www.Padasalai.Net www.TrbTnps.com

TNMM. GHSS- KILKUVALAIVEDU – 604404 ; T.V. MALAI D.T
+1 CHEMISTRY : UNIT-1 ; ONE MARK MOCK TEST (TM) – SEPT - 2018

1) 12 g $_6C^{12}$-ல் அடங்கியுள்ள அணு எண்ணிக்கை
a) 6 b) 12 c) 6.023×10^{23} d) $12\times6.023\times10^{23}$

2) 5 g அணு உடைய N-ன் எடையானது
a) 5g b) 10g c) 70g d) 140 g

3) 32g – ஆக்ஸிஜனிலுள்ள அணு எண்ணிக்கை
a) 3.2×10^{10} b) 6.02×10^{23} c) 3.2×10^{23} d) 6.02×10^{10}

4) 5.4% N_2 உடைய சேர்மத்தில் காணப்படும் குறைந்தபட்ச மூலக்கூறு எடை எதிர்பார்க்கப்படும் அளவு
a) 260 b) 520 c) 130 d) 65

5) கீழ்க்கண்ட வினையில் Fe-ன் சமான எடை
$2Fe + 4H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$
a) 21 b) 56 c) 42 d) 112

6) ஒரு மோல் H_2O குறிப்பது
a) 18g–H_2O b) 6.023×10^{23} மூலக்கூறு H_2O
c) 18 மி.லி–H_2O (4°C) d) மேற்கண்ட அனைத்தும்

7) கீழ்க்கண்ட எது 12 கி Mg-ன் கிராம் அணுக்களை கொண்டிருக்கும்
a) 12g–C b) 20g–Ca c) 24g–C d) 50g–Ca

8) கீழ்க்கண்ட எது அதிக எண்ணிக்கையுடைய மூலக்கூறு
a) 36g–H_2O b) 28g–CO c) 46g–C_2H_5OH d) 54g–N_2O_5

9) ஒரு சேர்மத்திலுள்ள அயோடின் & ஆக்ஸிஜன் முறையே 254g, 80g – எனில் அச்சேர்ம வாய்ப்பாடு
a) IO b) I_2O c) I_5O_2 d) I_2O_5

10) கீழ்க்கண்ட எது குறைந்த அளவுடைய மூலக்கூறு
a) 11.2 லி SO_2 (STP) b) ஒரு மோல் SO_2
c) 1.0×10^{23} SO_2 அணு d) 0.25g மோல் SO_2

11) ஒரு மோல் வாயு எதற்குச் சமம்
a) 1 லிட்டரிலுள்ள அணு b) வாயு மூலக்கூறின் அணு எண்ணிக்கை
c) 12 g C^{12} அணு d) 22.4 லி – உள்ள அணு (S.T.P)

12) 0.50 மோல் $BaCl_2$, 0.20 மோல் Na_3PO_4 உடன் சேர்க்கும் போது உருவாகும் $Ba_3(PO_4)_2$–ன் அதிகபட்ச மோல் எண்ணிக்கை
a) 0.70 b) 0.50 c) 0.20 d) 0.10

13) S.T.P நிலையில் ஒரு வாயுவின் அடர்த்தி 3 g L^{-1} எனில் அதன் மூலக்கூறு எடை
a) 67.2 b) 38.6 c) 57.5 d) 60.0

14) ஒரு குவளையிலுள்ள N-ன் வாயுவின் அளவு 7000 மி.லி எனில், அதிலுள்ள N-ன் அணு எண்ணிக்கை (S.T.P)
a) 7×10^{23} b) 1.85×10^{22} c) 6.023×10^{23} d) 4.02×10^{21}

15) A என்ற சேர்மத்தின் சமான எடை 4, குளோரைடு ஆவியின் வாயு அடர்த்தி 59.25 எனில் அவ் குளோரைடு சேர்மத்தின் வாய்ப்பாடு
a) ACl_3 b) ACl_4 c) A_2Cl_3 d) A_3Cl_4

16) 10 g $CaCO_3$–உள்ள புரோட்டான் எண்ணிக்கை
a) 1.5057×10^{24} b) 2.0478×10^{24} c) 3.0×10^{24} d) இதில் இல்லை

17) 44 g CO_2-ல் காணப்படும் அணு எண்ணிக்கை
a) $\simeq12\times10^{23}$ b) $\simeq2\times10^{10}$ c) $\simeq10^{30}$ d) $\simeq6\times10^{23}$

