# محمد علی فوٹو سٹیٹ ظفروال

کیمسٹری نہم (9th Chemistry) — High-Scoring MCQs Bank

مکمل نوٹس
سوالات 1 تا 18

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 1 | یہ دنیا اس چیز سے بنی ہے ؟ | جوا | مادہ | انیتی | مادہ اور انرجی ✓ |
| 2 | مادے کی حالتوں کی تعداد جن کا ہم روز مرہ کی زندگی میں مشاہدہ کرتے ہیں۔ | 2 | 3 | 4 ✓ | 5 |
| 3 | کون سی شاخ اٹامک یا مالیکیولر سطح پر مادے کے رویے کی تحقیقات کرتی ہے؟ | آرگینک کیمسٹری | بائیو کیمسٹری | تجزیاتی کیمسٹری | فزیکل کیمسٹری ✓ |
| 4 | کاربن، ہائیڈروجن اور ان کے ماخذ کے کوویلنٹ کمپاؤنڈ کا مطالعہ: | آرگینک کیمسٹری ✓ | ان آرگینک کیمسٹری | تجزیاتی کیمسٹری | انڈسٹریل کیمسٹری |
| 5 | قدرتی طور پر پائے جانے والے پولیمر کی شناخت کریں۔ | پولی ونائل کلورائڈ (PVC) | پروٹین ✓ | $H_2O$ | ان میں سے کوئی نہیں |
| 6 | شاپنگ بیگز کے مضر اثرات کا مطالعہ کیمسٹری کی کس شاخ میں کیا جاتا ہے ؟ | بائیو کیمسٹری | ان آرگینک کیمسٹری | تجزیاتی کیمسٹری | ماحولیاتی کیمسٹری ✓ |
| 7 | کونسا پولیمر انسان کا بنا ہوا ہے ؟ | سٹیرا ئڈز | پولی سٹائرین ✓ | پروٹین | سیلولوز |
| 8 | مادے کی سادہ ترین شکل یہ ہے: | مالیکیولز | کلچر | ایلیمنٹس ✓ | کمپاؤنڈ |
| 9 | کچ کی اقسام ہیں: | One | Two ✓ | Three | Four |
| 10 | آکسیجن کی ایلیوٹروپک شکلیں ہیں: | نمک کا سلوشن | چینی کا سلوشن | 4 ✓ | 5 |
| 11 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک یکساں مکسچر نہیں ہے؟ | ایلیل | کمپاؤنڈ | سٹرکچر | چاک ✓ |
| 12 | پانی کی نوعیت کی شناخت کریں۔ | وائٹ ڈائمنڈ | کمپاؤنڈ ✓ | گرافین | پلازما |
| 13 | مندرجہ ذیل میں سے کون سی کاربن کی کرسٹل لائن شکل نہیں ہے؟ | یہ خالص مادہ ہے۔ | یہ مادے کی سادہ ترین شکل ہے۔ | اس میں ایک ہی قسم کے ایٹم ہوتے ہیں۔ | Coal (کوئلہ) ✓ |
| 14 | ایلیمنٹ کے بارے میں کیا سچ ہے ؟ | یہ خالص مادہ ہے۔ | یہ مادے کی سادہ ترین شکل ہے۔ | اس میں ایک ہی قسم کے ایٹم ہوتے ہیں۔ | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 15 | سوڈیم ایلیمنٹ کی علامت ہے۔ | N | $N_a$ | Na ✓ | Ni |
| 16 | کون سا ایلیمنٹ مونو اٹامک مالیکیول کی شکل میں موجود ہے؟ | آکسیجن | نائٹروجن | کلورین | Noble gases (نوبل گیس) ✓ |
| 17 | کمپاؤنڈ کے بارے میں غلط سٹیٹمنٹ کی شناخت کریں۔ | کمپاؤنڈ ایک ناخالص مادہ ہے۔ ✓ | کیمیائی امتزاج سے بنتا ہے۔ | فزیکل لحاظ سے الگ نہیں ہو سکتے | خصوصیات کھو دیتے ہیں۔ |
| 18 | مندرج ذیل میں سے کون سا ناخالص مادہ ہے : | گولڈ | Water | Ammonia | Air (ہوا) ✓ |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 19 | ایک نمونہ جو مقررہ تناسب کے بغیر ان کے اجزاء کے سادہ اختلاط سے بنتا ہے: | ایلیمنٹ | کمپاؤنڈ | Mixture (مکسچر) ✓ | ٹیبل سالٹ |
| 20 | ایک سلوشن جس میں سلوشن کے ذرات پوشیدہ ہوتے ہیں اسے کہتے ہیں : | حقیقی سلوشن ✓ | کولائڈل سلوشن | سپنشن | ان سیچوریٹڈ سلوشن |
| 21 | سپنشن کے بارے میں غلط سٹیٹمنٹ کیا ہے؟ | یہ ایک مکسچر ہے | سولیوٹ کے ذرات سالوینٹ میں تحلیل نہیں ہوتے | ہم سولیوٹ ذرات کو دیکھ سکتے ہیں | یہ ایک حقیقی سلوشن ہے۔ ✓ |
| 22 | پانی میں چاک کا مکسچر اس کی ایک مثال ہے: | حقیقی سلوشن | کولائڈل سلوشن | سپنشن ✓ | ہوموجینئس مکسچر |
| 23 | نشاستہ سلوشن ہے: | حقیقی سلوشن | کولائڈل سلوشن ✓ | سپنشن | ان میں سے کوئی نہیں |
| 24 | وہ سولیوٹ جو سلوشن کی زیادہ مقدار کو تحلیل کر سکتا ہے کہلاتا ہے: | سیچوریٹڈ سلوشن | ان سیچوریٹڈ سلوشن ✓ | سیچوریٹڈ سپر سلوشن | سپنشن |
