

9th Class Chemistry Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	سٹارچ، لاتم اونمنک جس کی مثالیں ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
2	اگر ڈائی پول، ڈائی پول فورسز زیادہ ہو تو زیادہ ہو گا	A. M.P اور B.P تصعید اور فوجون کی بیث B. بیٹھ آف وپیر انزیشن C. تمام D. ملک
3	پولر کوویلٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہیں C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
4	مندرجہ زیل میں سے کس کے اجزا کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتے ہیں	A. مکسچر B. ایلیٹنس C. کمپاؤنڈ D. رینیکر
5	لونگ فارم آف پیریٹک سٹیل کی بنیادیں	A. میلانیف کا اصول B. اتمک نمبر C. اتمک ماں D. ماں نمبر
6	ملٹی گیز سے کتنے زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟	A. 100 گناہ B. 1000 گناہ C. 10000 گناہ D. 100000 گناہ
7	غیر دھاتوں کی اکسیڈیشن سٹیٹ ہے	A. مشت B. منی C. نیوٹرل D. تمام
8	الیکٹرولائٹ کنٹکشن جس سیل میں ہوتی ہے	A. الیکٹرو کمیکل سیل B. الیکٹرولائٹ سیل C. وولٹک یا گیوانک سیل D. لینڈ سٹوریج بیٹری
9	کم ترین انرجی لیول کہلاتا ہے	A. گروڈ سٹیٹ B. پائیر کسٹیٹ C. ٹرائزیشن سٹیٹ D. ایکسٹریٹ سٹیٹ
10	ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. مین گروپ عناصر B. ٹرائزیشن عناصر C. نارامل عناصر D. ایکٹنڈ
11	K - کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
12	مٹی، چکنی مٹی کے ذرات اور ریت جس کی مثالیں ہیں	A. سسپیشن B. ایملن C. کولنٹل محلول D. تریٹھ محلول
13	وہ دھلت جو آسانی سے اکسیڈائلز ہوتی ہے	A. Na B. pt C. Li D. تمام
14	M.P جس کا اور B.P مختلف ہوتا ہے	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
15	کوسل اور لیوس نے جب اکھیٹ رول پیش کیا	A. 1916ء B. 1919ء C. 1917ء D. 1918ء

- | | | |
|----|---|--|
| 16 | درج زیل میں سے کون سا کھپاؤٹ پائی میں حل پذیر نہیں ہے | A. C6H6
B. NaCl
C. KBr
D. MgCl2 |
| 17 | شٹل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟ | A. روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے
B. روشنی شعاعوں کے رکنے وجہ سے
C. روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے
D. روشنی کے منتشر ہونے کی وجہ سے |
| 18 | : گیس کی ٹینسٹی برڑھتی ہے جب | A. ٹیبریج برڑھتا ہے
B. پریس برڑھتا ہے
C. والیوم کو کوئنٹر رکھا جاتا ہے
D. ان میں سے کوئی نہیں |
| 19 | ملیکان نے جب برقی منفیت کا مائل پیش بنایا | A. 1932ء
B. 1934ء
C. 1933ء
D. 1935ء |
| 20 | الیکٹرولائٹ کنکشن | A. الیکٹرولائٹ کنکشن
B. میوجل انکشن
C. سلف انکشن
D. الیکٹرولائٹ انکشن |
| 21 | الیکٹرولائٹ کنکشن | A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اور بی
D. نیوٹرل |
| 22 | جو سیپیزیز ریڈیوس ہوں کہلاتی ہے | A. 5
B. 4
C. 6
D. 3 |
| 23 | ٹرانزیشن عناصر کی سیریز پیں | A. تمام گیز
B. تمام میٹلز
C. تمام نان میٹلز
D. تمام میٹلانڈز |
| 24 | فلورین کا رنگ ہے | A. زرد
B. سیزی مال زرد
C. براون
D. گہری، بیٹھی |
| 25 | کلورین پر چارج ہے | A. مائی
B. ٹھوس
C. گیس
D. پلازما |
| 26 | کلورین پر چارج ہے | A. 1-
B. 2-
C. 3-
D. 4- |
| 27 | بوریٹم 235 کی فیصد مقدار ہے | A. 99.3
B. 0.7
C. 60
D. 40 |
| 28 | وہ شے جو آئنی بلڈ کی حمیت نہیں کرتی | A. کم آئیونازیشن
B. زیادہ الیکٹران افیٹی
C. زیادہ ایش انرجی
D. ایٹمی رداں |
| 29 | انتر، مالیکیولر انتر، فری ریٹیکل اور نیوٹرل مالیکول کو کہتے ہیں | A. ریلیٹو فارمولہ ماس
B. ریلیٹو ایٹمی ماس
C. ریلیٹو مالیکیول ماس
D. مالیکیول سپیسز |
| 30 | اکسیڈیشن نمبر کا کم ہونا کہلاتا ہے | A. آکسیڈیشن
B. رینکشن
C. ریٹروکس
D. پلاؤ |
| 31 | اگر کسی چیز پر مثبت یا منفی چارج ہو تو کہلاتا ہے | A. ان
B. ریلیٹو ایٹمی ماس
C. کیمیکل سیریز
D. مالیکیول سپیسز |
| 32 | لونگ فارم اف پیریاٹک ٹیبل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پیریہ کہلاتے ہیں | A. شارت پیریٹر
B. نارمل پیریٹر
C. لونگ پیریٹر
D. ویری لونگ پیریٹر |

- 33 بلڈرجن اور اکسیجن سے پانی کا بنتا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟
C. نیوٹرالائزن
D. تخلیق
- 34 وہ ری ایکشن جس میں الیکٹرانز ایک سپیشیز سے دوسرا میں داخل ہوں کہلاتے ہیں
A. اکسیٹھن ری ایکشن
B. ریٹھن ری ایکشن
C. ریٹھوک ری ایکشن
D. بناؤ ری ایکشن
- 35 سونے کا استعمال ہے
A. جیولری
B. فوتھر گرافی
C. کرنی
D. تمام
- 36 ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے
A. 2M
B. 1M
C. 0.5M
D. 0.25M
- 37 8 گرامز کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟
A. 0.15
B. 0.18
C. 0.21
D. 0.24
- 38 کیمیا کی وہ شاخ جو انسٹری کے مراحل سے متعلق، کہلاتی ہے
A. انسٹریل کیمسٹری
B. پائیو کیمسٹری
C. انواڑر میٹل کیمسٹری
D. نیو کلر کیمسٹری
- 39 B.P۔ کا Ar
A. 269-
B. 108-
C. 186-
D. 152-
- 40 وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزاداہ اپنا وجود برقرار رکھے کہلاتا ہے
A. عنصر
B. ائن
C. مالیکول
D. ایٹم
- 41 زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے
A. آرسکیٹیشن حالت
B. فری لائک حالت
C. ریٹھن حالت
D. اسٹریپ حالت
- 42 انسوٹوپس کا ایم استعمال ہے
A. پارٹ پیس میکر
B. بینک کی شاندی
C. الائٹ کی صفائی
D. تمام
- 43 ریٹھو ایکٹو عناصر جو ریز خارج کرتے ہیں
A. الفا شعاعیں
B. بیٹا شعاعیں
C. گیما شعاعیں
D. تمام
- 44 گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد ہے
A. 4
B. 1
C. 3
D. 2
- 45 وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ کیمیائی اشیا کے کسی بھی نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتی ہے
A. عنصر
B. امیزہ
C. یک جان امیزہ
D. مرکب
- 46 مینٹ لیف کے اصل پیر یا ڈکٹیل کی بیناد تھی:
A. الیکٹرونک کنفرگریشن
B. ٹائک میں
C. ٹائمک نمبر
D. سب شیل کا مکمل بونا
- 47 وہ فورس جو الیکٹران کو نیو کلیس میں گرنے سے روکتی ہے
A. سٹری پیٹل فورس
B. سٹری فیوگل فورس
C. کنٹش ٹبل
D. قوت کنٹش
- 48 نیو کلیس میں پروٹن کی تعداد کہلاتی ہے
A. ایٹھنی نمبر
B. میں نمبر
C. پروٹن نمبر
D. اے اور سی
- 49 جو سپیشیز اکسیڈائز ہو جائے بن جاتی ہے
A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اے اور سی
D. نیوٹرول
- 50 لینٹھنائیڈ اور ایکٹنائڈ میں عناصر کی تعداد ہے
A. 14
B. 2
C. 18
D. 36

51	دوری جدول کا چھٹا پیریٹ کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
52	وہ شے جس کی پگھائی بونی حالت سے کرنٹ گزر جائے کہلاتی ہے	A. نان الیکٹرولائٹ B. الیکٹرولائٹ C. نان کنڈکٹر D. کنڈکٹر
53	جائے، جائے والے عناصر کی تعداد ہے	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
54	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے	A. میٹلک پلٹنگ کی صورت میں B. آئیونکی پلٹنگ کی شکل میں C. کو ویلٹ پلٹنگ کے طور پر D. کو ارٹیٹ کو ویلٹ پلٹنگ کی صورت میں
55	سوافت ڈرنکس میں گیس حل کی جاتی ہے	A. کم بیاڑ پر B. زیادہ بیاڑ پر C. کم درجہ حرارت پر D. زیادہ درجہ حرارت پر
56	دودھ اور دہنڈ جس کی مثالی بیس	A. عصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ D. مرکب
57	جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے	A. ٹپلیٹ B. اکٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
58	نفوذ کا عمل جس میں ہوتا ہے	A. مائع B. ٹھووس C. گیس D. لے اور سی
59	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
60	درج زیل میں سے کونسا پیتروجنیس مکسپر ہے؟	A. ملک (دودھ) B. رومنی C. ملک آف میگنیشیا D. شوگر کا سلوشن
61	امرفس کا مطلب ہے	A. درجہ حرارت B. شکل C. والیوم D. بغیر شکل کے
62	پانی ایک نمک کے محلول میں نمک جس کی مثال ہے	A. محاط B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
63	آئیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی شاذی کی کریں	A. میں کی جاتی ہے-1 KJmol اس کی بیمانش B. یہ انرجی کا جذب پونا ہے C. پیریٹ میں بتدریج کم ہوتی ہے D. ہے گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
64	کروکس نے الیکٹرون کی دریافت کے لئے جب تجربات کئے	A. 1876ء B. 1808ء C. 1807ء D. 1806ء
65	کیمسٹری جتے سالوں سے ایک شاخ کے طور پر ابھری ہے	A. سال 150 B. سال 250 C. سال 290 D. سال 200
66	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹھی ماس پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ٹوپیرائٹ B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائر D. میٹنیلیف
67	-کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
68	کو ویلٹ مالیکیولز میں موجود بلٹ پنیر عموماً رکھتا ہے	A. ایک الیکٹرون B. دو الیکٹرونز C. تین الیکٹرونز D. چار الیکٹرونز

		A. H ₂ B. O ₃ C. H ₂ O D. CO ₂
69	درج زیل میں سے تمام ٹرانی ائمک مالیکوول سوانی	A. الیکٹرولائٹ ریفلنگ B. الیکٹرولائٹ پیوری فیکٹن C. الیکٹرولیٹنگ D. تمام
70	الیکٹریکل کرنٹ کے ذریعے ایک دھات بر دوسرا دھات چڑھانا کہلاتا ہے	A. اکسیڈنٹن B. ریڈکشن C. ریتوکن D. پٹاؤ
71	وہ ری ایکشن جن میں اکسیڈنٹن اور ریکٹن خود بخود بو کہلاتا ہے	A. غیر عاملی ماحول B. پانی C. آئل D. اتل اور غیر عامل ماحول
72	عاملیت کی وجہ سے دھاتوں کو جس میں رکھا جاتا ہے	A. گولاٹ B. سلور C. پالٹن D. ایلومنیم
73	سب سے بیش قیمت میٹل ہے	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
74	میگنیٹیم کی الیکٹرانی تشکیل ہے	A. 18 B. 15 C. 16 D. 17
75	بوا جتنی گیسوں پر مشتمل ہے	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
76	B.P کا -Cl ہے	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
77	کاربن پانی اور الکوحل مثالیں ہیں	A. فری ریٹیکل B. فارمولہ یونٹ C. منفی انن D. منثبت اننر
78	کسی مرکب، مالیکوول یا آئن کے ایک یونٹ کو ظاہر کرتا ہے	A. انسوٹوپ B. پوی ایٹم C. انسوپرپس D. پولیمر انریشن
79	ایک عنصر کے ایٹم جن کے ایٹمی نمبر ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہوں تو انسوٹوپس کہلاتے ہیں اس عمل کو کہتے ہیں	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
80	n=3 سب شیل ہونگے	A. ملی گرامز B. گرامز C. کیرٹ D. تمام
81	سونے کا خالص بن جس میں ملپا جاتا ہے	A. ٹھوس ٹھوس ماحول کا B. مائع مائع ماحول کی C. گیس گیس ماحول کی D. مائع گیس ماحول کی
82	بہتر مثال ہے	A. 1 B. 18 C. 10 D. 3
83	بوا میں فلسفورس کی فیصد مقدار ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
84	تیسرا بہرہ میں عنصر کی تعداد ہے	A. KCl B. KNO ₃ C. NaNO ₃ D. NaCl
85	ان میں سے کس کی سولو بیٹی پر ٹیپریچر کا معمولی اثر ہوگا	A. شوگر کا سلوشن B. سلفورک ایسٹ کا سلوشن
86	درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟	A. سلوشن B. سلفورک ایسٹ C. سلوشن D. سلوشن