18) 6.03×10^{23} எண்ணிக்கையுடைய CO–ன் நிறை எண்
a) 17.01g b) 28.01g c) 100g d) 56.02g

19) 10 g $CaCO_3$ உள்ளடக்கியது ___
a) 1 மோல் $CaCO_3$ b) 0.1 g Ca அணு
c) 6.02×10^{23} Ca அணு d) 0.1 g சமானம்–Ca

20) ஒரு மோல் CO_2 உள்ளடக்கியது
a) 6.023×10^{23}–C அணு b) 6.023×10^{23} – ஆக்ஸிஜன் அணு
c) 18.1×10^{23} – CO_2 மூலக்கூறு d) 3 g – CO அணு

21) கீழ்க்கண்டவை 6.02×10^{22} அணுக்களை கொண்டிருக்கும்
a) 2.8 g N_2 b) 1.6 g O_2 c) 4.6 g Na d) 4 g O_2

22) குளுக்கோஸ் மற்றும் ப்ரக்டோஸ் சேர்மத்தின் ஒப்பு மூலக்கூறு நிறை முறையே
a) 160, 180 b) 180, 180 c) 160, 160 d) 120, 180

23) $K_2Cr_2O_7$ மற்றும் $KMnO_4$–ன் ஒப்பு மூலக்கூறு நிறை
a) 158, 294 b) 294, 159 c) 294, 158 d) 293, 197

24) 273K, 1 atm (SATP)–யில் ஒரு மோல் வாயுவின் கன அளவு —
a) 24.5 b) 22.71 c) 22.4 d) 22.72

25) 1.008 g ஹைட்ரஜனை இடப்பெயர்ச்சி செய்யத் தேவையான துத்தநாகத்தின் நிறை
$Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$
a) 31.72 g eq^{-1} b) 32.69 g eq^{-1} c) 32.59 g eq^{-1} d) 1.008 g

26) C=32%, O=64%, H=4% எனில் அச்சேர்மத்தின் எளிய வாய்ப்பாடு
a) $C_2H_3O_3$ b) $C_2H_3O_2$ c) $C_3H_2O_3$ d) $C_4H_3O_3$

27) ஒரு சேர்மத்தின் எளிய வாய்ப்பாடு CH_2O, அதன் மூலக்கூறு சமான நிறை : 30 எனில் அச்சேர்மம் யாது
a) அமிலம் b) மெத்தனால் c) ஆல்டிஹைடு d) கீட்டோன்

28) பொருத்துக

		மோலார் நிறை
A) பென்சீன்	–	i) 90
B) டார்டாரிக் அமிலம்	–	ii) 150
C) லாக்டிக் அமிலம்	–	iii) 60
D) அசிட்டிக் அமிலம்	–	iv) 78

	A)	B)	C)	D)
a)	iv)	i)	ii)	iii)
b)	i)	iii)	iv)	ii)
c)	i)	ii)	iv)	iii)
d)	iv)	ii)	i)	iii)

29) புளித்த பாலிலுள்ள அமிலத்தின் எளிய வாய்ப்பாடு
a) $(CH_3O)_3$ b) $(CH_2O)_3$ c) $(CH_3O_2)_3$ d) $(CH_2O)_3$

30) $2x + 3y \rightarrow 4l + m$ என்ற வினையில் வினை கட்டுப்பாட்டுக் காரணி எது
a) x b) y c) l d) m

31) ஹீமோகுளோபினிலுள்ள உலோகத்தின் ஆக்சிஜனேற்ற எண்? a) +1 b) +2 c) +3 d) +7

32) ஹீம் வளையத்தின் அமைப்பானது ஒரு
a) நான்முகி b) சதுரதளம் c) எண்முகி d) வட்டம்

33) பொருத்துக

		ஆ.எண்
A) H_2SO_4 (S)	–	1) +6
B) $Cr_2O_7^{2-}$ (Cr)	–	2) 0
C) CH_2F_2 (C)	–	3) +4
D) SO_2 (S)	–	4) +6

	A)	B)	C)	D)
a)	1	4	2	3
b)	4	1	3	2
c)	2	3	1	4
d)	3	2	4	1

34) பொருத்துக

		ஆ.எண்
A) நீர் (O)	–	1) $-\frac{1}{2}$
B) H_2O_2 (O)	–	2) –2
C) KO_2 (O)	–	3) +2
D) OF_2 (O)	–	4) –1

