Quick Sarkari

RSSB (RAJASTHAN STAFF SELECTION BOARD) · PREVIOUS YEAR PAPER WITH ANSWERS

RSSB Junior Scientific Assistant – Chemistry

14 September 2019, Morning

RSSB कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक – रसायन – 14 सितंबर 2019, सुबह की पाली का प्रश्न पत्र, उत्तर सहित

100	120 min	1 / 0	EN + HI
Questions / प्रश्न	Duration / समय	Marks per Q / अंक	Language / भाषा

Booklet code: 68

INSIDE THIS PDF / इस PDF में

Question Paper in English + Hindi, correct option marked in green — Page 2–22
प्रश्न पत्र अंग्रेज़ी + हिंदी में, सही विकल्प हरे रंग में

Official final answer key released by RSSB — Page 22
RSSB द्वारा जारी आधिकारिक अंतिम उत्तर कुंजी

HOW TO USE THIS PAPER / इस पेपर का उपयोग कैसे करें

1. Attempt the paper first as a timed online mock test (link below).
   पहले नीचे दिए लिंक से इसे टाइमर के साथ ऑनलाइन मॉक टेस्ट के रूप में हल करें।
2. Check your score, section-wise analysis and solutions online.
   ऑनलाइन अपना स्कोर, खंड-वार विश्लेषण और हल देखें।
3. Use this PDF for revision. Correct answers are shown in green.
   दोहराने के लिए इस PDF का उपयोग करें। सही उत्तर हरे रंग में दिए गए हैं।

Attempt this paper as a FREE online mock test

इस पेपर को फ्री ऑनलाइन मॉक टेस्ट के रूप में हल करें – टाइमर, स्कोर और हल के साथ

https://quicksarkari.com/rssb-junior-scientific-assistant-chemistry-14-september-2019-morning-mock-test/

All RSSB Junior Scientific Assistant papers and mock tests: **quicksarkari.com/rssb-mock-test/#junior-scientific-assistant**

Join WhatsApp Channel | Join Telegram Channel

RSSB Junior Scientific Assistant – Chemistry Question Paper (English + Hindi)

राजस्थान कर्मचारी चयन बोर्ड – कनिष्ठ वैज्ञानिक सहायक – रसायन प्रश्न पत्र (अंग्रेज़ी + हिंदी)

14 September 2019, Morning · 100 questions · correct answers marked ✔ in green
14 सितंबर 2019, सुबह की पाली · 100 प्रश्न · सही उत्तर हरे रंग में ✔ से चिह्नित

> Official final answer key released by RSSB. Questions are given in English and Hindi as printed in the official paper (language questions in their own language). Questions deleted by RSSB are marked "marks to all". Option (E) "Question not attempted" of the real paper is not shown.
> RSSB द्वारा जारी आधिकारिक अंतिम उत्तर कुंजी। प्रश्न आधिकारिक प्रश्न पत्र के अनुसार अंग्रेज़ी और हिंदी में हैं (भाषा के प्रश्न उसी भाषा में)। RSSB द्वारा हटाए गए प्रश्न "सभी को अंक" से चिह्नित हैं। वास्तविक पेपर का विकल्प (E) "अनुत्तरित प्रश्न" यहाँ नहीं दिखाया गया है।

General Studies

Q.1 Which place in Rajasthan is known for its 'blue pottery' ?
राजस्थान में कौनसा स्थान 'ब्ल्यू पॉटरी' के लिये जाना जाता है ?

(1) Alwar / अलवर
(2) Jaipur / जयपुर ✔
(3) Tonk / टोंक
(4) Bharatpur / भरतपुर

Q.2 Which one of the following is wrongly matched ?
निम्नलिखित में से कौनसा युग्म गलत सुमेलित है ?

(1) Ramdevji — Ramdevra / रामदेवजी — रामदेवरा
(2) Pabuji — Kolu / पाबूजी — कोलू
(3) Mallinathji — Kharnal / मल्लीनाथजी — खरनाल ✔
(4) Gogaji — Dadrewa / गोगाजी — ददरेवा

Q.3 The fort Junagarh was built by -
जुनागढ़ किले का निर्माण करवाने वाला था –

(1) Rai Singh / रायसिंह ✔
(2) Kalyanmal / कल्याणमल
(3) Anoop Singh / अनूपसिंह
(4) Sur Singh / सूरसिंह

Q.4 Which ruler of Bikaner was given the title of 'Mahi Maratib' by Aurangzeb as he was influenced by his bravery ?
बीकानेर के कौन से शासक को उसकी वीरता से प्रभावित होकर औरंगज़ेब ने 'माही मरातिब' की उपाधि दी ?

(1) Rao Dalpat Singh / राव दलपतसिंह
(2) Rao Sur Singh / राव सूरसिंह
(3) Rao Karna Singh / राव कर्णसिंह
(4) Rao Anoop Singh / राव अनूपसिंह ✔

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.5 Who was the founder of the Guhil Dynasty of Dungarpur State ?

डूँगरपुर राज्य में गुहिल राजवंश का संस्थापक कौन था ?

(1) Askaran / आसकरण

(2) Sesmal / सेसमल

(3) Samant Singh / सामन्तसिंह

(4) **Udai Singh / उदयसिंह ✔**

Q.6 Ganeshwar Civilization was situated in _____.

गणेश्वर की सभ्यता _____ में स्थित थी ।

(1) Nagaur / नागौर

(2) Bundi / बूंदी

(3) Bhilwara / भीलवाड़ा

(4) **Sikar / सीकर ✔**

Q.7 When was 'Dakan Pratha' banned in Udaipur State ?

उदयपुर राज्य में 'डाकन प्रथा' पर प्रतिबन्ध कब लगाया गया ?

(1) 1850 / 1850 में

(2) **1853 / 1853 में ✔**

(3) 1855 / 1855 में

(4) 1858 / 1858 में

Q.8 The princely state, which was not part of Rajasthan Union formed on 25th March, 1948 ?

देशी रियासत, जो 25 मार्च, 1948 को गठित संयुक्त राजस्थान का हिस्सा नहीं थी ?

(1) Bundi / बूंदी

(2) Pratapgarh / प्रतापगढ़

(3) **Udaipur / उदयपुर ✔**

(4) Shahpura / शाहपुरा

Q.9 The 'Vidhya Pracharini Sabha' which was established during the Bijolian Peasant Movement was propounded by -

बिजौलिया किसान आन्दोलन के दौरान प्रवर्तित 'विद्या प्रचारिणी सभा' के प्रवर्तक थे –

(1) Ramnarayan Choudhary / रामनारायण चौधरी

(2) **Vijay Singh Pathik / विजयसिंह पथिक ✔**

(3) Manikyalal Verma / माणिक्यलाल वर्मा

(4) Jamna Lal Bajaj / जमना लाल बजाज

Q.10 Who among the following negotiated subordinate alliances of 1817-18 with Princely states of Rajasthan ?

निम्नलिखित में से किसने राजपुताना की देशी रियासतों के साथ 1817-18 की अधीनस्थ सन्धि की बातचीत की थी ?

