



वैज्ञानिक सहायक (रसायनविज्ञान)  
SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)

A

01. निम्नलिखित में से कौन-सा क्षारीय धातु नहीं है? / Which of the following is not an alkali metal?
- (A) पोटेशियम / Potassium (B) स्ट्रॉन्टियम / Strontium  
(C) कैसियम / Caesium (D) रूबिडियम / Rubidium
02. 3.2 ग्राम के NaCl लवण पाने के लिए 5% भार के NaCl घोल के कितने ग्राम चाहिए? / How many gram of 5% by weight NaCl solution is required to yield 3.2 gram of NaCl salt?
- (A) 16 (B) 32  
(C) 48 (D) 64
03. निम्न में से किस क्षेत्र में उच्च तरंग-दैर्घ्य है? / Which of the following region has higher wavelength?
- (A) UV (B) X-रे / X-ray  
(C) गाम्मा रे / Gamma ray (D) IR
04. NaCl के लिए वैंट हॉफ घटक का मूल्य है / The value of Vant Hoff factor for NaCl is
- (A) 3 (B) 2  
(C) 1 (D) 4
05. उच्चतम एलेक्ट्रॉन एफिनिटी का तत्व, निम्न में से है / The element with the highest electron affinity among the following
- (A) Na (B) K  
(C) F (D) Cl
06. एसिटलीन के एक अणु में कितने  $\sigma$  और  $\pi$  बाण्ड हैं? / How many  $\sigma$  and  $\pi$  bonds are there in a molecule of Acetylene?
- (A) 2  $\sigma$ , 1 $\pi$  (B) 2  $\sigma$ , 3 $\pi$   
(C) 3  $\sigma$ , 2 $\pi$  (D) 3  $\sigma$ , 1 $\pi$

07. 30 ml के 4.0 N HCl को तटस्थ करने के लिए कितने ml के 6.0 N NaOH की आवश्यकता होगी? / How many ml of 6.0 N NaOH is required to neutralize 30 ml of 4.0 N HCl?
- (A) 20 (B) 30  
(C) 40 (D) 45
08. 50°C पर 7 kg के पानी को, 0°C पर 1 kg बर्फ से मिलाये जाने के परिणाम स्वरूप तापमान का निर्धारण कीजिए। बर्फ और ऊष्मा का संगलन है 70 कैल/g और पानी का विशिष्ट ऊष्मा है 1 कैल/ g °C / Determine the resulting temperature when 1 kg of ice at 0°C is mixed with 7 kg of water at 50°C. Heat of fusion of ice is 70 cal/g and Specific heat of water is 1 cal/g °C.
- (A) 30°C (B) 35°C  
(C) 40°C (D) 45°C
09. एक 10 वोल्ट बैटरी, 1 घंटे के समय के लिए 2 एम्पियर का स्थिर विद्युत प्रवाह देता है। परिपथ में से गुज़रा कुल चार्ज \_\_\_\_\_ है कौलम्ब। / A 10 Volt battery delivers a steady current of 2 Ampere for a period of 1 hour. The total charge that has passed through the circuit is \_\_\_\_\_ Coulombs.
- (A) 1800 (B) 18000  
(C) 7200 (D) 72000
10. ठण्डा पतला एल्कालैन्  $\text{KMnO}_4$  को कहते हैं / Cold dilute alkaline  $\text{KMnO}_4$  is known as
- (A) स्किफ का अभिकर्मक / Schiff's reagent  
(B) बेयर का अभिकर्मक / Baeyer's reagent  
(C) फेन्टन का अभिकर्मक / Fenton's reagent  
(D) टोल्लेन का अभिकर्मक / Tollen's reagent
11. ऑर्थो-हैड्रोजन के लिए, नाभिक तरंग कार्य और क्रमशः घूर्णनी क्वान्टम संख्या हैं / For Ortho-Hydrogen, the nuclear wave function and the rotational quantum number, respectively are
- (A) असन्तुलित और समतल / Antisymmetric and even  
(B) सन्तुलित और विषम / Symmetric and odd  
(C) सन्तुलित और समतल / Symmetric and even  
(D) असन्तुलित और विषम / Antisymmetric and odd



