

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

SAMPLE PAPER-34

Q301. Which of the following is used in welding broken pieces of iron rails and machine parts?
लोहे की पटरियों और मशीनों के टूटे भागों की जोड़ाई अथवा वेल्डिंग में निम्न में से किसका प्रयोग किया जाता है?

- A. Aluminium sulphate/ एल्युमीनियम सल्फेट
- B. Solder/ टांका लगाना
- C. Aluminium powder/ एल्युमीनियम चूर्ण
- D. None of the above/ उपरोक्त में से कोई नहीं

Sol-

- Aluminum powder is a highly flammable powder created by grinding aluminum into fine grains of material.
- In times past, this flammable metal powder was used in photography to create bright flashes during a photographic session.
- Today, aluminum powder is one of the tools utilized in various applications of pyrotechnics, including the creation of fireworks displays.
- Used primarily as an inlay compound, the aluminum powder can easily be used to set cut pieces of wood into position and also fill in any tiny gaps that may be present at the joints.
- Since only a minute amount of powder is necessary for functions of this type, the chances of ignition are somewhat limited.
- एल्युमिनियम पाउडर एक अत्यधिक ज्वलनशील पाउडर है जिसे एल्युमिनियम को बारीक पीसकर सामग्री के रूप में बनाया जाता है।
- अतीत में, इस ज्वलनशील धातु के पाउडर का उपयोग फोटोग्राफी में एक फोटोग्राफिक सत्र के दौरान उज्ज्वल चमक पैदा करने के लिए किया जाता था।
- आज, एल्युमीनियम पाउडर आतिशबाजी के प्रदर्शन के निर्माण सहित आतिशबाजी बनाने की विद्या के विभिन्न अनुप्रयोगों में उपयोग किए जाने वाले उपकरणों में से एक है।
- मुख्य रूप से एक जड़ना यौगिक के रूप में उपयोग किया जाता है, एल्युमीनियम पाउडर का उपयोग आसानी से लकड़ी के कटे हुए टुकड़ों को स्थिति में सेट करने के लिए किया जा सकता है और जोड़ों में मौजूद किसी भी छोटे अंतराल को भी भर सकता है।
- चूंकि इस प्रकार के कार्यों के लिए केवल एक मिनट की मात्रा में पाउडर की आवश्यकता होती है, इसलिए प्रज्वलन की संभावना कुछ सीमित होती है।

Q302. Ball pen functions on the principle of
बॉल पेन किसके सिद्धांत पर कार्य करता है

- A. Viscosity /श्यानता
- B. Boyles Law/बॉयल का नियम
- C. Gravitational force /गुरुत्वाकर्षण बल
- D. Surface tension /सतह तनाव

Sol-

The main principles for the working of the ballpoint pen are surface tension and capillary action.
बॉलपॉइंट पेन के काम करने के मुख्य सिद्धांत सतही तनाव और केशिका क्रिया हैं।

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

Q303. What are the organisms which feed on the wastes or dead bodies of other organisms such as mites and earthworms called ?

वे जीव जो अन्य जीवों जैसे घुन और केंचुए के अपशिष्ट या मृत शरीर को खाते हैं, क्या कहलाते हैं?

- A. Omnivores /सर्वाहारी
- B. Decomposers / अपघटक
- C. Carnivores /मांसाहारी
- D. Detritivores /डिट्रिटिवोरस

Sol-

An omnivore is an organism that eats plants and animals.

Decomposers are made up of the FBI (fungi, bacteria and invertebrates—worms and insects). They are all living things that get energy by eating dead animals and plants and breaking down wastes of other animals.

A carnivore is an organism that mostly eats meat, or the flesh of animals.

A detritivore is an organism that eats dead or decaying plants or animals as food. Detritivores include microorganisms such as bacteria and larger organisms such as fungi, insects, worms, and some crustaceans.

