

## Chemistry 9th Class Urdu Medium Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	ٹوپرائز کے قانون میں ثانی ایڈز جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے	A. بڑھتا ہوا ایٹمی ماس B. کم بوتا ہوا ایٹمی ماس C. بڑھتا ہوا ایٹمی نمبر D. کم بونے والی ایٹمی نمبر
2	مادے کی طبیعی حالتی ہے	A. 5 B. 3 C. 2 D. 4
3	کیمیائی عاملیت کا انحصار اس پر ہے کہ	A. الیکٹران خارج کرنا B. الیکٹران جذب کرنا C. الیکٹران خارج اور جذب کرنا D. پہلے خارج بر جذب کرنا
4	آنٹی مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے لیتے ہیں	A. وائر سولیوشن B. فوژڈ سٹیٹ C. موٹن سٹیٹ D. تمام
5	نیو کلیس کا زیادہ تر ماس مشتمل ہے	A. پروٹن B. نیوٹران C. الیکtron D. نیو کلیس
6	دوسری گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکلائن ارٹی دھاتیں C. پیلوز نوبل گیسیں
7	کسی ایٹم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر وہ الیکٹرانی جوڑنے کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. برقی منفیت B. پبلی انیونائزیشن C. الیکٹران افٹی D. ایٹمی رداں
8	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا مہبا کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
9	غیر دھاتوں کی اکسیدیشن سٹیٹ ہے	A. مثبت B. منفی C. نیوٹرول D. تمام
10	کوبالٹ 60 کا استعمال ہے	A. گیما ریز B. فزیو تھریپ C. کینسر کا علاج D. تمام
11	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو منظور رکھتے ہوئے درج میں نئے گے اٹامک نمبر والے ایٹمز میں کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا	A. 6 B. 8 C. 10 D. 12
12	C - کا ایٹمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
13	بوریٹن 238 کی فیصد مقدار ہے	A. 99.3 B. 0.7 C. 60 D. 40
14	دوری جدول میں پریڈز کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
15	انرجی کی بنیاد پر گرفتائی جس سے زیادہ قیام پذیر ہے	A. ڈائمنڈ B. بکی بالز C. کلورین D. سوٹن

- 16 اگر ڈائی پول، ڈائی پول فورسز زیادہ ہو تو زیادہ ہو گا  
A. M.P  
B. اور C. تصعید اور فیوزن کی بیٹ  
C. بیٹ آف وپر انزیشن  
D. تمام
- 17 گرفتار میں بر کاربن جتے کاربن ایٹم سے دوسروں سے ملا ہوتا ہے  
A. 3  
B. 4  
C. 5  
D. 6
- 18 درج حرارت کے بڑھنے سے کٹتیکٹوٹی ہوتی ہے  
A. کم  
B. مستقل  
C. زیادہ  
D. پہلے زیادہ پھر کم
- 19 جب ایٹم میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے  
A. لیش انرجی  
B. آئینانزیشن انرجی  
C. الیکٹرون انگیویٹی  
D. الیکٹرون ایٹنی
- 20 کنسٹریشن 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
- 21 اگر کسی محلوں میں محل کی مقدار منحل سے زیادہ ہو تو محلوں کہلاتا ہے  
A. ڈیلائلوت مطلوب  
B. مرکوز مطلوب  
C. ریبل سلوشن  
D. ٹرو سلوشن
- 22 مادہ کی حالتیں ہیں؟  
A. دو  
B. تین  
C. چار  
D. پانچ
- 23 کون سا ریڈیو اسوسیوپ جسم میں ٹیو مر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے  
A. کو بالٹ-60  
B. آئوین-131  
C. سڑوشیم-90  
D. فلسفورس-30