| 25 | جب کسی شے کے چھوٹے نظر آنے والے ذرات کو سالوینٹ میں ملایا جاتا ہے تو کیا بنتا ہے ؟ | حقیقی سلوشن | کولائڈ | سپنشن ✓ | سیچوریٹڈ سلوشن |
| 26 | سلفر ایلیمنٹ کا رنگ ہے : | زرد ✓ | White | Brown | Black |
| 27 | جان ڈالٹن نے اپنا اٹامک نظریہ پیش کیا: | 1803 ✓ | 1903 | 2005 | 1673 |
| 28 | ایک پروٹان، ایک الیکٹرون سے کتنا گنا بڑا ہے ؟ | 1936 | 1836 ✓ | 1736 | 1673 |
| 29 | نیوٹران کب دریافت ہوا ؟ | 1912 | 1923 | 1933 ✓ | 1943 |
| 30 | ہیلیم ($_2^4He$) میں کتنے پروٹون ہوتے ہیں ؟ | 2 ✓ | 3 | 4 | 5 |
| 31 | ایک پروٹان پر کتنا چارج ہوتا ہے ؟ | $+1.6022 \times 10^{-19}$ C ✓ | $-1.6022 \times 10^{-19}$ C | $+2.6022 \times 10^{-19}$ C | $-2.622 \times 10^{-19}$ C |
| 32 | ایک نیوٹران پارٹیکل پر کتنا چارج ہوتا ہے ؟ | $-1.6022 \times 10^{-19}$ | $+1.6022 \times 10^{-19}$ | 0.0 ✓ | None of these |
| 33 | آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟ | Neutron | Dalton | Bohr (بوہر) ✓ | Goldstein |
| 34 | چوتھا شیل کس سب شیل پر مشتمل ہے: | s | s, p | s, p, d | s, p, d, f ✓ |
| 35 | ہر شیل میں الیکٹرانوں کی تعداد کا حساب لگانے کے لیے استعمال ہونے والا فارمولا یہ ہے : | n | $2n^2$ ✓ | $2n^3$ | $4n^3$ |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 36 | ڈسچارج ٹیوب پر تجربات سے کیا معلومات حاصل کی گئیں ؟ | ایٹم کی ساخت کا پتہ چلا | ایٹم میں نیوکلیس دریافت ہوا | الیکٹرونز اور پروٹونز دریافت ہوئے ✓ | نیوٹرونز اور پروٹونز دریافت ہوئے |
| 37 | نیوکلیس میں موجود پارٹیکلز کو کون سی طاقت پکڑے رکھتی ہے ؟ | طاقت ور نیوکلیر فورس ✓ | ڈائی پولر فورس | الیکٹرو سٹیٹک فورس | کمزور نیوکلیر فورس |
| 38 | الیکٹرونز نیوکلیس کے باہر کس طرح اپنا وجود برقرار رکھتے ہیں؟ | ساکن رہ کر | میگنیٹک فیلڈ کی وجہ سے | ویو خواص کی وجہ سے | نیوکلیس کے گرد گھوم کر ✓ |
| 39 | تمام قسم کے مادے کے بنیادی ذرات ہیں : | پروٹان | الیکٹرانز | نیوٹران | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 40 | مجموعی طور پر ایک ایٹم چارج رکھتا ہے: | مثبت | نیگیٹو | ان میں سے کوئی نہیں | ایٹم نیوٹرل پارٹیکل ہے ✓ |
| 41 | ایک ایلیمنٹ کے اٹامک نمبر کی نمائندگی کی جاتی ہے: | A | Z ✓ | W | X |
| 42 | ایٹم میں پروٹان کی تعداد کہلاتی ہے: | اٹامک وزن | اٹامک نمبر ✓ | ماس نمبر | اٹامک ریڈیئس |
| 43 | ایٹم میں پروٹان اور نیوٹران کا مجموعہ کہلاتا ہے : | اٹامک نمبر | شیل نمبر | ماس نمبر ✓ | یہ تمام |
| 44 | بڑے پیمانے پر ماس نمبر کی نمائندگی کی جاتی ہے: | Z | A ✓ | B | m |
| 45 | ایک ایٹم کا ماس نمبر 16 اور اٹامک نمبر 8 ہے۔ اس میں کتنے نیوٹران ہوتے ہیں | 8 ✓ | 16 | 18 | 10 |
| 46 | ایٹم میں نیوٹران کے حساب کا فارمولا ہے : | N = Z - A | N = A - Z ✓ | Z = N + A | A = Z - N |
| 47 | کسی ایلیمنٹ کے ایٹم کے ماس کی کاربن-12 آئسو ٹوپ کے ساتھ نسبت کہلاتی ہے : | ریلیٹیو اٹامک ماس ✓ | مسلسل ماس | مالیکیولر ماس | درست ماس |
| 48 | بڑے پیمانے پر 1 amu برابر ہے: | $1.66 \times 10^{-27}$ Kg ✓ | $6.02 \times 10^{23}$ g | $1.66 \times 10^{-24}$ Kg | 1.008 g |
| 49 | سلفر کا اٹامک ماس ہے: | 31.972 amu ✓ | 31.92 Kg | 31.92 g | All of these |
| 50 | نائٹروجن کا ریلیٹو اٹامک ماس کیا ہو گا؟ | 14.0021 ✓ | 14.1200 | 14.0210 | 14.2100 |
| 51 | نوبل گیسوں کے ویلنس شیل میں کتنے الیکٹرانز ہوتے ہیں | 4 | 8 ✓ | 6 | 7 |