(1) **Charles Metcalf / चार्ल्स मैटकॉफ ✔**

(2) Arthur Wellesley / आर्थर वेलेजली

(3) John George / जॉन जॉर्ज

(4) David Ochterlony / डेविड ऑक्टरलोनी

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.11 Param Vir Chakra awardee Major Shaitan Singh belonged to -
परमवीर चक्र विजेता मेजर शैतान सिंह सम्बन्धित थे –

(1) Jodhpur / जोधपुर से ✔
(2) Sikar / सीकर से
(3) Barmer / बाड़मेर से
(4) Jaisalmer / जैसलमेर से

Q.12 Which historical heritage site of Rajasthan has been included in the UNESCO's World Heritage list ?
राजस्थान की किस ऐतिहासिक धरोहर को युनेस्को की वर्ल्ड हेरिटेज सूची में शामिल किया गया है ?

(1) Havelis of Jaisalmer / जैसलमेर की हवेलियाँ
(2) Sariska Palace / सरिस्का पैलेस
(3) Jantar Mantar Observatory / जन्तर मन्तर वेधशाला ✔
(4) Sat Saheli Temple / सात सहेली मन्दिर

Q.13 'Pachhewda' refers to -
'पछेवड़ा' संदर्भित है –

(1) Costume / परिधान ✔
(2) Turban / पगड़ी
(3) Jewellery / आभूषण
(4) Utensil / बर्तन

Q.14 The folk dance form related to Garasia Tribe is -
गरासिया जनजाति से सम्बन्धित लोक–नृत्य शैली है –

(1) Valar / वालर ✔
(2) Gavari / गवरी
(3) Terahtali / तेरहताली
(4) Chari / चरी

Q.15 Which among the following dialects is not a sub-dialect of 'Dhundhari' ?
निम्नलिखित बोलियों में से कौन–सी ढुँढाड़ी की उप बोली नहीं है ?

(1) Ahirwati / अहीरवाटी ✔
(2) Torawati / तोरावाटी
(3) Rajawati / राजावाटी
(4) Nagarchol / नागरचोल

Q.16 Which river of Rajasthan mean 'Hope of the Forests' in local language ?
राजस्थान की किस नदी को स्थानीय भाषा में 'वन की आशा' कहा जाता है ?

(1) Mahi / माही
(2) Banas / बनास ✔
(3) Som / सोम
(4) Mendha / मेन्धा

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.17 Which one of the following districts in Rajasthan is a part of Very-Humid Climate region ?
निम्नलिखित राजस्थान के जिलों में से कौनसा एक अति–आर्द्र जलवायु प्रदेश का भाग है ?

(1) Ajmer / अजमेर
(2) Rajsamand / राजसमंद
(3) **Baran / बारां ✔**
(4) Dausa / दौसा

Q.18 From which district of Rajasthan does the tropic of cancer pass through ?
राजस्थान के निम्नलिखित में से किस जिले से होकर कर्क रेखा गुजरती है ?

(1) Ganganagar / गंगानगर
(2) **Banswara / बाँसवाड़ा ✔**
(3) Kota / कोटा
(4) Jhalawar / झालावाड़

Q.19 Which one of the following lakes of Rajasthan is not covered under 'National Lake Conservation Programme' ?
निम्नलिखित झीलों में से राजस्थान की कौनसी झील 'राष्ट्रीय झील संरक्षण कार्यक्रम' के अंतर्गत नहीं आती है ?

(1) Pushkar / पुष्कर
(2) Aana Sagar / आना सागर
(3) Fateh Sagar / फतेह सागर
(4) **Bhopal Sagar / भोपाल सागर ✔**

Q.20 'Nal' Airport is situated at -
'नाल' हवाईअड्डा अवस्थित है –

(1) Jaisalmer / जैसलमेर में
(2) **Bikaner / बीकानेर में ✔**
(3) Jalore / जालौर में
(4) Sirohi / सिरोही में

Q.21 What is the full form of JFM with related to forest management ?
'JFM' का पूरा नाम क्या है ?

(1) **Joint Forest Management / संयुक्त वन प्रबंधन ✔**
(2) Junior Forest Management / कनिष्ठ वन प्रबंधन
(3) Jury Forest Management / ज्यूरी वन प्रबंधन
(4) Jaipur Forest Management / जयपुर वन प्रबंधन

Q.22 Which one of the following sheep breed is known as 'Chakari' ?
निम्नलिखित में से कौनसी भेड़ की नस्ल 'चकरी' के नाम से जानी जाती है ?

(1) **Magara / मगरा ✔**
(2) Nali / नाली
(3) Pugal / पूगल
(4) Sonari / सोनाड़ी

Q.23 Golia and Hanotiya in Rajasthan have the reserves of -
राजस्थान में गोलिय व हनोतिया में भण्डार है –

(1) Copper / ताँबे के ✔
(2) Silver / चाँदी के
(3) Tungsten / टंगस्टन के
(4) Manganese / मैंग्नीज़ के

Q.24 In Rajasthan, maximum administrative forest areas fall under which of the following categories ?
राजस्थान में अधिकतम प्रशासनिक वन क्षेत्र निम्नलिखित श्रेणियों में से किससे सम्बंधित हैं ?

(1) Protected Forest / संरक्षित वन ✔
(2) Reserve Forest / आरक्षित वन
(3) Restricted Forest / वर्जित वन
(4) Unclassified Forest / अवर्गीकृत वन

Q.25 Which of the following pair is correctly matched ?
Area - District
निम्नलिखित में से कौनसा युग्म सुमेलित है ?
क्षेत्र – जिला

(1) Bangar - Bundi / बांगर – बूँदी
(2) Vagad - Banswara / वागड – बाँसवाड़ा ✔
(3) Bhakar - Sikar / भाकर – सीकर
(4) Girwa - Dungarpur / गिरवा – डूँगरपुर

Q.26 Which of the following crop is known as 'White Gold' ?
निम्नलिखित में से कौनसी फसल 'सफेद सोना' के नाम से जानी जाती है ?

(1) Soyabean / सोयाबीन
(2) Tobacco / तम्बाकू
(3) Cotton / कपास ✔
(4) Wheat / गेहूँ

Q.27 'National Research Centre for Arid Horticulture' is situated at which of the following place ?
'राष्ट्रीय शुष्क बागवानी अनुसंधान संस्थान' निम्नलिखित में से किस स्थान पर स्थित है ?

(1) Jodhpur / जोधपुर
(2) Jaisalmer / जैसलमेर
(3) Barmer / बाड़मेर
(4) Bikaner / बीकानेर ✔

Q.28 Adwana dam is located in which of the following district of Rajasthan ?
अड़वाना बाँध राजस्थान के निम्नलिखित में से किस जिले में स्थित है ?

(1) Barmer / बाड़मेर
(2) Chittorgarh / चित्तौड़गढ़
(3) Jaipur / जयपुर
(4) Bhilwara / भीलवाड़ा ✔

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.29 Which of the following is known as 'Desert Ganga' or 'Maru Ganga' ?

निम्नलिखित में से किसे 'मरु गंगा' कहा जाता है ?