- 87 کسی عنصر کی الیکٹران خارج کر مثبت آئن بنائے کی صلاحیت کہلاتی ہے
A. الیکٹروپوزیٹ کریکٹر
B. کمیاتی تعامل
C. الیکٹرونیگیٹر کریکٹر
D. عمل کرنے کی شرح
- 88 برف پانی کے اوپر کیوں نیزتی ہے ؟
A. برف پانی سے کھیت ہے
B. برف کی ساخت کریٹلان بوتی ہے
C. پانی برف سے کھیت ہے
D. پانی کے مالیکول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں
- 89 ۱ - کی برقی منفیت ہے
A. 3.2
B. 2.9
C. 2.6
D. 2.2
- 90 ایک ذرے میں 18 الیکٹرانز اور 20 نیوٹران ہیں۔ اس پر منفی چارج ہے اس کا ماں ہو گا
A. 29
B. 36
C. 38
D. 40
- 91 H_2SO_4 کا مول ماس ہے
A. 98
B. 98amu
C. 9.8 گرام
D. 9.8amu
- 92 اینٹی نمبر کو جس سے طبلہ کرتے ہیں
A. Z
B. A
C. N
D. W
- 93 جب دیاں ڈالا جائے تو
A. تو گیس کے مالیکولز قریب قریب آجائے ہیں
B. اس کا حجم ہو جائے ہے
C. خالی جگہوں کی وجہ سے مالیکولز پاس آجائے ہیں
D. تمام
- 94 Al کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے
A. 577
B. 1833
C. 2745
D. 2390
- 95 K کی ٹینٹی ہے
A. 0.53
B. 0.97
C. 64
D. 0.86
- 96 ٹوبرائٹر نے اپنا قانون جب پیش کیا
A. 1829
B. 1832
C. 1830
D. 1831
- 97 نن پولر کا نن پولر میں حل ہونا کہلاتا ہے
A. لائیک کا لائیک میں ہونا
B. لائیک کا ان لائیک میں حل ہونا
C. اے اور ہی
D. ان لائیک کا لائیک حل ہونا
- 98 Br کا ریٹیٹو اتمک ماس ہے
A. 35.5
B. 79.9
C. 183
D. 126.9
- 99 پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں مل کر گینی امیزہ بنایا جاتا ہے تو جو تبدیلی ہوتی ہے
A. حجم
B. دیاں
C. درجہ حرارت
D. کوئی نہیں
- 100 الیکٹران پول تھیوری جس نے پیش کی
A. کوسل
B. لوں
C. بوائل
D. ڈریڈاول لارن
- 101 گروپ سات کی ویلنی ہے
A. ± 4
B. 1-
C. 3-
D. 2-
- 102 Mg کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے
A. 736
B. 1443
C. 7690
D. 4343
- 103 Mg کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے
A. 736
B. 1443
C. 7690
D. 4343

104	انٹی مرکبات جن پر مشتمل ہوتے ہیں	A. دوسمتی پر B. تین سمعتی پر C. ایک سمعتی پر D. کوئی نہیں
105	میکس پلانکس نے جب نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911
106	دو نان میٹلز کے بیرمن بتے والا بلڈ ممکنہ طور پر ہوگا	A. کروپلٹ B. آئیونک C. کو آرٹیٹ کروپلٹ D. میٹلک
107	وہ بلڈ جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں جاتے ہے نے کھلاتا ہے	A. کیمیائی بلڈ B. آئی بلڈ C. کروپلٹ بلڈ D. میٹلک بلڈ
108	پولر مرکب کی خوبی ہے	A. خاص کروپلٹ B. خالص آئیونک C. میٹلک D. آئیونک اور خالص کے درمیان
109	نان پولر کروپلٹ میں مالیکولر ہوتے ہیں	A. بومونیو کلبر B. ڈائی اٹامک C. ٹرائی اٹامک D. لے اور بی
110	. عنصر کے نام جب تجویز ہوا	A. 1861 B. 1961 C. 1761 D. 1661
111	وہ انرجی جو ایٹم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالتے کے لئے لگانی جاتے کھلاتی ہے	A. آئیونائزشن انرجی ^{پہلی آئیونائزشن انرجی} B. شیلٹنگ ایفیکٹ C. ایٹمی رداں D. شیلٹنگ
112	ان میں سے کون سا شیل ٹین سب شیلز پر مشتمل ہے؟	A. O B. N C. L D. M
113	بکی بال کب دریافت ہوا	A. 1993 B. 1980 C. 1961 D. 1880
114	--کاربیٹو اٹامک ماس ہے Kr	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
115	F - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64
116	نیو کلائی تبدیلیں اور ان کے اثرات کا مطالعہ کھلاتا ہے	A. انسٹریبل کیمسٹری ^{بنیو کیمسٹری} B. بنیو کیمسٹری ^{انوادر میتل کیمسٹری} C. نیو کلار کیمسٹری ^{نیو کلر کیمسٹری} D. نیو کلر کیمسٹری
117	L شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
118	ایٹم میں الیکٹران کی پوزیشن ہے	A. نیو کلیس ^{نیو کلیس کے گرد} B. پروٹن کے ساتھ ^{پروٹن کے ساتھ} C. نیوٹرن کے ساتھ ^{نیوٹرن کے ساتھ} D. نیو کلیس
119	گروپ چھے کی ولنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
120	ماٹع میں گیس کی حل پذیری کا انحصار ہے	A. منحل منحل فورسز پر B. محل فورسز پر C. لے اور بی ^{لے اور بی} D. محل محل فورسز پر
121	میکنیکیم کے بیرونی مدار میں الیکٹرانز ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 3

		A. آئیونائزشن انرجی B. آئیونک ریٹن C. شیلڈنگ اینفیکٹ D. کوئی نہیں
122	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی شیل کے درمیان الکٹران کی موجودگی کی وجہ سے بیرونی شیل کے الکٹرونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کمزور بو جانا کہلاتا ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
123	میگنیٹیم پر چارج ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
124	O - کا ایٹھی رداں ہے	A. ریٹ B. پلاسٹک C. شیپہ D. گلوکوز
125	ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے	A. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگاتے کے لئے B. 2 کے لئے C. 50000 سال تک پائی عمر کے اندازے کے D. دھویں کی شناخت کے لئے
126	امریسیم 241 استعمال ہوتی ہے	A. سترانشیم-90 B. ریتیرو ایکٹنکٹیم C. کوبالت D. کلورین
127	جو پٹیوں کے معانے کے لئے استعمال ہوتی ہے	A. ذائقہ سلوشن B. مرکوز سلوشن C. سیر شدہ محلول D. غیر سیر شدہ محلول
128	کسی محلول میں محل کے مقابلے میں منحل کی مقدار بہت کم حل کی گئی بو تو وہ محلول کہلانے گا۔	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
129	Li - کی بر قی منفیت ہے	A. کوویلٹ بانڈ B. اتنی بانڈ C. کو آرڈی نیٹ کوویلٹ بانڈ D. تمام
130	جو کیمیائی بانڈ کی قسم ہے	A. علامت کے اوپر B. علامت کے نیچے C. علامت دائیں طرف D. علامت پائیں طرف
131	اکسیجن نمبر بیشہ لکھا جاتا ہے	A. قوت کش B. اتصالی قوت C. قوت دفعہ D. بلڈر جن بانٹنگ
132	مخالف چارج والے آئنٹر جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں	A. چارلس B. بوانل C. ڈائل D. ایوو گڈرو
133	عنصر کا نام جس نے تجویز کیا۔	A. سوراخوں کا پتہ چلاجے کے لئے B. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگاتے کے لئے C. 50000 سال تک پائی عمر کے اندازے کے D. دھویں کی شناخت کے لئے
134	کاربن 14 استعمال ہوتی ہے	A. نفوذ B. تراویش C. ٹکراؤ D. مالیکولز کا مانا
135	ایک چھوٹے سے سوراخ سے مالیکولز ایک ایک کر کے نکلیں تو عمل ہو گا	A. نرم اور سفید دھات B. جلی اور حرارت کی اچھی موصل C. شیش اور تاریب بنائی جاتی ہیں D. تمام
136	جو خوبی سوٹیم کی نہیں ہے	A. ڈائمونڈ B. گرینفلٹ C. چارکول D. کوئلن
137	جو کاربن کی کرستلائن فارم نہیں ہے	A. چے ٹھامن B. ردر فورڈ
138	ایتم کے اربٹ کا تصور نہ پیش کیا؟	A. چے ٹھامن B. ردر فورڈ

- 139 IUPAC نے اولینڈ اور نیر کے نظریے کو جب قبول کیا
 A. 1957ء
 B. 1961ء
 C. 1958ء
 D. 1662ء
- 140 Rb - کی برقی منفیت ہے
 A. 1.00
 B. 0.9
 C. 0.8
 D. 0.7
- 141 جب کسی شے کا مالیکیوں کو سمبلز کی مدد سے ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے
 A. ایمپریکل فارمولہ
 B. کیمیائی فارمولہ
 C. ساختی فارمولہ
 D. مالیکیول فارمولہ
 A. 3
 B. 4
 C. 5
 D. 6
- 142 گرفتائی میں بر کارین جتنے کارین ایتم سے دوسروں سے ملا ہوتا ہے
 A. 1993
 B. 1893
 C. 1961
 D. 1963
- 144 کیٹا آئز اور این آئز کے درمیان جس وجہ سے قوت کنش ہوتی ہے
 A. اتصالی قوت
 B. کنکش نقل
 C. ستری پیٹل فورس
 D. ستر ف فیوگل فورس
- 145 Mg - کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے
 A. 736
 B. 1443
 C. 7690
 D. 4343
- 146 کارین کے اُسٹوپس ہیں
 A. 2
 B. 3
 C. 4
 D. 5
- 147 جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے
 A. Br
 B. Cl
 C. I
 D. F
- 148 ڈائمڈ چبل پلیا جاتا ہے
 A. ساؤنٹھ افریقہ
 B. کانگو اور بیلیجیم
 C. گانا اور انگلینڈ
 D. نام
- 149 بلڈروجن اور بہت زیادہ الیکٹرونیگٹیو ایتم کے درمیان پلیا جاتے والا بلڈ کہلاتا ہے
 A. بلڈروجن بلڈ
 B. ڈائی پول، ڈائی پول فورس
 C. ٹسپریشن فورس
 D. لندن فورس
- 150 گیس کے بنیادی ذرات ہیں
 A. ایٹم
 B. آئز
 C. مالیکیولز
 D. اے اور سی
- 151 ان پیرڈالیکٹران کو ظاہر کرتے ہیں
 A. .
 B. x
 C. -
 D. +
- 152 نیو لینڈ کا قلنون کہلاتا ہے
 A. ٹرائی نی
 B. ارکٹیولا
 C. اے اور بی
 D. کونی نیں
- 153 سترالیسیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے
 A. اینٹ کارنگ
 B. اشٹی گلابی
 C. گھاٹس کی طرح
 D. زرد
- 154 ملٹی گیس سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟
 A. گنا گنا
 B. 1000 گنا
 C. 10,000 گنا
 D. 10,0000 گنا
- 155 بلحاظ ماس محلول کے 100 حصوں میں منحل کی مقدار کو کہتے ہیں
 A. ماس ماس فیصد
 B. ماس والیوم فیصد
 C. والیوم ماس فیصد
 D. والیوم والیوم فیصد

156

C-12 - انسوٹوپ کتنی مقدار میں پالا جاتا ہے

A. 50.5%
 B. 97.6%
 C. 98.9%
 D. 99.7%

157

دوری جدول میں بائیں سے دالنیں شیلٹنگ ایفیکٹ بوتا ہے

A. مستقل
 B. زیادہ
 C. کم
 D. کوئی نہیں

158

سمندر میں پائے جائے والے الیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا الیمنٹ ہے

A. آکیجن
 B. بلٹروجن
 C. نلتروجن
 D. سلیکن

159

اولینٹر اور نیر نے جس بنیاد پر ایٹھی ماں سکل تجویز کیا

A. ٹیوٹریم ہے جاء
 B. بلٹروجن ایٹھ
 C. کاربن 12 ہے جاء
 D. کاربن 12 ہے چار

160

بلٹروجن اور آکیجن سے پائی بتے کے عمل کے دوران درج زیل میں سے کہ واقع نہیں بوتا ہے؟

A. بلٹروجن کی آکیڈیشن بوجنی
 B. آکیجن کی ریڈکن بوجنی ہے
 C. آکیجن الکڑون حاصل کرتی ہے
 D. بلٹروجن آکسیلانزنگ ایجنت کے طور پر کام کرتی ہے

161

کروزن کی سب سے عام مثل کون ہے؟

A. کیمیکل توڑپوڑ
 B. لوہے کو زنگ لگا
 C. ایلومنیم کو زنگ لگا
 D. ٹن کو زنگ لگا

162

انرجی کی بنیاد پر گرفتائی جس سے زیادہ قیام پذیر ہے

A. ڈائمنڈ
 B. پکی بالز
 C. کلورین
 D. سوٹیم

163

وہ فارمولہ جو ایٹھ کے درمیان سادہ ترین نسبت کو ظاہر کرے کہلاتا ہے

A. ایمپریکل فارمولہ
 B. کیمیائی فارمولہ
 C. ساختی فارمولہ
 D. مالیکیولر فارمولہ

164

سوٹیم کی الیکٹرونی تشكیل ہے

A. 2.8:7
 B. 2.8:1
 C. 2.8:6
 D. 2.8:2

165

جب ایک الیکٹرونیگیثیو کسی الیکٹروپاریٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان باشٹنگ کی قسم بوتی ہے

A. آئیونک
 B. پولر کو ویلٹ
 C. کو آرٹیبینٹ کو ویلٹ
 D. کو ویلٹ

166

وہ شے جو یک جان ہو اور مکنیکل طریقے سے علیحدہ نہ کیا جاسکے

A. امزہ
 B. عصر
 C. کیمیائی شے
 D. مرکب

167

گیسیں رکھتی ہیں

A. کم B.P
 B. کمزور ایٹھ مالیکیولر فورسز
 C. پائیں تاخلی پذیر
 D. تمام

168

درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرلیٹ سیل نہیں؟

A. ڈاؤنر سیل
 B. گلوبنک سیل
 C. نیلسن سیل
 D. دونوں اے اور سی

169

فریزنگ پوانت پر ان میں سے کون سے ڈانٹامک ایکوئی لبریم میں بوتے ہیں؟

A. گیس اور ٹھوس
 B. مانع اور گیس
 C. مانع اور ٹھوس
 D. پہ تمام

170

وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایٹھ کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگاتی جاتی ہے وہ کہلاتی ہے

A. انیونازیشن
 B. ایٹھی رداں
 C. شیلٹنگ ایفیکٹ
 D. ایٹھی رداں

171

از ادحال میں عناصر کی آکسیڈیشن سٹیٹ بوتی ہے

A. مشت
 B. صفر
 C. کوئی نہیں
 D. منفی

172

O-شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے

A. 2
 B. 8
 C. 50
 D. 32

173

میں کون سا ہے؟ O کا مولر ماس 02 مولر ماس کو مو ما گرام میں ظاہر کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے

A. 32amu
 B. 53.12x10-24 amu

		C. 192x10-25amu D. 1.92x10-25amu
174	جب ایتم میں ایک الیکٹران جمع کیا جتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے	A. لیش انرجی B. آئیونائزشن انرجی C. الیکٹرون افیٹی D. الیکٹرون افیٹنی
175	ٹھوس میں ایک خاص ترتیب جس وجہ سے ہوتی ہے	A. لیش B. کرستل لیش C. اے اور بی D. کوئی نہیں
176	-کاریلیٹو اثامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
177	ان میں سے بلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلمینٹ ہے؟	A. کلیس B. میگنٹیم C. لیتھیم D. سوکریم
178	پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
179	ماٹع کی سطح سے مالیکوولز کا خود بخود آزاد بونا کہلاتا ہے	A. تیکھیر B. M.P C. B.P D. F.P
180	وہ کیمیائی شے جو دو یا دو سے زیادہ خاص نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتا ہے	A. امیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
181	الیکٹران افیٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایشی رداں کا بڑھنا B. نیو کلیر چارج کا بڑھنا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
182	-کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
183	جتنی قسم کے محلول تیار کئے جاسکتے ہیں	A. 8 B. 9 C. 7 D. 6
184	وہ شے جو جگہ گھیرتی ہے اور وزن رکھتی ہے کہلاتی ہے	A. مرکب B. مادہ C. امیزہ D. عنصر
185	:الٹسٹریل کیمسٹری کا اعلق کمپاؤنڈ کی ایسی تیاری سے ہے جو	A. لیبارٹری میں بو B. مالیکرو سکل پر بو C. تھارٹی پیمائے پر بو D. معائیاتی پیمائے پر بو
186	جہ نہ گلا کرنے والے ماٹع ہے	A. پانی B. فلورین C. مرکبی D. مٹی کانیل
187	ڈائمنڈ میں کاربن ایتم جتے مزید کاربن ایتمز سے کوینٹ بلڈ سے چڑا ہوتا ہے	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
188	مادہ کی حالتیں ہیں؟	A. دو B. تین C. چار D. پانچ
189	اکیلان ارتھ شیلز کی خوبی جو ایتمی نمبر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. بلڈر اکسٹری حل پنیری C. سلیٹش کی حل پنیری D. بر قی منفیت
190	درج ذیل سائنسدانوں میں سے کس نے پروٹون دریافت کی؟	A. ربرفرڈ B. نبل بوبر C. جے ہی نہامسن D. گوکلن سٹین
		A. فلورین B. نبل بوبر C. جے ہی نہامسن D. گوکلن سٹین

191	مندرجہ زیل میں سے کس پیلوجن کی الکترونیگٹیوٹی سب سے کم ہے؟	D. حدوریں C. برومین D. آئینہ
192	کیمیائی فارمولے کی اقسام بیں	A. 5 B. 3 C. 4 D. 2
193	کلورین کا رنگ ہے	A. زرد B. سیزری ملٹل زرد C. براون D. گہری، بنفشی
194	ان میں سے جو بڑے مالیکوول کی مثال نہیں ہے	A. ایلومنینم نائلٹر انڈ B. ٹائستہ C. سلیکان کا بلڈن D. سوٹھیم کلور انڈ
195	الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندای کریں	A. میں کی جاتی ہے 1KJmol^{-1} اس کی بیمائش B. اس میں انرجی کا لفڑا بوتا ہے C. یہ پیریٹی میں بتیرج کم ہوتی ہے D. یہ گروپ میں بتیرج کم ہوتی ہے
196	نیلسن سیل کی شکل جس طرح کی ہوتی ہے	A. U B. L C. N D. M
197	تجربات اور نظریات کی شکل میں بنیادی اصولوں کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیائی کیمسٹری C. نامیائی کیمسٹری D. تجربیاتی کیمسٹری
198	عمودی کالم کہلاتے ہیں	A. گروپس B. پیریٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
199	ٹرانزیشن عناصر کہلاتے ہیں	A. موصل B. غیر دھاتیں C. موٹلانٹر D. دھاتیں
200	مستقل پریشر پر والیوم اور درجہ حرارت ایک دوسرے کے راست متلاسپ ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایوو گفتگو D. گرائم
201	بانٹروجن کے تما کمپاؤنڈز میں بانٹروجن کا اکسیٹھن نمبر ہوتا ہے	A. 0 B. +1 C. -1 D. +2
202	میں ظہر کیا جائے کہلاتا ہے a.m.u کسی مرکب کے فارمولہ یونٹ کا اوسط ماس جسے	A. فارمولہ ماس B. ایشی ماس C. مالیکوول ماس D. گرام مالیکوول ماس
203	وہ شے جو بانٹروجن مہبا کر کے اکسیجن کو نکالے کہلاتی ہے	A. اکسٹرانزیگ ایجٹ B. ریڈیوسنگ ایجٹ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
204	سلفر کی بہروپی اشکال جس کی مختلف کرستلائن شکلیں ہیں	A. ایک جیسے عناصر کی B. مختلف عناصر کی C. اے اور بی D. کوئی بھی نہیں
205	کرہ ارض میں کثافت کے لحاظ سے تیسرا نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے	A. کاربن مونو اکسانیڈ B. اکسیجن C. نانٹروجن D. ارگن
206	بانٹروجن کا اکسیٹھن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. اے اور بی
207	جب الیکٹران ایک یا ایک سے زیادہ الیکٹران خارج کر دے تو کہلاتا ہے	A. آئن B. مثبت آئن C. کیٹا آئن D. بی اور سی
208	-کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سین B. مالتا C. پرپل D. زرد

209	گروپ پلچ کی ویلنی بے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
210	نیو کلیس کی دریافت میں الفا ذرات جس پر چمک پیدا کرتے ہیں	A. کلپرسلفیٹ B. سونے کا ورق C. زنك سلفنڈ سکرین D. سلوور
211	فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈائنا مک ایکولبریم میں بوتے ہیں	A. گیس اور شہوس B. مانع اور گیس C. مانع اور تھوس D. یہ تمام
212	ایسے الیکٹرولائٹس ہے جو اچھے موصل نہیں بوتے کہلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. سٹراؤنگ الیکٹرولائٹ C. کلٹکر D. ویک الیکٹرولائٹ
213	اگر سولیوٹ، سولیوٹ فورسز، سولیوٹ، سولوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط بون تو سولیوٹ	A. بلاتا مل حل بو جاتا ہے B. حل نہیں بوتا C. آئسٹن سے حل بوتا ہے D. حل بوتا ہے اور رسوب پیسے
214	وہ ریکٹنر جو کسی پیروںی اینجنت کی موجودگی میں وقوع پذیر ہوتے ہیں	A. سپلائٹنیس B. ریٹکشن C. ریڈاکس D. نان سپلائٹنیس
215	شیکنٹیم جس کی تشخیص کے لئے استعمال بوتا ہے	A. فریکچر B. پلٹنگ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
216	مولیریٹی سولیوٹ کے مولاز کی تعداد ہے جو حل شدہ ہو	A. سلوشن کے 1 کلو میں B. سولوینٹ 100 گرام میں C. سولوینٹ کے میں dm^3 D. سلوشن کے dm^3 میں
217	N - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 70 D. 64
218	امونیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
219	مستقل پریشر اور درج حرارت پر جب گیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. دیاڑ C. درجہ حرارت D. مولوں کی تعداد
220	شیوٹریم ان میں سے کیا بنائے کے لئے استعمال ہوتا ہے؟	A. لائٹ وائز B. پیوی وائز C. سووفت وائز D. بارڈ وائز
221	درجہ حرارت بڑھنے سے بڑھ جاتی ہے	A. پوئیشل انرجی ^{پوئیشل انرجی} B. کائی بیٹک انرجی ^{کائی بیٹک انرجی} C. ایلاشتک انرجی ^{ایلاشتک انرجی} D. وٹو انرجی ^{وٹو انرجی}
222	پانی کے ایک مالیکیوں کا ماس کتنا ہے؟	A. 18amu B. 18رام C. 18 ملی گرام D. 18 کلو گرام
223	گیس کے والیوم کا انحصار جس چیز پر ہے	A. مقدار B. درجہ حرارت C. دیاڑ D. تمام
224	نفوذ کی شرح کا انحصار جس پر ہے	A. ایٹمی نمبر B. گرام ایٹمی ماس C. ایٹمی ماس ^{ایٹمی ماس} D. گرام مالیکیوں ماس
225	ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ٹیفیوز کرتی ہے	A. بلکنروجن B. پیلیم C. کلورین D. فلورین

C. اُرن
D. ایلو مینیم

ایک عنصر کے ایشز جن کے ایشی نمبر ایک جیسے جبکہ ایشی ماں مختلف ہوں کہلاتے ہیں

A. مونو ایٹم
B. پولی ایٹم
C. اسٹریپس
D. کوئی نہیں

پر اکسائیڈ میں اکسیجن کا اکسیٹین نمبر ہے

A. 1+
B. 1-
C. 3+
D. 2-

ایلو مینیم پر چارج ہے

A. 1-
B. 2-
C. 3-
D. 4-

جن کو عام طریقوں سے علیحدہ کیا جا سکتا ہے

A. عنصر
B. امیزہ
C. کچان امیزہ
D. مرکب

غیر دھلتون میں گیس کی مثل ہے

A. فلسفورس
B. سلفر
C. برومین
D. اے اور بی

منحل اور مول کی فیصد مقدار کتنے طریقوں سے ظاہر کی جاتی ہے

A. 4
B. 5
C. 6
D. 7

نیو کلیس کی دریافت میں سرکلر سکرین کو جس سے کوٹ کیا گیا

A. کلپر سلفٹ
B. گولاڈ
C. زنک سلفٹیڈ
D. سلور

کیمیاتی کی وہ شاخ جو اثبا کی اجرائی نرکیبی اور ان کی شناخت سے متعلقہ ہو کہلاتا ہے

A. فزیکل کیمسٹری
B. غیر نامیاتی کیمسٹری
C. نامیاتی کیمسٹری
D. تجربیاتی کیمسٹری

دوسری گروپ کہلاتا ہے

A. الکالی دھلتین
B. الکلائٹ ارٹنے دھلتین
C. بیلور نوبل گیسیں

لوٹھر ملٹر نے کب اپنا قانون پیش کیا

A. 1864
B. 1829
C. 1869
D. 1830

امارفس جس زبان کا لفظ ہے

A. لاطینی
B. یونانی
C. بریٹش
D. کوئی نہیں

سوٹیم 124 استعمال ہوتا ہے

A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے
B. ملین سال ہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے
C. سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے
D. دھویں کی شناخت کے لئے

ٹبل بلڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے

A. ایک الیکٹران کا
B. دو الیکٹران کا
C. تین الیکٹران کا
D. دو الیکٹرانی جوڑے کا

کسی ایٹم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر وہ الیکٹرانی جوڑے کو اپنی طرف کینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے

A. بری منفت
B. پہلی ائیونائزشن
C. الیکٹران ایٹنیٹ
D. ایٹمی رداں

آسوٹھرم کا مطلب ہے

A. ایک جیسا پریشر
B. ایک جیسا والیوم
C. ایک جیسا تھریپر
D. ان میں سے کوئی نہیں.

سمدر میں پائے جانے والے الیمٹس میں سب سے زیادہ کون سے ایلمینٹ ہے؟

A. اکسیجن
B. پلٹروجن
C. نلتروجن
D. سلیکن

کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے

A. ایٹٹ کارنگ
B. اشٹی گلابی
C. گہماں کی طرح
D. زرد

244 جدید دوری کلے کی بنیاد پر

- A. ایشی نمبر
B. ایتم ماس
C. مالیکوول ماس
D. الیکرانی تشکیل.

245 جوثرم بائیں طرف نیچے لکھی جاتی ہے

- A. ایتم ماس
B. ایشی نمبر
C. ایووگٹرونمبر
D. کوئی نہیں

246 دوری جدول میں پیریڈز کی تعداد پر

- A. 6
B. 9
C. 7
D. 8

247 ایسا سیل جس میں الیکٹرک کرنٹ کی مدد سے اپک کیمیائی تعامل و قوع پنیر کروایا جاتا ہے۔ کہلاتا ہے

- A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹانک یا گلولانک سیل
D. لیڈ سٹورج بیٹری

248 ایسا سیل جس میں کیمیائی تعامل کے ذریعے الیکٹرک کرنٹ پیدا کیا جاتے کہلاتا ہے

- A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹانک یا گلولانک سیل
D. لیڈ سٹورج بیٹری

249 ڈوبر انتر کے قانون میں ثرائی ایڈز جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے

- A. بڑھا بوا ایشی ماس
B. کم بونا ایتمی ماس
C. بڑھا بوا ایتمی نمبر
D. کم بونے والی ایشی نمبر

250 آئیونک سولٹ کی خصوصیات بیس

- A. کم میلتگ پوانت
B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل
C. پانی ویر پریشر
D. پولار سولٹ میں حل پیری

251 -Na کی پہلی آئیونائزشن انرجی پر

- A. 495
B. 4565
C. 6916
D. 1231

252 اکائی حجم کی ماس کو کہتے ہیں

- A. مولیرٹی
B. مولیٹٹی
C. ٹیسٹی
D. مولر ماس

253 دو جڑے بونے ایٹمز کے نیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایتم کا کہتے ہیں

- A. اثامک محیط
B. اثامک ونر
C. اثامک ریٹین
D. اثامک قطر

254 جو چیز شیلٹنگ ایفکٹ کو متاثر کرتی ہے

- A. آئیونائزشن انرجی
B. انرشیل الیکٹرانز کی تعداد
C. شیلٹنگ ایفکٹ
D. دوری

255 ٹرپل کو ویانت بلڈ میں کتنے الیکترون حصہ لیتے ہیں؟

- A. 8
B. 6
C. 4
D. 3

256 بیریم کے شعلے کا رنگ بوتا ہے

- A. اینٹ کارنگ
B. اشٹی گلابی
C. گہماں کی طرح
D. زرد

257 کروکس نے ٹسچارچ ٹیوب سے کرنٹ گزارنے کا تجربہ کیا

- A. کم درجہ حرارت پر
B. زیادہ درجہ حرارت پر
C. زیادہ دباؤ پر
D. کم دباؤ پر

258 n=2 سب شیل بونگے

- A. s
B. s,p
C. s,p,d
D. s,p,d,f

259 دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے

- A. ایشی نمبر
B. ایتمی ماس
C. مالیکوول ماس
D. الیکرانی تشکیل.