- 24 پیریاٹک نیبل میں ایلمیٹس کا ٹائمک ریڈیس  
A. پیریاٹک میں پائیں سے دالنی بڑھتا ہے  
B. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے  
C. گروپ میں اوپر سے نیچے کہ ہوتا ہے  
D. پیریاٹک میں پائیں سے دالنی بیبلی نہیں ہوتا
- 25 اوکٹیٹ روں ہے:  
A. آئیکلکرونز  
B. الیکٹرنک ڈکریشن کی شکل  
C. الیکٹرنک کافگریشن کا انداز  
D. آئیکلکرونز کا حصول
- 26 زنگ لگا جو عمل ہے  
A. ریڈکٹن  
B. اکسیٹن  
C. ریڈوکس  
D. کوئی نہیں
- 27 شروع میں عمل تبیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے  
A. تبیر  
B. کلٹن سین  
C. دیاڑ  
D. وپر پریشر
- 28 جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے  
A. ٹیبلٹ  
B. اکٹیٹ  
C. ٹرپلیٹ  
D. کوئی نہیں
- 29 کروڑن کی سب سے اب مثال کون سی ہے؟  
A. کیمیکل نوڑ پھوڑ  
B. لوہے کی زنگ لگا  
C. ایلو مین کم کی زنگ لگا  
D. ٹن کی زنگ لگا
- 30 درج زیل میں سے کونسا الیکٹرولیٹک سیل نہیں؟  
A. اینوڈ  
B. کیٹھوڈ  
C. دونوں  
D. کوئی نہیں
- 31 اکیٹیٹن جس پر ہوتی ہے  
A. ڈاؤنز سیل  
B. گلواونک سیل  
C. نلیسن سیل  
D. ان میں سے کوئی نہیں
- 32 گیس کا والیوم جس کا والیوم ہوتا ہے  
A. برتن  
B. مالیکوولز  
C. اے اور بی  
D. ایشمز
- 33 وہ بات جو مہا کئے گئے ایٹھوں میں سے ایک ایٹم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے نہیں کہلاتا ہے  
A. کیمیائی بالٹ  
B. آئنی بالٹ  
C. کوولینٹ بالٹ  
D. کے آر ڈی، نیٹ کے بالٹ

- 34 آکسیجن کی بہروپی اشکال ہیں  
A. 2  
B. 3  
C. 4  
D. 5
- 35 آکسیٹشن نمبر کا کم بونا کہلاتا ہے  
A. اکسیٹشن  
B. رینکن  
C. ریٹوکن  
D. بناؤ
- 36 جو چیز اُنہی بلڈ پر اثر انداز نہیں ہوتی  
A. آئیونائزیشن انرجی  
B. زیادہ الیکٹران افیٹی  
C. لیٹن انرجی  
D. ایٹھی رداں
- 37 الیکٹرو لائٹ کنڈنشن الیکٹرو لائنس سیل میں ہوتی ہے مظہر کہلاتا ہے  
A. الیکٹرو لائش  
B. بلڈرو لاس  
C. آئیونائزیشن  
D. اشتوپی
- 38 کیلوں سکیل کس نے دریافت کیا  
A. بوائلر  
B. چارلس کیلوں  
C. لاڑہ کیلوں  
D. کوئی بھی نہیں
- 39 امیرسیم 241 استعمال ہوتی ہے  
A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے  
B. 2 ملین سال پلے تک پائی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے  
C. سال تک پائی عمر کے اندازے کے لئے 50000  
D. دھویں کی شناخت کے لئے
- 40 آکسیجن کے اشتوپس ہیں  
A. 3  
B. 1  
C. 2  
D. 4
- 41 -Cs کی برقی منفیت ہے  
A. 1.00  
B. 0.9  
C. 0.8  
D. 0.7
- 42 انٹسیبیل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈ کی ایسی تیاری سے ہے جو  
A. لیبارٹری میں ہو۔  
B. ملینکرووسکیل پر ہو۔  
C. تجارتی پیمانے پر ہو۔  
D. معائیاتی پیمانے پر ہو۔
- 43 کرویانٹ بلڈ نتیجہ ہے  
A. الیکترونز کے عطیہ پر  
B. الیکترونز کی ایکسیٹشنس  
C. الیکترونز کے شفترنگ کا  
D. الیکترونز میں ریلیسو فورس کا
- 44 -Ka ریلیٹو اتمک ماس ہے Ar  
A. 4.0  
B. 40.0  
C. 20.0  
D. 83.8
- 45 مادے کی وہ حالت جس کی نہ شکل اور نہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے  
