

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

Q101. The elements which show variable valency :

वे तत्व जो परिवर्ती संयोजकता प्रदर्शित करते हैं :

- A. inert gas /अक्रिय गैस
- B. non metals /गैर धातु
- C. d block elements /डी ब्लॉक तत्व
- D. s block elements /एस ब्लॉक तत्व

Sol-

- Some elements show more than one type of valency these types of valency are called variable valency.
- These types of compounds show a valency in one compound and another valency in other compounds.
- Variable valency is shown by elements like Iron, mercury, and copper.
- Transition elements show variable valency.
- For example: in some cases, iron shows a valency of 2 like ferrous sulphate (FeSO_4), and in some, it shows valency of 3 like ferric chloride (FeCl_3).
- Copper shows two types of valencies 1 and 2. Mercury shows two types of valency 1 and 2.
- Metallic elements are generally elements which can donate electrons like s block elements.
- D block elements are also known as transition elements except IIB elements.
- Elements of p block are non metallic elements.
- कुछ तत्व एक से अधिक प्रकार की संयोजकता प्रदर्शित करते हैं इस प्रकार की संयोजकता को परिवर्ती संयोजकता कहते हैं।
- इस प्रकार के यौगिक एक यौगिक में संयोजकता तथा अन्य यौगिकों में संयोजकता प्रदर्शित करते हैं।
- लौह, पारा और तांबे जैसे तत्वों द्वारा चर संयोजकता दिखाई जाती है।
- संक्रमण तत्व परिवर्तनशील संयोजकता प्रदर्शित करते हैं।
- उदाहरण के लिए: कुछ मामलों में, लौह फेरस सल्फेट (FeSO_4) की तरह 2 की संयोजकता दिखाता है, और कुछ में, यह फेरिक क्लोराइड (FeCl_3) की तरह 3 की संयोजकता दिखाता है।
- कॉपर दो प्रकार की संयोजकता 1 और 2 दर्शाता है। बुध दो प्रकार की संयोजकता 1 और 2 दर्शाता है।
- धात्विक तत्व आमतौर पर ऐसे तत्व होते हैं जो s ब्लॉक तत्वों की तरह इलेक्ट्रॉनों को दान कर सकते हैं।
- डी ब्लॉक तत्वों को आईआईबी को छोड़कर संक्रमण तत्वों के रूप में भी जाना जाता है
- p ब्लॉक के तत्व अधात्विक तत्व हैं।

Q102. Which compound is called 'Carborundum' ?

किस यौगिक को 'कार्बोरंडम' कहा जाता है?

- A. Calcium carbide /कैल्शियम कार्बाइड
- B. Aluminium carbide /एल्युमिनियम कार्बाइड
- C. Boron carbide /बोरॉन कार्बाइड
- D. Silicon carbide /सिलिकॉन कार्बाइड

Sol-

Silicon carbide:

- It is commonly known as Carborundum.
- It is a unique compound of carbon and silicon and is one of the hardest available materials.
- The chemical formula of silicon carbide is SiC .
- Its molar mass is 40.10 g/mol.
- It is a simple compound with the carbon atom attached to silicon through a triple bond, leaving both atoms with a positive and negative charge.
- However, the bonding between them has a predominantly covalent character, rather than ionic.

सिलिकॉन कार्बाइड:

- इसे आमतौर पर कार्बोरंडम के नाम से जाना जाता है।
- यह कार्बन और सिलिकॉन का एक अनूठा यौगिक है और सबसे कठिन उपलब्ध सामग्रियों में से एक है।

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

- सिलिकॉन कार्बाइड का रासायनिक सूत्र SiC है।
- इसका दाढ़ द्रव्यमान 40.10 g/mol है।
- यह एक साधारण यौगिक है जिसमें कार्बन परमाणु ट्रिपल बॉन्ड के माध्यम से सिलिकॉन से जुड़ा होता है, दोनों परमाणुओं को सकारात्मक और नकारात्मक चार्ज के साथ छोड़ देता है।
- हालांकि, उनके बीच के संबंध में आयनिक के बजाय मुख्य रूप से सहसंयोजक चरित्र होता है।

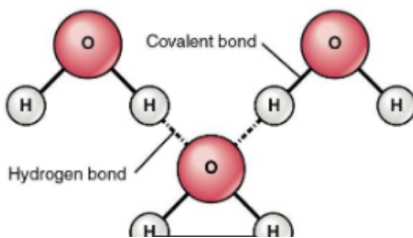
Q103. High boiling point of water is due to :

