Which is a false statement?

18TH GROUP ELEMENTS

Continued from 15th November..

- Noble gases have highest ionisation enthalpies in the periodic table. It is due to their stable electronic configuration (Octet). However, it decreases down the group with increase in atomic size.
- Noble gases have stable electronic configurations (Octet), they have no tendanccy to accept electron therefore, have large positive values of electron gain enthalpy.

A.R: $He \rightarrow Xe \uparrow$
M.P & B.P: $He \rightarrow Rn \uparrow$
Ease of liquefaction: $He \rightarrow Rn \uparrow$
Solubility: $He \rightarrow Xe \uparrow$
Adsorption: $He \rightarrow Xe \uparrow$
Polarizability: $He \rightarrow Xe \uparrow$
Density : $He \rightarrow Xe \uparrow$
Diffusion: $He \rightarrow Xe \downarrow$
Thermal Conductivity at $0^0 c, 1atm$: $He \rightarrow Xe \downarrow$
I.E: $He \rightarrow Xe \downarrow$
(having highest I.E. values in periodic table.)

(Note: Where ↑ increases, ↓ decreases)

E.A:

He	Ne	Ar	Kr	Xe	Rn
48	116	96	96	77	68

Electrical conductivity: Noble gases have ***fairly high electrical conductivity***. The gases produce characteristic coloured lights when an electrical discharge is passed through them at low pressure. For example (i) **Neon → *a brilliant orange red glow.*** (ii) ***Hg vapours + Ne → a blue or green glow.***

Chemical Properties of Noble Gases:

- Earlier, it was believed that noble gases do not involve in chemical reactions. However in recent years, some compounds of noble gases have been prepared under special conditions.
- The first compound of noble gas was prepared by N. Bartlett. The compound is xenon hexafluoro platinate (IV) $Xe[PtF_6]$

Fluorides of Xe & Their Structures

- Xenon forms a number of compounds with fluorine and with oxygen.
- The half life period of radon is very low. So it is difficult for radon to form compounds during its existence as radon.
- Helium and neon cannot form compounds because they have no excited state.
- Krypton forms a limited number of compounds Eg: KrF_2, KrF_4
- Generally noble gas atoms in excited state only, can form stable compounds.

Xenon forms three types of fluorides. They are XeF_2, XeF_4 and XeF_6

XeF_2 : Pre: $Xe_{(g)} + F_{2(g)} \xrightarrow{673K,\ 1bar} XeF_{2(S)}$
(excess)
Pro: Its melting point is 402 K

$$2XeF_{2(g)} + 2H_2O_{(l)} \longrightarrow 2Xe_{(g)} + 4HF_{(aq)} + O_{2(g)}$$

$$XeF_2 + PF_5 \longrightarrow [XeF^+][PF_6]^-$$

XeF_4: Pre: $Xe_{(g)} + 2F_{2(g)} \xrightarrow[1:5\ ratio]{873K,\ 7bar} XeF_{4(S)}$
Pro: Its melting point is 390 K

$$XeF_4 + O_2F_2 \longrightarrow XeF_{6(S)} + O_2$$

$$XeF_4 + SbF_5 \longrightarrow [XeF_3]^+[SbF_6]^-$$

$$6XeF_4 + 12H_2O \longrightarrow 4Xe + 2XeO_3 + 24HF + 3O_2$$

XeF_6: Pre: $Xe_{(g)} + 3F_2 \xrightarrow[(1:20\ ratio)]{573K,\ 60-70bar} XeF_6$
Pro: Its melting point is 322.6 K

$$XeF_6 + MF \longrightarrow M^+[XeF_7]^- \ [M = Na, K, Rb \& CS]$$

XeF_6 undergoes hydrolysis by the following steps

$$XeF_6 + H_2O \longrightarrow XeOF_4 + 2HF$$

$$XeOF_4 + H_2O \longrightarrow XeO_2F_2 + 2HF$$

$$XeO_2F_2 + H_2O \longrightarrow XeO_3 + 2HF$$

$$2XeF_6 + 3SiO_2 \rightarrow 2XeO_3 + 3SiF_4$$

Xenon Oxides: Xenon forms two oxides XeO_3 and XeO_4.