A. مائع  
B. ٹھوس  
C. گیس  
D. پلازما
- 46 دو یا دو سے زیادہ اشیا کا یک جان آمیزہ کہلاتا ہے  
A. محلول  
B. محل  
C. منحل  
D. غیر سیر شدہ محلول
- 47 فدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کی تعداد  
A. 118  
B. 119  
C. 92  
D. 108
- 48 از خود واقع ہونے والا کمیکل ری ایکٹن کس سیل میں ہوتا ہے  
A. الیکٹرولیٹک سیل  
B. گلوبنگ سیل  
C. نیلین سیل  
D. ڈاؤنن سیل
- 49 -At کی برقی منفیت ہے  
A. 3.2  
B. 2.9  
C. 2.6  
D. 2.2
- 50 ایسے عناصر جس کے بیرونی مدار میں سات الیکٹران ہو بناتے ہیں  
A. مثبت آن  
B. منفی آن  
C. منفی اور مثبت آن  
D. نیوترل رہتے ہیں

51	بے سیجو ریٹہ محلول نہیں تیار کر سکتے جب دونوں بون	A. مانعات B. ٹھوس C. گیسیں D. کوئی نہیں
52	دیاوا کی اکائی ہے	A. پلسلک B. نیوٹن C. فراڈنے D. مول
53	کیمیائی بلڈ کی اقسام بیس	A. 4 B. 2 C. 5 D. 3
54	گیسون کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف جانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. ٹراواش C. M.P D. B.P
55	نیو لینڈ کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹرانسی لا B. ارکٹیولا C. اور بی D. کوئی نہیں
56	جو دھات ٹھنڈے پانی سے نیزی سے عمل کرتی ہے	A. Au B. Ag C. Na D. Mg
57	ان میں سے کوئی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے	A. سوچیم B. ایلومنیم C. سلیٹیم D. میگنیشیم
58	پنے تجربے میں ردرفورڈ نے الفا ذرات جس شیٹ سے تکرارے	A. گلڈ B. سلور C. انtron D. ایلومنیم
59	نیو کلیس پر چارج ہوتا ہے	A. مشت B. منفی C. نیوٹرول D. کوئی نہیں
60	جید پیر یا نک میں ایلیمیٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے	A. انامک ماس B. انامک نیبر C. انامک کوالٹی D. ان میں سے کوئی نہیں
61	پولر کوویلٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرونیکٹیو ایٹم کی طرف B. زیادہ الیکٹروپریزیتو ایٹم کی طرف C. زیادہ ایٹھی رداں والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران انفشن والے ایٹم کی طرف
62	پبلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
63	مٹی کا تیل جس وجہ سے پانی کے اوپر تیرتا ہے	A. ٹراواش B. کم ٹیپٹی C. زیادہ F.P D. کم درج حرارت
64	وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایٹم کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگاتی جاتی ہے وہ کہلاتی ہے	A. انیونائزیشن B. ایٹھی رداں C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹھی رداں
65	میکس پلانکس نے جب نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911
66	گولڈ 198 اور ٹیکنیٹیم 99 استعمال ہوتے ہیں	A. سوراخوں کا پتہ چلاجے کے لئے B. ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگائے C. سل تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. سورج اور فالتو پانی کی نقل و حمل کے لئے
67	جب کسی شے کا مالیکیوں کو سمباز کی مدد سے ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکوول فارمولہ
68	مود نتے، کر حلزے میں ٹھیوڑ، سر	A. بیمز B. CO2