पानी का उच्च क्वथनांक किसके कारण होता है:

- A. Weak dissociation of water molecules /पानी के अणुओं का कमजोर पृथक्करण
- B. High dissociation of water molecules /पानी के अणुओं का उच्च पृथक्करण
- C. **Hydrogen bonding amongst water molecules /पानी के अणुओं के बीच हाइड्रोजन बंधन**
- D. Van der Waals forces of attraction amongst the molecule /वैन डेर वाल्स अणु के बीच आकर्षण बल

Sol-

- The boiling point of the liquid depends upon the pressure of the surrounding. So, when the liquid is at high pressure, then it has a higher boiling point than the boiling point at normal atmospheric pressure. Furthermore, the boiling point of a substance is dependent on the pressure of its surrounding.
- Now, the high boiling point of water is due to the presence of Hydrogen bond. Multiple hydrogen bonds occur simultaneously in water because of its bent shape and the presence of two hydrogen atoms.
- Moreover, in the liquid state, the hydrogen bonds of water can break and reform, as the molecules flow from one place to another. The electrostatic attraction between the partial positive charge between the hydrogen atoms and the partial negative charge close to the oxygen atom allows the formation of a hydrogen bond.
- तरल का क्वथनांक आसपास के दबाव पर निर्भर करता है। इसलिए, जब तरल उच्च दबाव में होता है, तो इसका क्वथनांक सामान्य वायुमंडलीय दबाव में क्वथनांक से अधिक होता है। इसके अलावा, किसी पदार्थ का क्वथनांक उसके आसपास के दबाव पर निर्भर करता है।
- अब, पानी का उच्च क्वथनांक हाइड्रोजन बांड की उपस्थिति के कारण होता है। पानी के मुड़े हुए आकार और दो हाइड्रोजन परमाणुओं की उपस्थिति के कारण पानी में एक साथ कई हाइड्रोजन बांड होते हैं।
- इसके अलावा, तरल अवस्था में, पानी के हाइड्रोजन बंधन टूट सकते हैं और सुधार सकते हैं, क्योंकि अणु एक स्थान से दूसरे स्थान पर प्रवाहित होते हैं। हाइड्रोजन परमाणुओं के बीच आंशिक सकारात्मक चार्ज और ऑक्सीजन परमाणु के करीब आंशिक नकारात्मक चार्ज के बीच इलेक्ट्रोस्टैटिक आकर्षण हाइड्रोजन बंधन के गठन की अनुमति देता है।



Q104. In an electrochemical cell, there is the conversion of:

एक विद्युत रासायनिक सेल में, का रूपांतरण होता है:

- A. Electrical energy into chemical energy /रासायनिक ऊर्जा में विद्युत ऊर्जा
- B. **Chemical energy into electrical energy /रासायनिक ऊर्जा का विद्युत ऊर्जा में**
- C. Chemical energy into heat energy /रासायनिक ऊर्जा ऊष्मीय ऊर्जा में
- D. Mechanical energy into heat energy /यांत्रिक ऊर्जा ऊष्मीय ऊर्जा में

Sol-

- Electrochemical cells can generate electrical energy from chemical reactions. It is of two types. Galvanic cells and electrolytic cells. Galvanic cells are also known as voltaic cells. Galvanic cells are involved in redox

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

reactions whereas electrolytic cells do not involve non-spontaneous reactions. Electrolytic cells require an external source like a DC battery or an AC power source.