| 52 | ایک ایٹم کے ویلنس شیل میں دو الیکٹرانز حاصل کرنے کی صلاحیت کو کہا جاتا ہے: | بانڈنگ اصول | اینٹی بانڈنگ کا اصول | ڈوپلیٹ اصول ✓ | آکٹیٹ اصول |
| 53 | کونسا ایلیمنٹ تینوں یعنی آئیونک، کوویلنٹ اور کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ بنا سکتا ہے؟ | کاربن ✓ | آکسیجن | سیلیکون | نائٹروجن |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 54 | ذیل میں درج بانڈز میں سے کون سا بانڈ سب سے کمزور تصور ہوتا ہے ؟ | C-C | ✓ F-F | Cl-Cl | O-O |
| 55 | کلورین (Cl) کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے: | 2,8,8 | ✓ 2,8,7 | 2,8,2 | 2,8,18 |
| 56 | الیکٹران کے باہمی اشتراک سے بننے والے کیمیائی بانڈ کو کہتے ہیں : | آئیونک بانڈ | کوویلنٹ بانڈ ✓ | ڈیٹیو بانڈ | انٹر مالیکیولر فورسز |
| 57 | اس کمپاؤنڈ کی شناخت کریں جس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ ہے۔ | $H_2O$ | ✓ $C_2H_4$ | $C_2H_6$ | $C_2H_2$ |
| 58 | منظرجہ ذیل میں سے کس کا پولر کوویلنٹ بانڈ ہے ؟ | $CO_2$ | ✓ $H_2O$ | $CH_4$ | $O_2$ |
| 59 | سنگل کوویلنٹ بانڈ کی مثال ہے: | $H_2O$ | $Cl_2$ | $NH_3$ | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 60 | میٹلز کی خاصیت کی شناخت کریں: | میٹلز چمک دکھاتی ہیں | زیادہ میلٹنگ / بوائلنگ پوائنٹ | ہیٹ کی اچھی کنڈکٹر | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 61 | الکلی میٹلز کی سب سے عام آکسیڈیشن سٹیٹ کیا ہے ؟ | ✓ +1 | 2+ | 3+ | 4+ |
| 62 | میٹلز میں بانڈنگ کی نوعیت کیا ہے؟ | آئیونک بانڈنگ | کوویلنٹ بانڈنگ | میٹلک بانڈنگ ✓ | وانڈر والز فورسز |
| 63 | میٹلز ہیٹ اور الیکٹرسٹی کے اچھے کنڈکٹر ہیں وجہ بتائیں؟ | آزاد الیکٹران ✓ | Brittleness | Ductility | Malleability |
| 64 | کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے کم ہو گا؟ | Li | Na | K | ✓ Rb |
| 65 | درج ذیل میں سے کس میں ڈبل کوویلنٹ بانڈ ہے ؟ | ایتھین | میتھین | ایتھلیین (Ethylene) ✓ | ایسٹالین |
| 66 | میٹلز میں رجحان پایا جاتا ہے : | الیکٹرانز کھو دینا ✓ | الیکٹرانز حاصل کرنا | الیکٹرانز کا اشتراک | ان میں سے کوئی نہیں |
| 67 | مندرج ذیل میں سے کون سی زیادہ الیکٹرو پوزیٹو میٹل ہے | Li | ✓ Na | Ca | Mg |
| 68 | جب ایلومینیم، منرل ایسڈ کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے تو بننے والی گیس: | $O_2$ | $CO_2$ | $N_2$ | ✓ $H_2$ |
| 69 | میٹلز آئن بناتی ہیں : | کیٹائن ✓ | اینائن | A اور C دونوں | ان میں سے کوئی نہیں |
| 70 | پیریڈک ٹیبل کے سب سے زیادہ الیکٹرو نیگیٹو ایلیمنٹ کی شناخت کریں۔ | ✓ F | Cl | O | N |
| 71 | مندرجہ ذیل میں سے کس کی کشش کی قوت سب سے کمزور ہے ؟ | کوویلنٹ بانڈ | میٹلک بانڈ | آئیونک بانڈ | ہائیڈروجن بانڈ ✓ |
| 72 | کسی مادے کے میلٹنگ اور بوائلنگ پوائنٹ کی شرح منحصر ہے: | آئیونک بانڈ | کوویلنٹ بانڈ | میٹلک بانڈ | انٹر مالیکیولر فورسز ✓ |
| 73 | پانی کے مالیکیولز کے درمیان کشش فورس کو کہتے ہیں: | ڈائی پول فورسز | ہائیڈروجن بانڈنگ ✓ | انسٹنٹینئس ڈائی پول | ان میں سے کوئی نہیں |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 74 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا ڈائی پول ڈائی پول فورسز پر مشتمل ہے | $H_2$ | $O_2$ | $N_2$ | ✓ HCl |
| 75 | پانی کیوں مائع ہے اور ہائیڈروجن سلفائیڈ کیوں گیس ہے؟ | سائز کی وجہ سے | مضبوط کشش فورسز کی وجہ سے ✓ | وزن کی وجہ سے | منجمد ہونے سے |