XeO_3: Pre: $XeF_6 + 3H_2O \longrightarrow XeO_3 + 6HF$
Pro: XeO_3 is unstable, decomposes to form Xe and O_2

- XeO_3 is a colourless & hygroscopic substance with explosive nature.

XeO_4 :
Pre: $Ba_2XeO_6 + 2H_2SO_4 \rightarrow 2BaSO_4 + XeO_4 + 2H_2O$
Pro: XeO_4 is a highly explosive substance.

Compounds of Xenon	Oxidation State of Xenon	No. of Lone pairs	No. of σ Bonds	No. of π Bonds	Hybridization, Shape & Bond Angle	Structure
XeF_2	+2	3	2	-	sp^3d, Linear, 180°	F—Xe—F
XeF_4	+4	2	4	-	sp^3d^2, Square planar' 90°	F, F, Xe, F, F
XeF_6	+6	1	6	-	sp^3d^3, Distorted octahedral' 144°, 90°	F, F, F, F, Xe, F, F
XeO_3	+6	1	3	3	sp^3, Pyramidal, 103°	Xe, O, O, O
XeO_4	+8	0	4	4	sp^3, Tetrahedral, 109°28'	O, Xe, O, O, O
$XeOF_4$	+6	1	5	1	sp^3d^2, Square pyramidal	O, F, F, Xe, F, F
XeO_2F_2	+6	1	4	2	sp^3d, See-Saw	F—Xe—F, O, O
$XeOF_2$	+4	2	3	1	sp^3d, T-shape	F—Xe—F, O

Uses of Noble Gases: Noble gases are used to provide inert atmosphere in the extraction of metals like Mg, Ti etc., and welding works which involve metals like Mg, Al etc.

- Noble gases are used in the electric bulb industry as filling gases.
- Noble gases are used as coolants for low temperature work.

Helium: Helium is used as a heat transfer agent in nuclear reactors.
Helium is non-inflammable and light gas. So it is used in filling of ballons for meteorological observations.

- A mixture of 80 % helium and 20 % oxygen by volume is used by deep sea divers for respiration.
- He + O_2 mixture is used to provide relief for the asthma patients in their respiratory problems.
- N_2 dissolves in blood under pressure & it causes severe pain called "caisson sickness" or "bends".
- Liquid helium is used as a cryogenic liquid, to provide low temperature.
- Helium is used in gas thermometers and in electrical transformers.
- Helium is used to fill the tyres of big aeroplanes because it is lighter than air.

Neon: Neon is used in glow lamps. The glow of neon lamps is visible even through the fog and mist. So neon glow lamps are used as signal lights, and as beacon lights for safe air navigation.

- Neon is used in decorative discharge tubes for producing different colours. The colour varies with the colour of the discharge tube and gas present in it.
- Neon can carry high voltage currents. So it is used in rectifiers, relays and safety devices.
- Mixture of argon and mercury vapour is used in fluoroscent tubes.

Argon: Argon is used in filling electrical bulbs, Geiger counter tubes, thermoionic tubes and other discharge tubes.

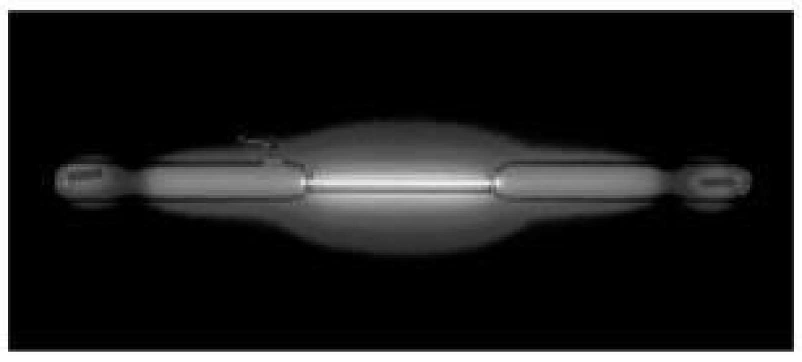
Krypton : Krypton is used in electric bulbs.