- The redox reactions are the reactions in which both the reduction and oxidation reactions are done.
- The reduction can be defined as a lone pair of electrons and the oxidation can be defined as loss of electrons.
- Thus, in a given chemical reaction one compound can undergo reduction and the other compound can undergo oxidation.
- An electrochemical cell gives unstable voltage, unstable current and low power are the disadvantages.
- The material can also not be recycled. The advantages are low cost and non-toxic substances.
- Thus, an electrochemical cell converts chemical energy to electrical energy.
- इलेक्ट्रोकेमिकल सेल रासायनिक प्रतिक्रियाओं से विद्युत ऊर्जा उत्पन्न कर सकते हैं। यह दो प्रकार की होती है। गैल्वेनिक सेल और इलेक्ट्रोलाइटिक सेल। गैल्वेनिक सेल को वोल्टाइक सेल भी कहा जाता है। गैल्वेनिक कोशिकाएं रेडॉक्स प्रतिक्रियाओं में शामिल होती हैं जबकि इलेक्ट्रोलाइटिक कोशिकाओं में गैर-सहज प्रतिक्रियाएं शामिल नहीं होती हैं। इलेक्ट्रोलाइटिक कोशिकाओं को डीसी बैटरी या एसी पावर स्रोत जैसे बाहरी स्रोत की आवश्यकता होती है।
- रेडॉक्स प्रतिक्रियाएं वे प्रतिक्रियाएं होती हैं जिनमें कमी और ऑक्सीकरण दोनों प्रतिक्रियाएं होती हैं।
- कमी को इलेक्ट्रॉनों की एक अकेली जोड़ी के रूप में परिभाषित किया जा सकता है और ऑक्सीकरण को इलेक्ट्रॉनों के नुकसान के रूप में परिभाषित किया जा सकता है।
- इस प्रकार, दी गई रासायनिक प्रतिक्रिया में एक यौगिक का अपचयन हो सकता है और दूसरे यौगिक का ऑक्सीकरण हो सकता है।
- एक विद्युत रासायनिक सेल अस्थिर वोल्टेज देता है, अस्थिर धारा और कम शक्ति नुकसान हैं।
- सामग्री को पुनर्नवीनीकरण भी नहीं किया जा सकता है। फायदे कम लागत और गैर विषैले पदार्थ हैं।
- इस प्रकार, एक इलेक्ट्रोकेमिकल सेल रासायनिक ऊर्जा को विद्युत ऊर्जा में परिवर्तित करता है।

Q105. During heavy exercise, the supply of blood increases towards

भारी व्यायाम के दौरान रक्त की आपूर्ति बढ़ जाती है

- A. Brain /दिमाग
- B. Skeletal Muscle /कंकाल की मांसपेशी
- C. Skin /त्वचा
- D. Kidneys /गुर्दे

Sol-

During exercise, more blood is sent to the active skeletal muscles, and, as body temperature increases, more blood is sent to the skin.

This process is accomplished both by the increase in cardiac output and by the redistribution of blood flow away from areas of low demand, such as the splanchnic organs.

व्यायाम के दौरान, सक्रिय कंकाल की मांसपेशियों में अधिक रक्त भेजा जाता है, और जैसे-जैसे शरीर का तापमान बढ़ता है, त्वचा को अधिक रक्त भेजा जाता है।

यह प्रक्रिया कार्डियक आउटपुट में वृद्धि और कम मांग वाले क्षेत्रों से दूर रक्त प्रवाह के पुनर्वितरण द्वारा पूरी की जाती है, जैसे कि स्प्लेनचेनिक अंग।

Q106. Size of cells are measured in

कोशिकाओं का आकार में मापा जाता है

- A. Millimetre /मिलीमीटर
- B. Centimetre /सेंटीमीटर
- C. Metre /मीटर
- D. Microns /माइक्रोन

Sol-

They are the smallest units of life and hence are also known as the "building blocks of life".

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

All living organisms are either composed of single cells i.e. unicellular or are multicellular organisms composed of many cells working together.

Cells were discovered by Robert Hooke in the year 1665.

The number of cells in plants and animals varies from one species to another.

Most plant and animal cells are only visible under a light microscope, with dimensions between 1 and 100 micrometers.

The unit for measuring the size of a cell is microns.

वे जीवन की सबसे छोटी इकाइयाँ हैं और इसलिए उन्हें "जीवन के निर्माण खंड" के रूप में भी जाना जाता है।

सभी जीवित जीव या तो एकल कोशिकाओं से बने होते हैं यानी एककोशिकीय या बहुकोशिकीय जीव होते हैं जो एक साथ काम करने वाली कई कोशिकाओं से बने होते हैं।

कोशिकाओं की खोज रॉबर्ट हुक ने वर्ष 1665 में की थी।

पौधों और जानवरों में कोशिकाओं की संख्या एक प्रजाति से दूसरी प्रजाति में भिन्न होती है।

अधिकांश पौधे और पशु कोशिकाएं केवल एक प्रकाश सूक्ष्मदर्शी के नीचे दिखाई देती हैं, जिसमें 1 और 100 माइक्रोमीटर के बीच के आयाम होते हैं।

सेल के आकार को मापने की इकाई माइक्रोन है।

Q107. Malic acid is found in

मैलिक अम्ल पाया जाता है

- A. Vinegar /सिरका
- B. Red ants /लाल चींटियाँ
- C. Apples /सेब
- D. Milk /दूध

Sol-

The name malic is from the Latin for apple, malum.