(1) Indira Gandhi Canal Project / इंदिरा गाँधी नहर परियोजना ✔

(2) Desert Area Development Programme / मरु क्षेत्र विकास कार्यक्रम

(3) Narmada Canal Project / नर्मदा नहर परियोजना

(4) Integrated Area Development Programme / समन्वित क्षेत्र विकास कार्यक्रम

Q.30 Which type of soil is mainly found in Nagaur, Pali, Barmer and Jaisalmer districts of Rajasthan ?

राजस्थान के नागौर, पाली, बाड़मेर एवं जैसलमेर जिलों में मुख्यतः कौनसी मृदा पाई जाती है ?

(1) Sandy soil / बलुई मृदा ✔

(2) Black soil / काली मृदा

(3) Red soil / लाल मृदा

(4) Yellow soil / पीली मृदा

Q.31 According to Graham's law, at a given temperature the ratio of the rates of diffusion r_A/r_B of gases A and B is given by -

ग्राहम नियम के अनुसार, दिए हुये तापमान पर A और B गैसों के विसरण की गतियों का अनुपात r_A/r_B, बराबर होगा –

(1) $(P_A/P_B)(M_A/M_B)^{1/2}$

(2) $(M_A/M_B)(P_A/P_B)^{1/2}$

(3) $\mathbf{(P_A/P_B)(M_B/M_A)^{1/2}}$ **✔**

(4) $(M_A/M_B)(P_B/P_A)^{1/2}$

Q.32 When impurity is added to a liquid, the surface tension will -

एक द्रव में जब अशुद्धि मिलायी जाती है तो उसका पृष्ठ तनाव –

(1) Decreases / घटेगा ✔

(2) Increases / बढेगा

(3) First decreases and then increases / पहले घटेगा तथा फिर बढेगा

(4) Remains same / समान रहेगा

Q.33 The unit of 'coefficient of viscosity' is -

श्यानता गुणांक की इकाई है –

(1) kg m^{-1} s / किग्रा·मीटर$^{-1}$ से

(2) $\mathbf{kg\ m^{-1}\ s^{-1}}$ **/** $\mathbf{किग्रा{\cdot}मीटर^{-1}\ से^{-1}}$ **✔**

(3) kg m^2 s / किग्रा·मीटर^2 से

(4) kg m s^{-1} / किग्रा·मीटर से$^{-1}$

Q.34 If the liquid is in equilibrium with its vapours at its boiling point, then the molecules in the two phases have equal -

यदि एक द्रव अपने क्वथनांक पर अपनी वाष्प के साथ साम्यावस्था में है, तो अणु की इन दोनों प्रावस्थाओं में समान होगी –

(1) Potential energy / स्थितिज ऊर्जा

(2) Kinetic energy / गतिज ऊर्जा ✔

(3) Total energy / कुल ऊर्जा

(4) Intermolecular forces / अन्तरआण्विक आकर्षण बल

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.35 Correct relationship between coefficient of viscosity and temperature is -
श्यानता गुणांक और ताप के बीच में सही सम्बन्ध है –

(1) $\eta = A\, e^{\{E_a/RT\}}$ ✔

(2) $\eta = A\, e^{\{-E_a/RT\}}$

(3) $\eta = A\, e^{\{E_aRT\}}$

(4) $\eta = A\, e^{\{-E_aRT\}}$

Q.36 The fraction of volume occupied by atoms in body centered cubic unit cell is -
कायकेन्द्रित घनीय इकाईकोष्टिका में परमाणुओं द्वारा घेरे हुये आयतन का अंश है –

(1) 0.32

(2) 0.48

(3) **0.68** ✔

(4) 0.74

Q.37 Which of the following statements is not correct ?
निम्न में से कौन–सा कथन असत्य है ?

(1) **NaCl has Frenkel defect and CaF_2 has Schottky defect / NaCl में फ्रेंकल त्रुटि होती है और CaF_2 में शॉटकी त्रुटि** ✔

(2) AgCl has Frenkel defect and CsCl has Schottky defect / AgCl में फ्रेंकल त्रुटि होती है तथा CsCl में शॉटकी त्रुटि

(3) Frenkel defect and Schottky defect are Stocichiometric defect / फ्रेंकल त्रुटि व शॉटकी त्रुटि दोनों स्टाइकियोमितीय त्रुटि है ।

(4) AgBr shows both Frenkel as well as Schottky defect / AgBr फ्रेंकल व शॉटकी दोनों त्रुटियों को प्रदर्शित करता है ।

Q.38 The value of osmotic pressure depends on -
परासरण दाब का मान निर्भर करता है –

(1) **Concentration of solute / विलेय की सान्द्रता पर** ✔

(2) Concentration of solvent / विलायक की सान्द्रता पर

(3) Concentration of solution / विलयन की सान्द्रता पर

(4) Concentration of substrate / अधःस्तर की सान्द्रता पर

Q.39 Which of the following depends on the temperature ?
निम्न में से कौन ताप पर निर्भर करता है ?

(1) **Molarity / मोलरता** ✔

(2) Molality / मोललता

(3) Mole fraction / मोल भिन्न

(4) Weight percentage / भार प्रतिशत

Q.40 Solubility of a gas in liquid increases with -
एक गैस की द्रव में विलेयता बढती है –

(1) Increase in pressure and increase in temperature / दाब बढाने पर और ताप भी बढाने पर

(2) **Increase in pressure and decrease in temperature / दाब बढाने पर और ताप कम करने पर** ✔

(3) Decrease in pressure and decrease in temperature / दाब कम करने पर और ताप कम करने पर

(4) Decrease in pressure and increase in temperature / दाब कम करने पर और ताप बढाने पर

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.41 If V is the velocity, E is the electric field then the electrophoretic mobility is given by -
यदि V वेग है व E विद्युतक्षेत्र है तो वैद्युतकण संचलन गतिशीलता का मान होगा–

(1) E/V
(2) **V/E ✔**
(3) 1/EV
(4) EV

Q.42 Which of the following is a corrosive poison -
निम्न में से कौनसा क्षयकारी विष है ?

(1) **Strong acid / प्रबल अम्ल ✔**
(2) Mercury / मरकरी
(3) Opium / ओपियम
(4) Alcohol / एल्कॉहल

Q.43 Phosphine liberated in the stomach in aluminium phosphide poisoning is toxic to all except -
एल्यूमीनियम फॉस्फाइड विषाक्तता में पेट में मुक्त फॉस्फीन किसको छोड़कर बाकी सभी के लिये विषाक्त है ?

(1) Lungs / फेफड़े
(2) **Kidneys / किडनी ✔**
(3) Liver / यकृत
(4) Heart / हृदय

Q.44 Which of the following is a deadly poison ?
निम्नलिखित में से कौनसा घातक जहर है ?