	A)	B)	C)	D)
a)	1	3	2	4
b)	2	4	1	3
c)	1	3	4	2
d)	3	4	2	1

35) OsO_4 மற்றும் $KMnO_4$–ல் காணப்படும் உலோகத்தின் ஆ.எண் முறையே
a) +7, +8 b) +8, +7 c) +8, +5 d) +5, +8

36) ஹேபர் முறையில் NH_3 தயாரித்தலில் உள்ள வினைக்கட்டுப்பாட்டு காரணி
a) N b) H c) Fe d) NH_3

37) C=76.6%, H=6.38%, ஆவி அடர்த்தி = 47 எனில் அச்சேர்மத்தின் எளிய வாய்ப்பாடு என்ன
a) C_6H_5O b) C_3H_5O c) C_2H_4O d) C_6H_6O

38) காஃபினின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு
a) C_6H_5OH b) $C_8H_{10}N_4O_2$ c) $C_6H_6N_2O_2$ d) $C_8H_8N_3O_3$

39) S.T.P நிலையில் 1 g ஆக்ஸிஜன் அடைத்துக் கொள்ளும் கன அளவு
a) 5.6 லி b) 4.9 லி c) 5.4 லி d) 4.4 லி

40) $3Fe + 4H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + H_2$ என்ற வினையில் இரும்பின் நிறை என்ன (ஹைட்ரஜன் = 4 g)
a) 52g b) 26g c) 78g d) 42g

P. KUMARESAN, M.Sc.,B.Ed.,
PG Assistant in Chemistry
TNMM Govt. Higher Secondary School

Scanned by CamScanner
http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html

www.Padasalai.Net www.TrbTnps.com

41) 25 g – இல் நைட்ரஜன் மூலக்கூறின் எத்தனை அணுக்கள் (நைட்ரஜன்) உள்ளது. $25 \times 6.023 \times$ / 183
a) 25 b) 9.411×10^{23} c) 6.023×10^{23} d)

42) $MnO_4^- + 8H^+ + ne^- \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$ என்ற வினையில் n-ன் மதிப்பு? a) 5 b) 4 c) 3 d) 2

43) $KCrO_3Cl$ – இல், Cr-ன் ஆ.எண் என்ன?
a) +5 b) +7 c) +6 d) −2

44) $P_2O_5 \rightarrow H_4P_2O_7$ என்ற வினையில்
a) P-ன் ஆ.எண் மாறுபடுவதில்லை
b) P-ன் ஆ.எண் மாறுபாடு உண்டு
c) P-ன் ஆ.எண் ஒன்று அதிகரிக்கிறது d) (b) (c)

45) $Ni(CO)_4$ – இல் Ni – ஆ.எண் என்ன?
a) +4 b) +2 c) +1 d) 0

46) அமிலம் கலந்த ஆக்சிஜனேற்றம் அடைவதில் $KMnO_4$ செயல்படும் நிகழ்வில், Mn ஆ.எண் மாறுபடும் விதம்
a) 7→4 b) 6→4 c) 7→2 d) 4→2

47) கீழ்க்கண்டவற்றில் எது ஆக்ஸிஜனேற்ற-ஒடுக்க வினைக்கு சான்று
a) $CrO_4^{2-} \rightarrow Cr_2O_7^{2-}$ b) $Cr \rightarrow CrCl_3$
c) $2S_2O_3^{2-} \rightarrow S_4O_6^{2-}$ d) $VO^{2+} \rightarrow V_2O_5$

48) பொருத்துக

	ஆ.எண் (N)
A) Mg_3N_2	1) −3
B) NH_2OH	2) +3
C) $[Co(NH_3)Cl]Cl_2$	3) −3
	4) −1

	A)	B)	C)
a)	3	4	1
b)	2	1	3
c)	4	1	2
d)	1	2	3

49) $MnO_4^- + C_2O_4^{2-} + H^+ \rightarrow Mn^{2+} + CO_2 + H_2O$ என்ற ஆக்ஸிஜனேற்ற-ஒடுக்க வினைக்கான சரியான விகித எண்ணிக்கை

	MnO_4^-	$C_2O_4^{2-}$	H^+
a)	2	5	16
b)	16	5	2
c)	5	16	2
d)	2	16	5

50) சல்பரின் ஆ.எண் முறையே S_8, S_2F_2, H_2S
a) 0, +1, −2 b) +2, +1, −2 c) 0, +1, +2 d) −2, +1, −2