Malic acid is found in other fruits such as grapes, watermelons, cherries, and in vegetables such as carrots and broccoli.

This acid is mainly used in food applications including candy and beverages.

मैलिक नाम लैटिन से सेब, मालम के लिए है।

मैलिक एसिड अन्य फलों जैसे अंगूर, तरबूज, चेरी और सब्जियों जैसे गाजर और ब्रोकोली में पाया जाता है।

यह एसिड मुख्य रूप से कैंडी और पेय पदार्थों सहित खाद्य अनुप्रयोगों में उपयोग किया जाता है।

Q108. Impure water can be made pure

अशुद्ध जल को शुद्ध बनाया जा सकता है

- A. by adding alum /फिटकरी डालकर
- B. by boiling /फिटकरी डालकर
- C. both a and b /a और B दोनों
- D. none of these /इनमें से कोई नहीं

Q109. If the intensity of incident radiation is increased, then what will be the impact on the number of electrons emitted?

यदि आपतित विकिरण की तीव्रता बढ़ा दी जाए, तो उत्सर्जित इलेक्ट्रॉनों की संख्या पर क्या प्रभाव पड़ेगा?

- A. It will increase/बढ़ेगा
- B. It will decrease /घटेगा
- C. It will increase and then decreases /यह बढ़ेगा और फिर घटेगा
- D. It is independent of the intensity of incident radiation /यह आपतित विकिरण की तीव्रता से स्वतंत्र है

Sol-

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

Photoelectric effect: It is the phenomenon of emission of electrons from the surface of metals, when light radiations (Electromagnetic radiations) of suitable frequency fall on them.

The emitted electrons are called photoelectrons and the current so produced is called photoelectric current. The number of photoelectrons emitted depends on the intensity of incident light.

Larger the intensity of incident radiation, larger is the number of incident photons and hence larger is the number of electrons ejected from the metal surface. Therefore, if the intensity of incident radiation is increased, then the number of electrons ejected will also increase.

प्रकाश विद्युत प्रभाव: यह धातुओं की सतह से इलेक्ट्रॉनों के उत्सर्जन की घटना है, जब उपयुक्त आवृत्ति के प्रकाश विकिरण (विद्युत चुम्बकीय विकिरण) उन पर पड़ते हैं।

उत्सर्जित इलेक्ट्रॉनों को फोटोइलेक्ट्रॉन कहा जाता है और इस प्रकार उत्पन्न धारा को फोटोइलेक्ट्रिक करंट कहा जाता है।

उत्सर्जित फोटोइलेक्ट्रॉनों की संख्या आपतित प्रकाश की तीव्रता पर निर्भर करती है।

आपतित विकिरण की तीव्रता जितनी अधिक होगी, आपतित फोटोन की संख्या उतनी ही अधिक होगी और इसलिए धातु की सतह से निकाले गए इलेक्ट्रॉनों की संख्या भी अधिक होगी। इसलिए, यदि आपतित विकिरण की तीव्रता बढ़ा दी जाती है, तो उत्सर्जित इलेक्ट्रॉनों की संख्या भी बढ़ जाएगी।

Q110. The critical angle of light passing from glass to air is minimum for:

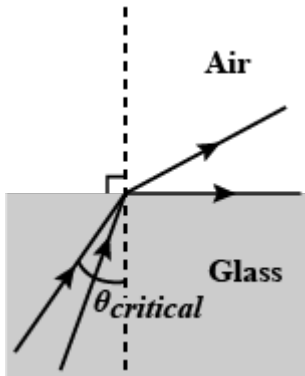
काँच से वायु तक जाने वाली प्रकाश का क्रांतिक कोण निम्न के लिए न्यूनतम होता है:

- A. Green/ हरा
- B. Red / लाल
- C. Yellow/ पीले
- D. Violet / बैंगनी

Sol-

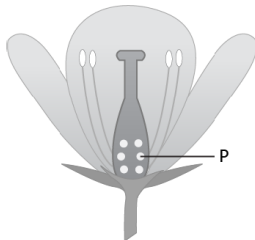
Critical angle of light passing from glass to air is minimum for violet colour.

बैंगनी रंग के लिए कांच से हवा में जाने वाले प्रकाश का क्रांतिक कोण न्यूनतम होता है।



Q111. The image shows the structure of a flower.

