Chapter 01

रसायन विज्ञान की कुछ मूलभूत अवधारणा
Some Basic Concepts of Chemistry

JEE RANKER'S STUFF

SINGLE CORRECT QUESTION

Q.1 4.0 ग्राम कास्टिक सोडा (मोलर द्रव्यमान = 40) में उतनी ही संख्या में सोडियम आयन होते हैं जितने इसमें मौजूद होते हैं

(1) 10.6 ग्राम Na_2CO_3 (आणविक द्रव्यमान 106)

(2) 58.5 g ग्राम NaCl (सूत्र द्रव्यमान 58.5)

(3) Na_2SO_4 का 7.1 ग्राम (सूत्र द्रव्यमान 142)

(4) $NaNO_3$ का 1 मोल (आणविक द्रव्यमान 85)

Q.2 एक गैसीय मिश्रण में $CO_2(g)$ और $N_2O(g)$ द्रव्यमान के अनुपात में 2 : 5 हैं। $CO_2(g)$ और $N_2O(g)$ के अणुओं की संख्या का अनुपात है:

(1) 5 :2 (2) 2 : 5 (3) 1 : 2 (4) 5 : 4

Q.3 Fe_2O_3 और FeO में ऑक्सीजन का भार साधारण अनुपात में होता है तो लोहे की समान मात्रा होती है:

(1) 3 : 2 (2) 1 : 2 (3) 2 : 1 (4) 3 : 1

Q.4 कार्बन के समान प्रतिशत (द्रव्यमान) वाली स्पीशीज का युग्म है:

(1) CH_3COOH और $C_6H_{12}O_6$

(2) CH_3COOH और C_2H_5OH

(3) $HCOOCH_3$ और $C_{12}H_{22}O_{11}$

(4) $C_6H_{12}O_6$ और $C_{12}H_{22}O_{11}$

Q.5 यौगिक के आणविक सूत्र की गणना करें जिसमें 20% Ca और 80% Br (भार द्वारा) होता है यदि यौगिक का आणविक भार 200 है। (परमाणु भार Ca = 40, Br = 80)

(1) $Ca_{1/2}Br$ (2) $CaBr_2$

(3) CaBr (4) Ca_2Br

Q.6 63.5 ग्राम Cu^{+2} के अवक्षेपण के लिए आवश्यक H_2S की ग्राम में न्यूनतम मात्रा लगभग होगी

$Cu^{+2} + H_2S \longrightarrow CuS + 2H^+$

(1) 63.5 g (2) 31.75 g

(3) 34 g (4) 20 g

Q.7 फॉस्फीन (PH_3) विघटित होकर फॉस्फोरस और H_2 गैस के वाष्प उत्पादित करता है। जब 100 mL फॉस्फीन विघटित हो जाती है तो आयतन में क्या परिवर्तन होगा?

$4PH_3(g) \longrightarrow P_4(g) + 6H_2(g)$

(1) + 50 mL (2) 500 mL

(3) + 75 mL (4) – 500 mL

Q.8 नीचे दी गई मोन्ड प्रक्रिया में Ni की आवश्यक मात्रा की गणना करें

$Ni + 4CO \longrightarrow Ni(CO)_4$

यदि इस प्रक्रिया में प्रयुक्त CO को एक प्रक्रिया के माध्यम से प्राप्त किया जाता है, जिसमें 44 g CO_2 के साथ 6 g कार्बन मिलाया जाता है।

(1) 14.675 g (2) 29 g

(3) 58 g (4) 28 g

Q.9 $A + B \rightarrow A_3B_2$ (असंतुलित)

$A_3B_2 + C \rightarrow A_3B_2C_2$ (असंतुलित)

A और B में से प्रत्येक के 3 मोल और C के एक मोल को लेकर उपरोक्त दो अभिक्रियाएँ की जाती हैं। फिर कौन सा विकल्प सही है?