- 69 الیکٹرولائنز ٹینک جس سے بنا ہوتا ہے  
 A. خالص دھاتیں  
 B. انریجن بجری  
 C. AI  
 D. کلپر یا ایٹنیں
- 70 ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟  
 A. اتمامک ریٹن  
 B. آئیونائزشن انرجی  
 C. الیکٹرون افیٹنی  
 D. الیکٹرون گیوٹی
- 71 مادے کی وہ حالت جس کی مخصوص شکل اور حجم ہو ہوتی ہے  
 A. مائع  
 B. ٹھووس  
 C. گیس  
 D. پلازما
- 72 کلورین کی اوسط ایٹمی ماس ہے  
 A. 35.4  
 B. 35  
 C. 35.2  
 D. 35.5
- 73 الیکٹران لگا تار انرجی خارج کرتا ہے جس کا نظریہ ہے  
 A. درفرورڈ کا  
 B. کلارک میکن ویل کا  
 C. گولٹھ سٹلان کا  
 D. بوائل کا
- 74 پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیس مل کر گینی امیزہ بنایا جاتا ہے تو جو نیبیلی ہوتی ہے  
 A. حجم  
 B. دیاوا  
 C. درجہ حرارت  
 D. گونی نہیں
- 75 الیکٹران پول تیموری جس نے پیش کی  
 A. کوسل  
 B. لیوس  
 C. یوالی  
 D. ٹریپل اول لارن
- 76 کروکس نے شرچارج ٹیوب سے کرنٹ گزارنے کا تجربہ کیا  
 A. کم درجہ حرارت پر  
 B. زیادہ درجہ حرارت پر  
 C. زیادہ دیاوا پر  
 D. کم دیاوا پر
- 77 وہ کیمیاتی شے جو دو یا دو سے زیادہ خالص نسبت میں ملنے سے نہ کھلاتا ہے  
 A. امیزہ  
 B. عصر  
 C. کیمیاتی شے  
 D. مرکب
- 78 ان میں سے کس کے نتیجے میں پرٹون کی دریافت ہوئی؟  
 A. کیپھروڈ ریز  
 B. کیبل ریز  
 C. ایکس ریز  
 D. الفاریز
- 79 کسی ایٹم کے نیو کلیس اور بیرونی شیل کے درمیان الکٹران کی موجودگی کی وجہ سے بیرونی شیل کے الیکٹرونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کمزور ہو جاتا کھلاتا ہے  
 A. آئیونائزشن انرجی  
 B. آئیونک ریٹن  
 C. شیلٹنگ افیٹنک  
 D. گونی نہیں
- 80 ہو تو سب شیل ہونگے  $n=1$  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
- 81 دودھریز، ٹسٹ اور دھند جس کی مثالیں ہیں  
 A. کولائل سولیوشن  
 B. سوانز  
 C. کرستلائٹ  
 D. اے اور بی
- 82 اے بخارات کا رنگ ہے  
 A. بلکا سیز  
 B. مالٹا  
 C. پرپل  
 D. زرد
- 83 مادے کی وہ حالت جس کی شکل نا مخصوص جبکہ حجم مخصوص ہو کھلاتی ہے  
 A. مائع  
 B. ٹھووس  
 C. گیس  
 D. پلازما
- 84 وہ عنصر جن کے ایٹمی ماس ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہو کھلاتے ہیں  
 A. ریٹن ایٹمی ماس  
 B. آئیونکس  
 C. ایٹمی ماس  
 D. ایٹمی نمبر
- 85 ان میں سے کوئی میٹھ بومیں کرم ہونے پر سرخی ملائی شعلے کے ساتھ جاتی ہے؟  
 A. سوٹیم  
 B. میگنیٹیس  
 C. انرن  
 D. کلائیم

- 86 کیمیئری جس سے متعلقہ ہے  
A. چیزیں ، معنیبیات  
B. غیر دھائیں بوا اور پانی  
C. جانور اور پودے  
D. تمام
- 87 درج ذیل میں سے کون سا الیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پالا جلتا ہے  
A. اکیجن  
B. ایلومنیم  
C. سلیکان  
D. ارگن
- 88 جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ بوتی ہے  
A. Br  
B. Cl  
C. I  
D. F
- 89 پانی اور نمک کے محلول میں پانی جس کی مثال ہے  
A. مخلوط  
B. محلل  
C. منحل  
D. غیر سیر شدہ محلول
- 90 سوفٹ ڈرنکس میں گیس حل کی جاتی ہے  