एक सर्वभक्षी एक जीव है जो पौधों और जानवरों को खाता है।

डीकंपोजर एफबीआई (कवक, बैक्टीरिया और अकशेरुकी-कीड़े और कीड़े) से बने होते हैं। वे सभी जीवित चीजें हैं जो मृत जानवरों और पौधों को खाकर और अन्य जानवरों के कचरे को तोड़कर ऊर्जा प्राप्त करती हैं।

मांसाहारी एक ऐसा जीव है जो ज्यादातर मांस या जानवरों का मांस खाता है।

डिट्रिटिवोर एक ऐसा जीव है जो मृत या सड़ने वाले पौधों या जानवरों को भोजन के रूप में खाता है। Detritivores में सूक्ष्मजीव जैसे बैक्टीरिया और बड़े जीव जैसे कवक, कीड़े, कीड़े और कुछ क्रस्टेशियन शामिल हैं।

Q304. The bacterial cell wall consists of

जीवाणु कोशिका भित्ति में होते हैं

- A. Cellulose /सेल्यूलोज
- B. Lignin /लिग्निन
- C. Mucopeptide /म्यूकोपेप्टाइड
- D. Pectose /पेक्टोज

Sol-

- Peptidoglycans (or mucopeptide or glycopeptide or murein) are the structural elements of almost all bacterial cell walls.
- They constitute as much as 95% of the cell wall in some Gram positive bacteria to as little as 5 to 10% in Gram negative bacteria. Peptidoglycans are made up of a polysaccharide backbone consisting of alternating muramic acid and glucose amine residues in equal amounts.
- पेप्टिडोग्लाइकेन्स (या म्यूकोपेप्टाइड या ग्लाइकोपेप्टाइड या म्यूरिन) लगभग सभी जीवाणु कोशिका भित्ति के संरचनात्मक तत्व हैं।

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

- वे कुछ ग्राम पॉजिटिव बैक्टीरिया में सेल की दीवार का 95% और ग्राम नकारात्मक बैक्टीरिया में 5 से 10% तक का गठन करते हैं।
- पेप्टिडोग्लाइकेन्स एक पॉलीसेकेराइड रीढ़ की हड्डी से बने होते हैं जिसमें बारी-बारी से म्यूरामिक एसिड और ग्लूकोज एमाइन अवशेष समान मात्रा में होते हैं।

Q305. The sound of same pitch and loudness are "distinguished from one another by their _____ .

एक ही पिच और जोर की आवाज "उनके द्वारा एक दूसरे से अलग" होती है

- A. Wavelengths /तरंग दैर्घ्य
- B. Velocity /वेग
- C. Quality /गुणवत्ता
- D. Tones /स्वर

Sol-

The characteristic of sound by which we can distinguish between two sounds of the same loudness and pitch is known as Quality. It is also known as timbre.

ध्वनि की वह विशेषता जिसके द्वारा हम एक ही प्रबलता और पिच की दो ध्वनियों के बीच अंतर कर सकते हैं, गुणवत्ता कहलाती है। इसे टिम्बर के नाम से भी जाना जाता है।

Loudness	Pitch
Loudness is the property of sound by virtue of which a loud sound can be distinguished from a faint one	Pitch is that characteristic of sound by which a shrill sound can be distinguished from a grave or a flat sound
It depends on the amount of sound energy received by the ear in unit time-more the energy received louder is the sound	Pitch is independent of the amount of energy received by the ear
Loudness does not change with the change in frequency	It changes with the changes in frequency High frequency sound produces the shrill sound

Q306. Gravitational force is essentially required for

गुरुत्वाकर्षण बल अनिवार्य रूप से आवश्यक है

- A. Stirring in liquid /तरल में हलचल
- B. Convection/ संवहन
- C. Conduction /प्रवाहकत्व
- D. Radiation /विकिरण

Sol-

- As temperature increases fluid portions become light and move upwards, heavy and more dense fluid portions move downward. So, up and down movement of particles takes place; this depends on the weight and gravity. Thus the presence of a gravitational field is required in the heat transfer through natural convection.
- जैसे-जैसे तापमान बढ़ता है द्रव के हिस्से हल्के हो जाते हैं और ऊपर की ओर बढ़ते हैं, भारी और अधिक घने तरल भाग नीचे की ओर बढ़ते हैं। तो, कणों की ऊपर और नीचे की गति होती है; यह वजन और

