (C) दोनों
- (D) कोई नहीं



41. The most abundant element in the universe is

- (a) Hydrogen**
- (b) Helium**
- (c) Carbon**
- (d) Oxygen**

41. ब्रह्माण्ड में सबसे प्रचुर तत्व है

- (A) हाइड्रोजन**
- (B) हीलियम**
- (C) कार्बन**
- (D) ऑक्सीजन**

42. Which of the following is purest form of carbon?

- (a) Diamond**
- (b) Graphite**
- (c) Fullerene**
- (d) Charcoal**

42. निम्नलिखित में से कौन सा कार्बन का शुद्धतम रूप है?

- (A) हीरा**
- (B) ग्रेफाइट**
- (C) फुलरीन**
- (D) चारकोल**



43. The electronic configurations of three X – 2, 8, 7;
Which of the following is correct?

- (a) Iodine
- (b) Chlorine.
- (c) Oxygen
- (d) Neon

43. तीन X का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास - 2, 8, 7;
निम्न में से कौन सा सही है?

- (A) आयोडीन
- (B) क्लोरीन।
- (C) ऑक्सीजन
- (D) नियॉन



44. The electronic configurations of three X – 2, 8, 1;
Which of the following is correct?

- (a) Calcium
- (b) Bromine.
- (c) Potassium
- (d) Sodium

44. तीन X का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास - 2, 8, 1;
निम्न में से कौन सा सही है?

- (A) कैल्शियम
- (B) ब्रोमीन।
- (C) पोटेशियम
- (D) सोडियम