(1) 1 मोल $A_3B_2C_2$ बनता है

(2) 1/3 मोल $A_3B_2C_2$ बनता है

(3) 1/2 मोल A_3B_2 बनता है

(4) अंत में A_3B_2 का 1/2 मोल शेष रह जाता है

Q.10 H_2SO_4 विलयन की मोलरता क्या है जिसका घनत्व 1.84 g/cc है और इसमें H_2SO_4 का द्रव्यमान 98% है? (S = 32 के परमाणु द्रव्यमान को देखते हुए)

(1) 4.18 M (2) 8.14 M

(3) 18.4 M (4) 18 M

Q.11 8% w/w NaOH विलयन (विशिष्ट गुरुत्व 1) के 125 mL को 10% w/v HCl विलयन 125 mL में संयोजित जाता है। परिणामी विलयन की प्रकृति _____ होगी।

(1) अम्लीय (2) क्षारीय

(3) उदासीन (4) इनमें से कोई नहीं

Q.12 आणविक द्रव्यमान 60 वाले एक कार्बनिक यौगिक में C = 20%, H = 6.67% और N = 46.67% उपस्थित है, जबकि शेष ऑक्सीजन है। गर्म करने पर यह ठोस अवक्षेप के साथ NH_3 देता है। ठोस अवक्षेप क्षारीय

कॉपर सल्फेट विलयन के साथ बैंगनी रंग देता है। यौगिक है –

(1) $(NH_2)_2CO$ (2) $CH_3CH_2CONH_2$
(3) CH_3NCO (4) CH_3CONH_2

Q.13 120 ग्राम यूरिया (आणविक द्रव्यमान = 60 u) को 1000 ग्राम जल में घोलकर तैयार किए गए विलयन का घनत्व 1.15 g/mL है। इस विलयन की मोलरता है:

(1) 2.05 M (2) 0.50 M
(3) 1.78 M (4) 1.02 M

Q.14 एक गैसीय हाइड्रोकार्बन दहन पर 0.72 g जल और 3.08 g CO_2 देता है। हाइड्रोकार्बन का मूलानुपाती सूत्र है

(1) C_2H_4 (2) C_3H_4
(3) C_6H_5 (4) C_7H_8

Q.15 एक निश्चित एल्कालॉइड में 70.8% कार्बन, 6.2% हाइड्रोजन, 4.1% नाइट्रोजन और शेष ऑक्सीजन है। इसका मूलानुपाती सूत्र क्या है?

(1) $C_{20}H_{21}NO_4$ (2) $C_{20}H_{20}NO_4$
(3) $C_{21}H_{20}NO_3$ (4) $C_{20}H_{19}NO_3$

Q.26 $CaCO_3$ 90% शुद्ध है। 10 ग्राम $CaCO_3$ विघटित होने पर STP पर एकत्रित CO_2 का आयतन है –

(1) 2.016 लीटर (2) 1.008 लीटर
(3) 10.08 लीटर (4) 20.16 लीटर

Q.17 50 ग्राम $CaCO_3$ 20% HCl भार के ..... ग्राम के साथ अभिक्रिया करेगा

(1) 36.5 gm (2) 73 gm
(3) 109.5 gm (4) 182.5 gm

Q.18 0.01 मोल आयोडोफॉर्म (CHI_3) Ag से अभिक्रिया कर एक गैस उत्पादित करता है जिसका NTP पर आयतन है

$2CHI_3 + 6Ag \rightarrow C_2H_2 + 6AgI(s)$

(1) 224 ml (2) 112 ml
(3) 336 ml (4) इनमें से कोई नहीं

Q.19 63.5 ग्राम Cu^{+2} के अवक्षेपण के लिए आवश्यक H_2S की ग्राम में न्यूनतम मात्रा लगभग होगी

$Cu^{+2} + H_2S \longrightarrow CuS + 2H^+$

(1) 63.5 g (2) 31.75 g
(3) 34 g (4) 20 g

Q.20 2.76 g सिल्वर कार्बोनेट को बहुत तीव्रता गर्म करने पर प्राप्त अवक्षेप का भार है –

$Ag_2CO_3 \rightarrow 2Ag + CO_2 + ½\ O_2$

(1) 2.16 g (2) 2.48 g
(3) 2.32 g (4) 2.64 g

Q.21 जल के साथ 100 gm CaC_2 द्वारा उत्पादित NTP पर गैस का आयतन होगा:-

$CaC_2 + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + C_2H_2$

(1) 70 लीटर (2) 35 लीटर
(3) 17.5 लीटर (4) 22.4 लीटर

Q.22 मैग्नीशियम फॉस्फेट, $Mg_3(PO_4)_2$, के कितने मोल में आक्सीजन परमाणुओं का 0.25 मोल होगा?