- Kr -85 is used to measure thickness of metal sheets and joints.
- Kr -85 is used in electronic tubes for voltage

ADDITIONAL SYNOPSIS

Discovery and Occurance of noble gases (Exclusive JEE Main)

- Nobel prize was awarded to Ramsay and Rayleigh for their contribution towards the discovery of noble gases.
- J.N. Lockyer and P.J.C Janssen observed a bright yellow line in the spectrum of the light emitted from the chromosphere of the sun, during the total solar eclipse period. This line is very close to D_1 and D_2 lines of sodium. The line was therefore called as D_3 line. This lead to the discovery of helium.
- Rayleigh suggested that the inactivity of residual N_2 of Cavendish experiment is due to an inactive new element, named by him as Argon. He found that it gave a new spectral line.
- Ramsay and Travers fractionated liquid Argon under reduced pressure. This lead to the discovery of krypton and xenon.
- One of the products obtained in the radioactive disintegration of radium is radon
- Ramsay separated Helium from Nitrogen gas isolated from air.
- Neon was discovered by Ramsay and Travers.
- Argon was discovered by Rayleigh.
- Krypton and xenon were discovered by Ramsay.
- Helium can be crystallized in hcp, bcc and fcc solids.



JEE MAIN Special

LEVEL I A
ELECTRONIC CONFIGURATION, DISCOVERY & OCCURENCE

1. **The lightest noble gas atom contains the following particles in its nucleus**
   1. 4 protons 2. 3 neutrons
   3. 3 protons and 1 neutron
   4. 2 protons and 2 neutrons
2. **The order of abundance of inert gases in the atmosphere is**
   1. Ar < Ne < Xe 2. Ar > Ne > Xe
   3. Ar > Xe > Ne 4. Ne > Ar > Xe
3. **Which of the following is a false statement?**
   1. radon is obtained by the decay of radium
   2. helium is an inert gas
   3. xenon is the most reacting among rare gases
   4. the most abundant rare gas in the atmosphere is helium
4. **Which of the following is non-existing?**
   1. H_2 2. O_2 3. N_2 4. He_2

PHYSICAL AND CHEMICAL PROPERTIES OF NOBLE GASES

5. **Electronegativity of inert gases is**
   1. low 2. high 3. zero
   4. abnormally high
6. **Ionisation potential is very low for**
   1. Xe 2. Ne 3. He 4. Ar
7. **The density is very high for**
   1. Ne 2. Ar 3. He 4. Xe
8. **Which of the following noble gases does not have an octet of electrons in its outermost shell?**
   1) Neon 2) Radon 3) Argon 4) Helium
9. **The value of ionization potential for inert gases is**
   1) Zero 2) Low 3) High 4) Negative
10. **The noble gas which behaves abnormally in liquid state is**
    1) Xe 2) Ne 3) He 4) Ar
11. **The noble gas with highest ionization energy is**
    1) He 2) Ar 3) Xe 4) Kr
12. **Which of the following has sp^3 hybridization?**
    1) XeO_3 2) BCl_3 3) XeF_4 4) BBr_3

FLUORIDES AND OXIDES OF XENON & THEIR STRUCTURES

13. **What is the atomic number (Z) of the noble gas that reacts with fluorine?**
    1. 54 2. 10 3. 18 4. 2
14. **Maximum number of compounds are known in the case of**
    1. Ne 2. Xe 3. Kr 4. Ar
15. **Among noble gases, only xenon reacts with flourine to form stable xenon fluorides, because xenon**
    1. has highest ionisation enthalpy
    2. has lowest ionisation enthalpy
    3. has highest heat of vapourisation
    4. is the most readily available noble gas
16. **The bond angle in XeF_2 molecule is**
    1. 120° 2. 109° 28' 3. 180° 4. 90°
17. **The number of lone pairs of electrons on xenon atom in XeF_4 molecule is**
    1. 4 2. 3 3. 2 4. zero
18. **The number of σ and π bonds in XeO_3 molecule are**
    1. 1 σ, 2 π 2. 3 σ, 3 π
    3. 3 σ, 0 π 4. 2 σ, 1 π
19. **Which one of the following is a correct pair with respect to molecular formula of xenon compound and hybridisation state of xenon in it?**
    1. XeF_4, sp^3 2. XeF_2, sp 3. XeF_2, sp^3d 4. XeF_4, sp
20. **The number of lone pairs of electrons present on Xe in XeF_2?**
    1. 3 2. 4 3. 2 4. 1
21. **The structure of XeF_6 is**
    1. distorted octahedral 2. trigonal pyramidal
    3. tetrahedral 4. none of the above
22. **Which of the following is planar?**
    1. XeO_2F_2 2. XeO_3 3. XeO_4 4. XeF_4