12. वर्षा के बूंदों के वृत्ताकार रूप को, निम्न में से किस, पानी के गुण का उपयोग कर समझाया जा सकता है? / Which of the following property of water can be used to explain the spherical shape of rain droplets?
- (A) चिपचिपाहट / Viscosity  
(B) सतही तनाव / Surface tension  
(C) विवेचनात्मक तापमान / Critical temperature  
(D) दबाव / Pressure
13. दबाव-तापमान प्रावस्थी चित्र के शुद्ध पदार्थ पर, वह बिंदु जहा ठोस, तरल और वाष्प प्रावस्थी समानता से सहभाव से रहे हैं / On the pressure-temperature phase diagram of a pure substance, the point where the solid, liquid, and vapour phases coexist in equilibrium is
- (A) तिगुनी बिंदु / Triple point  
(B) आलोचनात्मक बिंदु / Critical point  
(C) पिघलने की बिंदु / Melting point  
(D) कथन बिंदु / Boiling point
14. पौली बहिष्करण सिद्धान्त लागू नहीं होता / The Pauli exclusion principle is not applicable to
- (A) एलेक्ट्रॉनों पर / Electrons  
(B) पॉसिट्रॉनों पर / Positrons  
(C) प्रोटॉनों पर / Protons  
(D) फोटोनों पर / Photons
15. पानी के घनत्व, बर्फ से अधिक है क्योंकि / The density of water is greater than that of ice because of
- (A) द्विध्रुवी-द्विध्रुवी पारस्परिक क्रिया / Dipole-dipole interaction  
(B) हैड्रोजन बाण्डिंग / Hydrogen bonding  
(C) द्विध्रुवी-प्रेरित द्विध्रुवी पारस्परिक क्रिया / Dipole-induced dipole interaction  
(D) सहसंयोजक बाण्ड बनना / Covalent bond formation
16. एक चालकत्व सेल में, प्लैटिनम एलेक्ट्रोड हैं, जो (प्रत्येक) में  $5 \text{ cm}^2$  क्षेत्र  $0.5 \text{ cm}$  दूरी द्वारा अलग हैं। सेल का स्थिर (constant) क्या है? / A conductance cell has platinum electrodes, each with  $5 \text{ cm}^2$  area and separated by  $0.5 \text{ cm}$  distance. What is the cell constant?
- (A)  $1 \text{ cm}^{-1}$   
(B)  $10 \text{ cm}^{-1}$   
(C)  $0.1 \text{ cm}^{-1}$   
(D)  $0.01 \text{ cm}^{-1}$



17. स्लैग (Slag) उत्पादन है / Slag is a product of :

- (A) बहाव और कोक् का / Flux and coke
- (B) बहाव और अशुद्धताओं का / Flux and impurities
- (C) कोक् और धातु आक्साइड / Coke and metal oxide
- (D) धातु और बहाव / Metal and flux

18. ताँबे के निष्कर्षण में, बेस्सेमर परिवर्तक में प्रतिक्रिया होती है / In the extraction of copper the reaction takes place in Bessemer converter is :

- (A)  $2\text{CuFeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Cu}_2\text{S} + \text{FeS} + \text{SO}_2$
- (B)  $2\text{Cu}_2\text{S} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Cu}_2\text{O} + 2\text{SO}_2$
- (C)  $2\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S} \rightarrow 6\text{Cu} + \text{SO}_2$
- (D)  $2\text{FeS} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO} + 2\text{SO}_2$

19. निम्नलिखित बहुलकों को उनके अन्तर-अणुवीय बल के चढ़ती नियम में व्यवस्थित कीजिए / Arrange the following polymers in increasing order of their intermolecular force: Buna-S, Nylon - 6, Poly Vinyl Chloride (PVC)

- (A) Buna-S < Nylon - 6 < PVC
- (B) Buna-S < PVC < Nylon - 6
- (C) Nylon - 6 < Buna-S < PVC
- (D) Nylon - 6 < PVC < Buna-S

20. कैप्रोलेक्टम का उपयोग \_\_\_\_\_ के निर्माण में होता है? / Caprolactum is used for the manufacture of

- (A) टेरलीन / Terelene
- (B) टेफ्लान / Teflon
- (C) नैलान-6 / Nylon-6
- (D) नैलान-66/ Nylon-66

21. विटामिन B<sub>1</sub> की कमी से यह रोग होता है / Deficiency of Vitamin B<sub>1</sub> causes the disease

- (A) चैलोसिस / Cheilosis
- (B) ऐंठन / Convulsions
- (C) बाँझपन / Sterility
- (D) बेरी-बेरी / Beri - Beri





वैज्ञानिक सहायक (रसायनविज्ञान)  
SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)