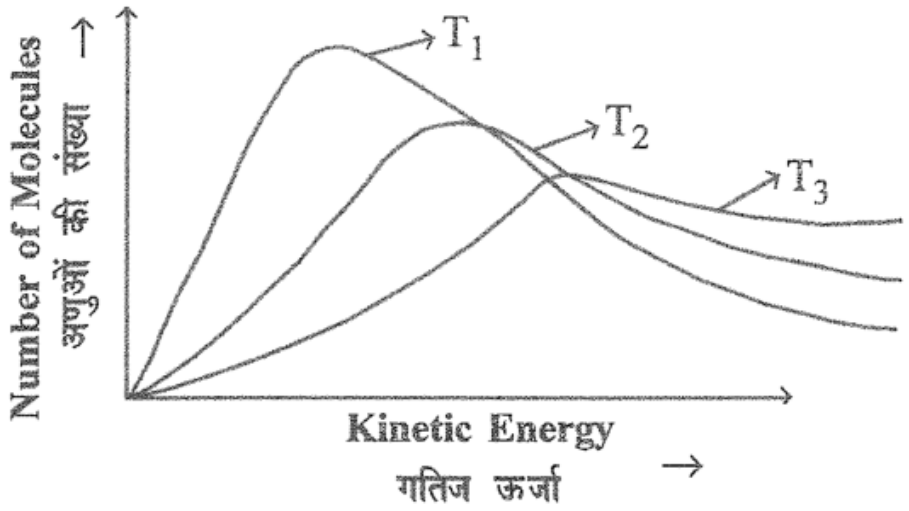
(1) $KClO_3$
(2) $KMnO_4$
(3) **KCN ✔**
(4) KOH

Q.45 Regulatory toxicology aims at guarding the public from dangerous chemical exposures, and depends primarily on which form of study ?
नियमित विषविज्ञान का उद्देश्य खतरनाक रसायनिक जोखिमों से जनता की रक्षा करना है। यह मुख्य रूप से अध्ययन के निम्नलिखित में से किस रूप पर निर्भर करता है ?

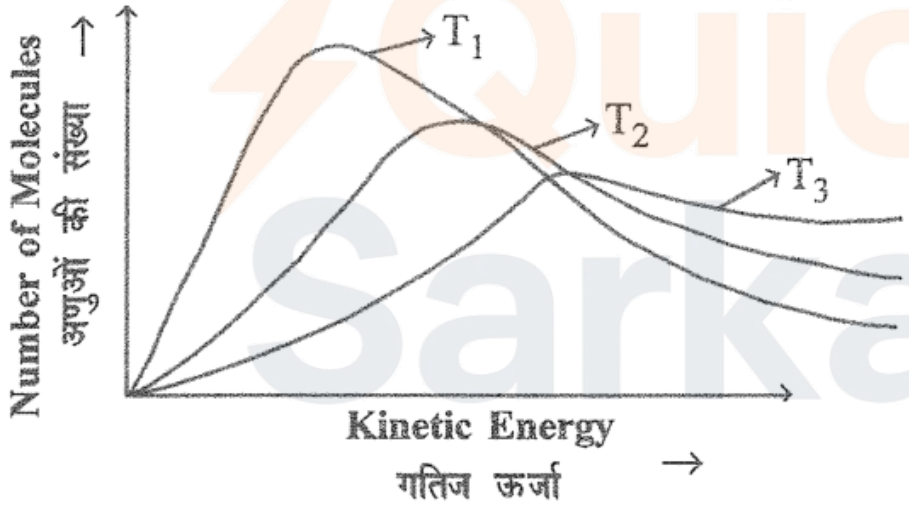
(1) Observational human studies / अवलोकन मानव अध्ययन
(2) **Controlled laboratory animal studies / नियंत्रित प्रयोगशाला पशु अध्ययन ✔**
(3) Controlled human studies / नियंत्रित मानव अध्ययन
(4) Environmental studies / पर्यावरण अध्ययन

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.46 A curve is shown for the variation of number of molecules with kinetic energy at different temperatures, (T_1, T_2, T_3). Correct relationship between T_1, T_2 and T_3 is -



एक वक्र प्रदर्शित किया गया है जो भिन्न-भिन्न ताप (T_1, T_2, T_3) पर अणुओं की संख्या का गतिज ऊर्जा के साथ परिवर्तन प्रदर्शित करता है, T_1, T_2 व T_3 के बीच में सही सम्बन्ध है –



(1) $T_1 > T_2 > T_3$

(2) **$T_1 < T_2 < T_3$ ✔**

(3) $T_1 = T_2 = T_3$

(4) $T_1 < T_2 > T_3$

Q.47 When anions leave the normal lattice site and electron occupies interstitial sites in its crystal lattice, it is called -

जब ऋणायन सामान्य जालक स्थल को छोड़ देता है तथा इलैक्ट्रॉन क्रिस्टल जालक में अन्तराकाशी स्थान को ग्रहण कर लेता है, तो यह कहलाता है –

(1) Schottky defect / शॉटकी त्रुटि

(2) Frenkel defect / फ्रेंकल त्रुटि

(3) **Metal excess defect / धातु आधिक्य त्रुटि ✔**

(4) Stoichiometric defect / स्टॉकियोमितीय त्रुटि

Q.48 Creation of holes due to transfer of a cation from its lattice point to interstitial site is called -
एक धनायन के, इसके जालक बिन्दु से अन्तराकाशी बिन्दु की ओर जाने के कारण, छिद्र बन जाता है । क्रिस्टल में उत्पन्न इस दोष को कहते है –

(1) Schottky defect / शॉटकी त्रुटि
(2) **Frenkel defect / फ्रेंकल त्रुटि ✔**
(3) Metal excess defect / धातुआधिक्य त्रुटि
(4) F-centre formation / F-केंद्र निर्माण

Q.49 For an ideal solution, which one is incorrect ?
एक आदर्श विलयन के लिए, निम्न में से कौनसा असत्य है ?

(1) $\Delta H_{min} = 0$
(2) $\Delta V_{min} = 0$
(3) $\Delta P = P_{obs} - P_{\text{calculate by Raoult's law}} = 0$ / $\Delta P = P_{\text{प्रेक्षित}} - P_{\text{राउल्ट नियम के द्वारा परिकलित मान}} = 0$
(4) **$\Delta G_{min} = 0$ ✔**

Q.50 Which technique is used for the separation of charged particles by applying electric field ?
आवेशित कणों को विद्युतक्षेत्र लगाकर किस तकनीक द्वारा पृथक किया जाता है ?

(1) Chromatography / क्रोमेटोग्राफी (वर्ण लेखी)
(2) Fluorescence / प्रतिदीप्ति
(3) Solvent extraction / विलायक निष्कर्षण
(4) **Electrophoresis / वैद्युतकण संचलन ✔**

Q.51 Which of the following sol will be negatively charged ?
निम्न में से कौनसा सॉल ऋणावेशित होगा ?

(1) Titanium oxide / टाइटेनियम ऑक्साइड
(2) **Arsenious sulfide / आर्सीनियस सल्फाइड ✔**
(3) Ferric oxide / फैरिक ऑक्साइड
(4) Ferric hydroxide / फैरिक हाइड्रॉक्साइड

Q.52 Electrophoresis can not be used for separation of -
वैद्युतकण संचलन को किसके पृथक्करण के लिए प्रयुक्त नहीं किया जा सकता है ?

