مختصر ترین وقت میں امتحان میں سو فیصد کامیابی کے لیے کثیر الانتخابی، مختصر سوالات اور انشائیہ سوالات پر مشتمل

معروضی طرز
(کثیر الانتخابی سوالات)

1. کیمسٹری کی کون سی شاخ بنیادی طور پر مادی اشیاء کا تجزیہ کرنے سے متعلق ہوتی ہے؟
A میڈیسنل کیمسٹری B ماحولیاتی کیمسٹری
c تجزیاتی کیمسٹری D فلکی کیمسٹری

2. نیون سائنز میں مادہ کس حالت میں موجود ہوتا ہے؟
A سپر کریٹیکل فلیوڈ b پلازمہ
C گیس D لیکوڈ کرسٹل

3. مادہ کی حالت جس کے ذرات کی بہت زیادہ کائی نیٹک انرجی ہوتی ہے:
a پلازمہ B گیس
C مائع D ٹھوس

4. کون سا پولیمر انسان کا بنایا ہوا ہے؟
A سٹارچ b پولی سٹائرین
C پروٹین D سیلولوز

5. وہ مادہ جس میں دو یا دو سے زیادہ مختلف ایلیمنٹس ایک خاص نسبت میں کیمیائی طور پر جڑے ہوتے ہیں، کہلاتا ہے:
A مکسچر B ایلیمنٹ
C آئسوٹوپ d کمپاؤنڈ

6. کس ایلیمنٹ کے کرسٹلز کی ایلوٹراپک شکل رومبک ہے؟
A براس b سلفر
C گریفائیٹ
D کانسی (Bronze)

7. مندرجہ ذیل میں سے کمپاؤنڈ کی مثال ہے:
A سوڈیم B ہوا
c پانی D آئرن

8. مادہ کی ایسی حالت جو مائع اور ٹھوس کی درمیانی کیفیت شمار ہوتی ہے:
a لیکوڈ کرسٹل B سپر کریٹیکل فلیوڈ
C پلازمہ D ڈارک میٹر

9. پروٹان کا الیکٹرون کے مقابلے میں نسبتی (ریلیٹو) ماس کیا ہے؟
A 1836 گنا ہلکا B ماس میں برابر
c 1836 گنا بھاری
D 1000 گنا بھاری

10. ایلیمنٹس کے تیسرے شیل میں زیادہ سے زیادہ کتنے الیکٹرونز موجود ہو سکتے ہیں؟
A 8 b 18 C 10 D 32

11. ایٹم میں نیوٹرونز کی تعداد معلوم کرنے کا درست تعلق ہے:
A $N = Z + A$ b $N = A - Z$
C $N = Z - A$ D $N = A \times Z$

12. آئسوٹوپس میں کون سا ذرہ مختلف تعداد میں موجود ہوتا ہے؟
A الیکٹرون b نیوٹرون
C پروٹون
D نیوٹرون اور پروٹون دونوں

13. کون سا ہائڈروجن آئسوٹوپ نیوٹرون پر مشتمل نہیں ہوتا؟
a $^{1}_{1}H$ B $^{2}_{1}H$
C $^{3}_{1}H$
D ان میں سے کوئی نہیں

14. نائٹروجن کا ریلیٹو اٹامک ماس کیا ہوگا جب کہ اس کے آئسوٹوپس N^{14} اور N^{15} کی فیصد مقداریں بالترتیب 99.64% اور 0.35% ہیں؟
A 14.0210 b 14.0021
C 14.2100 D 14.1200

15. کون سا ریڈیو ایکٹیو ایلیمنٹ پروٹیکٹینیم میں تبدیل ہو جاتا ہے؟
A بسمتھ-210 b تھوریم-234
C یورینیم-238 D ٹیکنیشیم-99m

16. ایٹمز کے ریلیٹو اٹامک ماس کو ماپنے کے لیے کون سا یونٹ استعمال کیا جاتا ہے؟
A کلوگرام (Kg) B مول (mol)
C جول (J)
d اٹامک ماس یونٹ (amu)

17. NaCl تشکیل دینے کے لیے کلورین کی الیکٹرونک کنفگریشن کیا ہوگی؟
A 2,6 b 2,8,7
C 2,7 D 2,8,8

18. کون سا ایلیمنٹ تینوں یعنی آئیونک کوویلنٹ اور کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈز بنانے کی صلاحیت رکھتا ہے؟
A کاربن b آکسیجن
C میگنیشم D سیلیکون