| 76 | $O_3$ کا کیمیائی فارمولا ہے : | آکسیجن مالیکیول | اوزون ✓ | آلات | آکسینوسن |
| 77 | آئیونک کمپاؤنڈ کی نمائندگی کی جاتی ہے: | مالیکیولر فارمولا | Symbols | فارمولا یونٹ ✓ | ان میں سے کوئی نہیں |
| 78 | میتھین قدرتی گیس کا کیمیائی فارمولا ہے : | ✓ $CH_4$ | $C_2H_6$ | $C_2H_2$ | $C_2H_4$ |
| 79 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا کوویلنٹ کمپاؤنڈ نہیں ہے؟ | HCl | HF | $PH_3$ | ✓ $CaCl_2$ |
| 80 | کیلشیم فلورائیڈ کا ایمپیریکل فارمولا ہے : | ✓ $CaF_2$ | $Ca_2F_2$ | $CaF_3$ | CaF |
| 81 | مندرجہ ذیل میں سے کس کو ایمپیریکل فارمولے سے ظاہر کیا جاتا ہے ؟ | اصل تعداد | آسان ترین تناسب ✓ | کم از کم تناسب | ان میں سے کوئی نہیں |
| 82 | بینزین کا مالیکیولر فارمولا ہے: | CH | ✓ $C_6H_6$ | $C_3H_3$ | $C_5H_5$ |
| 83 | ایلومینیم نائٹرائڈ کا فارمولا ہے : | AlO | $Al_2N_3$ | $Al_3N_2$ | ✓ AlN |
| 84 | کیلشیم پر کتنا چارج ہوتا ہے؟ | ✓ +2 | -2 | -1 | +1 |
| 85 | کیلشیم فاسفائڈ کا درست فارمولا کیا ہے ؟ | CaP | $CaP_2$ | $CaP_3$ | ✓ $Ca_3P_2$ |
| 86 | گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے: | $CH_2$ | ✓ $C_6H_{12}O_6$ | $CHO_2$ | CHO |
| 87 | بینزین کا ایمپیریکل فارمولا CH ہے اور اس کا مالیکیولر فارمولا ہے: | $C_2H_2$ | $C_3H_3$ | ✓ $C_6H_6$ | $C_8H_8$ |
| 88 | ریت کا مالیکیولر اور ایمپیریکل فارمولا ہے : | ✓ $SiO_2$ | $Si_2O_2$ | $Si_2O_4$ | SiO |
| 89 | $CaSO_4$ کیلشیم سلفیٹ کا فارمولا ہے۔ اس میں سلفر کے کتنے ایٹم ہیں؟ | ✓ 1 | 2 | 8 | 4 |
| 90 | $Ca(OH)_2$ میں کل کتنے ایٹم ہیں؟ | 2 | 3 | 4 | ✓ 5 |
| 91 | ہیکسین (Hexene - $C_6H_{12}$) کا ایمپیریکل فارمولا کیا ہوگا ؟ | $C_2H_2$ | CH | $C_6H_{12}$ | ✓ $CH_2$ |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 92 | پانی کے 1 مول میں پانی کے مالیکیولز کی تعداد ہوتی ہے : | 24 g | $1.66 \times 10^{22}$ x | ✓ $6.022 \times 10^{23}$ x | 18 g |
| 93 | ایووگیڈروز کا نمبر متعارف کرایا گیا تھا: | ✓ اطالوی سائنسدان | امریکین سائنسدان | جرمن سائنسدان | پاکستانی سائنسدان |
| 94 | ایک گرام پانی میں کتنے ایٹمز ہوتے ہیں؟ | $6.022 \times 10^{23}$ x | ✓ $0.334 \times 10^{23}$ x | $2.004 \times 10^{23}$ x | $1.002 \times 10^{23}$ x |
| 95 | ایووگیڈروز کے پارٹیکل کی تعداد ($N_a$) پر مشتمل مادہ کی مقدار: | ایووگیڈروز نمبر | ✓ Mole (مول) | مولر ماس | فارمولا ماس |
| 96 | کسی مادے کے ایک مول کے ماس کو کہا جاتا ہے: | ✓ مولر ماس | مالیکیولر فارمولا | مالیکیولر ماس | یہ تمام |
| 97 | $H_2SO_4$ کے ایک مول میں مالیکیول ہوتے ہیں : | ✓ $6.02 \times 10^{23}$ x | $6.022 \times 10^{-24}$ x | $6.022 \times 10^{24}$ x | $6.02 \times 10^{-23}$ x |
| 98 | دو مادے جو کیمیائی تبدیلی کے لیے ری ایکٹ کرتے ہیں کہلاتے ہیں : | ✓ ری ایکٹنٹس | پراڈکٹس | اجزاء | ان میں سے کوئی نہیں |
| 99 | کیلشیم کاربونیٹ ($CaCO_3$) کا ایک مول برابر ہے : | ✓ 100 g | 110 g | 80 g | 10 g |
| 100 | گلوکوز ($C_6H_{12}O_6$) کا مولر ماس ہے: | ✓ 180 g/mol | 170 g/mol | 160 g/mol | 98 g/mol |
| 101 | ایک مالیکیول میں انرجی کو کس شکل میں ذخیرہ کیا جاتا ہے؟ | ✓ کیمیائی انرجی | پوٹینشل انرجی | مکینیکل انرجی | بانڈ انرجی |
| 102 | درج ذیل میں سے کون تھرموڈائنامکس میں نظام کی بہترین تعریف کرتا ہے ؟ | ✓ کائنات کا وہ حصہ جس کا مطالعہ جاری ہے | کنٹینر | لیبارٹری | پوری کائنات |