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

गुरुत्वाकर्षण पर निर्भर करता है। इस प्रकार प्राकृतिक संवहन के माध्यम से गर्मी हस्तांतरण में गुरुत्वाकर्षण क्षेत्र की उपस्थिति की आवश्यकता होती है।

Q307. An electron move with velocity v in a uniform magnetic field B . The magnetic force experienced by the electron is

एक इलेक्ट्रॉन एकसमान चुंबकीय क्षेत्र B में वेग v के साथ गति करता है। इलेक्ट्रॉन द्वारा अनुभव किया गया चुंबकीय बल है

- A. always zero /हमेशा शून्य
- B. Never zero /कभी शून्य नहीं
- C. zero if v is perpendicular to B /शून्य यदि v , B के लंबवत है
- D. zero if v is parallel to B /शून्य यदि v , B के समांतर है

Sol-

- Velocity is parallel to magnetic field
- By using the formula of force experienced by moving charge in uniform magnetic field :
 $F=q(V \times B)$
- $F=qVB\sin\theta$
- velocity is parallel to magnetic field so,
- $\sin\theta=0^0=0$
- Now the force will also be 0
- वेग चुंबकीय क्षेत्र के समानांतर है
- एकसमान चुंबकीय क्षेत्र में गतिमान आवेश द्वारा अनुभव किए गए बल के सूत्र का उपयोग करके:
 $F=q(V \times B)$
- $F = qVB\sin\theta$
- वेग चुंबकीय क्षेत्र के समानांतर है, इसलिए,
- $\sin\theta=0^0=0$
- अब बल भी होगा 0

Q308. Tricuspid valve is present in

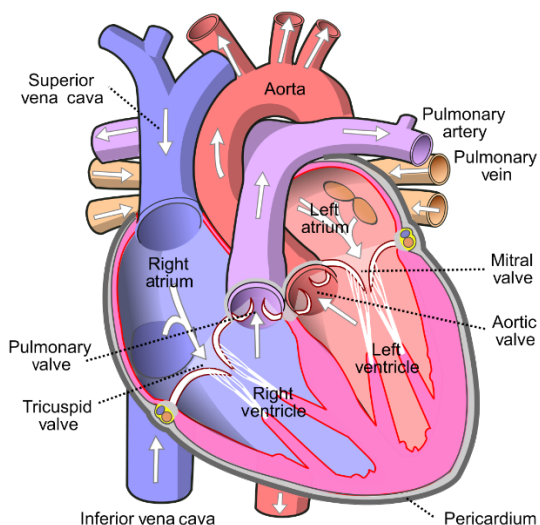
ट्राइकस्पिड वाल्व मौजूद होता है

- A. right atria and right ventricle /दायां अटरिया और दायां वेंट्रिकल
- B. left atria and left ventricle /बायां अटरिया और बायां वेंट्रिकल
- C. wall of atrium /अलिंद की भित्ति
- D. wall of ventricle /निलय की भित्ति

Sol-

- The tricuspid valve, or right atrioventricular valve, is on the right dorsal side of the mammalian heart, at the superior portion of the right ventricle.
- ट्राइकस्पिड वाल्व, या दायां एट्रियोवेंट्रिकुलर वाल्व, दाएं वेंट्रिकल के ऊपरी हिस्से में, स्तनधारी हृदय के दाहिने पृष्ठीय भाग पर होता है।

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34



Q309. Gelatin is mostly used in making ice-creams in order to
जिलेटिन का प्रयोग अधिकांशतः आइसक्रीम के निमोण में किया जाता है ताकि -

- A. Prevent making a colloid/ कलिल बनने से रोका जा सके।
- B. Stabilise the colloid and prevent crystallisation/ कलिल को स्थिर किया जा सके और क्रिस्टलीकरण को रोका जा सके।
- C. Stabilise mixture/ मिश्रण को स्थिर किया जा सके।
- D. Enrich the aroma/ सुगंध को बढ़ाया जा सके।