19. مندرجہ ذیل میں سے کون میٹلک بانڈنگ کی بہترین مثال پیش کرتا ہے؟
A آئرن B کاپر
C گولڈ d سوڈیم

20. کاربن کی کون سی فارم کو لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے؟
A کوئلہ B ہیرا
c گریفائیٹ D چارکول

21. میٹلز کے الیکٹرونز کھودینے کے رجحان کو کیا کہتے ہیں؟
A الیکٹرونیگیٹیویٹی
B آئیونائزیشن پوٹینشل
c الیکٹروپوزیٹو کریکٹر
D ریڈیوسنگ خصوصیت

22. کس آئیونک کمپاؤنڈ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوگا؟
a NaCl B KCl
C LiCl D RbCl

23. انٹرمالیکیولر قوتیں سب سے کمزور ہوتی ہیں؟
A ٹھوس میں B مائع میں
c گیسیس میں
D آئیونک کمپاؤنڈز میں

24. درج ذیل میں سے کس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ ہے؟
A ایتھین (Ethane)
B میتھین (Methane)
c ایتھالین (Ethylene)
D ایسٹلین (Acetylene)

25. سوڈیم کلورائڈ کے آئنز کے درمیان نسبت ہے:
A 2:1 B 1:2
C 2:3 d 1:1

26. کیلشیم فاسفائڈ کا درست فارمولا کیا ہے؟
A CaP B CaP_2
C Ca_2P_3 d Ca_3P_2

27. مندرجہ ذیل میں سے کون سا آئن 2^- چارج رکھتا ہے؟
a O^{2-} B Cl^-
C N^{3-} D H^+

28. 2 ہیگزین (2-Hexene) کا سٹرکچرل فارمولا $CH_3–CH=CH–(CH_2)_2–CH_3$ ہے اس کا امپیریکل فارمولا کیا ہوگا؟
A C_2H_2 B CH
C C_6H_{12} d CH_2

29. سلفیورک ایسڈ کا مالیکیولر فارمولا ہے:
A HNO_3 B HCl
c H_2SO_4 D H_2O

30. ایلومینیم آکسائڈ (Al_2O_3) کے 204 گرام میں Al کا ماس کتنا ہوگا؟
A 26 گرام B 27 گرام
C 54 گرام d 108 گرام

31. کیلشیم کاربونیٹ اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ری ایکشن سے، کیلشیم کاربونیٹ کے ایک مول سے کاربن ڈائی آکسائڈ کے کتنے گرامز پیدا ہوتے ہیں؟
A 73 g B 18 g
C 111 g d 44 g

32. 95% کیلشیم کاربونیٹ ($CaCO_3$) کا کتنا ماس 0.5 مولر ہائیڈروکلورک ایسڈ کے 50cm³ کو نیوٹرلائز (Neutralize) کرنے کے لیے درکار ہوگا؟
A 9.5 گرام B 1.25 گرام
c 1.32 گرام D 1.45 گرام

33. اینڈوتھرمک پروسس کے ساتھ کون سی علامت وابستہ ہے؟
a پوزیٹیو B نیگیٹو
C نیوٹرل
D ان میں سے کوئی نہیں

34. کون سا ہائیڈروجن ہیلائڈ اینڈوتھرمک ری ایکشن کے نتیجہ میں بنتا ہے؟
A HCl B HF C HBr d HI

35. جب H_2 اور O_2 کے بانڈز ٹوٹتے ہیں تو کس قسم کا ری ایکشن وقوع پذیر ہوتا ہے؟
A سپانٹینئس B ایکسوتھرمک
C نیوٹرل d اینڈوتھرمک

36. این ایروبک ریسپائریشن کے پراڈکٹس کیا ہوتے ہیں؟
A $CO_2 + H_2O$ + اے ٹی پی (ATP)
b CO_2 + ایتھانول/لیکٹک ایسڈ
C H_2O + ایتھانول + اے ٹی پی (ATP)
D H_2O + ایتھانول