A. کم بیاؤ پر  
B. زیادہ بیاؤ پر  
C. کم درجہ حرارت پر  
D. زیادہ درجہ حرارت پر
- 91 ایلومنینیم پر چارج ہے  
A. 1-  
B. 2-  
C. 3-  
D. 4-
- 92 مانع گیس سے کتنے گا زیادہ بھاری بوتے ہیں؟  
A. 100 گا  
B. 1000 گا  
C. 10,000 گا  
D. 10,0000 گا
- 93 عمل تبخیر سے ٹھنڈک سے پیدا ہوتی ہے کیونکہ  
A. مانع کے مالیکوولز حرارت جب کرتے ہیں  
B. مانع کے مالیکوول حرارت خارج کرتے ہیں  
C. اور ہی  
D. کوئی نہیں
- 94 کا ایشی رداں ہے - BE  
A. 113  
B. 90  
C. 80  
D. 77
- 95 کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے - Mg  
A. 736  
B. 1443  
C. 7690  
D. 4343
- 96 دھند کی سلوشن کی مثال ہے؟  
A. گیس میں مانع  
B. مانع میں گیس  
C. گیس میں ٹھوس  
D. ٹھوس میں مانع
- 97 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
- 98 کا M.P ہے Kr  
A. 157-  
B. 189-  
C. 249-  
D. 270-
- 99 کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے - Al  
A. 577  
B. 1833  
C. 2745  
D. 2390
- 100 ٹن پر چارج ہے  
A. 1+  
B. 2+  
C. 3+  
D. 4+
- 101 بلڈروجن کا داخل بونا کہلاتا ہے  
A. اکسیتین  
B. رنگکن  
C. ریٹوکن  
D. بیاؤ
- 102 تین طرفی ساخت چار کو وینٹ بلنڈ اور جانٹ شکل کی یہ خصوصیات کا حاصل ہے  
A. کاربن  
B. گریفلٹ  
C. ڈالنڈٹ  
D. بکی بل
- 103 کی برقی منفیت ہے - F  
A. 2.5  
B. 4  
C. 2  
D. 3

104	دھتوں کی اکسیڈیشن سٹیٹ بے	A. مثبت B. منفی C. نیوٹرل D. تمام
105	8 گرامز کے کتے مولز کے برابر ہیں؟	A. 0.15 B. 0.18 C. 0.21 D. 0.24
106	پلٹروجن کے تما کمپاؤنڈ میں پلٹروجن کا اکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے	A. 0 B. +1 C. -1 D. +2
107	خوشبو کے پیمانے کا عمل ہے	A. تراویش B. نفوذ C. فیوژن D. ان میں سے کوئی نہیں
108	جان ڈالٹن نے ایٹمی نظریہ کب پیش کیا	A. 1809ء B. 1808ء C. 1807ء D. 1806ء
109	O - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
110	ویر پریشر جس کے بڑھاتے سے بڑھتا ہے	A. درجہ حرارت B. دنیا C. والیوم D. مولوں کی تعداد
111	اکیجن کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. $\mu 15.999$ B. 16.999 $\mu$ C. 17.999 $\mu$ D. کوئی نہیں
112	وہ دھلت جو آسانی سے اکسیڈانٹ ہوتی ہے	A. Na B. pt C. Li D. تمام
113	ایک مانع کا دوسرا مانع میں معلق بونا کہلاتا ہے	A. سسیپشن B. ایمیلن C. کولائلٹ محلول D. تریڈ محلول
114	ایٹمز الیکٹران دینے کے بعد مثبت آئن میں جاتے ہیں ابھی کہتے ہیں	A. کیتا انٹر B. ریٹیکل C. ان انٹر D. ویشنی
115	وہ بلڈ جو الیکٹران کے اشٹرک سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بلڈ B. انٹری بلڈ C. کوویلٹ بلڈ D. میٹیک بلڈ
116	ایک بی قسم کے ایٹم کے درمیان کوویلٹ بلڈ کہلاتا ہے	A. نان پرال کوویلٹ بلڈ B. پورل کوویلٹ بلڈ C. پلٹروجن بلڈ D. کوارڈی نیٹ کوویلٹ بلڈ
117	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. پکا سیز B. مالٹا C. پرپل D. ریٹیش براؤن
118	: گیس سی تیسی بڑھتی ہے جب	A. پریشر بڑھتا ہے B. والیم کو کونسٹر رکھا جاتا ہے C. تمپریچر بڑھتا ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