Sol-

- Gelatin prevents crystallisation means Gelatin absorbs free water in the ice cream and prevents the formation of large crystals so we get a thick taste of ice cream rather than the watery taste. So Gelatin is added in the manufacture of ice cream in order to stabilise the colloid and prevent crystallization.
- जिलेटिन क्रिस्टलीकरण को रोकता है अर्थात जिलेटिन आइसक्रीम में मुक्त पानी को अवशोषित करता है और बड़े क्रिस्टल के गठन को रोकता है इसलिए हमें पानी के स्वाद के बजाय आइसक्रीम का गाढ़ा स्वाद मिलता है। इसलिए कोलाइड को स्थिर करने और क्रिस्टलीकरण को रोकने के लिए आइसक्रीम के निर्माण में जिलेटिन मिलाया जाता है।

Q310. Two elements which can form a large number of compounds are
दो तत्व जो बड़ी संख्या में यौगिकों का निर्माण कर सकते हैं -

- A. Carbon and Hydrogen/ कार्बन और हाइड्रोजन
- B. Carbon and Nitrogen/ कार्बन और नाइट्रोजन
- C. Carbon and Oxygen/ कार्बन और ऑक्सीजन
- D. Carbon and Sulphur/ कार्बन और सल्फर

Sol-

- The carbon-hydrogen bond (C-H bond) is a bond between carbon and hydrogen atoms that can be found in many organic compounds. Compound classes consisting solely of C-H bonds and C-C

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

bonds are alkanes, alkenes, alkynes, and aromatic hydrocarbons. Collectively they are known as hydrocarbons.

- कार्बन-हाइड्रोजन बंधन (सी-एच बंधन) कार्बन और हाइड्रोजन परमाणुओं के बीच एक बंधन है जो कई कार्बनिक यौगिकों में पाया जा सकता है। केवल सी-एच बॉन्ड और सीसी बॉन्ड से युक्त यौगिक वर्ग अल्केन्स, अल्केन्स, अल्कीनेस और एरोमैटिक हाइड्रोकार्बन हैं। सामूहिक रूप से उन्हें हाइड्रोकार्बन के रूप में जाना जाता है।

Q311. What is the far point for normal human eyes?

सामान्य मानव आंखों के लिए दूर बिंदु क्या है?

- A. 25 Cm
- B. 50 Cm
- C. 75 Cm
- D. Infinity /अनंतता

Sol-

The near point of the eye is the minimum distance of the object from the eye, which can be seen distinctly without strain. For a normal human eye, this distance is 25 cm.

The far point of the eye is the maximum distance to which the eye can see the objects clearly. The far point of the normal human eye is infinity.

आंख का निकट बिंदु आंख से वस्तु की न्यूनतम दूरी है, जिसे बिना तनाव के स्पष्ट रूप से देखा जा सकता है। एक सामान्य मानव आंख के लिए यह दूरी 25 सेमी होती है।

आंख का दूर बिंदु वह अधिकतम दूरी है जिससे आंख वस्तुओं को स्पष्ट रूप से देख सकती है। सामान्य मानव आंख का दूर बिंदु अनंत है।

Q312. An alloy which does not contain copper is

एक मिश्र धातु जिसमें तांबा नहीं होता है

- A. Magnalium /मैगनालियम
- B. Bronze /कांस्य
- C. Brass /पीतल
- D. German Silver /जर्मन सिल्वर

Sol-

- Magnalium: Al, Mg, Ni
- Bronze: Cu, Zn
- German Silver: Copper (Cu), Zinc (Zn) and Nickel (Ni)
- Bronze: Copper (Cu) and Tin (Sn)
- मैगनालियम: अल, एमजी, नी
- पीतल: Cu, Zn
- जर्मन सिल्वर: कॉपर (Cu), जिंक (Zn) और निकल (Ni)
- कांस्य: कॉपर (Cu) और टिन (Sn)

Q313. The general formula of Alkanes is-

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

एल्केन्स का सामान्य सूत्र है-

- A. C_nH_{2n}
- B. C_nH_{2n+2}
- C. C_nH_{2n-2}
- D. C_n+2H_{2n}

Sol-

In other words, an alkane consists of hydrogen and carbon atoms arranged in a tree structure in which all the carbon-carbon bonds are single. Alkanes have the general chemical formula C_nH_{2n+2} .