260 ارٹکاز جس چیز کی مقدار پر انحصار نہیں کرتا

- A. امیزہ
B. مطلول
C. مرکب
D. عنصر

261 C-12 انسو ٹوب کتنی مقدار میں پلایا جاتا ہے

- A. 96.9%
B. 97.6%
C. 98.9%
D. 99.7%

262	گروپ تن کی ویلنیسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
263	وہ ٹھوس جس میں ایٹمز، آئن یا مالیکیول مخصوص ترتیب میں جڑے ہوتے ہیں کہلاتے ہیں	A. امارفن سوٹ B. کرستلان سوٹ C. مالیکولر سوٹ D. آئیونک سوٹ
264	بلوجنیز جس گروپ میں پائے جاتے ہیں	A. 15 B. 17 C. 16 D. 18
265	گولڈ شیٹ کی موٹانی ہے	A. 0.00004dm B. 0.00004cm C. 0.0004mm D. 0.0004pm
266	جس وجہ سے دو مخالف چارجنز کے درمیان قوت کش کم سے ہو جاتی ہے	A. ثانی الیکٹرک اف سو لیوٹ B. ثانی الکٹرک اف سو لیوٹ C. ثانی الیکٹرک اف سو لیوٹ D. تمام
267	دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے	A. 16 B. 17 C. 19 D. 18
268	نیو کلیس میں موجود پروٹان اور نیوٹران کی تعداد کہلاتی ہے	A. ایٹھی نمبر B. مائی نمبر C. پروٹن نمبر D. اے اور سی
269	ریلیٹو ایٹھی مائس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. کوئی نہیں
270	ذلن میتلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کوئی نہیت سخت ہے	A. گریفائٹ B. فلسفورس C. آئروٹین D. ڈائمنڈ
271	کون سا ریٹیو اسٹوب جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے	A. کو بالٹ-60 B. آئوٹین-131 C. سڑوشیم-90 D. فلسفورس-30
272	قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کی تعداد	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
273	زنگ کا فارمولہ کیا ہے؟	A. $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{nH}_2\text{O}$ B. Fe_2O_3 C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ D. $\text{Fe}(\text{OH})_3 \cdot \text{nH}_2\text{O}$
274	N خیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
275	ٹن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
276	موسٹ نے جب اپنا قلنون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1913
277	عنصر کے آسوٹوپس کے کیمیائی خواص ایک جیسے ہوتے ہیں جیکہ مختلف ہے	A. ایٹھی نمبر B. ایٹھی والیوں C. ایٹھی مائیں D. ایٹھی ساخت
278	مشابدات اور تجربات سے حاصل ہونے والے علم کہلاتا ہے	A. عمر ایونیات B. الیکٹرونکس C. سائنس D. کیمسٹری

279 تیسرا پپریٹ میں جتے سب شیل بیس

C. 3
D. 9

280 جو چیز زنگ لگے میں جتے میں مدد دیتی ہے

A. بلڈرو اکسائٹ
B. کاکاٹن
C. CO₂
D. تمام

281 نیو کلیس کی دریافت میں جتے میں سے ایک ذرہ انحراف کرتے ہیں

A. 10.00
B. 10.0
C. 10,000
D. 10,000.0

282 نہامس گرابہ نے جب سسپینشن کا نظریہ پیش کیا

A. 1854
B. 1851
C. 1853
D. 1852

283 K شبیل میں جتے الیکٹران بوتے ہیں

A. 2
B. 3
C. 6
D. 10

284 اکسیدائزنگ ایجٹ دوسروں کو اکسیدائز کر کے خود بوتا ہے

A. اکسیدائز
B. ریڈیوس
C. اور بی
D. کوئی نہیں

285 خوشیوں کے پہلوں کا عمل ہے

A. تراویش
B. نفوذ
C. فوڑن
D. ان میں سے کوئی نہیں

286 جس ایتمی مائل نے آربٹ کا تصور پیش کیا

A. ردرفورڈ کا ایتمی مائل
B. بوبیر کا ایتمی مائل
C. نہامس کا ایتمی مائل
D. تمام

287 مادے کی طبیعی حالتیں ہیں

A. 5
B. 3
C. 2
D. 4

288 حرارت کی وجہ سے ذرات میں فاصلہ

A. کم ہو جاتا ہے
B. بڑھتا ہے
C. کوئی فرق نہیں پڑھتا
D. تھوڑا سا فاصلہ بڑھتا ہے

289 رومبک سلفر کی کرسٹل کس طرح کی ہوتی ہے

A. ڈالمنٹ کی طرح کی
B. نیٹل کی طرح کی
C. نیٹر اپٹرول
D. بیگرا گوند

290 مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر بالعکس متناسب ہوتے ہیں۔ یہ کس کا قانون ہے

A. چارلس
B. بوول
C. ایوو گیٹرو
D. گرام

291 الیکٹران جس وجہ سے نیو کلیس کے گرد گھومتا ہے

A. کنش نقل
B. ستری پیتل فورس
C. ستری فیوگل فورس
D. اتصالی

292 جب کوئی عنصر مختلف حالتوں میں پلا جائے جن کے طبیعی خواص مختلف لیکن کیمیائی خواص ایک جیسے ہوں، اسے کہتے ہیں

A. بروپیٹ
B. بھروپیٹ اشکال
C. مالیکیول سوٹا
D. انیونک سوٹا

293 ایک پولر مالیکیول کے مثبت اور دوسرے مالیکیول کے منفی سرے کے درمیان قوت کشش کھلاتی ہے

A. بلڈرو جن بلڈنگ
B. ڈائی پول فورس
C. ٹسپریشن فورس
D. لندن فورس

294 میتین کا مالیکیول ماس ہے

A. 13
B. 14
C. 15
D. 16

295 اکبیجن کے انسوٹوپس ہیں

A. 3
B. 1
C. 2
D. 4

296 سوٹیم پر چارج ہے

A. +1
B. +2
C. +3
D. +4

297	کمیائی عاملیت کا انحصار اس بر ہے کہ	A. الیکٹران جب کرنا B. الیکٹران خارج اور جذب کرنا C. پہلے خارج بر جذب کرنا D. سو راخون کا پتہ چلانے کے لئے
298	کلورین 136 استعمال ہوتی ہے	A. ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگائے گے B. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے C. 50000 دھویں کی شناخت کے لئے D. سو راخون کا پتہ چلانے کے لئے
299	کنستრیشن کی کی نسبت ہے:	A. سولوینٹ سے سولوینٹ کی B. سولوینٹ سے سلوشن کی C. سولوینٹ سے سلوشن کی D. ان میں سے کوئی نہیں
300	جو میٹلانڈر کی مثال میں ہے	A. بسمتہ B. قلن C. برومین D. اے اور بی
301	دوسرے پیرڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
302	پیلم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہے	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
303	میگشیم کی اوست ایشمی ماس ہے	A. 23 B. 24 C. 4 D. 35.5
304	بوبر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی	A. 1974 B. 1984 C. 1988 D. 1884
305	از خود واقع ہونے والا کمیکل ری ایکٹن کس شیل میں ہوتا ہے	A. الیکٹرولیٹک سیل B. گلیوانک سیل C. نیلسن سیل D. ڈاؤنر سیل
306	میٹلز کون سے آن و لا چارج بناتی ہے؟	A. یونی پوزیٹو B. ڈائی پوزیٹو C. ٹرائی پوزیٹو D. یہ تمام
307	اگر کسی مالیکیوں یا ایٹم یا آن میں مثبت الیکٹرونز کی تعداد طبق ہو تو کہلاتی ہے	A. فری ریٹیکل B. فلرمولا بوٹ C. مقنی آن D. مثبت آن
308	کاربن کی بیرونی اشکال کو جتھے حصوں میں تقسیم کیا جاتا ہے	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
309	p- سب شیل میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
310	گروپ دو کی ویلسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
311	جب محل منحل کی مزید مقدار کو حل نہیں کر سکتا بلکہ نیچے بیٹھنا شروع ہو جاتا ہے تو کہلاتا ہے	A. ٹرو سلوشن B. رینل سلوشن C. غیر سیر شدہ مخلوق D. شیر شدہ مخلوق
312	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا مہبا کرے کہلاتا ہے	A. ٹونر B. ایکسپری C. اے اور بی D. کوئی نہیں
313	اکائی رقمہ پر لگائی گئی قوت کہلاتا ہے	A. والیوم B. دیاوا C. مولاز D. درج حرارت
314	- کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پر	A. 577 B. 1833 C. 2745

315	ان میں سے کس کے نتیجے میں پرتوں کی دریافت ہوئی؟	A. کیمپاؤڈ ریز. B. کیلر ریز. C. ایکس ریز. D. الفاریز.
316	عناصر کی خصوصیات جن سے مختلف ہوتی ہیں	A. عنصر. B. امزہ. C. یک جان امزہ. D. مرکب.
317	کیمیائی عاملیت کا مطلب ہے کہ دھات	A. الیکٹران خارج کرنا. B. الیکٹران جذب کرنا. C. الیکٹران کا انتراک. D. کیمیائی تعامل کرنا.
318	الیکٹرولاسسز جس کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے	A. $\text{Na}+\text{Mg}$ B. $\text{Al}+\text{NaOH}$ C. $\text{Cl}+\text{F}$ D. تمام.
319	درج زیل سائنسدانوں میں کس نے پروٹون دریافت کیا؟	A. گولڈن سٹلن. B. جے تھامس. C. نیل بور. D. ردفورڈ.
320	جاداروں میں ہونے والی کیمیائی تبدیلیوں کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. انٹشٹریل کیمسٹری. B. بلیو کیمسٹری. C. انوار میٹل کیمسٹری. D. نیو کلیر کیمسٹری.
321	نائلون جس چیز سے بنے ہے	A. کاربن. B. پلائروجن اور اکسین. C. نلتروجن. D. تمام.
322	ثانی کرومیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
323	کوولینٹ بلڈ مرکبات کی کرستلن فارم ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
324	ستری فیوگل فورس جس وجہ سے ہوتی ہے	A. نیوکلیس کی وجہ سے. B. الیکٹرون کی حرکت کی وجہ سے. C. پروٹن کی وجہ سے. D. نیوٹرول ہونے کی وجہ سے.
325	وہ عناصر جن کے ایٹمی ماس ایک جیسے جیکہ ایٹمی ماس مختلف ہو کہلاتے ہیں	A. ریٹھو ایٹمی ماس. B. انسٹروپس. C. ایٹمی ماس. D. ایٹمی نمبر.
326	عمل تبخیر سے ٹھنڈک سے پیدا ہوتی ہے کیونکہ	A. مائع کے مالیکیولز حرارت جذب کرتے ہیں. B. مائع کے مالیکیول حرارت خارج کرتے ہیں. C. اے اور بی. D. کوئی نہیں.
327	دھند کی سلوشن کی مثال ہے؟	A. گین میں مائع. B. مائع میں گین. C. گین میں ٹھوس. D. ٹھوس میں مائع.
328	M.P ہے کا Kr	A. 157- B. 189- C. 249- D. 270-
329	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکٹن کس سیل میں ہوتا ہے؟	A. الیکٹرلیٹک سیل. B. گلیوانک سیل. C. نیلسن سیل. D. ٹُونر سیل.
330	موم ایک مرکب ہے	A. ارگنیک. B. ان ارگنیک. C. نیز ای. D. اسلسی.
331	مانعت کی ٹینسٹی جس چیز کے بارے میں بتائی ہے	A. مادے کا پھاری پن. B. مادے کا گاڑھا ہیں. C. M.P. D. انتر مالیکیولز فورس.

332	کلیون سکیل سب سے پہلے جس نے تجویز کیا	B. بواسطہ C. ایوگنڈرو D. کلیون
333	لینئم کا ایٹمی رداں ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
334	مستقل پریشر اور درج حرارت پر جب گیس ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. دیاوا C. درج حرارت D. مولوں کی تعداد
335	مختلف گیسوں کا تکڑا اور موشن سے مل کریک جان آمیزہ بنانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراویش C. M.P D. B.P
336	جو دھاتی انسائی سے اکیلہ انز نہیں ہوتی	A. Na B. pt C. Li D. تمام
337	کلورین کے انسوٹپس کون سے ہیں	A. $^{34}\text{Cl}, ^{35}\text{Cl}$ B. $^{35}\text{Cl}, ^{37}\text{Cl}$ C. $^{34}\text{Cl}, ^{36}\text{Cl}$ D. $^{30}\text{Cl}, ^{32}\text{Cl}$
338	ویر پریشر جس کے بڑھائے سے بڑھتا ہے	A. درج حرارت B. دیاوا C. والیوم D. مولوں کی تعداد
339	بانیٹرو اکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
340	جس صدی میں صرف چند عناصر جائے جائے ہے	A. ویں 16 B. ویں 19 C. ویں 17 D. ویں 18
341	ایکٹران نیو کلیس کے گرد جن مخصوص راستوں پر حرکت کرتا ہے کہلاتا ہے	A. شیلز B. سب شیلز C. اریش D. ارینٹلز
342	ایٹم ماس کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
343	ستارے جس وجہ سے سورج کے گرد گھومتے ہیں	A. کنش نقل B. ستری پیٹل فورس C. ستری فوگل فورس D. انسالی قوت
344	دوسرے پیریٹ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
345	-کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
346	نیو کلیس کا زیادہ تر ماس مشتمل ہے	A. پروٹن B. نیوٹرلن C. الیکtron D. نیو کلیس
347	سوٹیم کے بیرونی شیل میں حتیے الیکٹران ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
348	لکڑی اور ریت مثالی ہیں	A. غصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ D. مرکب
349	خلاص حالت میں مائعات کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف بہنا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراویش C. فریزنگ D. تمام

350

اکسیجن جس پر بوتی ہے

- A. ابیود
B. کیتھوڈ
C. دونوں
D. کوئی نہیں

351

اگر 100 گرام پانی میں الکھل حل کیا جائے تو کھلاتا ہے

- A. %m/m
B. %m/v
C. %v/m
D. %v/v

352

کی بر قی منفیت ہے Br-

- A. 3.2
B. 2.9
C. 2.6
D. 2.2

353

دهائی آنٹز پیں

- A. منفی
B. مثبت ان
C. این آنٹز
D. کوئی نہیں

354

ایٹم میں گراونڈ سٹیٹ پر الیکٹران پلیا جاتا ہے

- A. نوکلیس میں
B. دوسرا شیل میں
C. نیو کلین کے قریب
D. نیو کلین سے دور

355

سلفر کی کرستلن فارم ہے

- A. رومیک سلفر
B. مونوکلینک سلفر
C. لے اور بی
D. کوئی نہیں

356

دو یا دو سے زیادہ عناصر یا مرکبات کو بلém کسی بھی نسبت میں ملاٹے سے جو کیمیائی شے حاصل ہو کھلاتی ہے

- A. امنیزہ
B. عصر
C. کیمیائی شے
D. مرکب

357

کی بر قی منفیت ہے F-

- A. 2.5
B. 4
C. 2
D. 3

358

ایٹمون کی حقیقی تعداد کو ظاہر کرتا ہے

- A. اپیمیریکل فارمولہ
B. کیمیٹری فارمولہ
C. ساختی فارمولہ
D. مالیکیولر فارمولہ

359

حسب شیل مشتمل ہے

- A. ایک اریٹل پر
B. دو اریٹل پر
C. نئن اریٹل پر
D. چار اریٹل پر

360

مانع کا وپر پریشر کب بڑھتا ہے؟

- A. پریشر میں اضافے سے
B. شپریجر میں اضافے سے
C. انتر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے
D. مالیکیولز کی پولیمری میں اضافے سے

