

Question Paper Name :

Technician B Chemical

Chemical Soap is _____

- a. Sodium stearate
- b. Magnesium stearate
- c. Ferric stearate
- d. Calcium stearate

रासायनिक रूप से साबुन है

- a. सोडियम स्टेयरेट
- b. मैग्नीशियम स्टेयरेट
- c. फेरिक स्टेयरेट
- d. कैल्शियम स्टेयरेट

રસાયણિક રૂપ થી સાબુ છે

- a. સોડીયમ સ્ટીયરેટ
- b. મેગ્નેશિયમ સ્ટીયરેટ
- c. ફેરિક સ્ટીયરેટ
- d. કેલ્શિયમ સ્ટીયરેટ

While moving from left to right of the periodic table, the electronegativity

- a. Increases
- b. Reduces
- c. No change
- d. None of the above

पिरियोडिक टेबल आवर्त सारणी बाएँ से दायें जाने पर वैधुतीयऋणात्मकता

- a. बढ़ती है
- b. घटती है
- c. कोई परिवर्तन नहीं होता है
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

સામાયિક કોષ્ટકની ડાબેથી જમાણે ખસતી વખતે, વિદ્યુત નકારાત્મકતા

- a. વધે છે
- b. ઘટે છે
- c. કોઈ ફેરફાર નથી
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નથી

Deionised water is prepared by _____ method

- a. Clark's
- b. Ion Exchange
- c. Permutit
- d. Calgon

વિઆયનિકૃત જલ ઇસ વિધિ કે દ્વારા તૈયાર કિયા જાતા હૈ

- a. ક્લાર્ક
- b. આયન વિનિમય
- c. પરમુતિત
- d. કૈલ્ગોન

વીઆયાનીકૃત પાણી _____ વિધિથી તૈયાર કરાય છે

- a. ક્લાર્ક
- b. આયન વિનિમય
- c. પરમુતિત
- d. ક્લૉર્

The Oxide of Sodium is _____

- a. Acidic
- b. Basic
- c. Amphoteric
- d. Neutral

सोडियम का आक्साइड है

- a. अम्लीय
- b. क्षारीय
- c. उभयधर्मी
- d. उदासीन

સોડિયમનું ઓક્સાઇડ _____ છે

- a. અમ્લીય
- b. ક્ષારીય
- c. ઉભયધર્મી
- d. તટસ્થ

Which are the allotropes of carbon

- a. Diamond
- b. Graphite
- c. Lamp black
- d. All of the above

कार्बन का अपरूप है

- a. हीरा
- b. ग्रेफाइट
- c. काला दीपक
- d. उपरोक्त सभी

કાર્બનનું સ્વરૂપ છે

- a. હીરો
- b. ગ્રેફાઇટ
- c. કાળો દીપક
- d. ઉપરોક્તમાંથી બધાજ

The bond present in diamond is _____

- a. Ionic
- b. Covalent
- c. Coordinate
- d. Conjugate

હીરે મેં કિસ પ્રકાર કા બંધન હોતા હૈ _____

- a. આયનિક
- b. સહસંયોજક
- c. સમન્વય
- d. સંયુગ્મ

હીરામાં બંધન _____ પ્રકારનું હોય છે.

- a. આયનીક
- b. સહસંયોજન
- c. સમન્વય
- d. સંયુગ્મીત

C_nH_{2n} is the general formula used to represent _____

- a. Alkanes
- b. Alkynes
- c. Alkenes
- d. Alkadienes

C_nH_{2n} किस सामान्य सूत्र को प्रकट करता है _____

- a. एल्केन
- b. एल्काइन्स
- c. एल्कीन
- d. एल्केडीनेस

C_nH_{2n} એ _____ ને દર્શાવવા માટે વપરાતું સામાન્ય સુત્ર છે

- a. એલેન
- b. એલકાઇન્સ
- c. એલકીન
- d. અલકાઇનેસ

Which sodium compound is used for washing purpose

- a. $NaHCO_3$
- b. $NaOH$
- c. Na_2CO_3
- d. $NaCl$

किस सोडियम यौगिक का प्रयोग धुलाई के उद्देश्य से होता है

a. NaHCO_3

b. NaOH

c. Na_2CO_3

d. NaCl

કયો સોડીયમ સંયોજન ને પ્રયોગ ધોવાના ઉદ્દેશ્ય થી થાય છે

a. NaHCO_3

b. NaOH

c. Na_2CO_3

d. NaCl

The halide that is not hydrolysed is _____

a. SiCl_4

b. SnCl_4

c. PbCl_4

d. CCl_4

इनमें से किस हैलाइड का हाइड्रोलिसिस नहीं किया जा सकता है

a. SiCl_4

b. SnCl_4

c. PbCl_4

d. CCl_4

आमोंथी क्या डेवाएड ना हायड्रोलीशीश नथी करवामां आवतुं

a. SiCl_4

b. SnCl_4

c. PbCl_4

d. CCl_4

The correct statement according to Boyle's law is _____

- a. $P/T = \text{Constant}$
- b. $PV = \text{Constant}$
- c. $V/T = \text{Constant}$
- d. $V/n = \text{Constant}$

इनमें से कौनसा बॉयल नियम का सही कथन है

- a. $P/T = \text{स्थिरांक}$
- b. $PV = \text{स्थिरांक}$
- c. $V/T = \text{स्थिरांक}$
- d. $V/n = \text{स्थिरांक}$

આમાંથી _____ બોયલના નિયમ મુજબનું સાચું વિધાન છે

a. $P/T =$ અચળાંક

b. $PV =$ અચળાંક

c. $V/T =$ અચળાંક

d. $V/n =$ અચળાંક

Hydrogen Peroxide is _____

- a. Oxidising Agent
- b. Reducing agent
- c. Both Oxidising as well as reducing agent
- d. None of the above

हाइड्रोजन पेरोक्साइड है

- a. ऑक्सीकरण एजेंट
- b. अपचयन कारक
- c. ऑक्सीकरण एजेंट एवं अपचयन कारक
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

હયડ્રોજન પેરોક્સાઈડ છે

- a. ઓક્સીકારક કર્તા
- b. અપચનકર્તા
- c. ઓક્સીકારક કર્તા અને અપચનકર્તા
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નથી

Due to _____ process, water breaks into hydrogen and oxygen by means of electric current.