दूसरे शब्दों में, एक एल्केन में हाइड्रोजन और कार्बन परमाणु होते हैं जो एक पेड़ की संरचना में व्यवस्थित होते हैं जिसमें सभी कार्बन-कार्बन बंधन एकल होते हैं। एल्केन्स का सामान्य रासायनिक सूत्र C_nH_{2n+2} होता है।

No. of C atoms	Name of alkane	Molecular formula	Name of alkyl group	Formula
1	Methane	CH_4	Methyl	$-CH_3$
2	Ethane	C_2H_6	Ethyl	$-C_2H_5$
3	Propane	C_3H_8	Propyl	$-C_3H_7$
4	Butane	C_4H_{10}	Butyl	$-C_4H_9$
5	Pentane	C_5H_{12}	Pentyl	$-C_5H_{11}$
6	Hexane	C_6H_{14}	Hexyl	$-C_6H_{13}$
7	Heptane	C_7H_{16}	Heptyl	$-C_7H_{15}$
8	Octane	C_8H_{18}	Octyl	$-C_8H_{17}$
9	Nonane	C_9H_{20}	Nonyl	$-C_9H_{19}$
10	Decane	$C_{10}H_{22}$	Decyl	$-C_{10}H_{21}$

Q314. Which element has the smallest first ionization energy?

किस तत्व की प्रथम आयनन ऊर्जा सबसे छोटी है?