USES

23. **The gas mixture used to provide relief for the asthma patients in their respiratory problems is**
    1. Ne + O_2 2. Xe + N_2 3. Ar + O_2 4. He + O_2
24. **Beacon lights are obtained from**
    1. Neon lamps 2. Tungston lamps
    3. Hydrogen lamps 4. Xenon lamps
25. **In ordinary incandescent and fluorescent lamps the gas filled along with nitrogen is**
    1. Ne 2. He 3. Xe 4. Ar
26. **Helium-oxygen mixture is used by deep sea divers in preference to nitrogen-oxygen mixture, because**
    1. helium is much less soluble in blood than nitrogen
    2. nitrogen is much less soluble in blood than helium
    3. due to high pressure nitrogen reacts with oxygen to give poisonous nitric oxide.
    4. nitrogen is highly soluble in water.
27. **Which of the following noble gases is used in the treatment of cancer?**
    1. Xe 2. Ar 3. Rn 4. Kr
28. **Which one of the following statement regarding helium is incorrect?**
    1) It is used to produce and sustain powerful superconducting magnets
    2) It is used as a cryogenic agent for carrying out experiments at low temperatures
    3) It is used to fill gas balloons instead of hydrogen because it is lighter and non-inflammable
    4) It is used in gas-cooled nuclear reactors

LEVEL-I A KEY

1) 4 2) 2 3) 4 4) 4 5) 3 6) 1 7) 4
8) 4 9) 3 10) 3 11) 1 12) 1 13) 1 14) 2
15) 2 16) 3 17) 3 18) 2 19) 3 20) 1 21) 1
22) 4 23) 4 24) 1 25) 4 26) 1 27) 3 28) 3