छवि एक फूल की संरचना को दर्शाती है।



Which process will likely be disturbed or not occur, if the labelled part is removed from the flower?

यदि फूल से लेबल वाला भाग हटा दिया जाए तो कौन-सी प्रक्रिया बाधित होगी या नहीं होगी?

a) Formation of fruit / फल का गठन

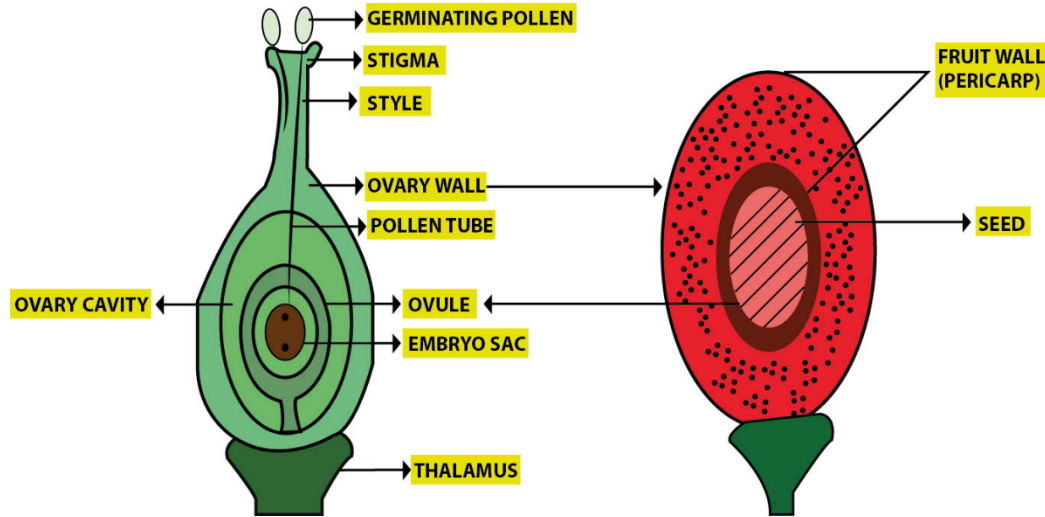
b) Transport of pollen / पराग का परिवहन

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

c) Formation of pollen / पराग का गठन

d) Development of pollen tube / पराग ट्यूब का विकास

Development of fruit



Q112. When two liquid material do not mix with each other and do not make solution, then they are called- जब दो द्रव पदार्थ आपस में नहीं मिलते हैं और विलयन नहीं बनाते हैं, तो वे कहलाते हैं-

Solvent / विलायक

Solute / विलेय

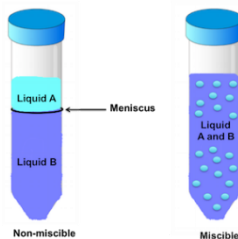
Immiscible / अमिश्रणीय

Decantation / डिकैंटेशन

Sol-

The two liquids that can't dissolve in each other or the two liquids in which diffusion can't take place are called immiscible liquids.

वे दो द्रव जो एक दूसरे में नहीं घुल सकते या वे दो द्रव जिनमें विसरण नहीं हो सकता, अमिश्रणीय द्रव कहलाते हैं।



Q113. If two unequal masses possess the same kinetic energy, then the heavier mass has:

यदि दो असमान द्रव्यमानों में समान गतिज ऊर्जा होती है, तो भारी द्रव्यमान में होता है:

- A. higher speed / उच्च गति
- B. lesser momentum / कम गति
- C. greater momentum / अधिक गति
- D. lower speed / कम गति

Sol-

If two unequal masses possess the same kinetic energy, then the heavier mass has greater momentum.

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

यदि दो असमान द्रव्यमानों में समान गतिज ऊर्जा होती है, तो भारी द्रव्यमान का संवेग अधिक होता है।

Q114. A chemical reaction in which heat is generated is called a/an

एक रासायनिक अभिक्रिया जिसमें ऊष्मा उत्पन्न होती है, कहलाती है

- A. endothermic reaction /ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- B. exothermic reaction /उष्माक्षेपी प्रतिक्रिया
- C. combustion reaction /दहन प्रतिक्रिया
- D. displacement reaction /विस्थापन प्रतिक्रिया

Q115. _____ gas is used as an illuminating gas.