(1) 2.5×10^{-2} (2) 0.02
(3) 3.125×10^{-2} (4) 1.25×10^{-2}

Q.23 अमोनियम फॉस्फेट $(NH_4)_3PO_4$ के नमूने में हाइड्रोजन परमाणुओं के 3.18 मोल हैं। नमूने में ऑक्सीजन परमाणुओं के मोल की संख्या है।

(1) 0.265 (2) 0.795
(3) 1.06 (4) 3.18

Q.24 1 ग्राम MnO_2, 1 ग्राम HCl को साथ–साथ गर्म किया जाता है तो Cl_2 गैस का वाष्पित होने वाला अधिकतम भार होगा

$[MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O]$

(1) 2gm (2) 0.975 gm
(3) 0.486gm (4) 0.972 gm

Q.25 कॉर्टिसोन एक आण्विक पदार्थ है जिसमें प्रति अणु 21 कार्बन परमाणु हैं। कॉर्टिसोन में कार्बन का प्रतिशत द्रव्यमान 69.98% है। इसका मोलर द्रव्यमान है :

(1) 176.5 (2) 252.2
(3) 287.6 (4) 360.1

Q.26 आणविक द्रव्यमान 120 के एक यौगिक का मूलानुपाती सूत्र CH_2O है यौगिक का आणविक सूत्रः है

(1) $C_2H_4O_2$ (2) $C_4H_8O_4$
(3) $C_3H_6O_3$ (4) ये सभी

Q.27 1 लीटर हाइड्रोकार्बन का भार एक लीटर CO_2 जितना है। तो हाइड्रोकार्बन का आणविक सूत्र हैः

(1) C_3H_8 (2) C_2H_6 (3) C_2H_4 (4) C_3H_6

Q.28 20 मिली एथीन के पूर्ण दहन के लिए आवश्यक ऑक्सीजन की मात्रा है

(1) 30 ml (2) 60 ml (3) 40 ml (4) 50 ml

Q.29 जब सोडियम बाइकार्बोनेट को गर्म किया जाता है 3.6×10^{24} जल के अणु प्राप्त होते हैं। गर्म किए गए सोडियम बाइकार्बोनेट के मोल ज्ञात कीजिए।

$NaHCO_3 \longrightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$

(1) 6 (2) 12 (3) 9 (4) 8

Q.30 किसी विलयन में H_2O और NaCl के बराबर मोल उपस्थित हैं। अतः NaCl विलयन की मोललता है :

(1) 0.55 (2) 55.5 (3) 1.00 (4) 0.18

Q.31 प्रत्येक जलीय विलयन में शुद्ध NaOH के द्रव्यमान का घटता क्रम।

(I) 40% (W/W) NaOH का 50 g

(II) 50% (W/V) NaOH (d_{sol} = 1.2 g/ml) का 50 ml

(III) 15 M NaOH (d_{sol} = 1 g/ml) का 50 g

(1) I, II, III (2) III, II, I

(3) II, III, I (4) III = II = I.

Q.32 3.60 M सल्फ्यूरिक अम्ल विलयन का घनत्व होगा (g mL^{-1} में), जो द्रव्यमान के अनुसार 29% (H_2SO_4 मोलर द्रव्यमान = 98 g mol^{-1}) है:

(1) 1.22 (2) 1.45 (3) 1.64 (4) 1.88

Q.33 मेथिल ऐल्कोहॉल (CH_3OH) का 5.2 मोलल जलीय विलयन दिया गया है। विलयन में मेथिल ऐल्कोहॉल का मोल अंश क्या है?

(1) 0.100 (2) 0.190 (3) 0.086 (4) 0.050

NUMERICAL VALUE TYPE QUESTIONS

Q.34 किसी द्रव के कितने आयतन (L में) में 10 मोल होंगे? यदि द्रव का मोलर द्रव्यमान 280 है और इसका घनत्व 1.4g/mL है।

Q.35 $KClO_3$ के 122.5 ग्राम में उपस्थित प्रत्येक तत्व के परमाणुओं के कुल मोल की गणना करें।

Q.36 NTP पर 1.12 लीटर गैसीय हाइड्रोकार्बन का एक नमूना। वायु में पूरी तरह से दहन करने पर 2.2 g CO_2 और 1.8 g H_2O उत्पादित करता है, दिए गए हाइड्रोकार्बन के भार की गणना करें।