(1) Proteins / प्रोटीन के
(2) Aminoacids / एमीनो अम्ल के
(3) Nuclic acids / न्यूक्लिक अम्ल के
(4) **Lipids / लिपिड के ✔**

Q.53 In ideal gas equation, PV = nRT, the value of universal gas constant (R) would depend only on -
आदर्श गैस समीकरण, PV = nRT में सार्वत्रिक गैस नियतांक R का मान केवल निर्भर करता है –

(1) The nature of the gas / गैस की प्रकृति पर
(2) **The units of measurement / मापन की इकाइयों पर ✔**
(3) The temperature of the gas / गैस के ताप पर
(4) The pressure of the gas / गैस के दाब पर

Q.54 The correct expression for pressure exerted by a gas on the wall of container is -
एक गैस द्वारा पात्र की दीवारों पर लगाये गये दाब के लिए सही व्यंजक है –

(1) $p = mnc^2/3l^3$ ✔

(2) $p = mnc/3l^3$

(3) $p = mc^2/3l^2$

(4) $p = mc^2/2l^3$

Q.55 According to kinetic theory of gases for a diatomic molecule :
गैसों के गतिज सिद्धान्त के अनुसार द्विपरमाणुक अणु के लिए –

(1) The pressure exerted by the gas is proportional to the mean velocity of the molecule. / गैस के द्वारा उत्पन्न दाब अणु के माध्य वेग के समानुपाती होता है ।

(2) The pressure exerted by the gas is proportional to the root mean square velocity of the molecule. / गैस के द्वारा उत्पन्न दाब, अणु के वर्ग माध्य मूल वेग के समानुपाती होता है ।

(3) The root mean square velocity of the molecule is inversely proportional to the temperature. / अणु का वर्ग माध्य मूल वेग, ताप के व्युत्क्रमानुपाती होता है ।

(4) **The mean translational kinetic energy of the molecule is proportional to the absolute temperature. / अणु की माध्य स्थानान्तरीय गतिज ऊर्जा परमताप के समानुपाती होती है ।** ✔

Q.56 The size of the particle of precipitate will be large if
अवक्षेप के कणों का आकार बड़ा होगा, यदि

(1) relative supersaturation is large / आपेक्षिक अतिसंतृप्तता ज्यादा होगी

(2) **relative supersaturation is small / आपेक्षिक अतिसंतृप्तता कम होगी** ✔

(3) the degree of supersaturation is large / अतिसंतृप्तता ज्यादा होगी

(4) none of the above / उपरोक्त में से कोई नहीं

Q.57 On performing chloroform layer test, if brown layer is formed, which of the following will be present ?
क्लोरोफार्म परत परीक्षण करने पर भूरी परत बनती है तो निम्न में से क्या उपस्थित होगा ?

(1) I^-

(2) Cl^-

(3) **Br^-** ✔

(4) CO_3^{-2}

Q.58 1 cm^3 of a solution Q was added into two separate test tubes.
To one of the test tubes, aqueous NaOH was added gradually. White precipitate was obtained which in excess aq.NaOH becomes soluble. To the other test tube liquid ammonia was added gradually. White ppt. which is insoluble in excess liquid NH_3 is obtained.
What could solution Q contains ?

1 cm^3 Q विलयन को दो अलग-अलग परखनलियों में ड़ाला गया ।
उनमें से एक परखनली में जलीय NaOH को धीरे-धीरे ड़ाला गया । एक सफेद अवक्षेप प्राप्त होता है, जो कि NaOH की अधिक मात्रा में घुलनशील है । दूसरी परखनली में, द्रव NH_3 (अमोनिया) को धीरे-धीरे मिलाया जाता है । एक सफेद अवक्षेप जो कि द्रव NH_3 के आधिक्य में अविलेय है, प्राप्त होता है ।
Q विलयन में क्या हो सकता है ?

(1) $PbCl_2$
(2) **$AlCl_3$ ✔**
(3) $CaCl_2$
(4) NH_4Cl

Q.59 Which of the following metal does not give Borax Bead Test ?
निम्न में से कौन-सी धातु बॉरेक्स-मनका (बीड़) परीक्षण नहीं देती ?

(1) Cr
(2) Ni
(3) **Pb ✔**
(4) Mn

Q.60 Values of dissociation constants of some acids are given below. Arrange them in the increasing order of acidic strength.
$H_2SO_3 = 1.3 \times 10^{-2}$
$HNO_2 = 4 \times 10^{-4}$
$CH_3COOH = 1.8 \times 10^{-5}$
$HCN = 4 \times 10^{-10}$
नीचे कुछ अम्लों के वियोजन स्थिरांक मान दिए गए हैं । इन्हें अम्लीय प्रबलता के बढ़ते हुए क्रम में जमाइए।
$H_2SO_3 = 1.3 \times 10^{-2}$
$HNO_2 = 4 \times 10^{-4}$
$CH_3COOH = 1.8 \times 10^{-5}$
$HCN = 4 \times 10^{-10}$

(1) **$HCN < CH_3COOH < HNO_2 < H_2SO_3$ ✔**
(2) $CH_3COOH < HNO_2 < HCN < H_2SO_3$
(3) $CH_3COOH < HCN < H_2SO_3 < HNO_2$
(4) $HNO_2 < H_2SO_3 < CH_3COOH < HCN$

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.61 If pH = 1 of a solution, then what weight of HCl is present in 1 litre solution ?

यदि विलयन का pH मान 1 हो तो विलयन के 1 लिटर में HCl का कितना भार उपस्थित होगा ?

(1) 36.5 g

(2) **3.65 g ✔**

(3) 0.365 g

(4) 0.300 g

Q.62 pKa values of two acids A and B are 4 and 5 respectively. The strengths of these 2 acids are related as -

दो अम्ल A तथा B के pKa के मान क्रमश: 4 व 5 हैं । दोनों अम्लों की प्रबलता कैसे संबंधित है ?

(1) **Acid A is 10 times stronger than acid B / अम्ल A, दस गुना ज्यादा प्रबल है अम्ल B से ✔**

(2) Strength of acid A : acid B = 4 : 5 / अम्ल A तथा B की प्रबलता (A : B) = 4 : 5 है

(3) The strengths of two acids can not be compared / दोनों अम्लों की प्रबलता तुलनात्मक नहीं हो सकती

(4) Acid B is 10 times stronger than acid A / अम्ल B, दस गुना ज्यादा प्रबल है अम्ल A से

Q.63 What will be pH of 0.001 M $Ba(OH)_2$ solution ?

0.001 M $Ba(OH)_2$ विलयन का pH क्या होगा ?

(1) 2

(2) 8.4

(3) **11.3 ✔**

(4) 2.7

Q.64 Which of the following compound is most volatile ?

निम्न में से सबसे अधिक वाष्पशील यौगिक कौन सा है ?

(1) HF

(2) **HCl ✔**

(3) HBr

(4) HI

Q.65 Oxidation number of oxygen is +2 in which compound ?

किस यौगिक में ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण संख्या +2 है ?

(1) H_2O_2

(2) CO_2

(3) H_2O

(4) **OF_2 ✔**

Q.66 The four quantum numbers n = 4, l = 0, m = 0 and s = -1/2 represent the metal -

चार क्वांटम संख्यायें, n = 4, l = 0, m = 0 तथा s = -1/2 , किस धातु को दर्शाती हैं ?

(1) Sr

(2) **Ca ✔**

(3) Na

(4) Mg

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.67 Which orbital does not have nodal plane ?

किस कक्षक का नोड़ल तल नहीं होता है ?