119	ایٹم میں گراونڈ سٹیٹ پر الیکٹران پلایا جاتا ہے	A. نوکلیس میں B. دوسرا شل میں C. نیو کلیس کے قریب D. نیو کلیس سے دور
120	نائٹرائٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
121	عمل تبخیر سے پیدا ہوتی ہے	A. گرمی B. مرطوبیت C. چیزیں

- 122 آئنی بائٹ میں مخالف چارج جس وجہ سے جڑے ہوتے ہیں
- A. قوت کنش  
B. اتصالی قوت  
C. قوت دفعہ  
D. بالآخر جوں بالآخر
- 123 محلول میں جو شے کم ہو کہلاتی ہے
- A. ماحول  
B. محل  
C. منحل  
D. غیر سیر شدہ محلول
- 124 میٹلز کون سے آئن ولا چارج بناتی ہے؟
- A. یونی پوزیٹو  
B. ڈائی پوزیٹو  
C. ٹرائی پوزیٹو  
D. ہے تمام
- 125 وہ فورس جو کیٹا آئنز اور این آئنز کو پاس پاس لاتی ہے
- A. اتصالی فورس  
B. کنشش نقل  
C. ستری پیتل فورس  
D. ستری فیوگل فورس
- 126 وہ فارمولہ جو ایٹمز کے درمیان سادہ ترین نسبت کو ظاہر کرے کہلاتا ہے
- A. ایمیریکل فارمولہ  
B. کیمیائی فارمولہ  
C. ساختی فارمولہ  
D. مالیکیولر فارمولہ
- 127 وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزادانہ اپنا وجود برقرار رکھے کہلاتا ہے
- A. عنصر  
B. آئن  
C. مالیکیول  
D. ایٹم
- 128 d-سب سب شیل میں الیکٹرانز ہوتے ہیں
- A. 2  
B. 6  
C. 10  
D. 14
- 129 ڈائلنڈ اور گریفائل جس کی کرسٹالن فارم ہے
- A. اکسیجن  
B. کاربن  
C. سلف  
D. کلورین
- 130 جب دو مختلف عمل بالکل ایک شرح سے چلیں تو سستھ جس حالت میں ہو گا
- A. توازن  
B. کیمیائی توازن  
C. ڈائناٹک توازن  
D. سٹیٹک توازن
- 131 - کی تیسری آئیونائزشن انرجی ہے Mg
- A. 736  
B. 1443  
C. 7690  
D. 4343
- 132 ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے
- A. ایٹمی نمبر  
B. ویلسن الیکٹران کی تعداد  
C. ماس نمبر  
D. تمام
- 133 میتھین کا مالیکیول ماس ہے
- A. 13  
B. 14  
C. 15  
D. 16
- 134 جس صدی میں صرف چند عناصر جائے گے
- A. وین  
B. وین  
C. وین  
D. وین
- 135 خاص حالت میں مائعات کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف ہبنا کہلاتا ہے
- A. نفوذ  
B. تراوش  
C. فریزنگ  
D. تمام
- 136 ویلسن شیل میں الیکٹرون روکنے والانوبل گیس الیکٹرونک کنفریشن حاصل کرے گا
- A. ایک الیکٹرون حاصل کر کے  
B. تما الیکٹرون خارج کر کے  
C. دو الیکٹرون حاصل کر کے  
D. دو الیکٹرون خارج
- 137 نیو کلیس میں پروٹن کی تعداد کہلاتی ہے
- A. ایٹمی نمبر  
B. ماس نمبر  
C. پروٹن نمبر  
D. اساور سی
- 138 دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے
- A. ایٹمی نمبر  
B. ایٹمی ماس  
C. مالیکیولر ماس  
D. الیکٹرانی تشکیل

139	کا ریٹھو ائامک ماس بے Br	D. 79.9 C. 183 D. 126.9
140	ملنچ کی سطح پر جتی مالیکوولز زیادہ ہونگے کلٹن سینشن کی شرح اتنی بو گی	A. زیادہ B. کم C. مستقل D. کوئی نہیں
141	کا ایٹھی رداں بے Ne -	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
142	جب بورینہم 235 ٹوٹشا بے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں	A. الیکترونز B. نیٹرونز C. پروٹونز D. کچھ بھی نہیں