51) ஆ.எண் உயரும் வரிசையில் கீழ்க்கண்டவற்றை வரிசைப்படுத்துக? I_2, HI, HIO_4, ICl
a) $HI < I_2 < ICl < HIO_4$ b) $HI > ICl > I_2 < HIO_4$
c) $I_2 < HI < ICl < HIO_4$ d) $HIO_4 < I_2 < ICl < HI$

52) பொருத்துக

	ஆ.எண் (S)
A) CS_2	1) 2.5
B) S^{2-}	2) 6
C) $Na_2S_4O_6$	3) −2
D) H_2SO_4	4) −2

	A)	B)	C)	D)
a)	3	4	2	1
b)	4	3	2	1
c)	3	4	1	2
d)	1	2	3	4

53) பின்வரும் வேதிப்பொருள்களில் உள்ள கார்பன் அணுவின் ஆ.எண் என்ன? 1) $S_2O_3^{2-}$ 2) $C_2O_4^{2-}$
a) −1, −2 b) −2, −1 c) −2, +2 d) −2, −2

54) $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$; $NH_3 \rightarrow 3.25$ கி, $O_2 \rightarrow 3.50$ கி
கீழ்க்கண்ட வினையில் வினைக்கட்டுப்படுத்தும் காரணி மற்றும் NO உருவாகும் அளவினை தருக
a) NH_3, 2.63 g b) O_2, 2.63 g
c) NO, 1.76 g d) NH_3, 1.76 g

55) $aC_2H_4 + bO_2 \rightarrow 4CO_2$; a = 4.95 கி, b = 3.25 கி
கீழ்க்கண்ட வினையில் CO_2 உருவாகும் அளவு என்ன
a) 2.98 கி b) 2.85 கி c) 3.26 கி d) 3.20 கி

56) $C_4H_9OH + NaBr + H_2SO_4 \rightarrow C_4H_9Br + NaHSO_4 + H_2O$ (a, b, c, d, e, f)
(a = 15 g, b = 22.4 g, c = 32.7 g, d = 17.1 g)
கீழ்க்கண்ட வினையின் வினைவிளைபொருளின் சதவீதம் என்ன
a) 79.1 % b) 61.6 % c) 60 % d) 66.14

57) $2N_2H_4(l) + N_2O_4(l) \rightarrow 3N_2(g) + 4H_2O(g)$
கீழ்க்கண்ட வினையின் வினைக்கட்டுப்படுத்தும் காரணி
a) N_2O_4 b) N_2H_4 c) N_2 d) NH_3

58) H = 4.07 %, C = 24.27 %, Cl = 71.65 % எனில் சேர்மத்தின் எளிய வாய்ப்பாடு?
a) CH_3Cl b) CH_2Cl_2 c) CH_3Cl_2 d) CH_2Cl

59) 46.068 g உடைய எத்தனாலில் உள்ள கார்பனின் சதவீதம் என்ன? (மூ.எடை = எடை)
a) 52.14 % b) 13.13 % c) 34.73 % d) 60.21 %

60) 50 kg $(N_{2(g)})$ + 10 kg $(3H_2)_g \rightleftharpoons x (2NH_3)_g$ என்ற வினையில் x-ன் மதிப்பு என்ன
a) 42.3 kg b) 53.4 kg c) 60.1 kg d) 56 kg

61) 2 கி எடையுடைய A என்ற சேர்மம் 18 கி நீரில் கரைக்கப்படுகிறது, கரைபொருளின் சதவீதம் என்ன? a) 5 % b) 12 % c) 10 % d) 15 %

62) 3 மோல் NaCl-ன் அடர்த்தி 1.25 கி.மி$^{-1}$ கரைசலின் மோலாலிட்டி என்ன?
a) 1.25 மோல் b) 2.79 மோல் c) 3.26 மோல் d) 1 மோல்

63) Fe_3O_4-ல் உள்ள இரும்பின் ஆ.எண் என்ன?
a) +2 b) +3 c) 8/3 d) 2/3

64) $YBa_2Cu_3O_7$ (Y = +3) எனில் காப்பரின் ஆ.எண்? a) +1 b) +2 c) +3/7 d) +7/3

65) CH_4, CH_3Cl, CH_2Cl_2, $CHCl_3$, CCl_4, CH_2O மூலக்கூறுகளில் கார்பனின் ஆ.எண் என்ன?
a) 0, 2, −2, 4, −4, 0 b) −4, −2, 0, +1, +4, 0
c) 2, 4, 0, −2, −4, −2 d) 4, 2, 0, −2, −4, −1