- a. Electroplating
- b. Electrolysis
- c. Electric heating
- d. Osmosis

जब जल में विद्युत धारा प्रवाहित की जाती है तब इनमें से कौनसी प्रक्रिया के कारण जल हाइड्रोजन और ऑक्सीजन में विभाजित हो जाता है

- a. विद्युत विलेपन
- b. विद्युत अपघटन
- c. विद्युत ऊष्मन
- d. आसमोसिस

જયારે પાણીમાંથી વિદ્યુત પ્રવાહ પસારિત કરવામાં આવે છે ત્યારે _____ પ્રક્રિયા ના કારણે પાણી હાઇડ્રોજન અને ઓક્સીજન માં વિભાજિત થઇ જાય છે.

- a. વિજવેપણ
- b. વિદ્યુત વિભાજન
- c. વિદ્યુત ઉષ્મા
- d. ઓસ્મોસીસ

The capacity of a battery is expressed as it's _____.

- a. Voltage Rating
- b. Current Rating
- c. Ampere Hour Rating
- d. Power Rating

બેટરી કી ક્ષમતા કો નિમ્ન મેં સે કિસસે વ્યક્ત કિયા જાતા હૈ

- a. વોલ્ટતા રેટિંગ
- b. ધારા રેટિંગ
- c. એમ્પિયર ઘંટા રેટિંગ
- d. શક્તિ રેટિંગ

બેટરીની ક્ષમતા તેના _____ તરીકે વ્યક્ત થાય છે.

- a. વોલ્ટેજ રેટિંગ
- b. પ્રવાહ રેટિંગ
- c. એમ્પીયર ક્વાક રેટિંગ
- d. શક્તિ રેટિંગ

What is the number of electrons involved in the reaction, when 1 Faraday of charge is passes through an electrolytic solution?

a. 12.044×10^{23}

b. 6.022×10^{23}

c. 96500

d. 6.25×10^{18}

કિતને ઇલેક્ટ્રોન ઇક પ્રતિક્રિયા મેં ભાગ લેંગે જબ 1 ફેરાડે આવેશ ઇક વિદ્યુત વિલયન મેં સે ગુજરતા હૈ?

a. 12.044×10^{23}

b. 6.022×10^{23}

c. 96500

d. 6.25×10^{18}

કેટલા ઇલેક્ટ્રોન સંખ્યા ઇક પ્રતિક્રિયામાં ભાગ લે જયારે 1 ફેરાડે વીજભાર ઇક વિદ્યુત વિભાજય દ્વારણ માંથી પસાર થાય છે?

a. 12.044×10^{23}

b. 6.022×10^{23}

c. 96500

d. 6.25×10^{18}

What is same for two isotopes?

- a. Atomic Mass
- b. Number of Protons
- c. Number of Neutrons
- d. Number of Nucleons

समस्थानिक के लिये क्या समान है?

- a. परमाणिक द्रव्यमान
- b. प्रोटोनो की संख्या
- c. न्यूट्रॉनो की संख्या
- d. नाभिको की संख्या

બે સમસ્થાનિકો માટે શું સમાન છે?

a. પરમાણુ દળ

b. પ્રોટોનની સંખ્યા

c. ન્યુટ્રોનની સંખ્યા

d. ન્યુક્લિઓનની સંખ્યા

The functional group present in organic acid is _____

a. -COOH

b. -OH

c. -CHO

d. -C=O

कार्बनिक अम्लों में कौनसा कार्यात्मक समूह होता है

a. -COOH

b. -OH

c. -CHO

d. -C=O

કાર્બનિક એસીડમાં હાજર કાર્યાત્મક જૂથ _____ છે.

a. $-\text{COOH}$

b. $-\text{OH}$

c. $-\text{CHO}$

d. $-\text{C}=\text{O}$

Which of the following polymer is not thermoplastic?

a. Teflon

b. Polystyrene

c. Polythene

d. Neoprene

इनमें से कौनसा बहुलक ताप सुनम्य (ताप सुघट्य) होता है?

a. टेफ्लॉन

b. पोलिस्टायरिन

c. पोलिथीन

d. नियोप्रिन

આમાંથી કયા બહુલક તાપસુધત્વ હોય છે?

- a. ટેફલોન
- b. પોલીસ્ટીરીન
- c. પોલીથીન
- d. નીયોપ્રીન

Which pair of atomic number represents S-Block elements?

- a. 4, 12
- b. 6, 12
- c. 9, 17
- d. 7, 15

इनमें से कौनसी परमाणु संख्या s-ब्लॉक तत्वों का युग्म है?

a. 4, 12

b. 6, 12

c. 9, 17

d. 7, 15

आम्रंथी कया परमाणु संख्या s-ब्लॉक ना तत्वोने दशवि छै?

a. 4, 12

b. 6, 12

c. 9, 17

d. 7, 15

One a.m.u. is _____.

a. 1.67×10^{-24} gm

b. 1.0076 gm

c. 0.000327 gm

d. 6.02×10^{-23} gm

एक एटोमिक द्रव्यमान (ऐ.एम.यू) इकाई होती है

a. 1.67×10^{-24} gm

b. 1.0076 gm

c. 0.000327 gm

d. 6.02×10^{-23} gm

એક પરમાણુ દર એકમ _____ છે.

a. 1.67×10^{-24} gm

b. 1.0076 gm

c. 0.000327 gm

d. 6.02×10^{-23} gm

Organic molecules containing hydroxyl group are called

- a. Esters
- b. Ethers
- c. Aldehydes
- d. Alcohols

कार्बनिक अणु जिनमे हाइड्रॉक्सिल समूह होता है, उनको कहा जाता है

- a. एस्टर
- b. इथर
- c. एल्डिहाइड
- d. अल्कोहल

કાર્બનીય અણુ જેમાં હાયડ્રોક્સીલ સમૂહ હોય છે, એને કહેવામાં આવે છે

a. એસ્ટર

b. ઇથર

c. એલ્કીહાઇડ

d. આલ્કોહોલ

Potassium is kept in:

- a. Kerosene
- b. Distilled Water
- c. Ammonia
- d. Alcohol

पोटेशियम को किसमे रखा जाता है

- a. कैरोसिन
- b. आसुत जल
- c. अमोनिया
- d. अल्कोहल

પોટેશિયમ ને રોમાં રાખવામાં આવે છે

- a. કેરોસીન
- b. નીસ્યંદિત પાણી
- c. એમોનીયા
- d. આલ્કોહોલ

The only metal which is liquid at room temperature is _____.

- a. Sodium
- b. Mercury
- c. Titanium
- d. Gallium

एक ऐसी धातु जो कक्ष तापमान पर द्रव्य होती है

a. सोडियम

b. पारा

c. टाइटेनियम

d. गैलियम

રૂમ તાપમાન પર દ્રવ્ય રહેતી એક માત્ર એવી ધાતુ _____ છે.