A

22. अधिक एलैक्ट्रान को लेने की प्रक्रिया में, छोड़ी गई ऊर्जा जितनी अधिक है, उतनी ही अधिक \_\_\_\_\_ होगी / The greater the energy released in the process of taking up the extra electron, the greater will be the \_\_\_\_\_
- (A) विद्युत नकारात्मकता / electro negativity  
(B) अयोनोजीकरण संभावना / ionisation Potential  
(C) एलेक्ट्रान एफिनिटी / electron affinity  
(D) जालक ऊर्जा / lattice energy
23. HF को शीशे के बोतलों में भण्डारण नहीं कर सकते, क्योंकि शीशे का HF देता है / HF cannot be stored in glass bottles. Because, with glass HF gives \_\_\_\_\_
- (A)  $\text{SiCl}_4$  and  $\text{SiF}_4$  (B)  $\text{SiCl}_4$  and  $\text{H}_2\text{SiF}_6$   
(C)  $\text{Si}(\text{OH})_4$  and  $\text{SiF}_4$  (D)  $\text{SiF}_4$  and  $\text{Na}_2\text{SiF}_6$
24. निम्नलिखित में से कौन-सा, जैव मिश्रण, पालिमरित (polymerizes) होता है, पालियस्टर डैक्रान बनने के लिए? / Which of the following organic compounds polymerizes to form the polyester Dacron?
- (A) बेन्ज़ाइक अम्ल और ईथनॉल / Benzoic acid and ethanol  
(B) प्रापिलीन और पारा  $\text{HO}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OH}$  / Propylene and para  $\text{HO}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OH}$   
(C) टेरेफ्थालिक अम्ल और एथिलीन ग्लैकॉल / Terephthalic acid and ethylene glycol  
(D) बेन्ज़ाइक अम्ल और पारा  $\text{HO}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OH}$  / Benzoic acid and para  $\text{HO}-(\text{C}_6\text{H}_4)-\text{OH}$
25. एक 10 mg ढेर का पिण्ड,  $100 \text{ ms}^{-1}$  के वेग से चल रहा है। डी ब्रोग्ली लहर के तरंग दैर्घ्य से उसका संबंध (h –  $6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ ) हो सकता है / A body of mass 10 mg is moving with a velocity of  $100 \text{ ms}^{-1}$ . The wavelength of de Broglie wave associated with it would be (h –  $6.63 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ )
- (A)  $6.63 \times 10^{-31} \text{ m}$  (B)  $6.63 \times 10^{-34} \text{ m}$   
(C)  $6.63 \times 10^{-35} \text{ m}$  (D)  $6.63 \times 10^{-37} \text{ m}$
26. गैस, तापमान 'T' और दबाव 'P' पर तरल बन सकता है – यदि / A gas can be liquefied at temperature T and pressure P provided
- (A)  $T = T_c$  and  $P < P_c$  (B)  $T > T_c$  and  $P > P_c$   
(C)  $T < T_c$  and  $P > P_c$  (D)  $T > T_c$  and  $P < P_c$

27. 10 बार के कुल दबाव पर, एक मिश्रण में 64 g का डियाक्सिजन और 60 g का नियॉन है। डियाक्सिजन के बार में आंशिक क्रमशः दबाव और नियॉन हैं (परमाणुवी द्रै O = 16, Ne = 20) / A mixture contains 64 g of dioxygen and 60 g of Neon at a total pressure of 10 bar. The partial pressures in bar of dioxygen and neon are respectively (atomic masses O = 16, Ne = 20)
- (A) 4 और / and 6 (B) 5 और / and 5  
(C) 6 और / and 4 (D) 8 और / and 2
28. पिण्ड केन्द्रित घन इकाई सेल में, मुक्त जगह का प्रतिशत है / Percentage of free space in a body-centered cubic unit cell is
- (A) 28% (B) 30%  
(C) 32% (D) 34%
29. वाहनों के रेडियेटरों में हिमनिरोधी जैसे उपयोगी मिश्रण, निम्नलिखित में से कौन-सा है? / Which of the following compounds can be used as antifreeze in automobile radiators ?
- (A) मीथैल एल्काहॉल / Methyl alcohol  
(B) ईथैल एल्काहॉल / Ethyl alcohol  
(C) ग्लैकॉल / Glycol  
(D) नैट्रो फिनाॅल / Nitro phenol
30. विद्युत (electrolytic) चालकता, एक सीधा तरीका है / The electrolytic conductance is a direct measure of
- (A) केन्द्रीकरण का / concentration (B) प्रतिरोधकता का / resistance  
(C) संभाव्य का / potential (D) वियोजन / dissociation
31. वह उपकरण, जो हैड्रोजन और मीथेन जैसे ईंधनों के दहन की ऊर्जा को सीधे विद्युत ऊर्जा में परिवर्तित करता है, कहलाता है / A device that converts energy of combustion of fuels like hydrogen and methane, directly into electrical energy is known as
- (A) डैनमो / dynamo  
(B) ईंधन सेल / fuel cell  
(C) Ni – cd सेल / Ni – cd cell  
(D) एलेक्ट्रोलैटिक सेल / electrolytic cell