విజేత

For Feedback...
vijetha.nt@gmail.com

Dr. Krupakar Pendli
Centre Head
Urbane junior colleges
7893774888

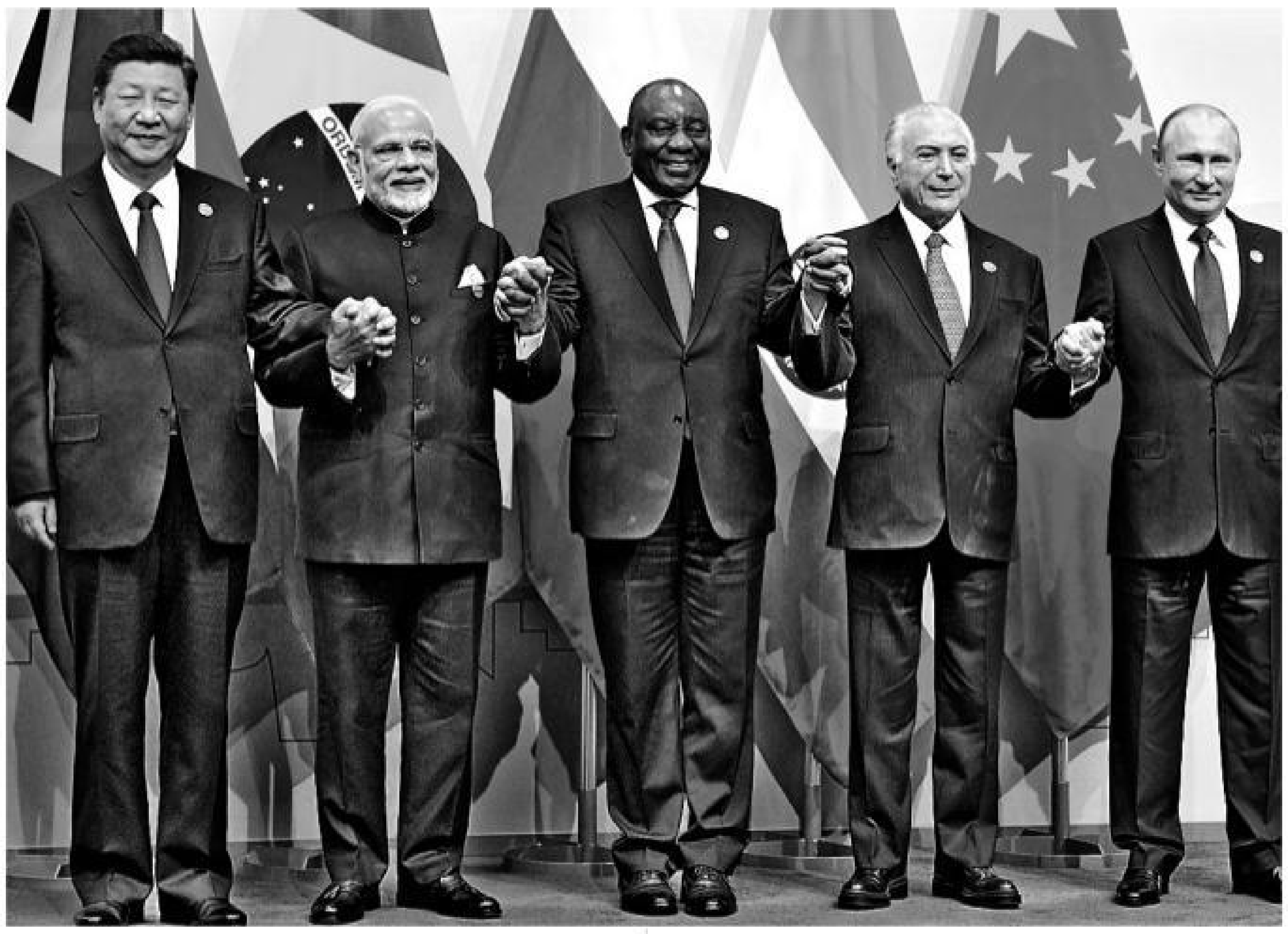
వీకే జోహ్రి ఏ సంస్థ డైరెక్టర్ జనరల్ ?

విజేత

For Feedback...
vijetha.nt@gmail.com

వేముల సైదులు
జీకే & కరెంట్ అఫైర్స్ నిపుణులు
ఆర్‌సీ రెడ్డి స్టడీ సర్కిల్
హైదరాబాద్