| 103 | بانڈ بنے اور ٹوٹنے پر جذب یا خارج ہونے والی انرجی کہلاتی ہے : | ✓ کیمیائی انرجی / انتھالپی | تھرمل انرجی | کائنیٹک انرجی | ہیٹ انرجی |
| 104 | ایک ری ایکشن جس میں ہیٹ جذب ہوتی ہے اسے کہتے ہیں: | ✓ اینڈو تھرمک | جلنا | تحریک | ایکسو تھرمک |
| 105 | کسی جسم کی ہیٹ کنٹینٹ کو کہا جاتا ہے: | ✓ انتھالپی | راؤنڈم | یہ تمام | سسٹم |
| 106 | کن شرائط کے تحت معیاری انتھالپی کی پیمائش کی جاتی ہے ؟ | ✓ 25°C and 1 atm | 0°C and 25 atm | 1°C and 25 atm | 0°C and 1 atm |
| 107 | مندرجہ ذیل میں سے کون سی انتھالپی کی اکائی ہے؟ | mol/L | ✓ KJ/mol | L/mol | J/s |
| 108 | کون سا نظریہ بتاتا ہے کہ تصادم کی بنیاد پر ری ایکشن کیسے ہوتا ہے ؟ | ✓ تصادم کا نظریہ (Collision Theory) | مالیکیولر نظریہ | کائنیٹک انرجی | نانک کا نظریہ |
| 109 | کون سے عوامل کیمیائی ری ایکشن کی شرح کو متاثر نہیں کرتے؟ | درجہ حرارت | سطحی رقبہ | ✓ کنٹینر کی ترکیب | کیٹالسٹ |
| 110 | ایک کیٹالسٹ ری ایکشن کی ایکٹیویشن انرجی پر کیا اثر ڈالتا ہے؟ | اسے بڑھاتا ہے | کوئی اثر نہیں ہوتا | ✓ اسے کم کرتا ہے | صفر کرتا ہے |
| 111 | کیمیائی ری ایکشن میں استعمال ہونے والے مادے کو کہا جاتا ہے: | کیٹالسٹ | ✓ ری ایکٹنٹ | پراڈکٹ | سالوینٹ |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 112 | گلائیکولائسز کے دوران کون سا مالیکیول ٹوٹ جاتا ہے؟ | الکوحل | **گلوکوز ✓** | لیکٹک ایسڈ | پروٹین |
| 113 | گلائیکولائسز کے دوران گلوکوز کا ایک مالیکیول کس میں تقسیم ہوتا ہے؟ | **پائرووئٹ کے 2 مالیکیولز ✓** | $CO_2$ اور آکسیجن | آکسیجن اور پانی | ان میں سے کوئی نہیں |
| 114 | گلوکوز کی بنیادی ذخیرہ شدہ شکل یہ ہے : | **گلائکوجن ✓** | گلائکوسائیڈ | نیوکلک ایسڈ | یہ تمام |
| 115 | الٹ جانے والے ری ایکشن میں دوہرا تیر کس چیز کا اشارہ کرتا ہے ؟ | ایکسو تھرمک | اینڈو تھرمک | **ری ایکشن دونوں سمتوں میں ہو سکتا ہے ✓** | کیٹالائزڈ ری ایکشن |
| 116 | بند نظام میں امونیا کی تشکیل اس کی ایک مثال ہے: | ریورسیبل ری ایکشن | اریورسیبل ری ایکشن | **ریورسیبل ری ایکشن ✓** | یہ تمام |
| 117 | کاپر سلفیٹ پینٹا ہائیڈریٹ کا کیمیائی فارمولا ہے : | **$CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ✓** | $CuSO_4$ | $CuSO_4 \cdot 2H_2O$ | $CuSO_4 \cdot H_2O$ |
| 118 | کاپر سلفیٹ پینٹا ہائیڈریٹ کا رنگ یہ ہے : | Red | White | **Blue (نیلا) ✓** | Yellow |
| 119 | این ہائیڈرس $CuSO_4$ کا رنگ ہے : | Blue | **White (سفید) ✓** | Red | Yellow |
| 120 | $NO_2$ گیس کا رنگ ہے: | **Brown (براؤن) ✓** | Black | White | Green |
| 121 | کون سی شرط پوری ہونے پر ایک ری ایکشن ریورسیبل بن جائے گا؟ | **اگر فارورڈ اور ریورس کی ایکٹیویشن انرجی برابر ہو ✓** | فارورڈ زیادہ ہو | ریورس زیادہ ہو | انتھالپی چینج زیرو ہو |
| 122 | وہ ری ایکشن جس میں مصنوعات دوبارہ مل کر ری ایکٹنٹس بناتی ہیں: | اریورسیبل ری ایکشن | **ریورسیبل ری ایکشن ✓** | فارورڈ ری ایکشن | ان میں سے کوئی نہیں |
| 123 | جب پریشر بڑھایا جاتا ہے تو ری ایکشن $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ کے ساتھ کیا ہوگا؟ | **آگے کی سمت میں بڑھے گا ✓** | پیچھے کی سمت میں بڑھے گا | کوئی تبدیلی نہیں | ان میں سے کوئی نہیں |
| 124 | ریورسیبل ری ایکشن کے بارے میں کیا سچ ہے ؟ | **یہ کبھی تکمیل کی طرف نہیں جاتے ✓** | کوئلہ جلانا ریورسیبل ہے | درجہ حرارت کا اثر نہیں | یہ کھلا سسٹم ہے |