वैज्ञानिक सहायक (रसायनविज्ञान)  
SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)

A

32. दैहिक अधिशोषणक्र, प्रतिलोमतः समानुपाती है / Physical adsorption is inversely proportional to the  
(A) केन्द्रीकरण के / concentration (B) आयतन / volume  
(C) तापमान / temperature (D) उपरोक्त सभी / all of these
33. नैट्रिक ऑक्सॉइड को  $\text{NHO}_3$  की क्रिया से बनाया जाता है / Nitric oxide is prepared by the action of  $\text{NHO}_3$  on  
(A) Fe (B) Cu  
(C) Zn (D) Sn
34. निम्नलिखित किस प्रक्रिया में, प्लैटिनम को एक उत्प्रेरक (catalyst) जैसे उपयोग किया जाता है? / In which of the following processes, platinum is used as a catalyst  
(A) अम्मोनिया का ऑक्सीकरण, नैट्रिक अम्ल बनने के लिए / Oxidation of ammonia to form nitric acid  
(B) सिन्थेटिक रबड़ का उत्पादन / Production of synthetic rubber  
(C) मिथानॉल का संश्लेषण / Synthesis of methanol  
(D) तेलों का कडा बनना / Hardening of oils
35. अणु की स्थायित्वता, सीधा समानुपाती है / The stability of a molecule is directly proportional to  
(A) एलेक्ट्रॉन सघनता के / electron density  
(B) न्यूट्रॉनों की संख्या के / number of neutrons  
(C) बाण्ड आदेश / bond order  
(D) विद्युत नकरात्मकता / electro negativity
36. सेल्युलोज़ है / Cellulose is a  
(A) एके मोनो सेचरैड् / mono saccharide (B) डैसाचरैड् / disaccharide  
(C) पॉलिसाचरैड् / polysaccharide (D) इनमें से कोई नहीं / none of these



37. एक नाभिकीय प्रतिक्रियक में, मध्यस्थ का कार्य है / In a nuclear reactor, the function of moderator is
- (A) न्यूट्रॉन की गति को धीरे करना / to slow down the speed of neutron  
(B) न्यूट्रॉन की गति को बढ़ाना / to increase the speed of neutron  
(C) अधिक न्यूट्रॉन उत्पन्न करना / to produce more neutron  
(D) नाभिकीय प्रतिक्रिया को रोकना / to stop the nuclear reaction
38. जेल हैं / Gels are
- (A) ठोस में से गायब गैस / Gas dispersed in solid  
(B) गैस में फैले ठोस / Solids dispersed in gas  
(C) तरल पदार्थ में फैले गैस / Gas dispersed in liquid  
(D) ठोस में फैले तरल पदार्थ / Liquids dispersed in solids
39. निम्नलिखित में से, कौन-सा तरल पदार्थों का जोड़ा अमिश्रणीय है? / Which one of the following pair of liquids are immiscible
- (A) एसिटोन + जल / Acetone + Water  
(B) ईथानॉल + जल / Ethanol + Water  
(C) बेन्ज़ीन + जल / Benzene + Water  
(D) एसिटिक अम्ल + जल / Acetic acid + Water
40. ठोस  $K_2Cr_2O_7$  को NaCl और केन्द्रीकृत  $H_2SO_4$  से गर्म किया जाए तो, लाल वाष्प बनते हैं। इसका कारण है \_\_\_\_\_ बनना। / On heating solid  $K_2Cr_2O_7$  with NaCl and conc.  $H_2SO_4$  red vapours are evolved. This is due to the formation of
- (A) क्रोमिक क्लोरैड / Chromic chloride  
(B) क्रोमैल क्लोरैड / Chromyl chloride  
(C) क्रोमिक सल्फेट / Chromic sulphate  
(D) क्रोमिक क्लोरैड का मिश्रण / a mixture of chromic chloride