కరెంట్ అఫైర్స్ & జీకే



1. నవంబర్ 13, 14 తేదీల్లో బ్రెజిల్ రాజధాని బ్రసీలియాలో ఎన్నో బ్రిక్స్ సమావేశాలు నిర్వహించారు?
   1) 11 2) 12 3) 13 4) 14
2. ప్రధాని మోదీ ఇప్పటివరకు బ్రెజిల్‌లో జరిగిన ఎన్ని బ్రిక్స్ సమావేశాల్లో పాల్గొన్నారు?
   1) 2 2) 3 3) 4 4) 5
3. మనబడి నాడు-నేడు కార్యక్రమాన్ని నవంబర్ 14న ఏ రాష్ట్ర ప్రభుత్వం ప్రారంభించింది?
   1) తెలంగాణ 2) ఆంధ్రప్రదేశ్
   3) తమిళనాడు 4) ఉత్తరప్రదేశ్
4. నవంబర్ 12న మహారాష్ట్రలో రాష్ట్రపతి పాలన అమల్లోకి వచ్చింది. ఆ రాష్ట్రంలో ఇప్పటివరకు ఎన్నిసార్లు రాష్ట్రపతి పాలన విధించారు?
   1) 3 2) 2 3) 4 4) 5
5. నవంబర్ 14న ఆంధ్రప్రదేశ్ ప్రభుత్వ ప్రధాన కార్యదర్శిగా నియమితులైన నీలం సహాని తెలంగాణలో ఏ జిల్లా కలెక్టర్‌గా పనిచేశారు?
   1) నల్లగొండ 2) ఖమ్మం
   3) వరంగల్ 4) మెదక్
6. 'ది బుక్ ఆఫ్ గట్సీ ఉమెన్' నవల రచయిత ఎవరు?
   1) మిచెల్ ఒబామా 2) హిల్లరీ క్లింటన్
   3) మెర్కెల్ 4) క్రిస్టీనా లగార్డే
7. ఆస్ట్రేలియా క్రికెట్ కౌన్సిల్ అధ్యక్షుడు ఎవరు?
   1) షేన్ వాట్సన్ 2) డేవిడ్ వార్నర్
   3) ఆడమ్ గిల్‌క్రిస్ట్ 4) మిచెల్ స్టార్క్
8. కింది వాటిలో ప్రకాశ్ జవదేకర్‌కు సంబంధం లేనిది?
   1) భారత పరిశ్రమల శాఖ 2) అటవీ శాఖ
   3) సమాచార శాఖ
   4) రసాయనాలు, ఎరువుల శాఖ
9. ఇస్లామోఫోబియాపై ఏ దేశంలో నిరసనలు జరుగుతున్నాయి?
   1) బ్రిటన్ 2) ఫ్రాన్స్
   3) జర్మనీ 4) కెనడా
10. రోహింగ్యాల ఊచకోతపై అంతర్జాతీయ న్యాయస్థానాన్ని ఆశ్రయించిన దేశం?
    1) జాంబియా 2) గాంబియా
    3) మలేషియా 4) బంగ్లాదేశ్
11. పాకిస్థాన్‌లో ఏ నగరంలోని ఆర్మీ మ్యూజియంలో అభినందన్ వర్ధమాన్ ప్రతిమను ఆవిష్కరించారు?
    1) కరాచి 2) లాహోర్
    3) ఇస్లామాబాద్ 4) రావల్పిండి
12. వాట్సాప్ కాల్స్‌పై పన్ను విధించడాన్ని వ్యతిరేకిస్తున్నది ఏ దేశ ప్రజలు?
    1) లైబీరియా 2) రొమేనియా
    3) లెబనాన్ 4) చైనా
13. నవంబర్ 4న భారత్ ఏ దేశంతో 15 అంశాలపై ఒప్పందం చేసుకున్నది?
    1) థాయిలాండ్ 2) జర్మనీ
    3) సౌదీ అరేబియా 4) బ్రెజిల్
14. 2023లో ఎన్నో హాకీ వరల్డ్‌కప్ టోర్నమెంట్‌ను భారత్‌లో నిర్వహించనున్నారు?
    1) 14 2) 15 3) 16 4) 17
15. 2019 స్వేచ్ఛా వాణిజ్య సూచీలో భారత్ 63వ స్థానంలో ఉన్నది. మొదటి స్థానంలో ఉన్న దేశం ఏది?
    1) డెన్మార్క్ 2) న్యూజిలాండ్
    3) హాంకాంగ్ 4) సింగపూర్
16. నవంబర్ 21 నుంచి విశాఖ తీరంలో భారత్-అమెరికా నావికాదళాలు టైగర్ ట్రంప్ పేరుతో నావికా విన్యాసాలు నిర్వహించనున్నాయి. ఈ విన్యాసాల్లో పాల్గొననున్న యుద్ధ నౌక ఏది?
    1) INS జలాశ్వ 2) INS విక్రమాదిత్య
    3) INS సాగరిక 4) INS వరాహ
17. 2020లో భారత రిపబ్లిక్ డే వేడుకలకు జైర్ బోల్సోనారో ముఖ్య అతిథిగా హాజరుకానున్నారు. ఆయన ఏ దేశ అధ్యక్షుడు?
    1) బ్రెజిల్ 2) రొమేనియా
    3) అర్జెంటీనా 4) కొలంబియా
18. చైనా మార్స్ ల్యాండర్ పరీక్ష విజయవంతమైంది. ఏ సంవత్సరం నాటికి మానవరహిత నౌకను మార్స్ మీదకు పంపనున్నారు?
    1) 2021 2) 2020 3) 2002 4) 2023
19. 2020లో తొలిసారిగా బ్రిక్స్ దేశాల జలవనరుల శాఖా మంత్రుల సమావేశం ఎక్కడ జరుగనున్నది?
    1) చైనా 2) బ్రెజిల్
    3) భారత్ 4) రష్యా
20. ఆడవాళ్లకు కళ్లద్దాల నిషేధం ఏ దేశంలో ఉన్నది?
    1) జర్మనీ 2) ఫ్రాన్స్
    3) జపాన్ 4) రష్యా
21. నవంబర్ 11న మహిళల ఫెడరేషన్ టెన్నిస్ టైటిల్‌ను ఫ్రాన్స్ జట్టు గెలిచింది. ఓడిన జట్టు ఏది?
    1) అమెరికా 2) రష్యా
    3) ఆస్ట్రేలియా 4) స్పెయిన్
22. సరికొత్త సాలె పురుగు జాతికి సచిన్ టెండూల్కర్ పేరు ప్రతిపాదించిన శాస్త్రవేత్త ధ్రువ్ ప్రజాపతి ఏ రాష్ట్రానికి చెందినవారు?
    1) కర్ణాటక 2) మహారాష్ట్ర
    3) గుజరాత్ 4) తమిళనాడు
23. వీకే జోహ్రి ఏ సంస్థ డైరెక్టర్ జనరల్?
    1) బీఎస్ఎఫ్ 2) సీఆర్‌పీఎఫ్
    3) ఎన్‌డీఆర్ఎఫ్ 4) ఆర్‌పీఎఫ్