361

سوفٹ ڈرنکس میں اگر بوتل کو ٹھنڈا رکھا جائے تو

- A. گیس کی حل پندری بڑھ جاتی ہے
B. آزاد ہوئے کی صلاحیت بڑھ جاتی ہے
C. کم درجہ حرارت زیادہ ہو جاتی ہے
D. لے اور بی

362

گیز مادہ کی بلکی ترین حالت ہے اور ان کی ٹینشیز کو کن میں ظاہر کیا جاتا ہے

- A. mgcm⁻³
B. gcm⁻³
C. kgdm⁻³
D. gdm⁻³

363

اولینٹر اور نیر نے جس ایشی ماس سکیل کا نظریہ پیش کیا

- A. 1957ء
B. 1955ء
C. 1958ء
D. 1956ء

364

ماس اور والیوم کی نسبت کھلاتی ہے

- A. ٹینشی
B. درجہ حرارت
C. دیاڑ
D. مولوں کی تعداد

365

کا ریلیٹو اثامک ماس ہے xe

- A. 131.1
B. 40.0
C. 20.0
D. 83.8

366

پولر کوولینٹ بلڈ میں مالیکیولر بوٹے ہیں

- A. یومونیو کلبر
B. ڈائی اثامک
C. بڑی نیو کلبر
D. سی اور بی

367

درمیان والے عنصر کا ایشی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوپر ایشی ماس کے برابر ہوتا ہے جس کا قانون ہے

- A. ڈیبرانٹر
B. نیو لینڈ
C. لوٹھر مائر
D. مینڈلیف

368	اُنٹی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے	A. مالیکوئر کا ٹکرانا B. اُنٹ کا ٹکرانا C. کٹا اُنٹ اور این اُنٹ کا ٹکرانا D. ایشز کا ٹکرانا
369	جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
370	بوریشم 238 کی فیصد مقدار ہے	A. 99.3 B. 0.7 C. 60 D. 40
371	الیکٹران جن راستوں پر گھومتے ہیں کہلاتے ہیں	A. شیلن B. سب شیلن C. آرٹ D. آربٹلر
372	ٹپریچر بڑھنے سے بڑھتا ہے	A. ایٹھوسفر پریشر B. ویر پریشر C. K.E D. بی اور سی
373	-کا ریلیتو اتمک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
374	درج زیل میں سے کونسی کم ملیل ہے؟	A. سوٹیم B. اُنٹ C. گولا D. سلور
375	لونگ فارم اف پپریاٹک شیل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پریٹ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پپریٹ B. نارمل پپریٹ C. لونگ پپریٹ D. ویری لونگ پپریٹ
376	کیمیائی عمل جس میں الیکٹران جذب ہوں کہلاتا ہے	A. اکسیشن ری ایکٹن B. ریکٹن ری ایکٹن C. ریٹوک ری ایکٹن D. پٹاوری ایکٹن
377	-کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سیز B. مالٹا C. پرپل D. زرد
378	بمارے ارد گرد موجود کیمیائی اشیا اور انسان اور ماحول پر اس کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. انٹشٹریل کیمسٹری B. بیکو کیمسٹری C. انوالر میٹل کیمسٹری D. نیو کلر کیمسٹری
379	نیو کلیس کی دریافت میں زیادہ تر ذرات گئے	A. سیدھا B. بالیں طرف C. پیچھے D. دائبیں طرف
380	- کی بر قی منیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
381	زنگ لگا جو عمل ہے	A. ریڈکٹن B. اکسیٹن C. ریٹوک D. کوئی نہیں
382	اکیجن کا اکیٹن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. 2-
383	ان میں سے جو نوبل میٹل ہے	A. Na B. Cu C. گولا D. Hg
384	ان میں سے کون سی چیز بالینگ پوانٹ پر انداز نہیں ہوتی؟	A. انٹرمالیکولر فورس B. بیروٹی پریشر C. مانع فلتر D. مانع کا ابتدائی ٹپریچر
385	جو کو ویانٹ مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مالیکوئل میں مضبوط قوت B. نرم ٹھوس C. MD

- | | | |
|-----|--|--|
| 386 | زنک اور پلٹرو کلورک ایسٹ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزرنگ ایجنٹ کون سا ہوتا ہے | A. Zn
B. H ⁺
C. Cl ⁻
D. H ₂ |
| 387 | کرنٹ گرنسے سے منفی چارج رائے انٹر جس طرف جاتے ہیں | A. کیتھوڈ
B. انٹنڈ
C. گریفارٹ
D. انرن |
| 388 | مادہ کی وہ سادہ ترین حالت جس کو عام کیمیٰ طریقوں سے نہ توڑا جاسکے | A. آمیزہ
B. عنصر
C. کیمیٰ شے
D. مرکب |
| 389 | انٹی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گرنسے دیتے کیونکہ | A. مضبوطی سے جڑے ہوتے ہیں
B. M.P ان کا
C. ان میں کمزور پلٹرو ہوتا ہے
D. ان کی مخصوص جگہ ہوتی ہے |
| 390 | پوتلیم بر چارج بے | A. 1+
B. 2+
C. 3+
D. 4+ |
| 391 | ہلے پریڈ میں عناصر ہیں | A. H
B. He
C. اے اور بی
D. Ne |
| 392 | اکسیجن کی اوسط ایشی ماس بے | A. μ15.999
B. 16.999μ
C. 17.999μ
D. کوئی نہیں |
| 393 | ٹسجارچ ٹیوب کا تجربہ جس نے کیا | A. ایوو گیٹرو
B. جان ڈائلن
C. چارلس
D. ولیم کروکن |
| 394 | ان میں سے کون سے پارٹیکولر مادے میں سب سے زیادہ سرانیت کرنے والے ہیں؟ | A. پروٹو نز
B. الیکترو نز
C. نیوٹرونز
D. الفا پارٹیکلز |
| 395 | گن پاؤڈر جس کا آمیزہ ہے | A. نلترو جن
B. سلفر
C. چارکول
D. تمام |
| 396 | جب یورینیم 235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں | A. الیکٹرونز
B. نیوٹرونز
C. پروٹونز
D. کچھ بھی نہیں |
| 397 | الیکٹرولائٹ کھٹکنیں الیکٹرولائز سیل میں ہوتی ہیں بہ مظہر کہلاتا ہے | A. الیکٹرولائٹ
B. پلترو لائز
C. آئیونائزیشن
D. انسوٹریپی |
| 398 | عناصر کی تقسیم ہے | A. دھائیں
B. غیر دھائیں
C. میلٹائز
D. تمام |
| 399 | جس نے ایشی اور مالیکویول ماس کو متعارف کروایا۔ | A. بوائل
B. جان ڈائلن
C. چارلس
D. ایوو گیٹرو |
| 400 | درج زیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ سیل نہیں؟ | A. ڈاؤنر سیل
B. گلیوانک سیل
C. نلسن سیل
D. ان میں سے کوئی نہیں |
| 401 | جو دھات تیزی سے الیکٹران خارج کر کے کیٹا انٹر بناتی ہے | A. K
B. Zn
C. Cu
D. Au |
| 402 | مینٹریاف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا | A. 25
B. 33
C. 36
D. 37 |

403	نوبل گیسوں کا بیرونی شیل ہوتا ہے	مکمل فلانڈ B. پارشلی فلانڈ C. کوئی نہیں D.
404	وہ بلڈ جو چہ الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کھلاتا ہے	A. سنگل کوویلٹ بلڈ B. ٹیل کوویلٹ بلڈ C. ٹریبل کوویلٹ بلڈ D. کوئی نہیں
405	بوبر نے جب ایتمی نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911
406	جب دو مختلف عمل بالکل ایک شرح سے چلیں تو سیشم جس حالت میں ہو گا	توازن A. کیمیائی توازن B. ڈانٹامک توازن C. سیٹھک توازن D.
407	-کا ریلیتو اٹامک ماس ہے He	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
408	عنصر کی شکلیں جن کے طبعی خواص مختلف جبکہ کیمیائی ایک جیسے ہوں کھلاتے ہیں	ہپروپیٹ A. ہپروپیٹ شکال B. مالیکولر سوالہ C. آئیونک سوالہ D.
409	مانع کی سطح پر جتنی مالیکولز زیادہ ہونگے کٹن سینن کی شرح اتنی ہو گی	زیادہ A. کم B. مستقل C. کوئی نہیں D.
410	دو دھریز، ٹسٹ اور دھند جس کی مثالیں ہیں	کر لائل سولیوشن A. سولز B. کرستلائٹ C. اے اور بی D.
411	وہ بلڈ جو چار الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کھلاتا ہے	A. سنگل کوویلٹ بلڈ B. ٹیل کوویلٹ بلڈ C. ٹریبل کوویلٹ بلڈ D. کوئی نہیں
412	مانع کا ویر پریشر کب بڑھتا ہے	ٹپریپر میں اضافے سے A. اٹر مالیکولر فورسز میں اضافے سے B. مالیکولز کی پولیمری میں اضافے سے C.
413	تمام عناصر اور مرکبات ہیں	آمیزہ A. عنصر B. کیمیائی شے C. D. مرکب
414	لظی الکلی کا مطلب ہے	رائکے A. ایک جیسا B. کش C. خارج کرنا D.
415	بر ایتمی مائل کے مطابق باٹریوجن کے انرجی لیول کو کہتے ہیں	گراؤنڈ سیٹ انرجی لیول A. اریش B. ڈی جنریٹ اریش C. کوئی نہیں D.
416	کیلائیم کی سپسیفیک گریویٹی ہے	A. 155 B. 151 C. 1493 D. 676
417	ایمک (ٹائمک ماس یونٹ) کس کے برابر ہوتا ہے amu	A. 1.66×10^{-24} گرام B. 1.66×10^{-24} گرام C. 1.66×10^{-24} گرام D. 1.66×10^{-23} گرام
418	جب ایتم میں الیکٹرون جمع کی اجات ابے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کھلاتی ہے	لیش انرجی A. آئیونائزیشن انرجی B. الیکٹرونیکٹی C. الیکٹرون افیٹنٹی D.
419	مادے کی وہ حالت جس کی شکل نا مخصوص جبکہ حجم مخصوص ہو کھلاتی ہے	مانع A. ٹھوس B. گیس C. پلازما D.
420	صلیب کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سے ہے	باٹریوجن باٹنٹنگ A. اتنی باٹنٹنگ B. کوویلٹ باٹنٹنگ C. میٹلک باٹنٹنگ D.

421	ایسے عناصر جس کے بیرونی مدار میں سات الیکٹرون بو بنائے ہیں	A. منفی ان B. منفی اور مثبت ان C. نیوٹرول رہے ہیں
422	کوپسو فورسز جس کی نیجر کے ساتھ تبدیل ہوتی ہیں	A. گیس B. ٹھوس C. پلازما D. مائع
423	براس جس کا آمیزہ ہے	A. زنک B. کلپر C. اور بی D. کوئی نہیں
424	بانٹروجن بلڈ کو جس سے ظلبر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D.
425	گیس کے مالیکولز کا چھوٹے سے سوراخ سے ایک ایک کر نکلا کھلاتا ہے	A. نفوذ B. تراویش C. تکڑا D. مالیکولز کا مانا
426	B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
427	محلوں میں جو شے زیادہ ہو کھلاتی ہے	A. محلول B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
428	پانی اور نمک کے محلول میں پانی جس کی مثل ہے	A. محلول B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
429	بلحاظ والیوم محلول کے 100 حصوں میں منحل کا ماس کھلاتا ہے	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
430	جس کا قانون والیوم اور پریشر کے درمیان تعلق ظلبر کرتا ہے	A. ڈائلن B. چارلس C. گریم D. یوانل
431	جس میں ایتمر مثیلک بلڈ سے جڑے ہوں کھلاتا ہے	A. میٹلک سولہ B. مالیکولر سولہ C. کووینلٹ بلڈ D. ایمارفن سولہ
432	الیکٹرولاشک سیل جس میں الیکٹرونز نکلیں کھلاتا ہے	A. منفی چارج B. مشت چارج C. تمام D. نیوٹرول
433	زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایمٹر کی اکسیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مشت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
434	جو دھات ٹھنڈے پانی سے تیزی سے عمل کرتی ہے	A. Au B. Ag C. Na D. Mg
435	وہ محلول جن میں سے کرنٹ گزرسے کھلاتے ہیں	A. ان الیکٹرولاث B. الیکٹرولاث C. ان کنکٹر D. کنکٹر
436	الیکٹرولوکیمیکل سیل کی اقسام ہیں	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
437	نرم دھاتیں جس گروپ میں ہیں	A. IA B. IIA C. IIIA D. IA اور IIA
438	ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے	A. ایشی نمبر B. ویلس الیکٹران کی تعداد C. ماس نمبر D. تمام

439	آئیوٹین کا رنگ ہے	A. زرد B. سبزی ملک زرد C. براون D. گہری بنفشی
440	کلورین کے اسوسیپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
441	جن کی آئیونائزشن انرجی زیادہ ہو وہ بوتے ہیں اچھے	A. کنڈکٹر B. آکسائیڈائزنگ ایجنت C. ایمفر ٹیرک D. ریٹیو سنگ ایجنت
442	بانٹروجن کا داخل بونا کہلاتا ہے	A. اکسیڈینشن B. ریٹکن C. ریٹوکن D. پٹاڑ
443	ایٹم جتنے حصوں پر مشتمل ہے	A. 2 B. 3 C. 4 D. 1
444	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرانیت کرنے والے ہیں	A. پروٹونز B. الیکترون C. نیٹرونز D. الفلارٹیکلز
445	وہ شے جو اکسیجن مہیا کرے بانٹروجن کو نکالے کہلاتا ہے	A. آکسائیڈنگ ایجنت B. ریٹیو سنگ ایجنت C. اے اور بی D. کوئی نہیں
446	سلوپس پریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
447	ماں کے بوٹس ہیں	A. g B. μ C. kg D. تمام
448	جو چیز گرفائلٹ کو کنڈکٹر بناتی ہے	A. کم مضبوط الیکٹران B. کم B.P C. زیادہ درجہ حرارت D. زیادہ B.P
449	دوری جدول کا جو گروپ بہروپی اشکال رکھتا ہے	A. 17 B. 16 C. 18 D. 13
450	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹمی نمبر پر بوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. ڈوبرانٹر کا قانون B. میٹالیف کا قانون C. لوٹھر مائر کا قانون D. جدید دوری کا لیہ
451	نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دہائیں B. نوبل گیسیں C. پیلو جیز D. الکلان ارتھ دہائیں
452	افقی قطریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریڈ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
453	ریٹوںس ری ایکٹن جس میں استعمال بوتے ہیں	A. کلکولیٹر، فلیش لائٹس B. بیزیل C. میٹا بولزم D. تمام
454	بانٹرونیم پر جارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
455	وہ شے جو دوسری چیزوں کی ریٹکشن کرے کہلاتا ہے	A. آکسائیڈنگ ایجنت B. ریٹیو سنگ ایجنت C. اے اور بی D. کوئی نہیں
456	کنافت، والیوم، رداں لیتھم سے سیزم تک بوتا ہے	A. کم B. مستقل رہی ہے C. زیادہ D. ...