Q.37 छोटी अंतरिक्ष उड़ानों में अंतरिक्ष यात्रियों के उत्सर्जित CO_2 को हटाने के लिए रासायनिक अवशोषक का उपयोग किया जा सकता है। पूर्व इकाई भार को अवशोषित करने की क्षमता के मामले में Li_2O सबसे कुशल में से एक है। यदि अभिक्रिया $Li_2O + CO_2 \rightarrow LiCO_3$ है। लीटर CO_2 (STP) प्रति किग्रा में शुद्ध Li_2O की अवशोषण क्षमता क्या है? [Li का परमाणु भार = 7]

Q.38 0.2050 N विलयन के 1600 mL से 0.20 N विलयन बनाने के लिए जल की कितनी मात्रा की आवश्यकता होगी?

Q.39 NH_4OH की नार्मलता की गणना करें जब 800 mL विलयन में 2 ग्राम उपस्थित हो।

Q.40 समान तापमान और दाब की स्थिति में मेथेन के सापेक्ष ओजोन का घनत्व है:

Q.41 कैल्शियम कार्बाइड से पॉलीथीन का निर्माण निम्नानुसार होता है:

$CaC_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + C_2H_2 \rightarrow C_2H_4$; $n(C_2H_4) \rightarrow (-CH_2-CH_2-)n$.

पॉलीथीन की मात्रा 64.0 किग्रा CaC_2 से संभवतः प्राप्त की जा सकती है

Q.42 21.6 ग्राम सिल्वर के सिक्के को HNO_3 में घोला जाता है। जब इस विलयन में NaCl मिलाया जाता है, तो सभी सिल्वर AgCl के रूप में अवक्षेपित हो जाते हैं। AgCl का भार 14.35 g पाया जाता है तो सिक्के में सिल्वर का % है:

(1) 50% (2) 75% (3) 100% (4) 15%

Q.43 सल्फ्यूरिक अम्ल के विलयन की मोललता 0.2 है। 1000 ग्राम विलायक वाले विलयन के कुल भार की गणना करें।

STATEMENT TYPE QUESTIONS

प्रत्येक प्रश्न मे कथन–1 और कथन–2 शामिल हैं। कथनों का सावधानीपूर्वक परीक्षण करें और नीचे दिए गए निर्देशों के अनुसार सही उत्तर दें:

(A) यदि दोनों कथन सही हैं और कथन–2 कथन–1 का सही स्पष्टीकरण है।

(B) यदि दोनों कथन सही हैं लेकिन कथन–2 कथन–1 का सही स्पष्टीकरण नहीं है।

(C) यदि कथन–1 सही है और कथन–2 गलत है।

(D) यदि कथन–1 गलत है और कथन–2 सही है।

Q.44 **कथन–1:** विशिष्ट गुरुत्व विमाहीन होता है।

कथन –2: विशिष्ट गुरुत्व किसी पदार्थ का घनत्व 4°C पर पानी का घनत्व के सापेक्ष मापा जाता है।

(1) A (2) B (3) C (4) D

Q.45 **कथन–1:** O_2 का ग्राम आणविक द्रव्यमान 32g है।

कथन–2: ऑक्सीजन का आपेक्षिक परमाणु द्रव्यमान 32 a.m.u. है।

(1) A (2) B (3) C (4) D

Q.46 **कथन–1:** 298 K पर शुद्ध जल की मोलरता 55.55 M है।

कथन–2: मोललता तापमान पर निर्भर है।

(1) A (2) B (3) C (4) D

Q.47 **कथन–1:** डाइऑक्सीजन (ऑक्सीजन) और ट्राइऑक्सीजन (ओजोन) गैसों के दिए गए द्रव्यमान में परमाणुओं की संख्या समान होती है

कथन–2: परमाणुओं की संख्या परमाणु द्रव्यमान पर निर्भर करती है, आणविक द्रव्यमान पर नहीं।
(1) A (2) B (3) C (4) D