- a. સોડીયમ
- b. પારો
- c. ટાઇટેનીયમ
- d. ગેલીયમ

Which of the following is not homogenous mixture?

- a. Solder
- b. Aqueous Solution of NaCl
- c. Sulphur in Carbon disulphide
- d. Sulphur in water

इनमें से कौन समांग मिश्रण नहीं है?

- a. सोल्डर
- b. NaCl का जलीय घोल
- c. कार्बन डाई सल्फाइड में सल्फर
- d. जल में सल्फर

आमोंथी क्या समांग मिश्र नहीं?

- a. सोल्डर
- b. NaCl नु जलीय द्वाय
- c. कार्बन डायसल्फाइडमां सल्डर
- d. पाणीमां सल्डर

Energy equivalent to 1 calorie, 1 erg and 1 joule in the increasing order is _____.

- a. $1 \text{ erg} < 1 \text{ joule} < 1 \text{ calorie}$
- b. $1 \text{ joule} < 1 \text{ calorie} < 1 \text{ erg}$
- c. $1 \text{ calorie} < 1 \text{ joule} < 1 \text{ erg}$
- d. None of the above

બઢતે હુઁ ક્રમ મેં 1 કૈલોરી, 1 ઁર્ગ ,1 જૂલ કે બરાબર ઁર્ગ હૈ

- a. 1 ઁર્ગ < 1 જૂલ < 1 કૈલોરી
- b. 1 જૂલ < 1 કૈલોરી < 1 ઁર્ગ
- c. 1 કૈલોરી < 1 જૂલ < 1 ઁર્ગ
- d. ઁપરોક્ત મેં સે કોઈ નહીં

વધતા ક્રમમાં 1 કેલરી, 1 ઁર્ગ અને 1 જુલ જોટલી ઁર્જા _____ છે.

- a. 1 ઁર્ગ < 1 જુલ < 1 કેલરી
- b. 1 જુલ < 1 કેલરી < 1 ઁર્ગ
- c. 1 કેલરી < 1 જુલ < 1 ઁર્ગ
- d. ઁપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

Which of the following is not a fire-extinguisher?

- a. Carbon dioxide
- b. Air
- c. Water
- d. Foam

इनमें से कौनसा अग्निशामक नहीं होता है?

- a. कार्बन डाई आक्साइड
- b. हवा
- c. जल
- d. झाग

આમાંથી કયા અગ્નીશામક નથી હોતા?

a. કાર્બન ડાયોક્સાઇડ

b. હવા

c. પાણી

d. ફીણ

Molarity is a unit of concentration measuring the number of moles of a solution per:

- a. Litre of solution
- b. Gram of solution
- c. Litre of solvent
- d. Gram of solvent

मोलारता सांद्रण की इकाई है जो की विलयन में मोल की संख्या प्रति _____ है

- a. विलयन लीटर
- b. विलयन ग्राम
- c. विलायक लीटर
- d. विलायक ग्राम

મોલારિટી એ સંદ્રતાનો એકમ છે જે દ્વારણમાં અણુની સંખ્યા માપે છે

a. દ્વારણ લીટર

b. દ્વારણ ગ્રામ

c. દ્વારક લીટર

d. દ્વારક ગ્રામ

An Alkyl halide can be converted to alcohol by _____.

a. Substitution

b. Elimination

c. Addition

d. None of the above

ऐल्किल हैलाइड को अल्कोहल में किसके द्वारा परिवर्तित किया जा सकता है

- a. प्रतिस्थापन
- b. निराकरण
- c. योग
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

આલ્કાઈલ હેલાઈડને _____ દ્વારા આલ્કોહોલમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે.

- a. વિસ્થાપન
- b. વિલોપન
- c. યોગશીલ
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

When per-chloric acid attacks Zn:

- a. Chlorine is evolved
- b. Hydrogen is evolved
- c. Hydrogen chloride is evolved
- d. Oxygen is evolved

પર-ક્લોરિક એસિડ ઓર Zn કી પ્રતિક્રિયા મેં

- a. ક્લોરીન નિકલતી હૈ
- b. હાઇડ્રોજન નિકલતી હૈ
- c. હાઇડ્રોજન ક્લોરાઇડ નિકલતી હૈ
- d. ઑક્સીજન નિકલતી હૈ

જયારે પર-ક્લોરિક એસીડ Zn પર હુમલો કરે છે

- a. ક્લોરીનનો વિકાસ થાય છે
- b. હાઇડ્રોજનનો વિકાસ થાય છે
- c. હાઇડ્રોજન ક્લોરાઇડનો વિકાસ થાય છે
- d. ઑક્સીજનનો વિકાસ થાય છે

A tri-negative ion of an element has 8-electrons in M-Shell. The atomic number of the element is _____.

a. 15

b. 18

c. 20

d. 16

एक अवयव का ट्राई नेगेटिव आयन जिसके M-कोश में 8-इलेक्ट्रॉन हैं, उस अवयव की परमाणु संख्या है

a. 15

b. 18

c. 20

d. 16

એક તત્વના ત્રી-ઋણ આયનના M-શેલમાં 8-ઇલેક્ટ્રોન હોય છે. તત્વનો પરમાણુ ક્રમાંક _____ છે.

a. 15

b. 18

c. 20

d. 16

When dilute HCL is added to Zinc pieces taken in a test-tube,

- a. No change takes place
- b. The colour of the solution becomes yellow
- c. A pungent smelling gas gets liberated
- d. Small bubbles of H_2 gas appear on the surface of Zinc pieces

जब एक परख नाली में तनु HCL के साथ जस्ते के टुकड़े मिलाये जाते हैं तब

- a. कोई परिवर्तन नहीं होता है
- b. विलयन का रंग पीला हो जाता है
- c. एक तीक्ष्ण गंध की गैस निकलती है
- d. जिंक के टुकड़ों की सतह पर H_2 गैस के छोटे बुलबुले छा जाते हैं

જયારે ટેસ્ટ-ટ્યુબમાં લેવામાં આવેલા જસતના ટુકડાઓમાં ડાઇલ્યુટ HCL ઉમેરવામાં આવે છે,

- a. કોઈ બદલાવ આવશે નહિ
- b. દ્રાવણનો રંગ પીળો થઇ જાય છે
- c. એક તીવ્ર ગંધવાળો ગેસ મુક્ત થાય છે
- d. જસતના ટુકડાઓની સપાટી પર H_2 ગેસનું નાનું બંડલ દેખાય છે