457 چوتھا گروپ کھلاتا ہے

- A. الکلی دھائیں
B. الکلائن ارنٹھ دھائیں
C. بیلوز
D. نوبل گیسین

458 گیلان کا استعمال ہے

- A. قدرتی کم
B. ریسن سیمی سولٹ
C. ٹیکٹھل انٹری
D. تمام

459 ٹھوس کے ذرات کے درمیان جس قسم کی حرکات پانی جاتی ہیں

- A. سیدھی
B. رینٹم
C. والنریٹری
D. تمام

460 اگر کسی محلول میں محل کی مقدار منحل سے زیادہ ہو تو محلول کھلاتا ہے

- A. ڈائلوٹ محلول
B. مرکز محلول
C. رینل سلوشن
D. ٹرو سلوشن

461 بلٹروجن اور اکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکل ری ایکٹن ہے؟

- A. ریٹاکن
B. اساس تیزاب کاری ایکٹن
C. نوٹر لائزین
D. تحلیل

462 نفوذ کا قانون کس نے پیش کیا؟

- A. کیلون
B. گرایم
C. بوائلز
D. چارلس

463 جس کی کثافت سب سے زیادہ ہے

- A. مالیکوول سولٹ
B. کووبینٹ سولٹ
C. انٹی سولٹ
D. کونی نہیں

464 کسی مرکب میں مالیکوول جس مخصوص نسبت سے متاثر ہے

- A. ماس
B. والیوم
C. اے اور بی
D. کونی نہیں

465 فلورین پر چارج ہے

- A. 1-
B. 2-
C. 3-
D. 4-

466 بلڈ لینٹھ اور چارج کا حاصل ضرب ہوتا ہے

- A. مولبرٹی
B. ڈائی چول مومنٹ
C. مویلٹی
D. کونی نہیں

467 گھومنے والے الیکٹران پر ستری فوگل فورس جن کے درمیان قوت کشش کے برابر ہوتی ہے

- A. مرکز + پروٹن
B. مرکزہ + نیوٹران
C. مرکزہ + الیکٹرون
D. تمام

468 وہ مالیکوول جس میں بر ایتم دوسرے ایتم سے بانڈ بنا کر بڑا مالیکوول بناتے کھلاتا ہے

- A. جانتھ کا مالیکوول
B. میکرو مالیکوول
C. میکرو مالیکوول
D. تہ کا لیش سٹرکپر

469 کلیشیم پر چارج ہے

- A. 1+
B. 2+
C. 3+
D. 4+

470 کرہ ارض میں کڑت کے لحاظ سے نمبر پر کون سی گیس پانی جاتی ہے؟

- A. کاربن مونو اکسائیڈ
B. اکسیجن
C. ناٹروجن
D. ارگن

471 ایتم کے آرٹ کا تصویر کس نے پیش کیا

- A. جے چے تھامن
B. درد فرڈ
C. بوبر
D. پلانکس

472 دھاتوں کی اکسیڈیشن سٹیٹ ہے

- A. منت
B. منفی
C. نیوٹرل
D. تمام

473 کون ساربیو انسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لئے استعمال کیا جاتا ہے

- A. 60 کوبالٹ
B. 131 ایوفین
C. 90 سٹروشیم
D. 30 فلسفورس

- A. 1+
B. 2+

474 انرن پر چارج ہے

C. 3+
D. 4+

475 دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کھلاتا ہے

A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل

476 بوا میں نلتھوجن کی فیصد مقدار ہے

A. 65
B. 78
C. 10
D. 3

477 B.P ہے Xe کا

A. 269-
B. 246-
C. 186-
D. 152-

478 گیسون کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف جانا کھلاتا ہے

A. نفوذ
B. تراوش
C. M.P
D. B.P

479 جب یورنیم-235 ثوٹا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں

A. الیکٹرونز
B. نیوٹرونز
C. پوتونز
D. پوزیٹرون

480 جس نے الیکٹران پر چارج معلوم کیا

A. گولڈ ستان
B. ہئامسن
C. ملی کون
D. تمام

481 میگنیشیم جس کی مثال ہے

A. عنصر
B. امزہ
C. یک جان امزہ
D. مرکب

482 مالیکیول کی قسمیں ہیں

A. 3
B. 2
C. 4
D. 5

483 -کے بیرونی مدار میں دو الیکٹرانز ہیں لہذا اس پر قانون لگتا ہے

A. ثیلٹ
B. اکٹیٹ
C. ٹرپلیٹ
D. کوئی نہیں

484 پلانٹن کا استعمال ہے

الیکٹریکل اور میٹیکل میدان میں
لیارٹری کے برتوں کے لئے
کپلوں کے لئے
D. تمام

485 گروپ چار کی وینسی ہے

A. #4
B. 1
C. 3
D. 2

486 B.P ہے Ne کا

A. 269-
B. 246-
C. 186-
D. 152-

487 درج زیل میں سے کون سا ایلمنٹ کرہ ارض میں سے سب سے زیادہ پلیا جاتا ہے

A. اکیجن
B. ایلومنیم
C. سیکان
D. ارگون

488 فلسفائیٹ پر چارج ہے

A. 1-
B. 2-
C. 3-
D. 4-

489 ٹھوس، چمکیلی سطح، اچھی موصل یہ خوبیں ہیں۔

A. ہلکوں کی
B. غیر ہلکوں کی
C. میٹلانٹر کی
D. تمام

490 جس نے پلم پتٹنگ مائل پیش کیا

A. گولڈ ستان
B. ہئامسن
C. ملی کون
D. تمام

491 درج زیل میں سے کون سا کماؤنٹیٹنگ کے لحاظ سے غیر سمیتی ہے

A. CH4
B. KBr
C. CO2
D. H2O

492	K خلیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
493	فلسفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
494	وہ کووینٹ مرکبات جو مختلف ہوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں	A. جنتھ مالیکوول B. میکرو مالیکوول C. مانکرو مالیکوول D. تہ کالیش سترکپر
495	اکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
496	الیکٹروپوزیشن کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے	A. زیادہ B. میڈیم C. کم D. مستقل
497	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس اور مائع ایک ساتھ بولاسے کہتے ہیں	A. تغیر B. کلٹن سینٹن C. C.P D. F.P
498	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پانی جاتی ہے؟	A. روٹیشنل موشن B. وانبریشنل موشن C. ٹرانسلیشنل موشن D. ٹرانسلیشنل اور وانبریشنل
499	مائعت کا بہنا انحصار کرتا ہے	A. انٹر مالیکوول فورسز پر B. درجہ حرارت پر C. دباؤ پر D. تمام
500	دوری جدول میں عناصر تقسیم کئے گئے ہیں	A. غیر دھاتیں B. دھاتیں C. میتلانٹز D. تمام
501	مادے کی حالیں ہیں۔	A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
502	آنٹی مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے دیتے ہیں	A. واٹر سولیوشن B. فیوڑ ڈسٹنٹ C. موٹن سینٹن D. تمام
503	ایک سب شیل میں جتنے الکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
504	وہ کیمیائی عمل جس میں الیکٹران نکلتے ہیں کہلاتا ہے	A. اکسیشن ری ایکٹن B. ریڈکٹن ری ایکٹن C. ریٹوکن ری ایکٹن D. بٹاوری ایکٹن
505	جو غیر دھاتوں کی مثال نہیں ہے	A. برومین B. اکسیجن C. کلورین D. نلتھروجن
506	درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پلیا جاتا ہے	A. اکسیجن B. ایلومنینیم C. سلسکان D. آرگون
507	50% کا ویٹیٹ اثامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
508	ان میں سے کون سا سائل نہیں سب شیلز پر مشتمل ہے	A. O شیل B. N شیل C. L شیل D. M شیل
509	صنعتوں میں استعمال ہونے والی کیمیائی اشیا کے خواص، استعمالات بڑے پیمانے پر ان کی تیاری کہلاتی ہے۔	A. انٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوانٹر میٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری

510	مالیکولز کا وپر حالت سے واپس مائع میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے	A. تبیر B. کٹن سین C. B.P D. F.P
511	برتن میں سیاہی کے ایک قطرے کا پہل جانا جس کی مثل ہے	A. نفود B. تراوش C. فریزنگ D. تمام
512	پرمیگنٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
513	مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر کا حاصل ضرب بھی مستقل ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوال C. ایووگنڈرو D. گرام
514	وہ شے جو ٹروسلوشن بنانے کہلاتا ہے	A. ٹروسلوشن B. رینل سلوشن C. کرستلائیٹ D. سوالر
515	کیمیٹری جس سے متعلقہ ہے	A. چٹائیں ، معدنیات B. غیر دھائیں بوا اور پائی C. جلور اور پوڈے D. تمام
516	مٹی کا تبل جس وجہ سے پانی کے اوپر تبرتا ہے	A. تراوش B. کم ٹیکشنسی C. زیاد F.P D. کم درجہ حرارت
517	اکسیجن جس حالت میں پانی جاتی ہے	A. دو ایتمی حالت B. آزاد ایتمی حالت C. تین ایتمی حالت D. آسو ٹیک حالت
518	ڈانمنڈ اور گریفائل جس کی کرستلان فارم ہے	A. اکسیجن B. کاربن C. سلفر D. کلورین
519	موم بتی کے جانے میں ٹھوس ہے	A. بمیز B. CO2 C. بلکرو کاربن D. O2
520	M.P مخصوص ہوتا ہے B.P جس کا اور	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ D. مرکب
521	S-سب شیل میں الیکٹرون ہوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
522	نیو کلیس کی دریافت میں الفاریز کا بیم بنانے کے لئے جو پلیٹ استعمال کی گئی ہے	A. کوپر B. گلڈ C. لینڈ D. سلور
523	ناحل پنیر شے کے ذرات کا پانی میں معلق ہونا کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. محلول C. کو لائٹل محلول D. ٹریڈ محلول
524	کم الیکٹرونیگنیٹو ایتمز کی اکسیٹشنس سٹیٹ ہوتی ہے	A. مثبت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
525	پولر کوولٹسٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرونیگنیٹو ایتم کی طرف B. زیادہ الیکٹروپوزیٹو ایتم کی طرف C. زیادہ ایتمی رداں والے ایتم کی طرف D. کم الیکٹران افیٹی والے ایتم کی طرف
526	جان ڈالن نے ایتمی نظریہ کب پیش کیا	A. 1809ء B. 1808ء C. 1807ء D. 1806ء
527	چینی، نمک اور دوسرے نمکیات جن کی مثالیں ہیں	A. منحل B. محل C. محلول

		A. کیمیائی بلڈ B. آئنی بلڈ C. کروپلٹ بلڈ D. میلک بلڈ
528	وہ بلڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کھلاتا ہے	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
529	لحاظ والیوم محلول کے 100 حصوں میں محل کا ماس کھلاتا ہے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
530	n=4 مس سب شیل ہونگے	A. فلسفورس B. سلینی C. برومین D. لے اور بی
531	غیر دھاتوں میں ٹھوس کی مثال	A. ٹرولوشن B. رینیل سلوشن C. کولانٹل سلوشن D. ٹریبٹ سلوشن
532	ایسا محلول جو پرچامنٹ ممبرین سے گزر جائے کھلاتا ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
533	کا ایٹھی رداں سے - BE	A. 21 B. 18 C. 10 D. 3
534	بوا میں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے	A. 1760 B. 1660 C. 1860 D. 1960
535	بوائل نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
536	کی برقی منفیت سے AI	A. بڑا B. چھٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
537	جب ایتم الیکٹران خارج کرتا ہے تو بو جاتا ہے	A. تریبل B. اورکیولا C. لے اور بی D. کوئی نہیں
538	دوبرانٹر کا قانون کھلاتا ہے	A. کیمسٹری B. بیالوچی C. فزکس D. زوالوجی
539	سائنس کی وہ شاخ جو مادی اشیا ان کی ساخت آئیے والی تبدیلیں اور ان اصولوں اور قوانین سے کرتی ہے جس کی وجہ سے یہ تبدیلیں اتنی پیسے، کھلاتی ہے	A. Cl2 B. H2 C. O2 D. O3
540	نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ کا سٹک سوٹائیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے درج ذیل میں سے کون سی گیس کیمیوڈ پر پیدا ہوتی ہے	A. کلکتوڈ B. گرینیلٹ C. اینٹوڈ D. کاپر
541	وہ الیکٹرود جو بیٹری کے منفی سرے سے جڑا بو کھلاتا ہے	A. تبخر B. M.P
542	وہ درج حرارت جس پر ٹھوس مائع میں تبدیل بو جائے کا کھلاتا ہے	C. B.P D. F.P
543	کولانٹل سولیوشن کھلاتا ہے	A. سسپنشن B. ٹرولوشن C. سول D. سیر شدہ محلول
544	وہ بلڈ جوہ دوالیکٹران کے اشتراک سے بنے کھلاتا ہے	A. سنگل کروپلٹ بلڈ B. ٹبل کروپلٹ بلڈ C. ٹریبل کروپلٹ بلڈ D. کوئی نہیں
		A. ایٹھی نبیر B. ایٹھی ماس

545	جید دوري ہیے ہے مطبوع حصوصیاں ہا احصار ہس پر ہے	C. ایشی والیوم D. ماس نمبر
546	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
547	کلورین کی اوسط ایشی ماس ہے	A. 35.4 B. 35 C. 35.2 D. 35.5
548	نوبل گیسوں کی ویلنی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
549	ایک پیرڈمیں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. تمام ریٹین B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلانڈز
550	دوری جدول کا تیسرا پیرڈ کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
551	دھات جو مائع حالت میں ہے	A. Mg B. Na C. Hg D. Li
552	خالص الکلی میٹلز کو چاقو سے کٹا جا سکتا ہے مگر آئرن کو نہیں، اس کی وجہ	A. طاقور میٹلک بائٹنگ B. کمزور میٹلک بائٹنگ C. نان میٹلک بائٹنگ D. معتمد میٹلک بائٹنگ
553	وہ درجہ حرارت جس پر مائع اینٹا شروع ہو جائے کہلاتا ہے	A. تخبر B. کنٹ سینشن C. C.B.P D. D.F.P
554	ٹرپل کو ولینٹ پانڈ میں کہتے الکترون حصہ لیتے ہیں	A. اٹھ B. چار C. چار D. صرف تین
555	-a.m.u کی علامت ہے	A. β B. α C. μ D. γ
556	مینٹیلیف کے اصل پیریاٹک ثیل کی بنیاد تھی	A. الکترون کنفگریشن B. تمام ماس C. تمام نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
557	مینٹیلیف نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
558	درج حرارت کے بڑھنے سے کٹیکٹوٹی ہوتی ہے	A. کم B. مستقل C. زیادہ D. پہلے زیادہ پھر کم
559	ایک بی قسم کے ایٹمون کے درمیان کوویلنت پانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرلر کوولینٹ پانڈ B. پولر کوولینٹ پانڈ C. پانٹروجن پانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوولینٹ پانڈ
560	درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان کا ماس برابر ہے	A. 1 mol CO 1 mol N2 B. 1 mol CO 1 mol CO2 C. 1 mol CO 1 mol N2 D. 1 mol CO2 1 mol O2
561	- کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
562	گیلوانک سیل کہلاتا ہے	A. الکتروکیمیکل سیل B. الکٹرولائٹک سیل C. وولٹک سیل D. لیٹہ سٹوریج بیٹری