_____ गैस का उपयोग प्रकाश देने वाली गैस के रूप में किया जाता है।

- A. Methyl /मिथाइल
- B. Propane /प्रोपेन
- C. Butane /बुटान
- D. Ethyne /एथाइन

Sol-

Propane gas is used as illuminating gas.

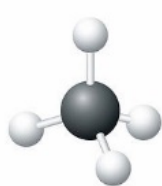
The molecular formula Propane is C_3H_8 .

Propane is the gas normally used for cooking in the form of Liquefied Natural Petroleum (LPG).

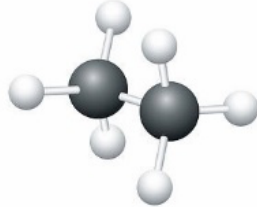
प्रोपेन गैस का उपयोग रोशनी देने वाली गैस के रूप में किया जाता है।

प्रोपेन का आणविक सूत्र C_3H_8 है।

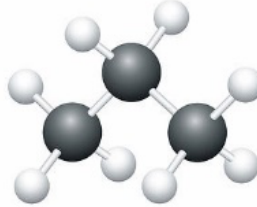
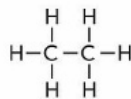
प्रोपेन सामान्य रूप से तरल प्राकृतिक पेट्रोलियम (एलपीजी) के रूप में खाना पकाने के लिए उपयोग की जाने वाली गैस है।



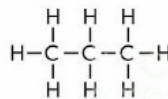
Methane



Ethane



Propane



Q116 _____ तत्वों में सबसे बड़े परमाणु होते हैं।

- A. F
- B. O
- C. Li
- D. H

Sol-

Lithium (Li) element has the largest atom.

Largest atom is defined by its atomic radius i.e. the distance between nucleus to its outermost orbit/ valency shell.

As we move from left to right in the periodic table the atomic radius decreases.

But as we go down the period in the periodic table the atomic radius increases.

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

Hence lithium has the largest atom and it is greater than Hydrogen (H), Oxygen (O) and Fluorine(F).

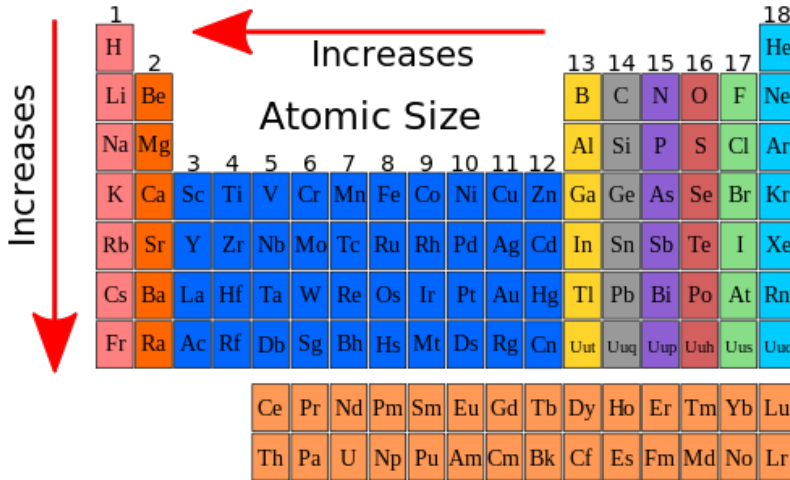
लिथियम (Li) तत्व में सबसे बड़ा परमाणु होता है।

सबसे बड़ा परमाणु इसकी परमाणु त्रिज्या से परिभाषित होता है यानी नाभिक के बीच की सबसे बाहरी कक्षा / संयोजकता कोश के बीच की दूरी।

जैसे-जैसे हम आवर्त सारणी में बाएँ से दाएँ चलते हैं, परमाणु त्रिज्या घटती जाती है।

लेकिन जैसे-जैसे हम आवर्त सारणी में नीचे जाते हैं, परमाणु त्रिज्या बढ़ती जाती है।

इसलिए लिथियम का परमाणु सबसे बड़ा है और यह हाइड्रोजन (H), ऑक्सीजन (O) और फ्लोरीन (F) से बड़ा है।



Q117. Atomic radius is measured in:

परमाणु त्रिज्या को मापा जाता है:

- A. Micrometres /माइक्रोमीटर
- B. Nanometres /नैनो मीटर
- C. Millimetres /मिलीमीटर
- D. Centimetres /सेंटीमीटर

Sol-

Atomic Radius is measured in Nanometres (10^{-9} m).