143	کسی محلول میں محل کے مقابلے میں منحل کی مقدار پہت کم حل کی گئی بو تو وہ محلول کھلانے گا۔	A. ڈائیلوٹ سلوشن B. مرکوز سلوشن C. سیر شدہ محلول D. غیر سیر شدہ محلول
144	وہ ٹھوس جس میں ایٹھمز، آن یا مالیکوول مخصوص ترتیب میں جڑے ہوتے ہیں کھلاتے ہیں	A. امارفن سولٹ B. کرستلان سولٹ C. مالیکوول سولٹ D. انیونک سولٹ
145	ریٹھوس ری ایکٹن جس میں استعمال ہوتے ہیں	A. کلکولیٹر، فلیش لائس B. بیٹریں C. میٹا بولزم D. تمام
146	دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کھلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
147	وہ ریکٹنر جو کسی پپرونی اینجنت کی موجودگی میں وقوع پذیر ہوتے ہیں	A. سپلائیٹس B. ریکٹن C. ریڈاکس D. نان سپلائیٹس
148	ٹوپر انتر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
149	عاملیت کی وجہ سے دہائون کو جس میں رکھا جاتا ہے	A. غیر عاملی محلول B. پانی C. آئل D. ائل اور غیر عامل محلول
150	مندرجہ زیل میں سے کس پیلوجن کی الیکٹرونیگٹیوٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. نیوٹین
151	سوٹھم پر چارج ہے	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4
152	نیو کلیس کی دریافت میں الفاریز کا بیم بنائے کے لئے جو پلیٹ استعمال کی گئی ہے	A. کوپر B. گولا C. لیٹ D. سلوور
153	کوویلنٹ بلڈ مرکبات کی کرستلان فارم ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
154	جو شے دہائون اور غیر دہائون کی خاصیت رکھتا ہے	A. دہائیں B. غیر دہائیں C. میٹالانٹر D. تمام
155	دونوں چارج ہوں تو کھلاتا ہے - ve+ ve+ اور اگر کسی مالیکوولز	A. آن B. منف آن C. مثبت آن D. مالیکوول آن
156	:ایٹھ ایک دوسرے کا ساتھ ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ	A. بے 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

157	لیٹھی اور مالیکوولی ماس جب متعارف کروایا گیا	A. 1011 B. 1811 C. 1911 D. 1711
158	C-12 - انسوٹوپ کتنی مقدار میں پالیا جاتا ہے	A. 96.9% B. 97.6% C. 98.9% D. 99.7%
159	عمل تبخیر خصوصیت ہے	A. گیس کی B. پلازما کی C. مانع کی D. ٹھوس کی
160	O-شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 50 D. 32
161	الیکٹرون لاٹک سیل جس میں الیکٹرونز نکلیں کہلاتا ہے	A. منفی چارج B. مثبت چارج C. تمام D. نیوٹرل
162	الیکٹران نیو کلیس کے گرد جن مخصوص راستوں پر حرکت کرتا ہے کہلاتا ہے	A. شیلز B. سب شیلز C. اریشن D. اریٹنر
163	چاندی کا استعمال ہے	A. جیولری اور سکرے بنانا B. فوٹو گرافک بلیٹ C. شیشے کی طرح پالش کرنا D. تمام
164	وہ بلند جو چار الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلٹ بانڈ B. قابل کوویلٹ بانڈ C. ٹریپل کوویلٹ بانڈ D. کونی نہیں
165	سلفر کی کرستلن فارم ہے	A. رومیک سلفر B. مونوکلینک سلفر C. اے اور بی D. کونی نہیں
166	وہ بلند جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں جانے سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. ائٹی بانڈ C. کوویلٹ بانڈ D. میلیک بانڈ