563	ٹھجارج ثوب کا تجزیہ جس نے کیا	A. بوجبڑو B. جن ڈالن C. چارلس D. کروکس
564	ان میں سے کون سی چیز بواندگ پوانت پر اثر انداز نہیں ہوتی؟	A. اثر مالیکولز فورسز B. بیروٹی بریشر C. ملکع کی فلرت D. ملکع کا ابتدائی تپریپر
565	نلن پولر مرکب جس حالت میں نلن کنٹکٹر ہوتے ہیں	A. پگھائی بولئی حالت B. ٹھوس حالت C. ایکوس سٹش D. تمام
566	آنتی بائٹ میں مخالف چارج جس وجہ سے جڑے ہوتے ہیں	A. قوت کنش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. بلشوں جن بانٹگ
567	لونگ فارم یا پریاٹک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. مینیف کا اصول B. ایامک نمبر C. ایامک ماں D. ماں نمبر
568	M سٹیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
569	سخت دھائیں کہلاتی ہیں	A. بلاک عناصر B. d بلاک عناصر C. f بلاک عناصر D. d اور f بلاک عناصر
570	الیکٹران لگاتار ارجی خارج کرتا ہے جس کا نظریہ ہے	A. ردغورڈ کا B. کلارک میکس ویل کا C. گولڈ ستان کا D. بوائل کا
571	بلشوں جن کا نکلا کہلاتا ہے	A. اکسیٹشن B. ریڈکشن C. ریٹوکس D. پیاو
572	ٹیوٹریم ان میں سے کیا بنائے کے لئے استعمال ہوتا ہے	A. لانٹ وائر B. بیوی وائر C. سوافت وائر D. بارڈوائر
573	چاندی کا استعمال ہے	A. جیولری اور سکے بنانا B. فوٹو گرافک پلیٹ C. شیشے کی طرح پالش کرنا D. تمام
574	ایٹھی نظریہ جس نے پیش کیا	A. بیووگٹرو B. جن ڈالن C. چارلس D. بوائل
575	الیکٹرولائز ٹیک جس سے بنا ہوتا ہے	A. خالص دھائیں B. اترین بجری C. AI D. کلپر یا ایٹھیں
576	کوبالٹ 60 کا استعمال ہے	A. گمرا ریز B. فریبو تھراپی C. کینسر کا علاج D. تمام
577	مونوکلزنک سلفر کی کرسٹل جس طرح کی ہوتی ہیں	A. ڈالمنٹ کی طرح کی B. نیٹل کی طرح کی C. ٹیٹر ایڈڈول D. بیگر گونہ
578	خوشیو کا پہلنا جس عمل کا نتیجہ ہے	A. نفوذ B. تراویش C. ٹکراؤ D. مالیکولز کا مانا
579	کسی مالیکول یا آئن میں کسی ایٹھ پر موجود ظاہر چارج کہلاتا ہے	A. اکسیٹشن نمبر B. اکسیٹشن سٹیٹ C. اکسیٹائز نک ایجنت D. اے اور بی
580	جلدی کینسر کے لئے استعمال ہوتی ہے	A. سٹرانشیم B. فلسفورس C. کوبالٹ

581	ایشی اور مالیکوولی ماس جب متعارف کروایا گیا	A. 1611 B. 1811 C. 1911 D. 1711
582	پلٹر و جن بانڈ انرجی جس پر انحصار کرتی ہے	A. انیونازیشن انرجی B. الیکٹران افیٹی C. اینمی سائز D. بی اور سی
583	ا۔ روم ٹپریچر پر رنگ ہے	A. سرمٹی رنگ B. مالتا رنگ C. بلکا لال D. بلکا سبز
584	ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے	A. ریٹ B. پلاستک C. شیشه D. گلوبکر
585	درفرورڈ کے مطابق ایتم کا زیادہ تر حصہ ہے	A. خالی B. مکمل C. آدھا خالی آدھا بھر D. تمام
586	پلٹنگ نے جب بر قی منفیت کا مائل بنایا	A. 1932ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935ء
587	سوٹیم کا بہترین استعمال ہے	A. کارین، سلیکان اور میگشیم کو ان کے مرکبات سے علیحدہ کرنا B. لیبارٹری میں بطور تکسیدی عمل C. سوٹیم کے بخارات والے بلب بنائے میں D. تمام
588	بلحاظ والیوم، محلول کے 100 حصوں میں منحل کے والیوم کو کہتے ہیں	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
589	ایشمز کی الیکٹرونک کنفرگریشن کو منظور رکھتے ہوئے درج میں نہیں گئے اٹامک نمبر والے ایشمز میں کون سا ایتم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا	A. 6 B. 8 C. 10 D. 12
590	نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟	A. ائن میٹلن B. چے نہامس C. گرلٹ سٹان D. چیتوک
591	ٹرانزیشن ایلیمیٹس بوتے ہیں	A. تمام گیز B. تمام میٹلن C. تمام نان میٹلن D. تمام میٹلانٹر
592	وہ مرکبات جو کوویلنٹ بانڈ کی وجہ سے بننے کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کوویلنٹ مرکبات C. اے اور دی D. کوئی نہیں
593	بیاؤ کی اکائی ہے	A. پسلک B. نیوٹن C. فیر اڈے D. مول
594	جس میں نفوذ سب سے کم ہوتا ہے	A. ٹھوس B. ملٹن C. گیس D. پلازما
595	کاربونیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
596	الیکٹرانی تشكیل کی بنیاد پر عناصر کو جتنے بلک میں تقسیم کیا گیا ہے	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
597	بیورینیم کے انسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

598	جو طریقہ زنگ سے نہیں بھاتا	A. الیکٹرونیٹنگ B. الیونلائیشن C. سلوور اکسیڈنٹ سے کوٹ کرنا. D. مالیکیولر ماس
599	ایک عنصر ایٹمی ماس کا اوسمیت کھلاتا ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹمی ماس C. مول D. مالیکیولر ماس
600	سلفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
601	مانعات کی ٹینستی ٹھوس سے جس وجہ سے کم ہوتی ہے	A. انثر مالیکیولر فورسز B. درج حرارت C. M.P D. والیوم
602	- کا ریلیتو اتمک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
603	الفاظات بنیادی طور پر جس کے نیو کلیس ہیں	A. Na B. H C. Li D. He
604	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا حاصل کرے کھلاتا ہے	A. ٹونر B. ایکسپلر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
605	وہ شے جو کو لائل محلول بناتے کھلاتی ہے	A. کو لائل سولیوشن B. سولز C. کرسٹلائٹ D. اے اور بی
606	نیو کلیس واقع ہے	A. ایٹم کا مرکز B. ایٹم کے دائیں طرف C. ایٹم کے بائیں طرف D. کوئی خاص نہیں
607	نان پولر کروینٹ بلڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوئے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہے ہیں D. کوئی بھی نہیں
608	شروع میں عمل تبخیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے	A. تبخیر B. کلٹن سیشن C. دیاوا D. ویر پریشر
609	ٹریبل کروینٹ بلڈ کو جس سے ظلبر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D.
610	شروع میں عمل تبخیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے	A. تبخیر B. کلٹن سیشن C. دیاوا D. ویر پریشر
611	- کا ایٹمی رداں ہے	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
612	تیسرا پریڈ میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 10 D. 14
613	کوارڈی نیٹ کو ویلنٹ بلڈ کو جن سے ظلبر کرتے ہیں	A. → B. = C. - D.
614	: ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کونک	A. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں
615	بم سیجو ریڈنٹ محلول نہیں تیار کر سکتے جب دونوں بون	A. مانعات B. ٹھوس C. گیسیں D. کوئی نہیں

		A. Ar B. Kr C. Xe D. He
616	کلو رائٹ آئنر جس کی الیکٹرانی شکل حاصل کرتے ہیں	
617	توزن کی حالت میں مائع کے بخارات کا مائع کی سطح پر بیاو ڈالنا کہلاتا ہے	A. تخبر B. کٹن سین C. بیاو D. ویر پریش
618	عناصر کے مالیکولز کا اوسط ماس کہلاتا ہے	A. فارمولہ ماس B. اینمی ماس C. ریلیٹو مالیکولر ماس D. مالیکولر ماس
619	نائٹرائٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
620	مرکب کی مختصر شکل کہلاتی ہے	A. اپریپریکل فارمولہ B. کیمیکل فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکولر فارمولہ
621	جس کو آسانی سے دبا دیا جا سکتا ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
622	ٹنٹل ایفیکٹ کا مظہرہ کرتا ہے	A. شوگر کا سلوشن B. پیش C. جیلی D. چاک کا سلوشن
623	وہ مرکبات جن میں آئنی بلند ہو کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کووبلنٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
624	محلول میں نسبت کے دونوں حصے جس میں نہیں جائے گا	A. ماس B. والیوم C. مول D. تمام
625	گرم بوا والے غبارے کس کے قانون کی مثال ہیں	A. چارلس B. بوائل C. ایوو گیٹرو D. گرام
626	ایٹمز الیکٹران حاصل کرنے کے بعد منفی آن بن جائے گا	A. کیٹا آئنر B. ریٹیکل C. ان آئنر D. ولنسی
627	ابوپورشن میں جو مالیکولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں بوتی ہے	A. بیٹ کم انرجی B. درمیانی انرجی C. بیٹ زیادہ انرجی D. ان میں سے کوئی نہیں
628	جو چیز آئنی بلند پر اثر انداز نہیں بوتی ہے	A. انیونائزشن انرجی B. زیادہ الیکٹران افیٹی C. لیٹس انرجی D. ایٹمی رداں
629	d- حسب شیل میں الیکٹرانز بوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
630	جن عنصر کے مصنوعی اُسونوپس ہیں	A. Na B. Al C. I D. تمام
631	اکسیٹشنس نمبر کا بڑھنا کہلاتا ہے	A. اکسیٹشنس B. ریٹکن C. ریٹوکن D. بیاو
632	کسی منحل کی گرامز میں وہ مقدار جو مخصوص درج حرارت پر 100 گرام محلل میں حل ہو کر سیر شدہ بننے کے لئے درکار ہو کہلاتی ہے	A. مولبرٹی B. مولیٹی C. ڈالنلوشن اف محلول D. حل پنیری
633	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 22

634	آئیونلزیشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
635	الیکٹران پول تھیوری کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
636	گیس کے نفوذ کی رفتار سے اس کے مولر ماس کے جذر کے معکوس متناسب ہے یہ کس کا قانون ہے	A. گربام B. بوائل C. ایوو گیڈرو D. چارلس
637	جو ٹرم بلین طرف اوپر لکھی جاتی ہے	A. ایٹمی ماس B. ایٹمی نمبر C. ایوو گیڈرونمبر D. کوئی بھی نہیں
638	کھردری سطح، غیر موصل ہے بیس	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹالائٹر D. تمام
639	- کا ٹینٹی ہے Na	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
640	وہ الیکٹروڈ جو بیٹھی کے مثبت سرے سے چڑا ہو کہلاتا ہے	A. کٹھوڈ B. گریفائلٹ C. اینڈرڈ D. کاپر
641	ریلیٹو ایٹمی ماس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. تمام
642	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں	A. میں گروپ عناصر B. ترانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
643	زنگ جس کو نقصان دے سکتا ہے	A. ائرن B. کاپر C. سلور D. تمام
644	میگیشیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتا ہے	A. Ne B. Kr C. Ex D. He
645	جس نے آکٹیٹ رول پیش کیا	A. کوسٹ B. لوس C. بوائل D. اے اور بی
646	ٹھوس پارٹیکلز میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے	A. رونیشنل موشن B. وانیریشنل موشن C. ٹرانسلیشنل موشن D. ٹرانسلیشن اور وانیریشنل موشن دونوں
647	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ عناصر کے خاص نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتے ہیں	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ D. مرکب
648	محلوں میں جو شے کم ہو کہلاتی ہے	A. محلول B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
649	ایٹمی الیکٹران دینے کے بعد مثبت ائن میں جاتے ہیں ابھیں کہتے ہیں	A. کٹا آئن B. ریٹیکل C. این آئن D. ویلسی
650	کرنٹ گزرنے سے مثبت چارج جس طرف جاتے ہیں	A. کٹھوڈ B. اینڈرڈ C. گریفائلٹ D. ائرن

651	Na - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	B. 4555 C. 6916 D. 3434
652	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. پکاسین B. مالتا C. پرپل D. ریٹیش براؤن
653	وہ قوت جو دو ایتموں کو جوڑ کر رکھتی ہے کہلاتی ہے	A. کیمیائی بلڈ B. آئنی بلڈ C. کروولیٹ بلڈ D. میلیک بلڈ
654	جو ایتم کا حصہ ہے	A. نیو کلیس B. بیرونی حصہ C. گونی نہیں D. اے اور بے
655	وہ فورس جو کبیٹا آئنٹز اور این آئنٹز کو پاس پاس لاتی ہے	A. اتصالی فورس B. کشش نقل C. ستری پیٹل فورس D. ستری فیوگل فورس
656	اکسیجن کی بہروپی اشکال ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
657	اگر کسی محلول میں محلل کی مقدار منحل سے کم ہو تو وہ محلول کہلاتا ہے	A. ڈائلوٹ محلول B. مرنکز محلول C. رینل سلوشن D. ٹرو سلوشن
658	پلا مصنوعی پراکس نے بنایا	A. میسن B. ایووگنڈرو C. بوائل D. چارلس
659	F جلاک عناصر کہلاتے ہیں	A. انر ٹرانزیشن عناصر B. الکلی میٹر C. آؤٹر ٹرانزیشن عناصر D. نوبل گیسیں
660	عمل تبخير خصوصیت ہے	A. گیس کی B. پلارزمہ کی C. مانع کی D. ٹھوس کی
661	C - کا ایتمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
662	کیمیا وہ شاخ جس نے الیکٹریکل انرجی کو کیمیکل انرجی اور الیکٹریکل انرجی کو کیمیکل انرجی میں تبدیل کیا جاتا ہے کہلاتی ہے	A. الیکٹریکیمسٹری B. تھرموکیمسٹری C. فریکل کیمسٹری D. انٹھسٹریل کیمسٹری
663	سلفائیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
664	ڈاؤن سیل اور نیلسن سیل جس کی مثالیں ہیں	A. الیکٹریکیمیکل سیل B. الیکٹریٹک سیل C. ولٹنک یا گلوبنک سیل D. لیڈ سورج بیٹری
665	ایتمی نمبر اور ایتمی ماس میں جس کا بنیادی فرق ہے	A. پوزیشن B. پروٹن C. الیکٹران D. نیوٹران
666	امرفس سولڈ جس پر نہیں پگھلتے۔	A. مخصوص درج حرارت B. مخصوص پریشر C. مخصوص والیوم D. مولوں کی تعداد
667	دو یا دو سے زیادہ اشیا کا یک جان آمیزہ کہلاتا ہے	A. محلول B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
668	متعادل ایک برتن سے دوسرے برتن میں جس وجہ سے انٹیلے جاتے ہیں	A. نفوذ B. مالیکولر کا حرکت کرنا C. فریزرنگ D. انٹر مالیکولر فورسز