वैज्ञानिक सहायक (रसायनविज्ञान)  
SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)

A

41. विघटनाभिक सडन ————— की प्रतिक्रिया है। / Radioactive decay is a reaction of  
(A) प्रथम आदेश / First order (B) शून्य आदेश / Zero order  
(C) द्वितीय आदेश / Second order (D) तीसरा आदेश / Third order
42. ठोस सतह पर गैसों का भौतिक अधिशोषण होता है - क्योंकि / Physical adsorption of gases on the solid surface is due to  
(A) हैड्रोजन बॉण्डिंग / Hydrogen bonding  
(B) सहसंयोजक बॉण्डिंग / Covalent bonding  
(C) वेण्डर वाल्ल के बल / Vander Wall's forces  
(D) उपरोक्त सभी / All of these
43. एक रसायनिक संतुलन में, अग्र प्रतिक्रिया का दर स्थिर है  $11.25 \times 10^{-4}$  और संतुलन स्थिर है 1.5 पीछे की प्रतिक्रिया का दर स्थिर क्या होगा? / In a chemical equilibrium, the rate constant of the forward reaction is  $11.25 \times 10^{-4}$  and the equilibrium constant is 1.5. What will be rate constant of the backward reaction  
(A)  $7.5 \times 10^{-4}$  (B)  $6.34 \times 10^{-5}$   
(C)  $4.8 \times 10^{-5}$  (D)  $9.6 \times 10^{-3}$
44.  $\text{CaCO}_3$  के 1000 ग्राम जलीय घोल में, 10 ग्राम कार्बोनेट उपस्थित है। घोल का गाढ़ापन है / 10 gram of carbonate is present in 1000 gram aqueous solution of  $\text{CaCO}_3$ . Concentration of solution is  
(A) 10 ppm (B) 100 ppm  
(C) 1000 ppm (D) 10000 ppm
45. कलिलीय कणों को आणविक आयामों से अलग करने को कहते हैं / The separation of colloidal particles from those of molecular dimensions is known as  
(A) प्रकाशिक - अपघटन / Photolysis  
(B) डयालिसिस / Dialysis  
(C) ताप-अपघटन / Pyrolysis  
(D) पेप्टैजेशन / Peptisation

46. 18 कैरेट स्वर्ण में, स्वर्ण की प्रतिशत है / Percentage of gold in 18 carat gold is
- (A) 60% स्वर्ण / 60% gold (B) 18% स्वर्ण / 18% gold  
(C) 75% स्वर्ण / 75% gold (D) 80% स्वर्ण / 80% gold
47. जर्मन चाँदी, मिश्रधातु है / German silver is an alloy of
- (A) ताँबा, जिन्क और निकेल की / Copper, zinc and nickel  
(B) ताँबा, जिन्क और टिन की / Copper, zinc and tin  
(C) चाँदी, ताँबा और सोना की / Silver, copper and gold  
(D) लोहा, क्रोमियम और निकेल की / Iron, chromium and nickel
48. आक्सीकरण प्रक्रिया के दौरान एलेक्ट्रान है / During oxidation process electrons are
- (A) गुम / Lost (B) लाभान्वित / Gained  
(C) जोड़ी में / Paired up (D) समान रहती है / Remains same
49. क्षारक एल्कली द्वारा तेल के द्रवचालक को कहते हैं / Hydrolysis of Oil by caustic alkali is called?
- (A) एस्टरफिकेशन / Esterfication  
(B) सेपॉनिफिकेशन / Saponification  
(C) एसिटैलेशन / Acetylation  
(D) कार्बोक्सिलेशन / Carboxylation
50. निम्नलिखित किन क्षेत्रों के वायुमण्डल में ओज़ोन है? / Which one of the following regions of atmosphere contains ozone?
- (A) क्षोभमण्डल / Troposphere (B) तापमण्डल / Thermosphere  
(C) मध्यमण्डल / Mesosphere (D) समतापमण्डल / Stratosphere



वैज्ञानिक सहायक (रसायनविज्ञान)  
SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)