(1) s– ✔

(2) p–

(3) f–

(4) d–

Q.68 The correct increasing order of ionisation energy is -

आयनन ऊर्जा के बढ़ने का सही क्रम है –

(1) Be < B < C < N

(2) B < Be < C < N ✔

(3) C < N < Be < B

(4) N < C < Be < B

Q.69 The tendency to show inert-pair effect follows the order -

निष्क्रिय-युग्म प्रभाव अथवा जड़-जोड़ी प्रभाव को दर्शाने की प्रवृत्ति का सही क्रम है –

(1) B < Al < Ga < In < Tl ✔

(2) Ga > In > Tl > B > Al

(3) Ga < In < Tl < B < Al

(4) B ≈ Al > Ga > Tl > In

Q.70 Which of the following pairs of substances are structurally not similar ?

निम्नलिखित में से कौनसा पदार्थों का जोड़ा संरचनात्मक रूप से समान नहीं है ?

(1) Diamond and Silicon carbide / डायमण्ड (हीरा) तथा सिलिकोन कार्बाइड

(2) Boron nitride and Graphite / बॉरोन नाइट्राइड तथा ग्रेफाइट

(3) Borazene and Benzene / बॉराज़ीन तथा बेन्जीन

(4) Diborane and Hydrazine / डाइबोरेन तथा हाइड्राज़ीन ✔

Q.71 Yellow ammonium sulphide is suitable reagent for the separation of which of the following ?

पीला अमोनियम सल्फाइड निम्न में से किसके पृथक्करण के लिए उपयुक्त अभिकर्मक है ?

(1) HgS and PbS / HgS तथा PbS

(2) PbS and Ag_2S / PbS तथा Ag_2S

(3) CuS and CdS / CuS तथा CdS

(4) CdS and As_2S_3 / CdS तथा As_2S_3 ✔

Q.72 For the reaction, $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ what will be the unit of equilibrium constant ?

अभिक्रिया $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ के लिए साम्य-स्थिरांक की इकाई क्या होगी ?

(1) Mol^{-1} Litre / मोल$^{-1}$ लिटर

(2) Mol^{-2} Litre / मोल$^{-2}$ लिटर

(3) Mol Litre / मोल लिटर

(4) None of these / इनमें से कोई नहीं ✔

Q.73 Any reaction reaches equilibrium if change in free energy is -

कोई अभिक्रिया साम्य प्राप्त कर लेती है यदि मुक्त ऊर्जा परिवर्तन –

(1) Positive and Large / धनात्मक तथा बड़ा हो

(2) Zero / शून्य हो ✔

(3) Negative and Large / ऋणात्मक तथा बड़ा हो

(4) Negative and Small / ऋणात्मक तथा छोटा हो

Q.74 1 mole of N_2 and 2 moles of H_2 are allowed to react in a 1-dm^3 vessel. At equilibrium, 0.8 moles of NH_3 is formed. The concentration of H_2 in the vessel is -

एक मोल N_2 तथा 2 मोल H_2 को 1 लिटर जार में अभिक्रिया कराई जाती है । साम्यावस्था पर 0.8 मोल NH_3 बनता है । जार में H_2 की सान्द्रता है –

(1) 0.6 mole / 0.6 मोल

(2) 0.8 mole / 0.8 मोल ✔

(3) 0.2 mole / 0.2 मोल

(4) 0.4 mole / 0.4 मोल

Q.75 If the value of equilibrium constant, K_c for the reaction $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ is 7, The equilibrium constant for the reaction $2N_2 + 6H_2 \rightleftharpoons 4NH_3$ will be :

यदि अभिक्रिया $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ के लिए साम्य स्थिरांक K_c का मान 7 है, तो अभिक्रिया $2N_2 + 6H_2 \rightleftharpoons 4NH_3$ के लिए स्थिरांक होगा :

(1) 7

(2) 49 ✔

(3) 14

(4) 28

Q.76 Pick out the isoelectronic structures from the following :

CH_3^+ H_3O^+ NH_3 CH_3^-

I II III IV

निम्न में से समइलेक्ट्रॉनिक संरचना को चुनें –

CH_3^+ H_3O^+ NH_3 CH_3^-

I II III IV

(1) I and II / I तथा II

(2) III and IV / III तथा IV

(3) II, III and IV / II, III तथा IV ✔

(4) I and III / I तथा III

Quick Sarkari

Q.77 Two elements X and Y have the following electronic configurations :

$X = [Ar]\ 4s^2$, $Y = [Ne]\ 3s^2\ 3p^5$

The compound expected to be formed by the combination of X and Y is -

दो तत्वों X तथा Y का निम्नलिखित इलेक्ट्रानिक विन्यास है :

$X = [Ar]\ 4s^2$, $Y = [Ne]\ 3s^2\ 3p^5$

X तथा Y के संयोजन से जो अपेक्षित यौगिक बनेगा, वह है –

(1) XY_2 ✔

(2) X_5Y_2

(3) X_2Y_5

(4) XY_5

Q.78 Number of significant figure in 0.00149 is -

0.00149 में सार्थक अंकों की संख्या है :

(1) 6

(2) 5

(3) 3 ✔

(4) 4

Q.79 Which of the following is NOT a laboratory safety rule ?

निम्नलिखित में से कौनसा प्रयोगशाला सुरक्षा नियम नहीं है ?

(1) Never mix acids with bases / कभी भी अम्ल को क्षार के साथ नहीं मिलाना चाहिए ✔

(2) Should tie back the long hair / लंबे बालों को पीछे बांधकर रखना चाहिए

(3) Never add water to acid / कभी भी पानी को अम्ल में नहीं डालना चाहिए

(4) Use always safety glasses / हमेशा सुरक्षा ग्लास / कांच का उपयोग करें

Q.80 The chemical which cannot be used as dehydrating agent in desiccator while performing gravimetric analysis -

भारात्मक विश्लेषण में वह रसायन जो कि निर्जलीकारक की तरह डेसिकेटर में काम नहीं आता है –

(1) P_2O_5

(2) $CaCO_3$

(3) $Ca(OH)_2$ ✔

(4) Silica Gel

Q.81 The correct statement, out of the following is :

निम्न में से सही कथन है :

(1) R_f value can be negative. / R_f मूल्य ऋणात्मक हो सकता है ।

(2) R_f value is always an integer. / R_f मूल्य हमेशा पूर्णांक होता है ।

(3) R_f value is greater than 1. / R_f मूल्य 1 से बड़ा होता है ।

(4) R_f value lies between 0 and 1. / R_f मूल्य 0 एवं 1 के मध्य (बीच) में होता है । ✔

Q.82 In which type of chromatography the stationary phase held in a narrow tube and the mobile phase is forced through it under pressure ?

निम्न में से किस वर्णलेखन में स्थिर अवस्था को संकीर्ण नली में लिया जाता है और चलीय अवस्था का दाब लगाकर बलपूर्वक प्रवाहित किया जाता है ?