37. یہ کیسے معلوم ہوتا ہے کہ مالیکیولز کے درمیان ٹکراؤ سے ری ایکشن ہوگیا ہے؟
A مالیکیولز کی تعداد سے
B برتن کے سائز سے
c مالیکیولز کی کائی نیٹک انرجی
D ری ایکٹینٹس کے والیوم سے

38. C – H بانڈز کی اوسط بانڈ ٹوٹنے کی انرجی $412\ kJmol^{-1}$ ہے۔ ذیل میں درج کون سے ری ایکشن کی اینتھالپی چینج $412\ kJmol^{-1}$ کے قریب ہوگی؟
A $CH_{2(g)} \longrightarrow C_{(s)} + 2H_{2(g)}$
B $CH_{4(g)} \longrightarrow C_{(g)} + 2H_{2(g)}$
C $CH_{4(g)} \longrightarrow C_{(g)} + 4H_{(g)}$
d $CH_{4(g)} \longrightarrow CH_{3(g)} + H_{(g)}$

39. جب ری ایکٹینٹ کے مالیکیولز کافی انرجی کے ساتھ ایک دوسرے کے ساتھ ٹکراتے ہیں تو کیا ہوتا ہے؟
A وہ حرکت کرنا بند کردیتے ہیں
b ایک ٹرانزیشن سٹیٹ بن جاتی ہے
C وہ انرجی ضائع کردیتے ہیں
D ری ایکشن رک جاتا ہے

40. ایروبک ریسپریشن میں گلوکوز کی آکسیڈیشن کا آخری پروڈکٹ کیا ہے؟
A پائی رووئیٹ اور ATP
B ایتھانول اور CO_2
C لیکٹک ایسڈ
d H_2O، CO_2 اور انرجی

41. مساوات
$$CuSO_4 \cdot 5H_2O \rightarrow CuSO_4 + 5H_2O$$
ہے:
a اِرریورسیبل B ریورسیبل
C طبعی D B اور C دونوں

42. ہوا میں موجود کون سی گیسیں بجلی چمکنے سے ری ایکشن کرتی ہیں۔
A N_2 اور H_2O B O_2 اور H_2O
C CO_2 اور O_2 d N_2 اور O_2

43. کیمیکل ایکولبریم کی حالت میں ری ایکٹنٹس اور پراڈکٹس کا ارتکاز کیسا رہتا ہے؟
a مستقل B بڑھتا رہتا ہے
C گھٹتا رہتا ہے D غیر متعین

44. پریشر میں تبدیلی ایکوی لبریم پر اثر انداز ہوتی ہے جب:
A لیکوئڈ کی مقدار زیادہ ہوجائے
b گیسز شامل ہوں
C ٹھوس کی مقدار زیادہ ہوجائے
D کوئی ری ایکشن نہ ہو

45. گیسی حالت میں ایکوی لبریم میں پریشر کو کم کرنا اسے منتقل کردیتا ہے:
A پراڈکٹس کی طرف
B ری ایکٹنٹس کی طرف
C کم گیس مولز کی طرف
d زیادہ گیس مولز کی طرف

46. ایک کیٹالسٹ ریٹ کو بڑھا دیتا ہے:
A فارورڈ ری ایکشن کے
B ریورس ری ایکشن کے
c A اور B دونوں
D مذکورہ کوئی نہیں

47. درج ذیل میں سے کون سی حالت ایکولبریم کی پوزیشن کو متاثر نہیں کرتی؟
A ٹمپریچر B پریشر
c کیٹالسٹ D کنسنٹریشن

48. کسی ایکولبریم سسٹم سے پراڈکٹ ہٹانے سے ایکولبریم دائیں طرف کیوں منتقل ہوتا ہے؟

A ٹمپریچر کو بیلنس کرنے کے لیے
B مزید ری ایکٹنٹس بنانے کے لیے
c ہٹائی گئی پراڈکٹس کو دوبارہ بنانے کے لیے
D ریورس ری ایکشن کو روکنے کے لیے

49. بیٹری کا پانی ہوتا ہے؟

A نیوٹرل B بیسک
c ایسڈک D سالٹی

50. بیکنگ کے دوران کون سی گیس کی وجہ سے روٹی پھول کر نرم ہو جاتی ہے؟

A آکسیجن
b کاربن ڈائی آکسائیڈ C نائٹروجن
D کاربن مونو آکسائیڈ

51. ایک پروٹان کے اردگرد پانی کے کتنے مالیکیولز ہو سکتے ہیں؟

A 2 B 3 c 4 D 5

52. کیلشیم ہائیڈرو آکسائیڈ کو پانی میں حل کریں تو کتنے ہائیڈرو آکسائیڈ آئنز بنتا ہے؟