24. కింది వాటిలో 2006లో స్థాపించిన సంస్థ ఏది?
    1) ఎన్‌డీఆర్ఎఫ్ 2) ఆర్టీఐ
    3) బిమ్‌స్టెక్ 4) షాంఘై సహకార సంస్థ
25. ఏ ఏడాది నాటికి భారత ఆర్థిక వ్యవస్థ 5 బిలియన్ డాలర్లకు చేరుకోనుందని అంచనా?
    1) 2022 2) 2021 3) 2023 4) 2024
26. బ్రిక్స్‌లోని ఏ సభ్య దేశం భారతీయులను వీసా లేకున్నా తమ దేశంలోకి అనుమతించాలని నిర్ణయించింది?
    1) రష్యా 2) చైనా 3) బ్రెజిల్ 4) దక్షిణాఫ్రికా
27. 2025 నాటికి ఏ రెండు దేశాల మధ్య వాణిజ్యం 25 బిలియన్ డార్లకు చేరుకోనుంది?
    1) భారత్, చైనా 2) భారత్, బ్రెజిల్
    3) భారత్, రష్యా 4) భారత్, అమెరికా
28. 2020లో ఏ రోజు నాటికి నాజీలపై రష్యా ప్రజలు విజయం సాధించి 75 ఏండ్లు పూర్తవుతున్న సందర్భంగా వేడుకలు నిర్వహించనున్నారు?
    1) మే 6 2) మే 7 3) మే 9 4) మే 10
29. 2019లో ఏ సమావేశాన్ని సృజనాత్మక భవిష్యత్ కోసం ఆర్థిక అభివృద్ధి అనే ధ్యేయంతో నిర్వహించారు?
    1) నామ్ 2) ఎస్‌సీవో
    3) జీ7 దేశాలు 4) బ్రిక్స్
30. వాంగ్ యీ ఏ దేశ విదేశాంగ మంత్రి?
    1) దక్షిణకొరియా 2) ఉత్తరకొరియా
    3) థాయ్‌లాండ్ 4) చైనా
31. 2019కిగాను స్వేచ్ఛా వ్యాపారంలో తెలంగాణ స్థానం?
    1) మొదటి 2) రెండు
    3) మూడు 4) నాలుగు
32. నవంబర్ 15 నాటికి సచిన్ టెండూల్కర్ ఏ జట్టుపై తొలి అంతర్జాతీయ మ్యాచ్ ఆడి 30 ఏండ్లు పూర్తయ్యాయి?
    1) ఇంగ్లండ్ 2) పాకిస్థాన్
    3) జింబాబ్వే 4) దక్షిణాఫ్రికా
33. మారిషస్ ప్రధానిగా ప్రవింద్‌జగన్నాథ్ రెండోసారి ఎన్నికయ్యారు. మొదటిసారి ప్రధానిగా ఎప్పుడు బాధ్యలు నిర్వహించారు?
    1) 2016 2) 2017 3) 2018 4) 2019
34. స్వామి అండ్ ఫ్రెండ్స్ నవల రచయిత?
    1) విక్రంసేథ్ 2) సల్మాన్ రష్దీ
    3) ఆర్‌కే నారాయణ్ 4) అరుంధతీ రాయ్
35. పారిస్‌లో ఒలింపిక్ క్రీడలు ఎప్పుడు జరుగనున్నాయి?
    1) 2024 2) 2028 3) 2022 4) 2029
36. నవంబర్ 14 నాటికి నెహ్రూ జన్మించి ఎన్నేండ్లు ?
    1) 150 2) 140 3) 130 4) 125
37. ఏ దేశ ప్రభుత్వం ఎనిమిదేండ్లలో ఎనిమిదిసార్లు పతనమైంది?
    1) బొలీవియా 2) కువైట్
    3) జింబాబ్వే 4) కాంగో
38. లాంగ్‌మార్చ్ రాకెట్ ఏ దేశానికి సంబంధించినది?
    1) అమెరికా 2) చైనా 3) ఫ్రాన్స్ 4) రష్యా
39. చంద్రయాన్-2 మిషన్ ప్రయోగం విఫలమవడంపై విచారిస్తున్న కమిటీ?
    1) కస్తూరిరంగన్ 2) సోమ్‌నాథ్
    3) సతీష్‌రెడ్డి 4) టెస్సీ థామస్
40. చంద్రయాన్-3ని చంద్రునివద్దకు ఎప్పుడు పంపించనున్నారు?
    1) 2020 2) 2021 3) 2022 4) 2023
41. మాజీ ప్రధాని మన్మోహన్ సింగ్ పార్లమెంటులోని ఏ స్థాయీ సంఘంలో సభ్యుడిగా నియమితులయ్యారు?
    1) అంచనాల సంఘం 2) ఆర్థిక సంఘం
    3) పట్టణాభివృద్ధి సంఘం 4) హోంశాఖ
42. నీటి వనరుల సమాచార నిర్వహణలో మొదటి స్థానంలో ఉన్న రాష్ట్రం?
    1) తెలంగాణ 2) ఆంధ్రప్రదేశ్
    3) తమిళనాడు 4) ఉత్తరప్రదేశ్
43. 2019కి గాను మంగళంపల్లి బాలమురళీకృష్ణ అవార్డు బాంబే జయశ్రీకి లభించింది. ఆమె ఏ రాష్ట్రానికి చెందినవారు?
    1) ఉత్తరప్రదేశ్ 2) మహారాష్ట్ర
    3) తమిళనాడు 4) కర్ణాటక
44. దుశ్యంత్ చౌతలా ఏ రాష్ట్ర ఉపముఖ్యమంత్రి?
    1) హర్యానా 2) ఉత్తరప్రదేశ్
    3) గుజరాత్ 4) మహారాష్ట్ర