Atomic Radius is defined as the shortest distance from Nucleus to its Outermost Orbit.

It can also be measured in Angstroms (A^0).

The Atomic radius decreases from left to right and increases from top to bottom in a period in a periodic Table.

परमाणु त्रिज्या को नैनोमीटर (10^{-9} मीटर) में मापा जाता है।

परमाणु त्रिज्या को न्यूक्लियस से इसकी सबसे बाहरी कक्षा तक की सबसे छोटी दूरी के रूप में परिभाषित किया गया है।

इसे एंगस्ट्रॉम्स (A^0) में भी मापा जा सकता है।

आवर्त सारणी के आवर्त में परमाणु त्रिज्या बाएँ से दाएँ घटती है और ऊपर से नीचे की ओर बढ़ती है।

Q118. _____ compound is used as a drying agent.

_____ यौगिक का उपयोग सुखाने वाले एजेंट के रूप में किया जाता है।

- A. Calcium oxide /कैल्शियम ऑक्साइड
- B. Calcium carbide /कैल्शियम कार्बाइड
- C. Gypsum /जिप्सम
- D. Calcium carbonate /कैल्शियम कार्बोनेट

Sol-

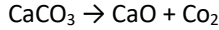
Calcium oxide (CaO) compound is used as a drying agent.

GENERAL SCIENCE IMP QUESTION / SAMPLE PAPER – 24

Drying agent is used to remove water form an organic compound.

Calcium oxide is used to dry ammonia gas.

When Limestone (CaCO_3) is heated, it gives Calcium oxide.



It also known as quick lime.

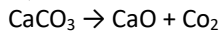
It used for manufacturing of cement, paper, Caustic Soda etc.

कैल्शियम ऑक्साइड (CaO) यौगिक का उपयोग सुखाने वाले एजेंट के रूप में किया जाता है।

एक कार्बनिक यौगिक के रूप में पानी को निकालने के लिए सुखाने वाले एजेंट का उपयोग किया जाता है।

अमोनिया गैस को सुखाने के लिए कैल्शियम ऑक्साइड का उपयोग किया जाता है।

चूना पत्थर (CaCO_3) को गर्म करने पर यह कैल्शियम ऑक्साइड देता है।



इसे क्विक लाइम के नाम से भी जाना जाता है।

इसका उपयोग सीमेंट, कागज, कास्टिक सोडा आदि के निर्माण के लिए किया जाता है।

Q119. _____ is the property of attracting electrons by the halogen atoms in a molecule.

_____ एक अणु में हैलोजन परमाणुओं द्वारा इलेक्ट्रॉनों को आकर्षित करने का गुण है।

- A. Electron affinity / इलेक्ट्रान बन्धुता
- B. Electropositivity / इलेक्ट्रोपॉसिटिविटी
- C. Electrochemistry / इलेक्ट्रोकेमिस्ट्री
- D. **Electronegativity / वैद्युतीय ऋणात्मकता**

Sol-

Electronegativity is the property of attracting electrons by the halogen atoms in a molecule.

Electronegativity is a measure of the tendency of an atom to attract a bonding pair of electrons.

Fluorine (F) with atomic number 9 is the most electronegative element.

इलेक्ट्रोनगेटिविटी एक अणु में हलोजन परमाणुओं द्वारा इलेक्ट्रॉनों को आकर्षित करने की संपत्ति है।

इलेक्ट्रोनगेटिविटी इलेक्ट्रॉनों की एक बंधन जोड़ी को आकर्षित करने के लिए एक परमाणु की प्रवृत्ति का एक उपाय है।

परमाणु क्रमांक 9 वाला फ्लोरीन (F) सबसे अधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व है।

Q120. The pollination by snail is called

शंभूक द्वारा किये जाने वाले परागण को _____ कहा जाता है

- A. Zoophily / ज़ोफिली
- B. Entomophily/ एन्टोमोफिली
- C. Chiropteriphily / चिरोप्टरफिली
- D. **Malacophily / मलाकोफिली**

Sol-

Pollination by snails and slug is called as malacophily.

These flowers have long blooming period to facilitate access of pollen to snails.

घोंघे और स्लग द्वारा परागण को मैलाकोफिली कहा जाता है।

घोंघे तक पराग की पहुंच को सुविधाजनक बनाने के लिए इन फूलों की लंबी अवधि होती है।