MORE THAN ONE CORRECT TYPE QUESTIONS

Q.48 यौगिक A_xB_y के बारे में निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सही है–
(1) A_xB_y के 1 मोल में A का 1 मोल और 1 मोल B होता है
(2) A_xB_y के 1 तुल्यांक में A का 1 तुल्यांक और B का 1 तुल्यांक है
(3) A_xB_y के 1 मोल में A के x मोल और B के Y मोल हैं
(4) A_xB_y का तुल्यांक द्रव्यमान = A का तुल्यांक द्रव्यमान + B का तुल्यांक द्रव्यमान

Q.49 23 ग्राम HCOOH युक्त विलयन है:
(1) 70% $\left(\frac{W}{V}\right)$ HCOOH का 46 ग्राम ($d_{विलयन}$ = 1.40 g/mL)
(2) 10 M HCOOH का 50 ग्राम ($d_{विलयन}$ = 1 g/mL)
(3) 25% $\left(\frac{W}{W}\right)$ HCOOH का 50 ग्राम
(4) M HCOOH के 46 ग्राम ($d_{विलयन}$ = 1 g/mL)

Q.50 निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन जल के लिए सही है?
(1) H तथा O 2 : 1 परमाणु अनुपात में हैं
(2) H और O 2 : 1 द्रव्यमान अनुपात में हैं
(3) H और O 1 : 8 द्रव्यमान अनुपात में हैं
(4) हाइड्रोजन और ऑक्सीजन गैसें 2 : 1 के आयतन अनुपात में संयोजित होती हैं

Q.51 8g CH_4 के पूर्ण दहन के लिए आवश्यक ऑक्सीजन किसके पूर्ण अपघटन से प्राप्त की जा सकती है
(1) 2/3 मोल $KClO_3$
(2) H_2O_2 का 1 मोल
(3) 2 मोल $NaNO_3$ (300°C तक)
(4) BaO_2 के 2 मोल

Q.52 जब हाइड्रोकार्बन ऑक्सीजन गैस की अधिकता में पूरी तरह से दहन हो जाती हैं, तब
(1) ऐल्कीनों से CO_2 तथा H_2O के बराबर मोल बनते हैं।
(2) ऐल्केनों से CO_2 की तुलना में H_2O के अधिक मोल बनते हैं।
(3) ऐल्काइनों से H_2O की तुलना में CO_2 के अधिक मोल बनते हैं
(4) किसी भी प्रकार के हाइड्रोकार्बन के लिए CO_2 के अधिक मोल H_2O बनते हैं

COMPREHENSION TYPE QUESTIONS

Q.53 ओलियम को H_2SO_4 में SO_3 का विलयन माना जाता है। जो SO_3 को H_2SO_4 के विलयन में प्रवाहित करने पर प्राप्त होता है। जब ओलियम के 100 ग्राम नमूने को H_2O के वांछित द्रव्यमान के साथ तनु किया जाता है तो तनुकरण के बाद प्राप्त H_2SO_4 के कुल द्रव्यमान को ओलियम में: लेबलिंग के रूप में जाना जाता है।
उदाहरण के लिए, '109% H_2SO_4' के रूप में लेबल की गई एक ओलियम की बोतल का मतलब है कि शुद्ध H_2SO_4 का 109 ग्राम कुल द्रव्यमान तब बनेगा जब 100 ग्राम ओलियम को 9 ग्राम H_2O से तनु किया जाता है जो ओलियम में उपस्थित सभी मुक्त SO_3 के साथ मिलकर H_2SO_4 बनाता है। H_2SO_4 as $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ के रूप में।

(i) एक ओलियम में मुक्त SO_3 का प्रतिशत क्या है जिसे '104.5% H_2SO_4' के रूप में लेबल किया गया है?
(1) 10 (2) 20 (3) 40 (4) कुछ नहीं

(ii) 9.0 ग्राम पानी ओलियम में "112%" H_2SO_4 के रूप में लेबल किए गए नमूने में जोड़ा जाता है, तो विलयन में शेष मुक्त SO_3 की मात्रा है: (STP = 1 और 273 K)
(1) STP पर 14.93 L (2) STP पर 7.46 L
(3) STP पर 3.73 L (4) STP पर 11.2 L

(iii) यदि "112% H_2SO_4" लेबल वाले बोतल के नमूने में अतिरिक्त पानी डाला जाता है और 5.3 और Na_2CO_3 के साथ अभिक्रिया की जाती है, तो अभिक्रिया के पूरा होने के बाद 1 atm दाब और 300 K तापमान पर विकसित CO_2 का आयतन ज्ञात करें:
(1) 2.46 L (2) 24.6 L (3) 1.23 L (4) 12.3 L