జవాబులు

1-1	2-1	3-2	4-1	5-1	6-2
7-1	8-4	9-2	10-2	11-1	12-1
13-1	14-2	15-2	16-1	17-1	18-2
19-3	20-3	21-3	22-3	23-1	24-1
25-4	26-3	27-3	28-3	29-4	30-4
31-3	32-2	33-2	34-3	35-1	36-3
37-2	38-2	39-2	40-1	41-2	42-2
43-4	44-1				

Scholarships

Scholarship 1:	STFC Meritorious Scholarship Programme
Description:	Shriram Transport Finance Company Limited has announced this scholarship programme to provide financial assistance to students from underprivileged families of commercial transport drivers. Under this programme, selected students will receive multi-year scholarships for professional studies after Class 10 and Class 12.
Eligibility:	Students currently enroled in Diploma/ITI/Polytechnic courses, or Graduation/Engineering (3-4 year) programmes may apply for this scholarship, if they have scored at least 60% marks in Class 10 and Class 12. Applicants must come from the family of a commercial transport driver with an overall family income of less than INR 4 Lakhs per year.
Prizes & Rewards:	Selected students will receive INR 15,000/- per year for ITI/Polytechnic/Diploma studies (max. 3 years), and up to INR 35,000/- per year (max. 4 years) for graduation/engineering studies.
Last Date to Apply:	30-11-2019
Application mode:	Apply online
Short Url:	http://www.b4s.in/namasthe/STFC1

courtesy - buddy4study.com