(1) Column chromatography / स्तंभ वर्णलेखन ✔

(2) Paper chromatography / कागज़ वर्णलेखन

(3) Liquid chromatography / तरल वर्णलेखन

(4) Gas chromatography / गैस वर्णलेखन

Q.83 The size exclusion chromatography that separates the analytes on the basis of size is a type of :

आकार अपवर्जन वर्णलेखन, जो ऐनेलाइट्स का विभाजन उनके आकार के आधार पर करता है, एक प्रकार है :

(1) Ion-exchange / ऑयन एक्सचेंज का

(2) Paper chromatography / कागज़ वर्णलेखन का

(3) Gel permeation chromatography / जेल पर्मिएशन वर्णलेखन ✔

(4) Thin layer chromatography / थिन लेयर वर्णलेखन (पतली परत वर्णलेखन)

Q.84 In Normal Phase HPLC, the mobile and stationary phase, respectively are :

सामान्य चरण HPLC में, गतिक एवं स्थिर चरण, क्रमश: हैं :

(1) Both polar / दोनों ध्रुवीय

(2) Both non polar / दोनों अध्रुवीय

(3) Polar and Non-polar / ध्रुवीय एवं अध्रुवीय

(4) Non-polar and Polar / अध्रुवीय एवं ध्रुवीय ✔

Q.85 Walden Inversion is generally seen in -

वॉल्डन प्रतीपन आमतौर पर देखा जाता है –

(1) S_N1CB reaction / S_N1CB अभिक्रिया में

(2) S_N2 reaction / S_N2 अभिक्रिया में ✔

(3) E1 reaction / E1 अभिक्रिया में

(4) E2 reaction / E2 अभिक्रिया में

Q.86 Which compound can exist as stereoisomer ?

कौनसा यौगिक त्रिविम समावयवी है ?

(1) CH_3-CH_2-CHO

(2) CH_3-CH_2-CO-CH_3

(3) CH_3-$CH(CH_3)_2$

(4) CH_3-CH_2-CH(OH)-CH_3 ✔

Q.87 Which of the molecule has a Chiral centre ?

निम्न में से कौनसा अणु में किरेल केन्द्र है ?

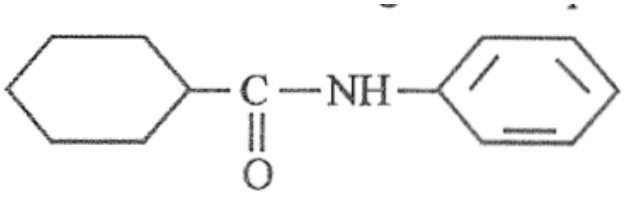
(1) 2, 3-dimethyl butane / 2, 3-डाईमेथिल ब्यूटेन

(2) 2-methyl butane / 2-मेथिल ब्यूटेन

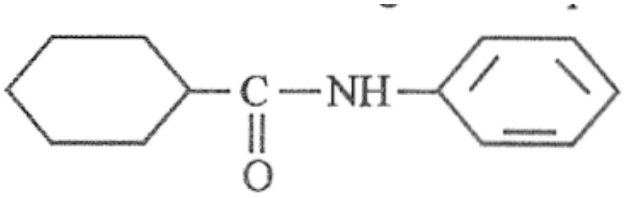
(3) 3-methyl pentane / 3-मेथिल पेन्टेन

(4) 2, 3-dimethyl pentane / 2,3-डाइमेथिल पेन्टेन ✔

Q.88 The IUPAC name of the given compound is :



दिये गये यौगिक का IUPAC नाम है :



(1) N-phenyl-N-cyclohexylmethanamide / N-फेनिल-N-साइक्लोहेक्ज़ाइलमिथेनामाइड

(2) N-cyclohexylbenzamide / N-साइक्लोहेक्ज़ाइलबेंजामाइड

(3) N-cyclohexyl-N-phenylmethanamide / N-साइक्लोहेक्ज़ाइल-N-फेनिलमिथेनामाइड

(4) **N-phenylcyclohexanecarboxamide / N-फेनिलसाइक्लोहेक्सेनकारबोक्सामाइड ✔**

Q.89 Which of the following is the common functional group in an alkaloid structure ?

एल्केलोइड की संरचना में सामान्यतः निम्न में से कौनसा क्रियात्मक समूह होता है ?

(1) **Amine / एमीन ✔**

(2) Carboxylic acid / कार्बोक्सिलीक अम्ल

(3) Amide / एमाइड

(4) Ketone / किटोन

Q.90 Antimalarials are -

मलेरिया प्रतिरोधी है –

(1) **Cinchona alkaloids / सिनकोना एल्केलाइड ✔**

(2) Opium alkaloids / ओपियम एल्केलाइड

(3) Coca alkaloids / कोका एल्केलाइड

(4) Tobacco alkaloids / टोबेको एल्केलाइड

Q.91 Which of the following group constitute coca alkaloids ?

निम्न में से कौनसा समूह कोका एल्केलाइड को दर्शाता है ?

(1) Cocaine, Morphine, Codeine / कोकेन, मोरफिन, कोडिन

(2) **Hygrine, Cocaine, Ecgonine / हायग्रिन, कोकेन, एक्गोनिन ✔**

(3) Atropine, Hygrine, Ecgonine / एट्रोपिन, हायग्रिन, एक्गोनिन

(4) Cocaine, Nicotine, Brucine / कोकेन, निकोटिन, ब्रूसिन

Q.92 The alkaloid used in ophthalmology to dilate pupil of the eye is :

वह एल्कलॉयड जो नेत्र विज्ञान में आँख की पुतली को विस्तारित करने में काम आता है, है :

(1) Morphine / मॉरफीन

(2) Codeine / कोडीन

(3) **Atropine / एट्रोपीन ✔**

(4) Piperine / पाईपरीन

Q.93 When propionic acid is treated with aq.$NaHCO_3$, CO_2 is liberated. The 'C' of CO_2 comes from :

जब प्रोपियोनिक अम्ल की अभिक्रिया जलीय $NaHCO_3$ से होती है, तब CO_2 बाहर निकलती है । CO_2 का 'C' आता है :

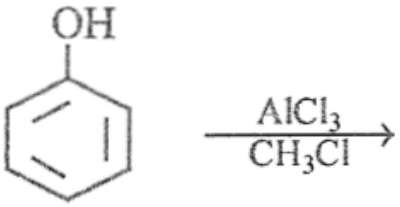
(1) Methyl group / मेथिल ग्रुप (समूह) से

(2) Carboxylic acid group / कार्बोक्सिलिक अम्ल ग्रुप से

(3) Methylene group / मेथिलीन ग्रुप से

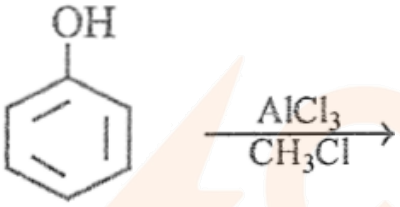
(4) **Bicarbonate / बाईकार्बोनेट से ✓**

Q.94 Predict the major product in the following reaction -



(A) m–chlorophenol

निम्नलिखित अभिक्रिया का मुख्य उत्पाद बताइए –



(A) m–chlorophenol

(1) m-chlorophenol / m-क्लोरोफिनोल

(2) o-chlorophenol / o-क्लोरोफिनोल

(3) **p-hydroxytoluene / p-हाइड्रोक्सीटॉलूइन ✓**

(4) m-hydroxytoluene / m-हाइड्रोक्सीटॉलूइन

Q.95 Methylethyl ketone is the oxidation product of :

इनमें से किसका ऑक्सीकरण उत्पाद मिथाइल एथिल कीटोन है ?