A 1 b 2 C 0 D 3

53. جب زنک H_2SO_4 کے ساتھ ری ایکٹ کرتا ہے تو کون سی گیس خارج ہوتی ہے؟

A آکسیجن b ہائیڈروجن
C نائٹروجن D SO_2

54. جب SO_2 پانی میں حل ہوتی ہے تو کون سا کمپاؤنڈ بنتا ہے؟

A SO_3 b H_2SO_3
C H_2SO_4 D $H_2S_2O_7$

55. ایسڈز میٹل آکسائیڈز کے ساتھ ری ایکٹ کر کے پیدا کرتے ہیں:

a سالٹ اور پانی B بیس اور پانی
C سالٹ اور آکسیجن D ہائیڈروجن گیس

56. ایسڈ رین کی تشکیل کے لیے کون سی گیسیں ذمہ دار ہیں؟

a CO_2 اور CH_4 B NO_2 اور SO_2
C O_2 اور O_3 D H_2S اور امونیا

57. پیریاڈک ٹیبل میں عمودی سیریز کو کیا کہتے ہیں؟

A پیریڈز B اٹامک ماسز
C اٹامک نمبرز d گروپس

58. ٹرانزیشن میٹل کے بیرونی شیل کے الیکٹرونک کنفیگریشن کی شناخت کریں؟

A ns^2np^4 b nd^xns^2
C ns^2np^6 D ns^2np^5

59. پیریاڈک ٹیبل میں ہر پیریڈ ایک .... کی تکمیل کو ظاہر کرتا ہے۔

A گروپ B بلاک
C سب شیل d شیل

60. ایک پیلے رنگ کا ٹھوس ایلیمنٹ جس کی ایلوٹراپک اشکال بھی ہیں اور جو فوسل فیول میں بھی موجود ہے اس کا نام کیا ہے؟

A کاربن B آئیوڈین
C ایلومینیم d سلفر

61. گروپ 2 کے آکسائیڈز پانی میں حل ہو کر.................. بناتے ہیں۔

A ایسڈز B نیوٹرل سلوشن
C سالٹ d الکلیز

62. کون سے ایلیمنٹ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہے؟

a Na B K C Rb D Cs

63. سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی _______ $kJ\ mol^{-1}$ ہے۔

a +496 B +520
C +737 D +1450

64. ایلیمنٹس کا میٹلک کیریکٹر کون سی خصوصیت کا تعین کرتا ہے؟

A ڈینسٹی b ری ایکٹیویٹی
C اٹامک ریڈیس D بوائلنگ پوائنٹ

65. الکلی میٹلز کا میلٹنگ پوائنٹ گروپ میں نیچے آتے ہوئے..............۔

A بڑھتا ہے b کم ہوتا ہے
C مستقل رہتا ہے
D تبدیل ہوتا رہتا ہے

66. کون سا کمپاؤنڈ رنگین ہوگا؟

A KCl B $BaCl_2$
C $AlCl_3$ d $NiCl_2$

67. ہیلوجنز.................. مالیکیولز کے طور پر پائے جاتے ہیں۔

A مونو اٹامک b ڈائی اٹامک
C پولی اٹامک D آئیونک

68. کس گروپ کے تمام ایلیمنٹس رنگین ہیں؟

A دوسرے گروپ b چھٹے گروپ
C چوتھے گروپ D پانچویں گروپ

69. ٹرانزیشن میٹلز عموماً.................. آکسیڈیشن سٹیٹس ظاہر کرتی ہیں۔

A مقرر B ایک
c متغیر D کوئی نہیں

70. کون سا آکسائیڈ سب سے بیسک آکسائیڈ ہے؟

a Na_2O B Li_2O
C MgO D CO

71. ہیلیم کی الیکٹرانک کنفگریشن ہے:

a s^2 B s^2p^6
C s^1p^5 D s^2p^4

72. گروپ 1 کے ایلیمنٹس کے لیے کون سی خصوصیت درست ہے؟

a کم کیٹالسٹ سرگرمی B زیادہ ڈینسٹی
C کم الیکٹریکل کنڈکٹیویٹی
D زیادہ میلٹنگ پوائنٹ