| 125 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا براؤن ہے ؟ | $N_2O_4$ | **$NO_2$ ✓** | $NH_3$ | $N_2$ |
| 126 | ریورسیبل ری ایکشن اس کے ذریعہ پیش کیا جاتا ہے : | فارورڈ شرح زیادہ | **⇌ (دوہرا تیر) ✓** | ڈائنامک ایکولبریم | یہ تمام |
| 127 | ڈائنامک ایکولبریم قائم ہوتا ہے جب: | تمام ری ایکٹنٹس ختم ہوں | **فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کی شرح برابر ہو ✓** | مصنوعات استعمال ہوں | یہ تمام |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 128 | ایکولبریم قائم کرنے کے لیے ضروری ہے : | سٹیٹک ایکولبریم | کوئی ایکولبریم نہیں | ڈائنامک ایکولبریم / بند سسٹم ✓ | تیز ری ایکشن |
| 129 | ایکولبریم حاصل ہوتا ہے جب: | تمام ری ایکٹنٹس ختم ہوں | فارورڈ اور ریورس کی شرح برابر ہو ✓ | مصنوعات استعمال ہوں | ان میں سے کوئی نہیں |
| 130 | ایسے آکسائڈ کی شناخت کریں جو نیچر میں بیسک نہیں ہے: | CaO | MgO | $SO_3$ ✓ | KOH |
| 131 | ٹارٹارک ایسڈ کا قدرتی ماخذ ہے : | Amla | Tamarind (املی) ✓ | Orange | Guava |
| 132 | کون سا ایسڈ خوراک یا اس کا جزء نہیں ہے ؟ | ٹارٹارک ایسڈ | سٹرک ایسڈ | نائٹرک ایسڈ ✓ | ایسکاربک ایسڈ |
| 133 | آرہینئس کے مطابق ایسڈ وہ شے ہے جو پانی میں تحلیل ہو کر دیتی ہے: | $H^+$ ✓ | $H_3O^+$ | $CO_3^{2-}$ | $OH^-$ |
| 134 | آرہینئس کے مطابق بیس وہ شے ہے جو پانی میں تحلیل ہو کر دیتی ہے: | $H^+$ | $OH^-$ ✓ | $Cl^-$ | None of these |
| 135 | آرہینئس ایسڈ کی مثال ہے : | $HNO_3$ | $H_2SO_4$ | HCN | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 136 | کمزور بیس کی مثال ہے: | پوٹاشیم ہائیڈرو آکسائڈ | ایلومینیم ہائیڈرو آکسائڈ | امونیم ہائیڈرو آکسائڈ | B اور C دونوں ✓ |
| 137 | برونسٹڈ-لاری کے نظریے کے مطابق ایسڈ ہوتے ہیں : | پروٹان ($H^+$) دیتے ہیں ✓ | پروٹان قبول کرتے ہیں | دونوں A اور B | ان میں سے کوئی نہیں |
| 138 | ایسڈ اور کاربونیٹ کے ری ایکشن کے دوران کون سی گیس پیدا ہوتی ہے: | $H_2$ | $Cl_2$ | $O_2$ | $CO_2$ ✓ |
| 139 | سوڈیم کاربونیٹ کا فارمولا ہے : | NaOH | $Na_2CO_3$ ✓ | $NaHCO_3$ | $Na_2O$ |
| 140 | پوٹاشیم کاربونیٹ کا فارمولا ہے : | $KHCO_3$ | $NaHCO_3$ | $K_2CO_3$ ✓ | KOH |
| 141 | ایسڈ جب بیس کے ساتھ ری ایکٹ کرتا ہے تو پانی اور سالٹ بنتا ہے: | Water | $KOHCO_3$ | Protein | Base ✓ |
| 142 | درج ذیل میں سے کونسی بیس پانی میں حل نہیں ہوتی | $Ca(OH)_2$ | KOH | $Cu(OH)_2$ ✓ | NaOH |
| 143 | بیز کس سے ری ایکٹ کر کے امونیا گیس بناتی ہیں | اٹامک نمبر | Base | امونیم سالٹس ✓ | منرل ایسڈ |
| 144 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا ماڈرن پیریڈک ٹیبل کی بنیاد ہے ؟ | پانی | Glucose | اٹامک نمبر ✓ | ماس نمبر |
| 145 | پیریڈک ٹیبل کی افقی قطار کو کہا جاتا ہے : | گروپ | Column | پیریڈ ✓ | ان میں سے کوئی نہیں |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 146 | سولر سیل میں موجود ایک اہم ایلیمنٹ کا پیریڈ اور گروپ کیا ہے ؟ | تیسرا پیریڈ، 15واں گروپ | دوسرا پیریڈ، 14واں گروپ | تیسرا پیریڈ، 16واں گروپ | تیسرا پیریڈ، 14واں گروپ ✓ |
| 147 | کون سے ایلیمنٹ کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہے ؟ | Rb | K | Cs | ✓ Na |
| 148 | 2nd اور 3rd پیریڈ کہلاتا ہے: | Short | Normal (نارمل) ✓ | Long | Very long |
| 149 | ویری لونگ پیریڈز میں ایلیمنٹس کی تعداد یہ ہیں: | ✓ 32 | 34 | 36 | 38 |