(1) 1-Pentanol / 1-पेंटेनॉल

(2) Tertiary Butylalcohol / तृतीयक ब्युटाइलएल्कोहॉल

(3) **2-Butanol / 2-ब्युटेनोल ✓**

(4) 2-Propanol / 2-प्रोपेनोल

Q.96 In a neutral solution buffered with ammonium chloride, Nitrobenzene, in presence of NH_4Cl/H_2O; 60°C, is reduced to :

अमोनियम क्लोराइड से बफर किये हुए तटस्थ विलयन में नाइट्रोबेंजीन का NH_4Cl/H_2O; 60°C की उपस्थिति में अपचयन होता है, तो मिलता है :

(1) Hydrazobenzene / हाइड्राऐज़ोबेंजीन

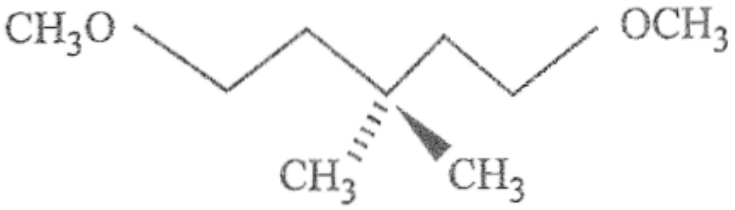
(2) Aniline / एनिलीन

(3) Azoxybenzene / ऐजौक्सीबेंजीन

(4) **Phenylhydroxylamine / फेनिलहाइड्रोक्सिलऐमीन ✓**

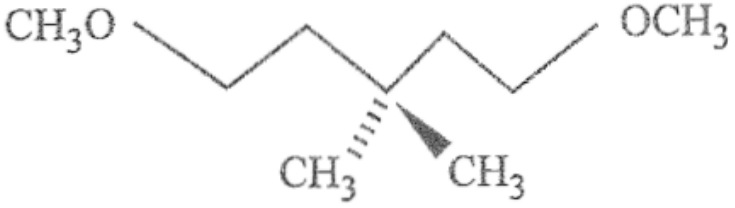
QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.97 How many distinct triplets are expected from the ^{1}H-NMR of ?



(A) Zero (B) Two

दिए हुए यौगिक के ^{1}H-NMR से कितने भिन्न प्रकार के ट्रिपलेट की अपेक्षा है ?



(A) Zero (B) Two

(1) Zero / शून्य

(2) Two / दो ✔

(3) Four / चार

(4) Six / छः

Q.98 The vibrational degrees of freedom in benzene, CO_2, SO_2 respectively are :

बैंज़ीन, CO_2 एवं SO_2 में कंपन स्वतंत्रता की कोटियों की संख्या, क्रमशः है :

(1) 30, 4, 4

(2) 3, 4, 12

(3) 30, 4, 3 ✔

(4) 30, 3, 3

Q.99 A compound of formula C_5H_{12} gives one signal in the ^{1}H NMR and 2 signals in the ^{13}C NMR. The compounds is -

एक यौगिक जिसका अणुसूत्र C_5H_{12} है, अपने ^{1}H NMR में एक एवं ^{13}C NMR में दो संकेत देता है, वह यौगिक है –

(1) n-pentane / n-पेन्टेन

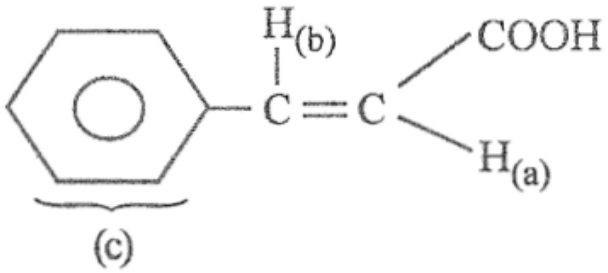
(2) 2-methylbutane / 2-मेथिलब्यूटेन

(3) 2, 2-dimethylpropane / 2, 2-डाईमेथिलप्रोपेन ✔

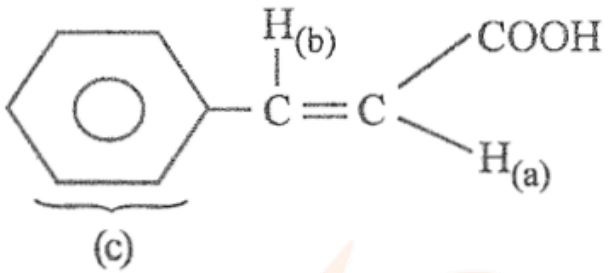
(4) incomplete information / अधूरी जानकारी

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Q.100 The correct order of δ-value for the indicated protons is :



दर्शाए गए प्रोटॉनों के लिए δ-मान का सही क्रम है :



(1) a > b > c

(2) a > c > b

(3) **b > c > a ✔**

(4) c > b > a

Answer Key / उत्तर कुंजी

1 2	**2** 3	**3** 1	**4** 4	**5** 4	**6** 4	**7** 2	**8** 3	**9** 2	**10** 1	**11** 1	**12** 3	**13** 1	**14** 1	**15** 1
16 2	**17** 3	**18** 2	**19** 4	**20** 2	**21** 1	**22** 1	**23** 1	**24** 1	**25** 2	**26** 3	**27** 4	**28** 4	**29** 1	**30** 1
31 3	**32** 1	**33** 2	**34** 2	**35** 1	**36** 3	**37** 1	**38** 1	**39** 1	**40** 2	**41** 2	**42** 1	**43** 2	**44** 3	**45** 2
46 2	**47** 3	**48** 2	**49** 4	**50** 4	**51** 2	**52** 4	**53** 2	**54** 1	**55** 4	**56** 2	**57** 3	**58** 2	**59** 3	**60** 1
61 2	**62** 1	**63** 3	**64** 2	**65** 4	**66** 2	**67** 1	**68** 2	**69** 1	**70** 4	**71** 4	**72** 4	**73** 2	**74** 2	**75** 2
76 3	**77** 1	**78** 3	**79** 1	**80** 3	**81** 4	**82** 1	**83** 3	**84** 4	**85** 2	**86** 4	**87** 4	**88** 4	**89** 1	**90** 1
91 2	**92** 3	**93** 4	**94** 3	**95** 3	**96** 4	**97** 2	**98** 3	**99** 3	**100** 3					

* = marks to all / सभी को अंक

QuickSarkari.com | WhatsApp Channel | Telegram: t.me/quick_sarkari

Quick Sarkari

Thank you for studying with QuickSarkari!

Get the latest Sarkari Naukri notifications, admit cards, results, answer keys and free previous-year papers first - follow us on WhatsApp and Telegram.

Visit www.quicksarkari.com

Join our WhatsApp Channel

https://whatsapp.com/channel/0029VaxxbrREquiPoXTWM229

Join our Telegram Channel

https://t.me/quick_sarkari

Share this PDF with your friends preparing for RSSB and other Rajasthan exams.