Carbon fibres are used to reinforce plastics as they

- a. Have weak carbon bonds
- b. Are brittle
- c. Have high tensile strength
- d. Have weak forces of attraction between layers

कार्बन फाइबर का प्रयोग प्लास्टिक को प्रबलित करने के लिए किया जाता है क्योंकि उनमें

- a. क्षीण कार्बन बंध होता है
- b. वोह भंगुर होते है
- c. उनमें उच्च तनन सामर्थ होता है
- d. उनमें परतों के बीच में क्षीण आकर्षण बल होता है

પ્લાસ્ટીકને મજબૂત બનાવવા માટે કાર્બન ફાઈબરનો ઉપયોગ થાય છે કારણકે તેમાં

- a. નિર્બળ કાર્બન બંધ હોય છે
- b. બરડ હોય છે
- c. તેમાં ઉચ્ચ તનન તાકાત હોય છે
- d. સ્તરો વચ્ચે નબળા આકર્ષણ બળો હોય છે

Process of bonding materials by melting a filler metal or alloy between the components

- a. Welding
- b. Soldering
- c. Brazing
- d. Machining

प्रक्रिया जिसमे बंधन पदार्थ को पिघलाकर भरक धातु या घटको के बीच में रखा जाता है

a. वेल्डिंग

b. सोल्डरिंग

c. ब्रेजिंग

d. मशीनिंग

ફીલર મેટલને પીગાળીને અથવા ઘટકો વચ્ચે પરવાનગી આપીને સામગ્રીને બંધન કરવાની પ્રક્રિયા

- a. વેલ્ડીંગ
- b. સોલ્ડરીંગ
- c. બ્રેઝીંગ
- d. મશીનીંગ

As per Faraday's first law of electrolysis

- a. Reactant converted to directly proportional to the current
- b. Reactant converted to directly proportional to the voltage
- c. Reactant converted to inversely proportional to the voltage
- d. None of the above

ફૈરાડે કે પ્રથમ વિદ્યુત અપઘટન નિયમ કે અનુસાર

- a. અભિકારક ધારા કે અનુક્રમાનુપાતી હોતા હૈ
- b. અભિકારક વોલ્ટેજ કે અનુક્રમાનુપાતી હોતા હૈ
- c. અભિકારક વોલ્ટેજ કે પ્રતિલોમાનુપાતી હોતા હૈ
- d. ઉપરોક્ત મેં સે કોઈ નહીં

ફેરડેના વિદ્યુત વિભાજનનો પહેલા નિયમ

- a. પ્રક્રીયકને પ્રવાહના સીધા પ્રમાણમાં રૂપાંતરિત કરવામાં આવે છે
- b. પ્રક્રીયકને વોલ્ટેજના સીધા પ્રમાણમાં રૂપાંતરિત કરવામાં આવે છે
- c. પ્રક્રીયકને વોલ્ટેજના વ્યસ્ત પ્રમાણમાં રૂપાંતરિત કરવામાં આવે છે
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

Mole is ratio of

- a. Weight to molecular weight
- b. Molecular weight to weight
- c. Molecular weight to equivalent weight
- d. Equivalent weight to molecular weight

મોલ કિસકા અનુપાત છે

- a. ભાર સે અણુભાર કા
- b. અણુભાર સે ભાર કા
- c. અણુભાર સે તુલ્યાભાર કા
- d. તુલ્યાભાર સે અણુભાર કા

અણુ શાનો ગુણોત્તર છે

- a. ભાર થી અણુભાર નો
- b. અણુભાર થી ભાર નો
- c. અણુભાર થી તુલ્યાભાર નો
- d. તુલ્યાભાર થી અણુભાર નો

Number of moles of solute presents in one litre of solution is called

- a. Normality
- b. Molality
- c. Molarity
- d. Mole Fraction

एक लीटर घोल में विलेय मोल की संख्या को कहा जाता है

- a. नार्मलता
- b. मोललता
- c. मोलारता
- d. मोल अंश

એક લીટર દ્રાવણમાં રહેલા દ્રાવ્ય મોલની સંખ્યાને કહેવામાં આવે છે

a. સામાન્યતા

b. મોલાલીટી

c. મોલેરીટી

d. મોલ અંશ

Corrosion is

- a. Reduction
- b. Nitration
- c. Sulphonation
- d. Electrochemical oxidation

जंग है

- a. लघुकरण
- b. नाइट्रीकरण
- c. सल्फीकरण
- d. विद्युत रासायनिक ऑक्सीकरण

કટ છે

a. ઘટાડો

b. નાઈટ્રેશન

c. સલ્ફોનેશન

d. વિજરાસાયણીક ઉપચયન (ઓક્સીકરણ)

Formula of Toluene

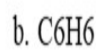
a. $C_5H_7CH_3$

b. C_6H_6

c. $C_6H_5CH_3$

d. C_6H_5OH

टोलूइन का सूत्र है



ટોલુઇનનું સૂત્ર છે

a. $C_5H_7CH_3$

b. C_6H_6

c. $C_6H_5CH_3$

d. C_6H_5OH

pH is the measure of _____ ion concentration in a solution.

a. Hydrogen

b. Hydroxyl

c. Carboxyl

d. Sulphonic

pH के द्वारा घोल में किसकी आयन सांद्रणता को मापा जाता है

- a. हाइड्रोजन
- b. हाइड्रोक्सिल
- c. कार्बोक्सिल
- d. सल्फोनिक

pH એ દ્રાવણમાં _____ આયન સંદ્રતાનું માપ છે.

- a. હાઇડ્રોજન
- b. હાઇડ્રોક્સિલ
- c. કાર્બોક્સિલ
- d. સલ્ફોનિક

Unit of specific gravity

a. kg/m^3

b. g/cc

c. kg/lt

d. None of the above

વિશિષ્ટ ગુરુત્વ કી ઇકાઈ હોતી હૈ

- a. kg/m^3
- b. g/cc
- c. kg/lt
- d. ઉપરોક્ત મેં સે કોઈ નહીં

ચોક્કસ ગુરુત્વાકર્ષણનો એકમ

- a. kg/m^3
- b. g/cc
- c. kg/lt
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

Burette is used to measure _____.