73. کرۂ ہوائی میں نائٹروجن کی فی صد مقدار ہے:

A 0.04% B 1.0%
c 78.0% D 21.0%

74. کون سی گیسیں گرین ہاؤس ایفیکٹ کا موجب بنتی ہیں؟

A SO_2, NO_2 B NO_2, CO
c CO_2, CH_4 D O_2, N_2

75. اگر بارش کے پانی کی pH کی ویلیو............ کے درمیان ہو تو اسے ایسڈ رین کہا جاتا ہے۔

A 5.0 اور 6.0 b 4.2 اور 4.4
C 6.5 اور 7.0 D 7.0 اور 7.5

76. پودوں میں ضیائی تالیف سے ہوا میں کون سی گیس کا ارتکاز کم ہوتا ہے؟

A آکسیجن
b کاربن ڈائی آکسائیڈ
C نائٹروجن D آبی بخارات

77. سورج سے آنے والی کون سی شعاعیں زمین کی سطح کو گرم کرتی ہیں؟

a شارٹ ویو شعاعیں
B لانگ ویو شعاعیں
C الٹراوائلٹ شعاعیں
D مڈویو شعاعیں

78. موٹر کاروں میں موجود کیٹالیٹک کنورٹرز میں کون سا سا کیٹالسٹ استعمال کیا جاتا ہے؟

A Ni   B Cu
c Pd, Pt اور Rh   D CaO

79. ہوا کو صاف کرنے میں پودے کون سا عمل استعمال کرتے ہیں:

A کمبسچن   B ڈی کمپوزیشن
c فوٹوسنتھی سِز   D ٹرانسپائریشن

80. ہائڈرو کاربنز مشتمل ہوتے ہیں صرف ہائڈروجن اور:

a کاربن پر   B آکسیجن پر
C نائٹروجن پر   D فاسفورس پر

81. کون سی دوسری میٹلز کو الکائل ہیلائیڈز کو ریڈیوس کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔

A Al   b Mg   C Co   D Ni

82. آئی یو پی اے سی نومین کلیچر میں پری فکس 'eth' موجودگی کو ظاہر کرتا ہے:

A 1 کاربن ایٹم کی   b 2 کاربن ایٹم کی
C 3 کاربن ایٹم کی   D 4 کاربن ایٹم کی

83. ایلکینز کون ساری ایکشن ظاہر نہیں کرتے؟

A سبسٹی ٹیوشن   B کمسچن
c ایڈیشن   D کریکنگ

84. زیادہ مالیکیولر ماس والے ہائڈروکاربنز کو چھوٹے مالیکیولز میں توڑنے کا عمل کہلاتا ہے:

A ہائڈرولسز   b کریکنگ
C ہائڈروجینیشن   D فرمنٹیشن

85. ان میں سے کون ساری ایکشن ایلکینز کی ہیلوجینیشن نہیں کہلائے گا؟

a کریکنگ   B کلورینیشن
C برومینیشن   D آیوڈینیشن

86. الکینز کے کمبسچن سے کاربن ڈائی آکسائیڈ، پانی اور............... بنتے ہیں۔

a حرارت   B روشنی
C دھواں   D سوٹ

87. ایس آئی سسٹم میں، لمبائی کا معیاری یونٹ ہے:

a میٹر   B فٹ
C انچ   D گز

88. خوراک میں موجود توانائی کو عموماً کس یونٹ میں ماپا جاتا ہے۔

A کلوجول(KJ)   B میگا جول(MJ)
C جول(J)   d کلوری(Calorie)

89. رینڈم ایرر تجربات کے نتائج کی ______ کو متاثر کرتے ہیں۔

A درستی   B رفتار
C استعداد   d ہم آہنگی

90. کلوگرام کے لیے SI یونٹس میں کون سی علامت استعمال کی جاتی ہے۔

A K   B k
c kg   D kgm

91. تجربہ کرنے کے طریقہ کار میں معمولی تبدیلی کرنے سے پیمائشی قیمتوں میں فرق آجانا کہلاتا ہے:

A سسٹمیٹک ایرر   b رینڈم ایرر
C ہیومن ایرر   D کیلکولیشن ایرر

92. SI یونٹس میں سابقہ نینو سے کیا مراد ہے؟

a 10^{-9} B 10^{-8}
C 10^{-11} D 10^{-12}

93. تجربہ کو بار بار دہرانے سے ایک ہی پیمائشی قیمت کا آنا کس بات کو ظاہر کرتا ہے؟

A ایکوریٹ   b درست
C قابل اعتماد   D مستحکم

94. درج ذیل زہریلے کیمیکلز کی مثالیں ہیں ماسوائے:

A مرکری   B بینزین
c سوڈیم کلورائڈ   D امونیا

95. حادثات اکثر اس وجہ سے ہوتے ہیں:

A غلطیاں کرنے سے
B عقل استعمال کرنے میں ناکامی
C ہدایات پر عمل کرنے میں ناکامی سے
d مندرجہ بالا تمام باتیں ٹھیک ہیں

96. حفاظتی عینک کا استعمال لیبارٹری میں کس کے تحفظ کے لیے کیا جاتا ہے؟

A کانوں کی حفاظت   B ہاتھوں کی حفاظت
C پاؤں کی حفاظت
d آنکھوں کی حفاظت

97. ہر طالب علم کو آگ بجھانے والے آلات کے بارے میں کیا جاننا ضروری ہے؟

A ان کی قیمت
B ان کا رنگ اور سائز
c کہ وہ کہاں پڑے ہیں
D ان کے برانڈ کا نام

98. خود بخود دری ایکٹ کرنے والا کیمیکل:

A پوٹاشیم   B فینول
c پکرک ایسڈ   D نارمل ہیکزین

99. آگ لگنے کی صورت میں کون سا اقدام اولین ترجیح ہونا چاہیے؟

a دروازے بند کر دینا اور آگ بجھانے والے آلات کا استعمال
B تمام کھڑکیاں کھول دینا
C فوراً لیبارٹری چھوڑ دینا
D حفاظتی لباس تبدیل کرنا

100. سرخ ہیروں کے اندر شعلہ کا نشان کس چیز کی علامت ہے؟

A تیزابی مادہ   b آتش گیر مادہ
C ریڈیو ایکٹیو مادہ
D آکسیڈائزنگ مادہ

انشائی طرز (حصہ دوم)

1. بائیوکیمسٹری (Biochemistry) کیا ہے؟ اس کا سکوپ لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 3

2. کیمسٹری کو اتنی شاخوں میں کیوں تقسیم کیا گیا ہے؟ کوئی سی تین وجوہات لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 11

3. ہوموجینئس مکسچر سے کیا مراد ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 5

4. اینالیٹیکل کیمسٹری میں کس قسم کے مسائل پر بحث کی جاتی ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 12

5. مکسچرز کی اقسام کون کون سی ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 6

6. سپر کریٹیکل فلیوڈز کی اہمیت واضح کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 12

7. گیسوں کی سولوبیلیٹی (Solubility) پر ٹمپریچر بڑھنے کا کیا اثر ہوتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 8

8. گریفین کیوں اہم ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 12

9. سیزیم ہیلیم سے کتنے گنا بڑا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 17

10. ایلیمنٹس ایک دوسرے سے مختلف کیوں ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 24

11. بوہر کا ایٹمی ماڈل بیان کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 18

12. $^{210}_{83}Bi$ میں کتنے نیوٹرونز موجود ہوتے ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 24

13. اٹامک نمبر اور ماس نمبر ایٹم میں کس طرح ظاہر کیا جاتے ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 19

14. ایک ایٹم کس طرح انرجی جذب اور خارج کرتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 24

15. ریڈیو ایکٹیوڈی کے سے کیا مراد ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 20

16. ایٹمز کی آئیونائزیشن کی وضاحت کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 20

17. ڈوپلیٹ یا آکٹیٹ رول بیان کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 28

18. کم ماس رکھنے والے کوویلنٹ کمپاؤنڈز کیوں گیس یا کم بوائلنگ پوائنٹ والے مائع کی طرح پائے جاتے ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 35

19. آئیونک بانڈ کی تعریف کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 29