(iv) 1 ग्राम ओलियम के नमूने को पानी से तनुकृत किया जाता है। पूर्ण उदासीनीकरण के लिए विलयन के लिए 0.4 N NaOH के 54 mL की आवश्यकता होती है। नमूने में मुक्त SO_3 का % है:
(1) 74 (2) 26
(3) 20 (4) इनमें से कोई नहीं

Q.54 अभिक्रियाओं की निम्नलिखित श्रृंखला पर विचार करें
$Cl_2 + 2NaOH \rightarrow NaCl + NaClO + H_2O$
$3NaClO \rightarrow 2NaCl + NaClO_3$
$4NaClO_3 \rightarrow 3NaClO_4 + NaCl$

(i) उपरोक्त अनुक्रमिक अभिक्रिया द्वारा 122.5 ग्राम $NaClO_4$ तैयार करने के लिए कितने Cl_2 की आवश्यकता है?
(1) 284 g (2) 213 g

(3) 142 g (4) 71 g

(ii) 1 मोल Cl_2 तथा अन्य अभिकर्मकों का आधिक्य में प्रयोग करने पर NaCl के कितने मोल बनेंगे?

(1) $\frac{1}{12}$ मोल (2) 1.67 मोल

(3) 1.75 मोल (4) 0.75 मोल

(iii) 1 मोल Cl_2 और अन्य अभिकर्मकों को आधिक्य में लेने पर अभिक्रिया के पूरा होने के बाद $NaClO_3$ के कितने मोल प्राप्त होते हैं?

(1) $\frac{1}{3}$ मोल (2) शुन्य

(3) $\frac{1}{4}$ मोल (4) 1 मोल

MATCH THE COLUMN TYPE QUESTIONS

Q.55 कॉलम का मिलान करें।

कॉलम-I	कॉलम-II
(A) 44 g CO_2 गैस	(P) 1 g अणु
(B) CH_4 का 35.2 g	(Q) N_A अणु
(C) 48 g O_3 गैस	(R) 22 N_A इलेक्ट्रोन
(D) 44 g N_2O गैस	(S) 1 atm और 273 K पर 49.28 L
	(T) ऑक्सिजन के N_A परमाणु

(1) A → R, P, Q; B → R, S; C → P, Q; D → P, Q, R, T

(2) A → P, Q, R; B → R, S; C → P, Q; D → P, R, Q, T

(3) A → P, Q, R; B → R, S; C → P, Q; D → P, Q, R, T

(4) A → P, Q, R; B → S, R; C → P, Q; D → P, Q, R, T

Q.56 कॉलम का मिलान करें।

कॉलम-I	कॉलम-II
(A) SO_2 गैस का 0.5 मोल	(P) 1 atm पर 11.2 L और 273 K पर
(B) H_2 गैस का 1 g	(Q) भार 24 g
(C) O_3 गैस का 0.5 मोल	(R) परमाणुओं की कुल संख्या = 1.5 × N_A
(D) O_2 गैस का 1 g अणु	(S) भार 32 g

(1) A → P, R, S; B → P; C → Q, R, P; D → S

(2) A → P, S, R; B → P; C → P, Q, R; D → S

(3) A → S, R, P; B → R; C → P, R, Q; D → P

(4) A → P, R, S; B → P; C → P, Q, R; D → S

KHAN GLOBAL STUDIES Most Trusted Learning Platform KHAN SIR

ANSWER KEY

JEE RANKER'S STUFF

Que.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
Ans.	3	2	1	1	2	3	3	1	4	3	1	1	1	4	1
Que.	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
Ans.	1	4	2	3	1	2	3	3	3	4	2	1	2	2	2
Que.	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45
Ans.	2	1	3	0.8	0	2	746.7	40	0.07	3	28	50	1019.6	1	3
Que.	46	47	48	49	50	51	52	53 (i)	53 (ii)	53 (iii)	53 (iv)	54 (i)	54 (ii)	54 (iii)	55
Ans.	2	1	2,3,4	1,2	1,3,4	1,3,4	1,2,3	2	3	3	2	1	3	2	3
Que.	56														
Ans.	4														

KHAN GLOBAL STUDIES
Most Trusted Learning Platform
KHAN SIR