- a. Specific gravity
- b. Volume
- c. pH
- d. Colour Intensity

ब्युरेट का प्रयोग किसको मापने के लिए किया जाता है

- a. विशिष्ट गुरुत्व
- b. आयतन
- c. pH
- d. वर्ण तीव्रता

બ્યુરેટનો ઉપયોગ _____ માપવા માટે થાય છે.

a. ઓક્સિજન ગુરુત્વાકર્ષણ

b. પ્રબળતા

c. pH

d. રંગની તીવ્રતા

18/8 steel contains _____.

- a. 18% Ni & 8% Cr
- b. 18% Cr & 8% Ni
- c. 18% H & 8% V
- d. 18% V & 8% Ni

18/8 स्टील में क्या है

- a. 18% Ni तथा 8% Cr
- b. 18% Cr तथा 8% Ni
- c. 18% H तथा 8% V
- d. 18% V तथा 8% Ni

18/8 સ્ટીલમાં _____ સમાવે છે.

a. 18% Ni અને 8% Cr

b. 18% Cr અને 8% Ni

c. 18% H અને 8% V

d. 18% V અને 8% Ni

The compound which contains both ionic and covalent bond is

a. CH₄

b. H₂

c. KCN

d. KCl

यौगिक जिसमे दोनों आयनिक तथा सहसंयोजक बंध पाए जाते है

a. CH_4

b. H_2

c. KCN

d. KCl

આયનીય અને સહસંયોજક બંધન બંને ધરાવતું સંયોજન છે

a. CH_4

b. H_2

c. KCN

d. KCl

0.001m NaOH has pH _____.

a. 3

b. 2

c. 11

d. 12

0.001m NaOH का pH है _____.

a. 3

b. 2

c. 11

d. 12

0.001m NaOH નો pH _____ છે.

a. 3

b. 2

c. 11

d. 12

Which metal can't be obtained from electrolysis?

a. Ca

b. Mg

c. Cr

d. Al

किस धातु को विद्युत अपघटन के द्वारा प्राप्त नहीं किया जा सकता है?

a. Ca

b. Mg

c. Cr

d. Al

विद्युत विभजन द्वारा कौन धातु में नहीं मिल सकती?

a. Ca

b. Mg

c. Cr

d. Al

Which of the following is not a fundamental unit?

- a. Mass
- b. Length
- c. Temperature
- d. Density

निम्न में से कौनसी मूलभूत इकाई नहीं है?

- a. द्रव्यमान
- b. लम्बाई
- c. तापमान
- d. घनत्व

નીચેનામાંથી કયો મૂળભૂત એકમ નથી?

a. ભાર

b. લંબાઈ

c. તાપમાન

d. ઘનત્વ

In electroplating, cathode is _____.

- a. Positive charge
- b. Negative charge
- c. Neutral charge
- d. None of the above

विद्युत विलेपन में कैथोड पर

- a. घनात्मक आवेश
- b. ऋणात्मक आवेश
- c. उदासीन आवेश
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

વિજલેપણમાં કેથોડ _____ છે.

- a. ધન વીજભાર
- b. ઋણ વીજભાર
- c. તટસ્થ વીજભાર
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

Evaporation result in:

- a. Partial removal of solute from a solution
- b. Complete removal of solvent from a solution
- c. Partial removal of solvent from a solution
- d. Complete removal of solute from a solution

वाष्पीकरण के द्वारा

- a. विलयन में से विलय का आंशिक निष्कासन होता है
- b. विलयन में से विलायक का पूर्ण निष्कासन होता है
- c. विलयन में से विलायक का आंशिक निष्कासन होता है
- d. विलयन में से विलय का पूर्ण निष्कासन होता है

બાષ્પીભવન પરિણમે છે

- a. દ્રવાણમાંથી દ્રાવ્યનુ આંશિક નિરાકરણ
- b. દ્રવાણમાંથી દ્રાવકનુ સંપૂર્ણ નિરાકરણ
- c. દ્રવાણમાંથી દ્રાવકનુ આંશિક નિરાકરણ
- d. દ્રવાણમાંથી દ્રાવ્યનુ સંપૂર્ણ નિરાકરણ

SI Unit of Volume is

- a. cm^3
- b. m^3
- c. km^3
- d. mm^3

આયતન કા SI માનક ક્યા હૈ

a. cm^3

b. m^3

c. km^3

d. mm^3

અયોતોનનો SI એકમ

a. cm^3

b. m^3

c. km^3

d. mm^3

Best conductor of Electricity among the following element is

- a. Gold
- b. Silver
- c. Copper
- d. Nickel

વિદ્યુત કા સબસે અઘ્છા પરિચાલક કૌનસા હૈ

- a. સ્વર્ણ
- b. રજત
- c. તામ્ર
- d. નિકલ

વીધુતનો સૌથી સારો વાહક નીચેનામાંથી કયો ઘટક છે

- a. સોનું
- b. ચાંદી
- c. તાંબુ
- d. નીકલ

The correct statement for Charle's Law is

a. $P/T = \text{Constant}$

b. $PV = \text{Constant}$

c. $V/T = \text{Constant}$

d. $V/n = \text{Constant}$

इनमें से कौनसा चार्ल्स नियम का सही कथन है

a. $P/T = \text{स्थिरांक}$

b. $PV = \text{स्थिरांक}$

c. $V/T = \text{स्थिरांक}$

d. $V/n = \text{स्थिरांक}$

ચાર્લ્સના નિયમ માટે સાચું વિધાન છે

a. $P/T = \text{અચળાંક}$

b. $PV = \text{અચળાંક}$

c. $V/T = \text{અચળાંક}$

d. $V/n = \text{અચળાંક}$

Which of the following process is purification process?

- a. Distillation
- b. Filtration
- c. Sedimentation
- d. Evaporation

इनमें से कौनसी प्रक्रिया शुद्धिकरण प्रक्रिया है?

- a. आसवन
- b. छनन
- c. अवसादन
- d. वाष्पन

નીચેનામાંથી કઈ પ્રક્રિયા શુદ્ધિકરણ પ્રક્રિયા છે?

- a. નિસ્ચંદન
- b. ગાળણ
- c. અવસાદન
- d. બાષ્પીભવન

Which of the following define the mass of the atom?

- a. No. of Proton + No. of Electron
- b. No. of Neutron + No. of Electron
- c. No. of Proton + No. of Neutron
- d. No. of Electron + No. of Nucleus

इनमें से कौनसा परमाणु के द्रव्यमान को परिभाषित करता है?

- a. प्रोटोनो की संख्या + इलेक्ट्रोनो की संख्या
- b. न्यूट्रॉनो की संख्या + इलेक्ट्रोनो की संख्या
- c. प्रोटोनो की संख्या + न्यूट्रॉनो की संख्या
- d. इलेक्ट्रोनो की संख्या + नाभिको की संख्या

નીચેનામાંથી કયું પરમાણુના ભારને વ્યાખ્યાયિત કરે છે?