20. ایسے کسی ایلیمنٹ کی مثال دیں جو کرسٹلائن ٹھوس کی طرح پایا جاتا ہے اور اس کے ایٹمز کے درمیان کوویلنٹ بانڈز ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 35

21. میٹلک بانڈ کی مضبوطی کا دارومدار کس پر ہوتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 29

22. نائٹرک ایسڈ (HNO_3) کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 35

23. الکلی میٹلز کو زیادہ ری ایکٹو کیوں سمجھا جاتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 30

24. نان میٹلز مالیکیولر اشیاء کیسے بناتے ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 30

25. کیمیکل کمپاؤنڈ کو کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 41

26. بیریم نائٹرائڈ (Barium Nitride) کا کیمیائی فارمولا لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 48

27. امپیریکل فارمولا میں بنیادی نقص کیا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 42

28. مول اور ایووگیڈروز نمبر میں کیا فرق ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 49

29. کیمسٹری کی انڈسٹری میں سٹائیوشیومیٹری کی اہمیت بیان کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 43

30. امپیریکل فارمولا اور کیمیکل فارمولا کیسے معلوم کیا جاسکتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 43

31. n- پروپائل الکوحل اور کیلشیم کاربونیٹ مالیکیولر فارمولا کیا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 44

32. مولر ماس کی مثالوں کے ساتھ تعریف کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 45

33. حرارت اور اینتھالپی کیوں اہم ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 54

34. اینتھالپی اور اینتھالپی چینج میں کیا فرق ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 61

35. کسی سسٹم کی اینتھالپی معلوم کرنا کیوں ممکن نہیں ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 55

36. ذیل میں درج ری ایکشن کی ٹرانزیشن سٹیٹ کی ساخت لکھیں۔

$$H_2 + Cl_2 \longrightarrow 2HCl$$

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 61

37. اینڈوتھرمک ری ایکشنز کی دو مثالیں دیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 56

38. ہمارے جسم میں گلائی کوجن (Glycogen) کیا کام کرتی ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 62

39. صرف مخصوص مالیکیولر ٹکراؤ ہی کیوں ری ایکشن کا باعث بنتے ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 57

40. ایروبک ریسپائریشن میں آکسیجن کیوں ضروری ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 58

41. جب کاپر سلفیٹ پینٹا ہائیڈریٹ کو گرم کیا جاتا ہے تو کیا ہوتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 66

42. ڈائنامک ایکولبریم اور سٹیٹک ایکولبریم (EquilibriumStatic) میں کیا فرق ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 71

43. کنٹینر کی حالت $CaCO_3$ کی ڈی کمپوزیشن پر کیسے اثر انداز ہوتی ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 66

44. ایک ری ورسیبل ری ایکشن میں پراڈکٹس کی زیادہ سے زیادہ مقدار کیسے حاصل کی جاتی ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 72

45. کیٹالسٹ ریورسیبل ری ایکشن میں کیا کردار ادا کرتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 67

46. ایک ری ورسیبل ری ایکشن کو ایکولبریم کی حالت تک پہنچنے کے لیے جو وقت درکار ہے اس میں کیسے کمی لائی جاسکتی ہے؟ ذیل میں درج ری ایکشن پر پریشر بڑھانے سے کیا اثرات ہوں گے؟

$$N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)}$$

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 72

47. ٹمپریچر میں تبدیلی ایکولبریم کو کیسے متاثر کرتا ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 68

48. ایتھائل ایسیٹیٹ کی پیداوار میں پانی کو ریمو کرنا کیوں مفید ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 68

49. بیس کی خصوصیات لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 74

50. کیلشیم میٹل کس طرح سلفیورک ایسڈ سے ری ایکٹ کرتی ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 80

51. آرہینیس ایسڈ اور بیس کی حدود کیا ہیں؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 75

52. آپ کس طرح ثابت کریں گے کہ HSO_4^- ایک برونسٹڈ۔لوری ایسڈ ہے؟

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 80

53. ایسڈز کے ری ایکشنز کی اقسام مختصراً بیان کریں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 76