- A. Mg
- B. Al
- C. Si
- D. P

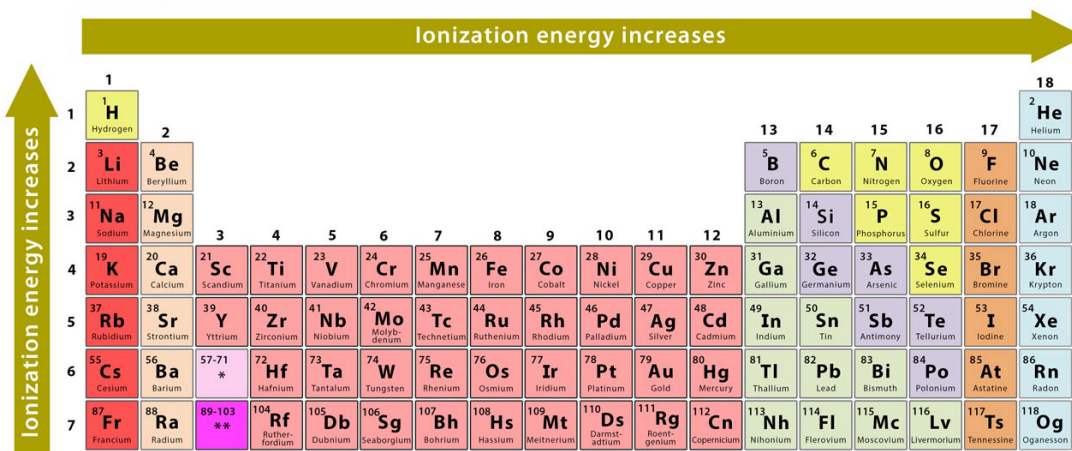
Sol-

- Ionization energy, also called ionization potential, is the amount of energy required to remove an electron from an isolated atom or molecule.
- It takes a considerable amount of energy, for example, to remove an electron from a neutral fluorine atom to form a positively charged ion. $F(g) \rightarrow F^+(g) + e^-$ $H_o = 1681.0$ kJ/mol.
- Along the period IE increases but Mg has higher IE than Al because Mg has stable fully filled 3s orbitals whereas Al has one electron in 3p orbital.
- आयनीकरण ऊर्जा, जिसे आयनीकरण क्षमता भी कहा जाता है, एक पृथक परमाणु या अणु से एक इलेक्ट्रॉन को निकालने के लिए आवश्यक ऊर्जा की मात्रा है।
- उदाहरण के लिए, एक सकारात्मक चार्ज आयन बनाने के लिए तटस्थ फ्लोरीन परमाणु से एक इलेक्ट्रॉन को हटाने में काफी मात्रा में ऊर्जा लगती है। $F(जी) \rightarrow F^+(जी) + ई-हो = 1681.0$ केजे/मोल।

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

- आवृत्त के साथ IE बढ़ता है लेकिन Mg में Al से अधिक IE होता है क्योंकि Mg में स्थिर रूप से पूर्ण रूप से भरे हुए 3s कक्षक होते हैं जबकि Al में 3p कक्षीय में एक इलेक्ट्रॉन होता है।

Ionization Energy Trend in Periodic Table



Lanthanide Series*		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
Actinide Series**		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

ChemistryLearner.com

Q315. The high density of water compared to ice is due to -
बर्फ की तुलना में जल का उच्च घनत्व किसके कारण होता है -

- Hydrogen bond interaction / हाइड्रोजन बांड इंटरैक्शन
- Dipole-dipole interaction / द्विध्रुवीय-द्विध्रुवीय अंतःक्रिया
- Dipole - induced dipole interaction / द्विध्रुवीय-प्रेरित द्विध्रुवीय अंतःक्रिया
- Induced dipole - induced dipole interaction / प्रेरित द्विध्रुवीय-प्रेरित द्विध्रुवीय अंतःक्रिया

Sol-

- Water when present as liquid has intermolecular hydrogen bonding with 3-4 other molecules whereas in ice, the molecules arrange themselves in a cage like structure by hydrogen bonding hence density of ice becomes less than water as in ice due to cage like structure the volume increases and hence density decreases.
- पानी जब तरल के रूप में मौजूद होता है तो 3-4 अन्य अणुओं के साथ इंटरमॉलिक्युलर हाइड्रोजन बॉन्डिंग होता है जबकि बर्फ में अणु हाइड्रोजन बॉन्डिंग द्वारा खुद को एक पिंजरे जैसी संरचना में व्यवस्थित करते हैं, इसलिए बर्फ का घनत्व पानी से कम हो जाता है क्योंकि पिंजरे जैसी संरचना के कारण बर्फ का घनत्व बढ़ जाता है। और इसलिए घनत्व कम हो जाता है।

Q316. Meena visited a natural gas compressing unit and found that the gas can be liquefied under specific conditions of temperature and pressure while sharing her experience with friends she got confused. Help her to identify the correct set of conditions.

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

मीना ने एक प्राकृतिक गैस संपीडन इकाई का दौरा किया और पाया कि गैस को तापमान और दबाव की विशिष्ट परिस्थितियों में द्रवीभूत किया जा सकता है, अपने अनुभव को दोस्तों के साथ साझा करते हुए वह भ्रमित हो गई। स्थिति के सही सेट की पहचान करने में उसकी मदद करें।

- A. Low temperature, Low pressure /निम्न तापमान, निम्न दबाव
- B. High temperature, Low pressure /उच्च तापमान, निम्न दबाव
- C. Low temperature, High pressure /निम्न तापमान, उच्च दबाव**
- D. High temperature, High pressure /उच्च तापमान, उच्च दबाव

Sol-

Now in this case; to liquefy a gas under specific conditions of term she has to lower the temperature and thus increase the pressure.