66) $Na_2S_2O_3$ Vs $K_2Cr_2O_7$ அயோடோமெட்ரிக் தரம்பார்த்தலில் $K_2Cr_2O_7$-ன் சமான எடை
a) மூ.எடை/2 b) மூ.எடை/6 c) மூ.எடை/3 d) மூ.எடை/8

67) ஒரு சேர்மத்தின் எளிய விகித வாய்ப்பாடு மற்றும் மூலக்கூறு நிறையே CH_2O, 180 கி எனில் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு
a) $C_9H_{18}O_9$ b) CH_2O c) $C_6H_{12}O_6$ d) $C_2H_4O_2$

68) 50 மி.லி $AgNO_3$ (16.9 %) மற்றும் 50 மி.லி NaCl (5.8 %) கலந்து கிடைக்கும் வீழ்படிவின் மோலார் நிறை? (Ag = 107.8 g)
a) 28 கி b) 3.5 கி c) 7 கி d) 14 கி

69) கீழ்க்கண்டவற்றில் அதிக நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளது
a) 18 நீர் மூலக்கூறு b) 1.8 கி நீர்
c) 18 கி நீர் d) 18 மோல் நீர்

70) H_2 மற்றும் O_2 வாயு கலவை 1 : 4 அளவில் கலந்த உருவாகும் வாயுக்கலவையிலுள்ள வாயு கலவை மோலார் விகிதம்
a) 1 : 4 b) 4 : 1 c) 16 : 1 d) 2 : 1

71) Cr மற்றும் O-ன் அணுக்கள் முறையே 4.8×10^{10}, 9.6×10^{10}, எனில் எளிய விகித வாய்ப்பாடு? a) Cr_2O_3 b) Cr_2O_4 c) CrO_2 d) ஏதும் இல்லை

72) நீரின் மூலக்கூறு எடை? a) 3×10^{-25} kg
b) 3×10^{-26} kg c) 1.5×10^{-26} kg d) 2.5×10^{-26} kg

73) Ca = 13.5 கி, O = 10.8 கி, H = 0.675 கி எனில் எளிய விகித வாய்ப்பாடு?
a) CaOH b) CaO_2H_2 c) Ca_3OH d) Ca_2OH

74) அங்க – ஆக்ஸோகுளோரோ:பேனில் உள்ள இரும்பின் ஆ.எண் (ட) குளோரோபில்லிலுள்ள Mg-ன் ஆ.எண் முறையே
a) +2, +2 b) +3, +3 c) +3, +1 d) +3, +2

75) சையனைடு மற்றும் கார்பன் மோனாக்சைடு அஸோபிமோனாப்ஃபின் உடன் இணைப்பு ஏற்படுத்தும் அனைவுச் சேர்மத்தில் இரும்பின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் முறையே?
a) +2, +3 b) +2, +2 c) +3, +3 d) 0, 0

# # # # #

P. KUMARESAN, M.Sc.,B.Ed.,
PG Assistant in Chemistry
TNMM Govt. Higer Secondary School
KILKUVALAIVEDU-604 404. T.V.Malai Dt.
8940235520

Scanned by CamScanner
http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html

www.Padasalai.Net www.TrbTnps.com

+1 CHEMISTRY, UNIT - ① ; ONE MARK MOCK TEST

ANS KEY (TM)

1	c	14	b	27	c	40	d	53	d	65	a
2	c	15	c	28	d	41	b	54	b	66	b
3	b	16	c	29	d	42	a	55	a	67	c
4	a	17	d	30	a	43	c	56	b	68	c
5	a	18	b	31	b	44	a	57	b	69	d
6	d	19	b	32	c	45	d	58	d	70	b
7	b	20	a	33	a	46	c	59	a	71	c
8	a	21	c	34	b	47	a	60	d	72	b
9	d	22	b	35	b	48	a	61	c	73	b
10	c	23	c	36	a	49	a	62	b	74	d
11	c,d	24	c	37	d	50	a	63	c	75	d
12	d	25	b	38	b	51	a	64	d		
13	a	26	a	39	a	52	b				

P. KUMARESAN, M.Sc.,B.Ed.,
PG Assistant in Chemistry
TNMM Govt. Higer Secondary School
KILKUVALAIVEDU-604 404. T.V.Malai Dt.
89 40 23 55 28

www.Padasalai.Net

Scanned by CamScanner

http://www.trbtnpsc.com/2018/07/latest-plus-one-11th-standard-tamil-medium-study-materials-download.html