A

51. सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण के लिए उपयोगी प्रक्रिया का नाम क्या है? / Name the process used for the manufacture of sulphuric acid
- (A) हेबर प्रक्रिया / Haber process  
(B) ओस्टवाल्ड प्रक्रिया / Ostwald's process  
(C) बेकमैन प्रक्रिया / Beckman process  
(D) कॉन्टैक्ट प्रक्रिया / Contact process
52. निम्नलिखित में से कौन-सा संतृप्त हैड्रोकार्बन है? / Which of the following is a saturated hydrocarbon?
- (A) प्रोपेन / Propene  
(B) बेन्ज़ीन / Benzene  
(C) सैक्लोहेक्सेन् / Cyclohexane  
(D) एसिटैलीन / Acetylene
53. केन्द्रीकृत कच्ची धातु को वायु के सीमित आपूर्ति में ऊष्मित किया जाए या वायु की अनुपस्थिति में की जाए, तो वायु को कहते हैं / The process of heating the concentrated ore in the limited supply of air or in the absence of air is known as
- (A) तपना / Roasting  
(B) निक्षालन / Leaching  
(C) निश्चूर्णन / Calcination  
(D) खर्परण / Cupellation
54. बोरक्स बीड (मोती) परीक्षण में, कौन सी धातु-लवण, बैंगनी रंग की मोती देता है? / Which metal salt gives a violet coloured bead in the borax bead test?
- (A)  $Fe^{2+}$   
(B)  $Ni^{2+}$   
(C)  $Co^{2+}$   
(D)  $Mn^{2+}$
55. दो ऐसोटोनिक घोलों में समान होगा / Two isotonic solutions will have same
- (A) वाष्प दबाव / Vapour pressure  
(B) कथन बिंदु / Boiling point  
(C) जमने की बिंदु / Freezing point  
(D) परासरिणी दबाव / Osmotic pressure



56. लोहे का वह रूप जिसमें उच्चतम कार्बन मात्रा है / The form of iron having the highest carbon content is
- (A) ढ़लवाँ लोहा / Cast iron  
(B) पिटवाँ लोहा / Wrought iron  
(C) स्टेनलेस स्टील / Stainless steel  
(D) मृदु स्टील / Mild steel
57. सबसे भारी प्राकृतिक तरीके से होनेवाला तत्व है / The heaviest naturally occurring element is
- (A) थोरियम / Thorium (B) युरेनियम / Uranium  
(C) पारा / Mercury (D) पोलोनियम / Polonium
58. गैस का ढ़ेर, जैसे दिये गए ढ़ेर के विलायक में किसी भी तापमान पर घोल दिया जाता है, वह सीधे समानुपाती है / The mass of a gas dissolved in a given mass of a solvent at any temperature is directly proportional to
- (A) गैस का दबाव / Pressure of gas  
(B) गैसी की मात्रा / Volume of gas  
(C) गैस की सघनता / Density of gas  
(D) उपरोक्त का कोई नहीं / None of above
59. फिटकरी, किचड भरे पाने को शुद्ध करता है / Alum purifies muddy water by
- (A) चूषण द्वारा / Absorption  
(B) शोषण द्वारा / Sorption  
(C) स्कंदन द्वारा / Coagulation  
(D) अवशोषण द्वारा / Desorption
60. 1.18 विशिष्ट घनत्व के 100 ग्राम के HCl घोल में 36.5 ग्राम का अम्ल है। घोल की सामान्यता है / 100 gram of HCl solution of 1.18 specific gravity contains 36.5 gram of the acid. The normality of this solution is
- (A) 10 N (B) 118 N  
(C) 11.8 N (D) 1.18 N

इसरो नोदन कॉम्प्लेक्स/ISRO PROPULSION COMPLEX  
महेंद्रगिरि/Mahendragiri

Advt. No.IPRC/RMT/2019/02 dated 21.09.2019

Name of the Post	SCIENTIFIC ASSISTANT (CHEMISTRY)	Post Code	002
------------------	----------------------------------	-----------	-----

**FINAL ANSWER KEY FOR WRITTEN TEST HELD ON 10.04.2022**

Question No.	Answer Key
01	B
02	D
03	D
04	B
05	D
06	C
07	A
08	B
09	C
10	B
11	B
12	B
13	A
14	D
15	B
16	C
17	B
18	C
19	B
20	C
21	D
22	C
23	D
24	C
25	***
26	C
27	A
28	C
29	C
30	D

Question No.	Answer Key
31	B
32	C
33	B
34	A
35	C
36	C
37	A
38	D
39	C
40	B
41	A
42	C
43	A
44	D
45	B
46	C
47	A
48	A
49	B
50	D
51	D
52	C
53	C
54	D
55	D
56	A
57	B
58	A
59	C
60	C

\*\*\* Question not considered for evaluation