- a. પ્રોટોનની સંખ્યા + ઇલેક્ટ્રોનની સંખ્યા
- b. ન્યુટ્રોનની સંખ્યા + ઇલેક્ટ્રોનની સંખ્યા
- c. પ્રોટોનની સંખ્યા + ન્યુટ્રોનની સંખ્યા
- d. ઇલેક્ટ્રોનની સંખ્યા + નાભિકની સંખ્યા

Driving Force for the distillation is:

- a. Freezing point difference
- b. Pressure difference
- c. Boiling point difference
- d. Concentration difference

આસવન પ્રક્રિયા મેં કૌનસા બલ કાર્યરત હૈ

- a. હિમાંક ભેદ
- b. દાબ ભેદ
- c. કથન બિંદુ ભેદ
- d. સાંદ્રણ ભેદ

પ્રસાર માટે પ્રેરક બળ છે

- a. ઠંડુ બિંદુ તફાવત
- b. દબાણ તફાવત
- c. ઉત્કલન બિંદુ તફાવત
- d. સંદ્રતા તફાવત

Aqua Regia is formed by mixing

- a. H_2SO_4 and HCl
- b. HCl and CuSO_4
- c. H_2SO_4 and HNO_3
- d. HCl and HNO_3

एक रेजिया इनमे से किस मिश्रण के द्वारा बनाया जाता है

- a. H_2SO_4 तथा HCl
- b. HCl तथा CaSO_4
- c. H_2SO_4 तथा HNO_3
- d. HCl तथा HNO_3

એક રેજિયા મિશ્રણ દ્વારા તૈયાર છે

- a. H_2SO_4 અને HCl
- b. HCl અને CaSO_4
- c. H_2SO_4 અને HNO_3
- d. HCl અને HNO_3

What is an Isotope?

- a. Atom of same element that have same no. of Protons & Neutrons.
- b. Atom of same element that have different no. of Protons.
- c. Atom of same element having same Mass no. but different Atomic no.
- d. None of the above.

समस्थानिक क्या है?

- a. एक ही तत्व के परमाणु जिनमे प्रोटोनो तथा न्यूट्रॉनो की संख्या समान होती है
- b. एक ही तत्व के परमाणु जिनमे प्रोटोनो की संख्या असमान होती है
- c. एक ही तत्व के परमाणु जिनका द्रव्यमान समान होता है पर जिनमे परमाणु संख्या असमान होती है
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

સમસ્થાનિક શું છે?

- a. એક જ તત્વના પરમાણુ જેમાં પ્રોટોન અને ન્યુટ્રોનની સંખ્યા સમાન હોય છે
- b. એક જ તત્વના પરમાણુ જેમાં પ્રોટોનની સંખ્યા અલગ અલગ હોય છે
- c. સમાન દળ સંખ્યા ધરાવતા એક જ તત્વના પરમાણુ પરંતુ અણુ સંખ્યા અલગ અલગ હોય છે
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

If silver is deposited on a surface of 500 mm^2 area to an average thickness $8 \mu\text{m}$, the mass of deposited silver would be _____mg. The specific gravity of silver is 10.49.

a. 26.22

b. 38.13

c. 16.78

d. 41.96

यदि रजत को 500 mm^2 के सतह क्षेत्रफल में जमाया जाता है तथा उसकी औसत मोटाई $8 \mu\text{m}$ है तब जमे हुई रजत का द्रव्य मान _____mg होगा

a. 26.22

b. 38.13

c. 16.78

d. 41.96

જો યાંદીને 500 mm² વિસ્તારની સપાટી પર સરેરાશ જડાઈ 8 μm સુધી જમા કરવામાં આવે, તો જમા થયેલી યાંદીનું દળ _____ mg હશે. યાંદીનું ચોક્કસ ગુરુત્વાકર્ષણ 10.49 છે.

a. 26.22

b. 38.13

c. 16.78

d. 41.96

What is the important property required for thermal insulation in materials?

a. Low Thermal Conductivity

b. High Thermal Conductivity

c. High Specific Heat

d. High Specific Gravity

इनमें से कौनसा महत्वपूर्ण गुणधर्म तापरोधी पदार्थ के लिए आवश्यक है?

a. निम्न ताप चालकता

b. उच्च ताप चालकता

c. उच्च विशिष्ट ताप

d. उच्च विशिष्ट गुरुत्व

આમાંથી કયા મહત્વપૂર્ણ ગુણધર્મ ઉષ્મીય અવાહક પદાર્થ માટે આવશ્યક છે?

- a. નિમ્ન ઉષ્મીય વાહકતા
- b. ઉચ્ચ ઉષ્મીય વાહકતા
- c. ઉચ્ચ ચોક્કસ તાપ
- d. ઉચ્ચ ચોક્કસ ગુરુત્વાકર્ષણ

Which pump is used for pumping viscous fluids

- a. Reciprocation Pump
- b. Jet Pump
- c. Centrifugal Pump
- d. Screw Pump

इसमें से कोनसा पंप श्यान तरल को पंप करने के लिए उपयोग किया जाता है

- a. प्रत्यागामी पंप
- b. जेट पंप
- c. व्युत्क्रम पंप
- d. पेंच पंप

स्निग्ध प्रवाहीने पंप करवा माटे कया पंपनो उपयोग करवामां आवे छे?

- a. पारस्परिक पंप
- b. जेट पंप
- c. केन्द्रत्यागी पंप
- d. स्क्रू पंप

Which is the direct method of liquid level measurement?

- a. Capacitance Type
- b. Liquid Purge Type
- c. Float Type
- d. Air Bellow Type

इनमें से कौनसी प्रक्रिया द्रव स्तर माप की प्रत्यक्ष विधि है?

- a. धारिता प्रकार
- b. तरल शुद्ध प्रकार
- c. प्लवन प्रकार
- d. वायु धौंकनी प्रकार

आमांथी कछ प्रक्रिया द्रव्य स्तर मापवा माटे प्रत्यक्ष विधि छे?