54. صابن کا کیمیائی نام لکھیں۔

جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 80

55. ایمفوٹیرک کیا ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 76
56. ایسڈ رین کے منفی اثرات لکھیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 77
57. ایک ہی گروپ کے ایلیمنٹس ایک جیسی کیمیائی خصوصیات کیوں رکھتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 85
58. لفظ 'پیریاڈک' کی کیا اہمیت ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 91
59. نوبل گیسز سے کیا مراد ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 86
60. گروپ میں موجود ایلیمنٹس کے بیرونی شیلز میں الیکٹرونز کی تعداد ایک جیسی کیوں ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 91
61. گروپ 17 ایلیمنٹس کی الیکٹرونک کنفیگریشنز کیا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 87
62. چھٹے اور ساتویں گروپس میں سب سے زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹس کیوں موجود ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 92
63. گروپ میں الیکٹرون افینٹی کیسے بدلتی ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 88
64. کیا یہ دو میٹلز یا دو نان میٹلز کے لیے ممکن ہے کہ وہ آئیونک بانڈ بنائیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 92
65. الکلی میٹلز کلورین کے ساتھ کیسے ری ایکٹ کرتی ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 95
66. ہیلوجنز کے ساتھ پوٹاشیم کی ری ایکٹیویٹی کے بارے میں بتائیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 101
67. ہیلوجنز کو سالٹ بنانے والے ایلیمنٹس کیوں کہا جاتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 96
68. آیوڈین عام درجہ حرارت پر ٹھوس حالت میں کیوں پائی جاتی ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 102
69. ٹرانزیشن ایلیمنٹس سے کیا مراد ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 97

70. ٹرانزیشن میٹلز کے کمپاؤنڈز کیسے ہوتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 97
71. نوبل گیسز کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 98
72. ڈکٹیلیٹی کسے کہتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 98
73. صنعتی انقلاب نے ماحول پر کیا اثرات ڈالے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 105
74. ہوا میں موجود مادی ذرات کا ماخذ کیا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 112
75. پولوشن کو کم کرنے کے لیے ہمیں کیا کرنا چاہیے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 106
76. ایسڈ رین جنگلات پر کیسے اثرانداز ہوتی ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 112
77. ایسڈ رین کا باپ کسے کہا جاتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 107
78. گرین ہاؤس ایفیکٹ کے تین نمایاں ماخذ کے نام لکھیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 112
79. گھر کے اندر فضا کو محفوظ کرنے کے لیے ہمیں کیا کرنا چاہیے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 109
80. آرگینک کیمسٹری کی وضاحت کریں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 117
81. آرگینک کمپاؤنڈز کثرت سے کیوں پائے جاتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 124
82. ایلکینز کا جنرل فارمولا کیا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 119
83. کم ماس والے ہائیڈروکاربنز کے حصول کے لیے نیفتھا فریکشن کو کس طرح تحلیل کیا جاتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 124
84. ایلکینز کو سیچوریٹڈ ہائیڈروکاربنز کیوں کہا جاتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 119
85. ایسے پانچ آرگینک کمپاؤنڈز کے نام لکھیں جو کہ قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 124

86. ایلکینز کو پیرافین کیوں کہا جاتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 121
87. سائنس میں مختلف پیمائشی یونٹس کے استعمال سے کیا مسائل پیدا ہوتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 129
88. SI یونٹس صارف دوست کس طرح ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 135
89. مول سے کیا مراد ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 130
90. رینڈم ایرر کی وجہ بیان کریں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 135
91. رینڈم ایررز کیا ہوتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 131
92. SI یونٹس کے استعمال سے سائنس دانوں کو حاصل ہونے والے دو فوائد کا ذکر کریں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 136
93. ایکوریسی کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 132
94. لیبارٹری میں انتباہی نشانات کیوں لگائے جاتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 138
95. چند گلانے والے (Corrosive) کیمیکلز کے نام لکھیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 144
96. گلانے والے کیمیکلز کن حالتوں میں پائے جاتے ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 139
97. ایسی دو حفاظتی ہدایات بیان کریں جو تابکاری کے اثرات سے بچاؤ کے لیے ضروری ہیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 144
98. چند کیمیکلز کے نام لکھیں جن سے دم گھٹنے کے خطرات لاحق ہو سکتے ہیں۔
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 139
99. کیمیکلز سے لگنے والی آگ پر کیسے قابو پایا جا سکتا ہے؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 144
100. ذاتی حفاظت کے سامان میں کیا چیزیں شامل ہیں؟
جواب: دیکھیے جواب صفحہ نمبر 140