669	گیں سی نتیشی بڑھتی ہے جب	A. پریسٹر برہنا ہے B. والیم کو کونسٹٹر رکھا جاتا ہے C. شپریجر بڑھتا ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
670	ریٹیومنگ ایجنت دوسروں کو ریٹیوں کر کے خود بوتا ہے	A. اکٹائزنگ ایجنت B. ریٹیومنگ ایجنت C. اے اور بی D. کوئی نہیں
671	P حسب پر مشتمل ہے	A. ایک آریٹل پر B. دو آریٹلز C. چن آریٹاز پر D. چار آریٹاز پر
672	زیادہ اونچائی پر فضा میں اکسیجن کی مقدار بوتی ہے	A. کم B. زیادہ C. مستقل D. کوئی نہیں
673	متعلقہ آریٹس کے درمیان فاصلے کس طرح تبدیل بوتے ہیں	A. نیچے سے اوپر بڑھتی ہے B. نیچے سے اوپر کم بوتی ہے C. ایک جیسے رہتے ہیں D. بے ترتیب تبدیلی
674	جب ایک سیچوریٹ سلوشن کو ڈائیلوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے	A. سیر سیچوریٹسٹسٹوشن B. ان سیچوریٹ سلوشن C. ڈاکٹسٹریٹ سلوشن D. ان میں سے کوئی بھی نہیں
675	جس میں صرف واپریشنل فورس بوتی ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گین D. پلازما
676	وہ شے جو دوسری چیزوں کی اکیٹیشن کرے کہلاتی ہے	A. اکٹائزنگ ایجنت B. ریٹیومنگ ایجنت C. اے اور بی D. کوئی نہیں
677	جو غیر دھات ہے	A. سلور B. کاپر C. ائرن D. کاربن
678	کسی ایٹم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کہلاتا ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. انیونک ریٹنیں C. ٹیلٹنگ ایفیکٹ D. ایشی رداں
679	کاربن کے مرکبات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فربیکل کیمسٹری B. غیر نامیاتی کیمسٹری C. نامیاتی کیمسٹری D. تجربیاتی کیمسٹری
680	نیوٹران ایک ذرہ ہے اس پر	A. چارج اور اس کا ایک ماں 1+ B. کوئی چارج نہیں لیکن اس کا ایک ماں C. نہ کوئی چارج نہ کوئی ماں D. چارج اور اس کا کوئی ماں نہیں 1-
681	جب کسی دھات میں ازادانہ گھومنے والے الیکٹرانز اور اسے نیو کلیائی کے درمیان کشش کی قوت وجود میں ائے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بلڈ B. انسٹی بلڈ C. کوولینٹ بلڈ D. میٹنک بلڈ
682	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم بوتی ہے کیونکہ	A. الیکٹرانی جوڑا کہینچے کی صلاحیت بوتی ہے B. ایشی رداں بڑھتا ہے C. اے اور بی D. کوئی نہیں
683	تمام دھلتیں چمدار بین سوائے	A. Na B. Hg C. Mg D. Li
684	گروپ ایک کی ویلنسلی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
685	عناصر کی کیمیائی عاملیت کا انحصار ہے	A. الیکٹرانی جوڑے پر B. غیر الیکٹرانی جوڑے پر C. الیکٹرانی جوڑے پر D. بیرونی مدار پر
686	پروٹیم، ٹیوٹریم اور ٹریپیم جس کے آنسوٹوپس ہیں	A. H B. Li C. Na D. k

687	اکسیڈنٹ نمبر کی بنیاد پر اے	A. برقی مثبت کا فرق B. الیکٹران افٹی کا فرق C. ایٹمی رداں کا فرق D. برقی منفیت کا فرق
688	پلاستک، گلارس، ریٹ جس کی مثالیں ہیں	A. امارٹن سوٹ B. کرسٹالن سوٹ C. مائیکولر سوٹ D. انیونک سوٹ
689	تین طرفی ساخت چار کو وینٹ بلڈ اور جانٹ شکل کی ہے خصوصیات کا حاصل ہے	A. کاربن B. گریفلٹ C. ڈالنٹ D. بکی بل
690	ایوبپوریشن میں جو مائیکولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے	A. بہت کم انرجی B. درمیانی انرجی C. بہت زیاد انرجی D. ان میں سے کوئی نہیں
691	وہ عمل جس میں اکسیجن جمع ہو کھلاتی ہے	A. اکسیڈنٹ B. ریٹکٹن C. ریٹروکس D. پیٹر
692	پلوچنر کی عاملیت	A. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتی ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتی ہے C. گروپ میں تبیل نہیں ہوتی D. دوری جدول کے گروپ 14 کے عناصر جیسی
693	بولیرٹی کی بنیاد پر کووینٹ بلڈ کی اقسام ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4
694	نائلیون جب مارکیٹ میں آئی	A. 1927ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1929ء
695	اسب شیل میں الیکٹرانز کی تعداد ہے -	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
696	الیکٹروپلٹنگ کا مقصد ہے	A. بچانا B. سجائنا C. مضبوط بنانا D. تمام
697	روم ٹمپریچر پر رنگ ہے Br	A. سرمئی رنگ B. مالتا رنگ C. لکا لال D. بکاسیز
698	کروڑن کی سب سے ابم مثال کون سی ہے؟	A. کمیکل توڑ پھوڑ B. لوہ کو زنگ لگا C. الیومینیم کو زنگ لگا D. تن کو زنگ لگا
699	جو آئنی مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مخصوص اور سخت B. کم اڑنے کی صلاحیت C. کم B.P اور M.P D. تمام
700	B.P میں He کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
701	ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس مائع ہے؟	A. پانی میں شوگر B. مکہن C. پانی میں نمک D. کہر
702	ملعکت کے درجہ حرارت کے کم ہونے کی وجہ سے	A. فریزنگ B. کولنگ C. بوانلنگ D. میلنٹنگ
703	کووینٹ بلڈ نتیجہ ہے	A. الیکٹرونز کے عطاہ پر B. الیکٹرونز کی ایکسیٹس C. الیکٹرونز کے شترنگ کا D. الیکٹرونز میں ریلسو فورس کا
704	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اٹامک ریٹس B. لیونززیٹرین انرجی C. الیکٹرون افٹی

- 705 ان میں سے کونسی میٹل آسانی سے ثوث جاتی ہے
 A. سوچیم
 B. ایلومنیم
 C. سلینیم
 D. میگنیشیم
- 706 دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کہلاتے ہیں
 A. ٹرانزیشن عناصر
 B. نمائندہ عناصر
 C. اور ہی
 D. کوئی نہیں
- 707 پیریاٹک نیل میں ایلمیٹس کا اتمک ریڈیس
 A. گروپ میں اپر سے نیچے بڑھتا ہے
 B. گروپ میں اپر سے نیچے کبوتا ہے
 C. پیریڈ میں پائیں سے دالیں تیزی میں پوتا ہے
 D. بوائلز
- 708 کلیون سکیل کس نے دریافت کیا
 A. چارلس کلیون
 B. لاڑ کلیون
 C. کوئی بھی نہیں
 D. بوائلز
- 709 بلٹروجن اور اکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران درج نیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟
 A. بلٹروجن کی اکسایڈ بوجی ہے
 B. اکسیجن کی ریڈکشن بوجی ہے
 C. اکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے
 D. بلٹروجن اکسیلانگ ایجنت کے طور پر کام کرتی ہے
- 710 بلٹروجن کے اسوسیوپس ہیں
 A. 2
 B. 3
 C. 4
 D. 5
- 711 ایسے الیکٹرولائٹس جو بہت اچھے موصل بول کہلاتے ہیں
 A. شرونگ الیکٹرولائٹ
 B. کلکٹر
 C. ویک الیکٹرولائٹ
- 712 دونوں چارج بون تو کہلاتا ہے - ve+ ve اور اگر کسی مالیکوول
 A. آن
 B. منفی آن
 C. مثبت آن
 D. مالیکوول آن
- 713 درج نیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟
 A. سلفر
 B. فلسفروس
 C. آئیون
 D. کاربن
- 714 الیکٹرولائٹک سیل جس سے الیکٹران جمع بون کہلاتا ہے
 A. منفی چارج
 B. مثبت چارج
 C. تمام
 D. نیوٹرل
- 715 ایک مانع کا دوسرا مانع میں معلق بونا کہلاتا ہے
 A. سسپنشن
 B. ایمیٹن
 C. کولاٹل محلول
 D. تریٹا محلول
- 716 سنگل کوویلنٹ بائٹ کو جس سے طبلہ کرتے ہیں
 A. ≡
 B. =
 C. -
 D.
- 717 جس نے ایتم کے ٹوٹے کے عمل کو مانا
 A. گولڈ ستائن
 B. جس تھا من
 C. ملی کون
 D. تمام
- 718 چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے
 A. 8
 B. 32
 C. 18
 D. 36
- 719 جب ایک ایتم ایک یا ایک سے الیکٹران حاصل کرے تو وہ کہلاتا ہے
 A. منفی آن
 B. مثبت آن
 C. این آئن
 D. اے اور سی
- 720 مادہ چھوٹے چھوٹے ذرات پر مشتمل ہوتا ہے بہ نظریہ جس سے پیش کیا
 A. ایووگیٹرو
 B. جن ڈائل
 C. چارلس
 D. بوائلز
- 721 مادے کی وہ حالت جس کی نہ شکل اور نہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے
 A. مانع
 B. ٹھوس
 C. گین
 D. پلازمہ

		A. ایک الیکٹرون حاصل کر کے B. تما الیکٹرون خارج کر کے C. دو الیکٹرون حاصل کر کے D. دو الیکٹرون خارج
740	ویلس شیل میں الیکٹرون روکنے والانوبل گیس الیکٹرونک کنفریشن حاصل کرے گا	A. آئیونک فورس B. مٹلک فورس C. اٹر مالیکولر فورس D. کوویلنٹ فورس
741	درج ذیل میں سے ایتمز کے درمیان پائی جاتی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟	A. ٹوپرانزلاء B. نولینٹ کال C. لوٹیر مائز کالا D. مینٹلیف کالا
742	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پائے جاتے ہیں یہ قانون کہلاتا ہے	A. سیدھا B. مختلف زاویوں پر انحراف C. پیچھے D. دائیں طرف
743	نبو کلیس کی دریافت میں کچھ الفا ذرات گزرتے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. ائیرین
744	مندرجہ ذیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونیگٹیوٹی سب سے کم ہے	A. دو B. چھ C. چار D. پانچ
745	C2H2-کا مالیکیول کتے باٹری پر مشتمل ہوتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
746	دوری جدول کا چھوٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
747	دوری جدول کا چھوٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. بلنٹروجن B. بیلیم C. کلورین D. فلورین
748	ان میں کون سی گیس تیزی سے ٹیفیوڑن کرتی ہے؟	A. گیس B. ٹھوس C. مائع D. کوئی بھی نہیں.
749	غیر دھائیں جس حالت میں نہیں پائی جاتیں ہیں	A. الیکٹرونک B. الیکٹرنک کنفریشن کی شگل C. الیکٹرنک کنفریشن کا انداز D. الیکٹرونز کا حصول
750	: ارکٹیٹ رول پہ بے:	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. سال تک پائی عمر کے اندازے کے لئے D. سوریج اور فالتو پائی کی نقل و حمل کے لئے
751	گرلا 198 اور ٹیکٹیشم 99 استعمال ہوتے ہیں	A. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے B. الیکٹرنک کنفریشن کی شگل C. الیکٹرنک کنفریشن کا انداز D. الیکٹرونز کا حصول
752	بو تو سب شیل بونگے = n شیل کو مزید سب شیل میں تقسیم کیا جاتا ہے اگر	A. S B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
753	عمل تبخیر سے پیدا ہوتی ہے	A. گرمی B. مرطوبیت C. ٹھیکنگ D. کوئی بھی نہیں.
754	مختلف قسم کے ایتموں کے درمیان کوویلنٹ باٹ کہلاتا ہے	A. نان برلر کوویلنٹ باٹ B. پولر کوویلنٹ باٹ C. بلنٹروجن باٹ D. کوارڈی نیٹ کوویلنٹ باٹ
755	وہ باٹ جو مہا کئے گئے ایتموں میں سے ایک ایتم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی باٹ B. آئنی باٹ C. کوویلنٹ باٹ D. کوارڈی نیٹ کوویلنٹ
756	B - کا ایتمی رداس ہے	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77

757 دوری جدول میں پہلا پیریٹ کہلاتا ہے

- A. شارٹ
B. لانگ
C. لانگٹ
D. نا مکمل

758 وہ سیل جس میں الیکٹروز الیکٹرولائٹ میں ڈبوئے ہوئے ہیں اور وقوع پذیر ہونے والا کیمیائی تعامل یا تو الیکٹرک کرنٹ پیدا کرتا ہے یا استعمال کرتا ہے یہ سیل کہلاتا ہے

- A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹیک سیل
C. ولٹنک پا گیلوانک سیل
D. لیڈ سٹوریج بیٹری

759 ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی

- A. کیتوڈریز
B. کیبل ریز
C. ایکس ریز
D. الفاریز

760 جس کی طرح محلول کی طبیعی حالت ایک جیسی ہوتی ہے

- A. محلول
B. محل
C. منحل
D. غیر سیر شدہ محلول

761 ان میں سے کونسی میٹل بو میکرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟

- A. سوٹیم
B. میگنیش
C. ائرن
D. کیاشیم