- a. विजसंग्रहीता प्रकार
- b. प्रवाही शुद्धिकरण प्रकार
- c. प्लवन प्रकार
- d. वायु गरजपुं प्रकार

Force acting on an object is the product of:

- a. Mass & Velocity
- b. Mass & Density
- c. Mass & Acceleration
- d. Mass & Volume

किसी पिंड पर लगने वाला बल किसका गुणनफल होता है

- a. द्रव्यमान तथा वेग
- b. द्रव्यमान तथा घनत्व
- c. द्रव्यमान तथा त्वरण
- d. द्रव्यमान तथा आयतन

પદાર્થ પર લાગતું બળ આનું ઉત્પાદન છે

a. દળ અને વેગ

b. દળ અને ઘનત્વ

c. દળ અને પ્રવેગ

d. દળ અને પ્રબળતા

Temporary hardness of water is caused by the presence of:

- a. Ammonium Sulphate
- b. Calcium Bicarbonate
- c. Lithium Nitride
- d. All of the above

जल की अल्पकालिक कठोरता किसकी उपस्थिति के कारण होती है

- a. अमोनियम सल्फेट
- b. कैल्सियम बाई कार्बोनेट
- c. लिथियम नाइट्राइड
- d. उपरोक्त सभी

પાણીની અલ્પકાલિક કઠિનતા કોની ઉપસ્થિતિ ને કારણે થાય છે

- a. એમોનિયમ સલ્ફેટ
- b. કેલ્સિયમ બાઇકાર્બોનેટ
- c. લીથીયમ નાઇટ્રાઇટ
- d. ઉપરોક્તમાંથી બધા જ

Bronze alloy is made of

- a. Copper & Zinc
- b. Copper & Tin
- c. Copper & Iron
- d. Zinc & Tin

कांस्य मिश्रधातु किसको मिला कर बनता है

- a. ताम्र तथा जस्ता
- b. ताम्र तथा टिन
- c. ताम्र तथा लोहा
- d. जस्ता तथा टिन

કાંસ્ય મિશ્રધાતુ કઈ સામગ્રીમાંથી બને છે?

- a. તાંબુ અને જસત
- b. તાંબુ અને ટીન
- c. તાંબુ અને લોહ
- d. જસત અને ટીન

The term Au stands for which element in the Periodic Table

- a. Silver
- b. Mercury
- c. Antimony
- d. Gold

આવર્ત સારણી મેં Au કિસ અવયવ કો દર્શાતા હૈ

a. રજત

b. પારા

c. સુરમા

d. સ્વર્ણ

Au શબ્દ સામાયિક કોષ્ટકમાં ક્યાં તત્વ માટે વપરાય છે?

a. ચાંદી

b. પારો

c. સુરમો

d. સોનું

Which of the following is a Noble Gas

a. Hydrogen

b. Nitrogen

c. Chlorine

d. Argon

નિમ્ન મેં સે કૌનસી ઉત્કૃષ્ટ ગૈસ હૈ

- a. હાઇડ્રોજન
- b. નાઇટ્રોજન
- c. ક્લોરીન
- d. આર્ગન

નીચેનામાંથી કઈ ઉત્કૃષ્ટ ગેસ છે

- a. હાઇડ્રોજન
- b. નાઇટ્રોજન
- c. ક્લોરીન
- d. આર્ગન

What is Molarity?

- a. No. of moles of dissolved solute per litre of solution
- b. Total no. of moles of a solute in one kg of solution
- c. No. of moles per solvent per litre of solution
- d. None of the above.

ग्राम अणुकता (मोलारता) क्या है?

- a. एक लीटर विलयन में विलयित विलेय ग्राम अणुओं की संख्या
- b. एक किलो विलयन में विलेय ग्राम अणुओं की कुल संख्या
- c. एक लीटर विलयन में विलायक ग्राम अणुओं की कुल संख्या
- d. उपरोक्त में से कोई नहीं

મોલેરીટી શું છે?

- a. પ્રતિ લીટર દ્રાવણમાં ઓગળેલા દ્રાવ્યના મોલની સંખ્યા
- b. એક કિલો દ્રાવણમાં દ્રાવ્યના કુલ મોલની સંખ્યા
- c. પ્રતિ લીટર દ્રાવણમાં દ્રાવકના મોલની સંખ્યા
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

_____ are used between engine parts, pumps and rotating parts.

- a. Gaskets
- b. Seal
- c. Bearing
- d. Flange

इनमें से किसे इंजन भाग, पंप तथा घूर्णी भाग के बीच में प्रयुक्त किया जाता है

- a. गैसकेट
- b. सील
- c. बेयरिंग
- d. फ्लेंज

_____ નો ઉપયોગ એન્જીનના ભાગો, પંપ અને ફરતા ભાગો વચ્ચે થાય છે.

a. ગાસ્કેટ

b. સીલ

c. બેયરીંગ

d. ફ્લેશ

Melting point of aluminium is

a. 660 oC

b. 400 oC

c. 984 oC

d. 580 oC

अलुमिनियम का गलनांक है

a. 660 oC

b. 400 oC

c. 984 oC

d. 580 oC

એલ્યુમિનીયમનો ગલનબિંદુ છે

a. 660 oC

b. 400 oC

c. 984 oC

d. 580 oC

Hard Anodizing process is carried out at

a. High Temperature

b. Room Temperature

c. High Vacuum

d. Low Temperature

કઠોર એનોડીકરણ પ્રક્રિયા કરી જાતી છે

- a. ઉચ્ચ તાપમાન પર
- b. કક્ષ તાપમાન પર
- c. ઉચ્ચ નિર્વાત પર
- d. નિમ્ન તાપમાન પર

સખત એનોડીકરણની પ્રક્રિયા પર હાથ ધરવામાં આવે છે

- a. ઉચ્ચ તાપમાન
- b. કક્ષાના તાપમાન
- c. ઉચ્ચ શૂન્યાવકાશ
- d. નિમ્ન તાપમાન

The formula of Nitric Acid is



નાઈટ્રિક અમ્લ કા સૂત્ર હૈ

a. HNO_4

b. H_2NO_3

c. HNO_3

d. $\text{H}_4(\text{NO}_3)_2$

નાઈટ્રીક અમ્લ નુ સુત્ર શું છે

a. HNO_4

b. H_2NO_3

c. HNO_3

d. $\text{H}_4(\text{NO}_3)_2$

When temperature of a gas is increased, the density of gas will _____.

- a. Increase
- b. Remain same
- c. Decrease
- d. First increase then remains same

जब गैस का तापमान बढ़ाया जाता है, तब गैस का घनत्व

- a. बढ़ता है
- b. वही रहता है
- c. कम होता है
- d. पहले बढ़ता है फिर वही रहता है

જ્યારે ગેસનું તાપમાન વધે છે ત્યારે ગેસનું ઘનત્વ _____.

a. વધશે

b. સમાન રહે છે

c. ઘટશે

d. પહેલા વધશે અને પછી સમાન રહે છે

What process is the reverse of Evaporation?