| 150 | ٹرانزیشن ایلیمنٹس کن گروپوں سے تعلق رکھتے ہیں : | to 8 7 | ✓ to 12 3 | to 18 12 | to 18 7 |
| 151 | اٹامک نمبر کس نے دریافت کیا ؟ | مینڈلیف | Moseley (موزلے) ✓ | Dalton | ان میں سے کوئی نہیں |
| 152 | الکلی میٹلز کی ری ایکٹیویٹی میں کیا رجحان ہے ؟ | گروپ میں ری ایکٹیویٹی کی کمی | گروپ میں ری ایکٹیویٹی کا بڑھنا ✓ | ری ایکٹیویٹی وہی رہتی ہے | ان میں سے کوئی نہیں |
| 153 | گروپ 1 میٹل آکسائڈ کی نوعیت کیا ہے؟ | ایسڈک | نیوٹرل | بیسک ✓ | امفوٹیرک |
| 154 | ہیلوجن فیملی کا گروپ ہے: | 7 | ✓ 17 | 20 | 24 |
| 155 | درج ذیل میں سے اس ایلیمنٹ کی شناخت کریں جو سائز میں بڑا ہے: | Li | ✓ K | Na | H |
| 156 | کسی ایلیمنٹ کے الیکٹرون کے کھونے کے رجحان کو کہا جاتا ہے: | الیکٹرون افینیٹی | الیکٹرو پوزیٹیویٹی ✓ | الیکٹرو نیگیٹیویٹی | آئیونائزیشن انرجی |
| 157 | کونسی میٹل سب سے نرم ہے ؟ | ✓ Na | Ca | Al | Zn |
| 158 | ہیلوجنز کی بیرونی شیل کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے : | ✓ $ns^2 np^5$ | $ns^2 np^2$ | $ns^2 np^3$ | $ns^2 np^4$ |
| 159 | کون سا آکسائڈ سب سے بیسک آکسائڈ ہے ؟ | ✓ $Na_2O$ | MgO | $Li_2O$ | CO |
| 160 | کون سے گروپ کے ایلیمنٹس سب سے زیادہ ری ایکٹیو ہیں | ٹرانزیشن میٹلز | دوسرا گروپ | پہلا گروپ ✓ | تیسرا گروپ |
| 161 | تمام ہیلوجن اس طرح موجود ہیں: | مونو اٹامک مالیکیولز | ٹرائی اٹامک مالیکیولز | ڈائی اٹامک مالیکیولز ✓ | پولی اٹامک مالیکیول |
| 162 | الیکٹرون کے حصول کو کہتے ہیں: | آکسیڈیشن | ریڈکشن ✓ | ہائیڈرولائسز | گیلو نائزنگ |
| 163 | ہیلوجن کی آکسیڈائزنگ پاور کی درست ترتیب یہ ہے: | $Cl_2 > Br_2 > I_2$ ✓ | $Br_2 > Cl_2 > I_2$ | $I_2 > Br_2 > Cl_2$ | $I_2 > Cl_2 > Br_2$ |
| 164 | مندرجہ ذیل میں سے کون سی زرد سبز گیس ہے | $F_2$ | ✓ $Cl_2$ | $Br_2$ | $I_2$ |
| 165 | گروپ 3 سے 12 تک ماڈرن پیریڈک ٹیبل کے مرکز کے ایلیمنٹس: | ٹرانزیشن ایلیمنٹس ✓ | نوبل ایلیمنٹس | ہیلوجنز | الکلی میٹلز |
| 166 | امونیا کی تیاری میں کونس ٹرانزیشن میٹل کیٹالسٹ کے طور پر استعمال ہوتی ہے؟ | Ni | ✓ Fe | Cu | Co |
| 167 | تیل کی ہائیڈروجنیشن کس کی موجودگی میں کی جاتی ہے : | ✓ Ni | $N_2O_5$ | $V_2O_5$ | Fe |

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 168 | نوبل گیسز کی بیرونی شیل کی الیکٹرونک کنفیگریشن ہے: | ✓ $s^2 p^6$ | $s^2 p^5$ | $s^2 p^4$ | $s^2 p^3$ |
| 169 | گروپ 18 کے ایلیمنٹس ہیں: | نوبل میٹلز | نوبل نان میٹلز / گیسز ✓ | الکلی میٹلز | ان میں سے کوئی نہیں |
| 170 | اس نوبل گیس کی شناخت کریں جس کے ویلنس شیل میں 2 الیکٹرون ہیں : | ✓ He | Ne | Ar | Sr |
| 171 | تمام نوبل گیسیں ہیں: | مونو اٹامک ✓ | ڈائی اٹامک | ٹرائی اٹامک | پولی اٹامک |
| 172 | کیمسٹری کی وہ شاخ جو ماحول میں آلودگیوں کا مطالعہ کرتی ہے: | ان آرگینک کیمسٹری | آرگینک کیمسٹری | بائیو کیمسٹری | انوائرمنٹل کیمسٹری ✓ |
| 173 | زمین کے گرد ہوا کا غلاف کہلاتا ہے : | ہائیڈرو سفیئر | لیتھو سفیئر | ایٹموسفیئر ✓ | بائیو سفیئر |
| 174 | ماحول میں نائٹروجن کا فیصد ہے : | 21 | ✓ 78 | 0.04 | 15 |
| 175 | ماحول کے اہم اجزاء کی شناخت کریں: | $N_2$, $CO_2$ | $O_2$, $CO_2$ | ✓ $N_2$, $O_2$ | He, $O_2$ |
| 176 | فضا میں آکسیجن کا فیصد ہے: | 78% | ✓ 21% | 25% | 50% |
| 177 | وہ مادے جو فضائی آلودگی کا سبب بنتے ہیں کہلاتے ہیں : | پولیوٹینٹس ✓ | آلودہ | کاربوہائیڈریٹس | تباہ کن ایلیمنٹس |