अब इस मामले में; अवधि की विशिष्ट परिस्थितियों में गैस को द्रवित करने के लिए उसे तापमान कम करना पड़ता है और इस प्रकार दबाव बढ़ाना पड़ता है।

Q317. A rubber ball filled with water is having a small hole. This is used as the bob of a simple pendulum. Then, the period of such a pendulum

पानी से भरी रबर की गेंद में एक छोटा सा छेद है। इसका उपयोग एक साधारण दोलन के गोलक के रूप में किया जाता है। फिर, ऐसे दोलन की अवधि

- A. Decreases /निम्न हो जाती है
- B. First increases then decreases /पहले बढ़ता है फिर घटता है**
- C. First decreases then increases /पहले घटता है फिर बढ़ता है
- D. Increases /बढ़ती है

Sol-

The bob changes so length of the pendulum varies such that time period first increases and then decreases.

गोलक इतना बदलता है कि लोलक की लंबाई इस प्रकार बदलती है कि समय अवधि पहले बढ़ती है और फिर घटती है।

Q318. A powerful eye irritant present in smog is

धुंध में मौजूद एक शक्तिशाली नेत्र उत्तेजक है -

- A. nitric oxide/ नाइट्रिक ऑक्साइड
- B. sulphur dioxide/ सल्फर डाइऑक्साइड
- C. peroxyacetyl nitrate / पेरोक्साइस्टायल नाइट्रेट**
- D. carbon dioxide/ कार्बन डाइऑक्साइड

Sol-

Peroxyacetyl nitrate causes irritation in the eyes and is thermally unstable and releases nitrogen dioxide as one of its products

पेरोक्साइस्टायल नाइट्रेट आंखों में जलन पैदा करता है और थर्मल रूप से अस्थिर होता है और अपने उत्पादों में से एक के रूप में नाइट्रोजन डाइऑक्साइड छोड़ता है

Q319. The particle required to continue the chain process of Uranium fission is :

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 34

यूरेनियम विखंडन की श्रृंखला प्रक्रिया को जारी रखने के लिए आवश्यक कण है -

- A. Electron/ इलेक्ट्रॉन
- B. Proton/ प्रोटोन
- C. Neutron/ न्यूट्रॉन
- D. Positron/ पॉजिट्रॉन

Sol-

- The particle required to continue the chain process of Uranium fission is the neutron.
- A neutron was discovered by James Chadwick.
- The charge on neutron is zero.
- A neutron is obtained from the radioactivity phenomenon.
- It has zero charges and mass equal to 1.674×10^{-27} kg or 1.00867 u.
- It is present inside the nucleus. Its antiparticle is antineutrino.
- यूरेनियम विखंडन की श्रृंखला प्रक्रिया को जारी रखने के लिए आवश्यक कण न्यूट्रॉन है।
- न्यूट्रॉन की खोज जेम्स चैडविक ने की थी।
- न्यूट्रॉन पर आवेश शून्य होता है।
- रेडियोधर्मिता परिघटना से एक न्यूट्रॉन प्राप्त होता है।
- इसका शून्य आवेश और द्रव्यमान 1.674×10^{-27} किग्रा या 1.00867 u के बराबर है।
- यह नाभिक के अंदर मौजूद होता है। इसका एंटीपार्टिकल एंटीन्यूट्रिनो है।

Q320. Bakelite is a copolymer of Phenol and

बैकेलाइट फिनॉल और _____ का सह-बहुलक है ?

- A. Formaldehyde/ फॉर्मलडिहाइड
- B. Acetaldehyde/ एसीटैल्डिहाइड
- C. Benzaldehyde/ बेंज़लडिहाइड
- D. Cinnamaldehyde/ सिनेमेलडीहाइड

Sol-

Bakelite is an early plastic. It is a thermosetting phenol formaldehyde resin, formed from a condensation reaction of phenol with formaldehyde. Bakelite monomer is phenol and formaldehyde.

बैकेलाइट एक प्रारंभिक प्लास्टिक है। यह एक थर्मोसेटिंग फिनोल फॉर्मलाडेहाइड राल है, जो फॉर्मलाडेहाइड के साथ फिनोल की संक्षेपण प्रतिक्रिया से बनता है। बैकेलाइट मोनोमर फिनोल और फॉर्मलाडेहाइड है।