- a. Condensation
- b. Stripping
- c. Extraction
- d. Distillation

वाष्पीकरण की विपरीत प्रक्रिया को कहते हैं

- a. संघनिकरण
- b. अलग करना
- c. निष्कर्षण
- d. आसवन

બાષ્પીભવનની વિપરીત પ્રક્રિયા કઈ છે?

- a. ધનીકરણ
- b. અલગ કરવું
- c. નિષ્કર્ષણ
- d. નીસ્યંદન

Extraction of a substances from a solid material that is dissolved in liquid is called as

- a. Absorption
- b. Sublimation
- c. Leaching
- d. Condensation

किसी द्रव में से विलयित ठोस पदार्थ के निष्कर्षण की विधि को कहते हैं

- a. अवशोषण
- b. उर्ध्वपातन
- c. निक्षालन
- d. संघनिकरण

પ્રવાહીમાં ઓગળેલા ધન પદાર્થમાંથી પદાર્થના નિષ્કર્ષણને કહેવાય છે

a. અવશોષણ

b. ઉદ્ધર્પણ

c. નીક્ષાલન

d. ધનીકરણ

NH_2CONH_2 is formed by using

a. NH_3 and H_2

b. N_2 and CO_2

c. H_2 and HCO_3

d. NH_3 and CO_2

NH_2CONH_2 इनमें से किस के द्वारा बनाया जाता है

- a. NH_3 तथा H_2
- b. N_2 तथा CO_2
- c. H_2 तथा HCO_3
- d. NH_3 तथा CO_2

NH_2CONH_2 की रचना आनी उपयोग करीने थाय छै

- a. NH_3 अने H_2
- b. N_2 अने CO_2
- c. H_2 अने HCO_3
- d. NH_3 अने CO_2

Filtration under high pressure or vacuum to isolate solids from liquids can be done using

- a. HEPA Filter
- b. Air Filter
- c. Nutsch Filter
- d. UV Filter

ઠોસ પદાર્થ કો તરલ પદાર્થ મેં સે પ્રથ્કૃત કરને કે લિઅ ઉચ્ચ ઢાબ અથવા નિર્વાત પર કિસકા પ્રયોગ કરકે કિયા જાતા હૈ

a. HEPA ફિલ્ટર

b. વાયુ ફિલ્ટર

c. નુત્સ્ય ફિલ્ટર

d. યૂવી ફિલ્ટર

ઘન પદાર્થને પ્રવાહીથી અલગ કરવા માટે ઉચ્ચ દબાણ અથવા શૂન્યાવકાશ હેઠળ ગાળણક્રિયાનો ઉપયોગ કરી શકાય છે

a. HEPA ફિલ્ટર

b. વાયુ ફિલ્ટર

c. નુત્સ્ય ફિલ્ટર

d. UV ફિલ્ટર

What is the chemical formula for Benzene?

- a. C_6H_6
- b. C_6H_{12}
- c. C_6H_9
- d. C_6H_{18}

बेंजीन का रासायनिक सूत्र क्या है?

- a. C_6H_6
- b. C_6H_{12}
- c. C_6H_9
- d. C_6H_{18}

બેન્ઝીનનું રાસાયણિક સુત્ર શું છે?

a. C_6H_6

b. C_6H_{12}

c. C_6H_9

d. C_6H_{18}

Gaskets are used for which condition

- a. To prevent leakage from joints
- b. To reduce friction from joints
- c. To improve rotation of joints
- d. None of the above

गैसकेट का प्रयोग किस स्थिति में किया जाता है

- a. जोड़ों में से रिसाव को रोकने के
- b. जोड़ों में से घर्षण को रोकने के लिए
- c. जोड़ों का घूर्णन बढ़ाने के लिए
- d. उपयुक्त में से कोई नहीं

ગાસ્કેટની ઉપયોગ કઈ સ્થિતિમાં કરવામાં આવે છે

- a. સાંધામાંથી લીકેજ અટકાવવા માટે
- b. સાંધામાંથી ઘર્ષણ ઓછું કરવા માટે
- c. સાંધામાં પરિભ્રમણને સુધારવા માટે
- d. ઉપરોક્તમાંથી કોઈ નહીં

Molecular weight of H_2SO_4 is:

- a. 98.08
- b. 90.1
- c. 36.46
- d. 102.1

H₂SO₄ का आणविक द्रव्यमान क्या है

a. 98.08

b. 90.1

c. 36.46

d. 102.1

H₂SO₄ નું આણ્વીક દ્રવ્યમાન છે

a. 98.08

b. 90.1

c. 36.46

d. 102.1

For a spontaneous process, the entropy of the universe _____.

a. Increases

b. Decreases

c. Remains Same

d. Increases after attaining equilibrium

તાત્કાલિક પ્રક્રિયા કે લિઁ બ્રહ્માણડ કી ંટ્રોપી

- a. બઢેગી
- b. ઘટેગી
- c. નહીં બઢલેગી
- d. સામ્તુલ્ય અવસ્થા મેં આને કે બાઢ બઢેગી

એક સ્વયંભુ પ્રક્રિયા માટે, બ્રહ્માણડની ંટ્રોપી _____.

- a. વધે છે
- b. ઘટે છે
- c. સમાન રહે છે
- d. સંતુલન પ્રાપ્ત કર્યા પછી વધે છે

Which among the following chemical has lowest pH?

a. HCl

b. H₂SO₄

c. HNO₃

d. Acid Rain

इनमें से किस रसायन का pH सबसे कम होगा?

- a. HCl
- b. H₂SO₄
- c. HNO₃
- d. अम्ल वर्षा

क्या रसायनों का pH सही ओछे छे?

- a. HCl
- b. H₂SO₄
- c. HNO₃
- d. अम्लीय वर्षा

To improve the electrical conductivity of any metallic surface, which coating will give the best result

- a. Gold
- b. Nickel
- c. Silver
- d. Chromium

किसी धातु की सतह की वैद्युतीय चालकता को बढ़ाने के लिए इनमें से किसका लेपन किया जाएगा

- a. स्वर्ण
- b. निकल
- c. रजत
- d. क्रोमियम

કોઈપણ ધાતુની સપાટીની વિદ્યુત વાહકતા સુધારાવા માટે, કયું કોટિંગ શ્રેષ્ઠ પરિણામ આપશે

a. સોનું

b. નીકલ

c. ચાંદી

d. ક્રોમિયમ