| 178 | آلودگی کے ارتکاز کا اظہار اس میں کیا جاتا ہے : | pm | ✓ ppm | mm | nm |
| 179 | ہوا میں سلفر کے آکسائیڈ کی موجودگی کا بنیادی ماخذ کیا ہے ؟ | پودوں کا گلنا | نظام انہضام | سموگ | فوسل فیولز ✓ |
| 180 | گرمیوں کے موسم میں سموگ کیوں نہیں بنتی ؟ | گرم ہوا اور دھواں اوپر اٹھ جاتا ہے ✓ | دھند نہیں ہوتی | آپسی ملاپ نہیں | کم جلنا |
| 181 | ایسڈ رین بناتی ہے : | زیادہ تیزابیت والا پانی ✓ | $N_2$ | نیوٹرل | ان میں سے کوئی نہیں |
| 182 | مندرجہ ذیل میں سے کون سی گرین ہاؤس گیس ہے | $O_2$ | $N_2$ | ✓ $CO_2$ | $Cl_2$ |
| 183 | تیزابی مٹی کو بے اثر کرنے کے لیے استعمال ہونے والا کیمیکل ہے: | سوڈیم | سوڈا ایش ✓ | کاسٹک سوڈا | واشنگ سوڈا |
| 184 | کونسے علاقے میں ایسڈ رین برسنے کے زیادہ امکان ہیں | گاؤں کے ارد گرد | بڑے شہروں کے ارد گرد | صنعتی علاقہ میں ✓ | پانی کے ذخیروں کے نزدیک |
| 185 | کون سی گیسیں ایسڈ رین کی وجہ بنتی ہیں | کاربن ڈائی آکسائڈز | سلفر اور نائٹروجن کے آکسائڈز ✓ | نائٹروجن کے آکسائڈز | All of these |
| 186 | مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایسڈ رین کا اثر ہے ؟ | $NO_x$ | $SO_2$ | $CO_2$ | عمارتوں کو نقصان پہنچانا ✓ |

# محمد علی فوٹو سٹیٹ ظفروال

کیمسٹری نہم (9th Chemistry) — High-Scoring MCQs Bank

سوالات 187 تا 200 (مکمل)

| نمبر | سوال | آپشن A (الف) | آپشن B (ب) | آپشن C (ج) | آپشن D (د) |
|---|---|---|---|---|---|
| 187 | آرگینک کمپاؤنڈز میں موجود ضروری ایلیمنٹ یہ ہے: | آکسیجن | نائٹروجن | کاربن ✓ | ہائیڈروجن |
| 188 | مندرج ذیل میں سے کون سا سیچوریٹڈ کمپاؤنڈ ہے ؟ | $C_2H_6$ ✓ | $CH_3Cl$ | $CH_3OH$ | $NH_3$ |
| 189 | سب سے سادہ الکین ہے : | Methane (میتھین) ✓ | Ethane | Propane | Butane |
| 190 | آرگینک کمپاؤنڈز میں کون سا ایلیمنٹ کاربن ایٹم کے ساتھ اکثر موجود ہوتا ہے؟ | آکسیجن | نائٹروجن | ہائیڈروجن ✓ | ہیلوجن |
| 191 | پیرنٹ ہائیڈرو کاربن کی شناخت کریں: | $C_2H_2$ | $C_2H_4$ | $CH_4$ | $C_2H_6$ ✓ |
| 192 | نظام IUPAC کا کون سا حصہ ہمیں آرگینک کمپاؤنڈ کی کلاس کے بارے میں بتاتا ہے ؟ | Root | Suffix ✓ | Prefix | یہ تمام |
| 193 | برونسٹڈ-لاری کے مطابق بیس کی مثال ہے : | $^-OH$ | $^-CN$ | $^-Cl$ | All of these (یہ تمام) ✓ |
| 194 | کون سا کیمیائی ریجنٹس جیسے $KMnO_4$ کے ساتھ ری ایکشن ظاہر نہیں کرتا؟ | Alkane (الکین) ✓ | Alkene | Alkyne | ان میں سے کوئی نہیں |
| 195 | گروپ 18 کے ایلیمنٹس ہیں: | Noble gases (نوبل گیسیں) ✓ | Actinides | Alkali metals | None of these |
| 196 | الکین اور الکائن کی تیاری کے لیے استعمال ہونے والا کیٹالسٹ یہ ہے: | Fe | P | Ni ✓ | C |
| 197 | پیرافین لفظ کا مطلب ہے : | زیادہ ایفینیٹی | کم ایفینیٹی (Little affinity) ✓ | درمیانی ایفینیٹی | ان میں سے کوئی نہیں |
| 198 | الکینز کی کامل کمبسٹن سے بننے والے پروڈکٹس ہیں: | $CO_2$ اور $H_2$ | $CO_2$ اور $H_2O$ ✓ | CO اور $H_2O$ | CO اور $H_2$ |
| 199 | ہائیڈروجن آف الکین کو کسی ایٹم یا ایٹمز کے گروپ سے تبدیل کرنا کہلاتا ہے : | ایڈیشن ری ایکشن | سبسٹی ٹیوشن ری ایکشن ✓ | سبلی میشن | ڈی کمپوزیشن |
| 200 | ایتھائل برومائیڈ کا جب Zn / HCl کے ساتھ ری ایکشن کیا جائے تو کونسا پروڈکٹ بنے گا ؟ | $CH_4$ | $CH_3$-$CH_3$ ✓ | $CH_3$-$CH_2$-$CH_3$ | $CH_3$-$CH_2$-$CH_2$-$CH_3$ |

***** تمام 200 ایم سی کیوز کا بینک مکمل ہوا *****

تیاری بذریعہ: محمد علی فوٹو سٹیٹ ظفروال