167	انتر، مالیکولر انتر، فری ریٹیکل اور نیوٹرل مالیکول کو کہتے ہیں	A. ریٹیٹو فارمولہ ماس B. ریٹیٹو ایٹمی ماس C. ریٹیٹو مالیکول ماس D. مالیکول سسیز
168	ان میں کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژن کرتی ہے؟	A. بلندروجن B. بیلیم C. کلورین D. فلورین
169	ان میں سے جو نوبل میٹل ہے	A. Na B. Cu C. گولا D. Hg
170	وہ بلند جو چھ الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلٹ بانڈ B. قابل کوویلٹ بانڈ C. ٹریپل کوویلٹ بانڈ D. کونی نہیں
171	کاربن کی بیرونی اشکال کو جتنے حصوں میں تقسیم کیجا جاتا ہے	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
172	جو چیز شیلٹنگ ایفکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. انرشیل الیکٹرانز کی تعداد C. شیلٹنگ ایفکٹ D. دوریت
173	عناصر کی خصوصیات جن سے مختلف بوتی ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. کچ جان امیزہ D. مرکب
174	نفوذ کا قانون کس نے پیش کیا؟	A. کیلون B. گرام C. بوائنز

		D. چارلس
175	ستارے جس وجہ سے سورج کے گرد گھومتے ہیں	A. کنٹن ٹنل B. ستری پینٹل فورس C. ستری فوگل فورس D. اتصالی قوت
176	ا روم ٹمپریچر پر رنگ بے	A. سرمی رنگ B. مالتا رنگ C. بلکا لال D. بلکا سیز
177	لوٹھر ماٹر نے کب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
178	ملائخ گیسز سے کتنے زیادہ بھاری بوتے ہیں؟	A. 100 گا B. 1000 گا C. 10000 گا D. 100000 گا
179	وہ درجہ حرارت جس پر مانع اپلنا شروع بو جائے کہلاتا ہے	A. تبخر B. کنٹن سیشن C. C.P D. F.P
180	بلڈ لینٹھ اور چارج کا حاصل ضرب بوتا ہے	A. مولبرٹی B. ڈائی پول مومنٹ C. مویلٹی D. کوئی نہیں
181	جو ٹرم بالیں طرف نیچے لکھی جاتی ہے	A. ایتم ماس B. ایتھی نمبر C. ایوو گڈرو نمبر D. کوئی نہیں
182	جب ایتم الیکٹران خارج کرتا ہے تو بو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
183	دوری جدول میں پلا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگٹ D. نا مکمل
184	کیمیائی فارمولے کی اقسام ہیں	A. 5 B. 3 C. 4 D. 2
185	ٹسچارج ٹیوب کا تجزیہ جس نے کیا	A. ایو گڈرو B. جن ڈائل C. چارلس D. کروکس
186	ایسے الیکٹرولائشن جو بہت اچھے موصل بول کہلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. سٹرونگ الیکٹرولائٹ C. کنٹکٹر D. ویک الیکٹرولائٹ
187	وہ محلول جو پرچامنٹ میٹرین سے گزر جائے کہلاتا ہے	A. کولاٹل سولیوشن B. سوالن C. کرستلانڈ D. اے اور بی
188	الیکٹریکل کرنٹ کے ذریعے ایک دھات بر دوسرا دھات چڑھانا کہلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹ ریفتانگ B. الیکٹرولائٹ پوری فیکشن C. الیکٹرولائٹ D. تمام
189	سائنس کی وہ شاخ جو مادی اشیا ان کی ساخت آئیے والی تبدیلیاں اور ان اصولوں اور قوانین سے کرنٹ یعنی جس کی وجہ سے ہے	A. کیمسٹری B. بیالوجی C. فرکن D. زوالوجی
190	گروپ ایک کی ولنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
191	گیلان کا استعمال ہے	A. قدرتی کم B. رسن سیمی سولڈ C. ٹیکٹل انٹری D. تمام
192	کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پالی جاتی ہے	A. کاربن مونو اکسانیڈ B. اکسیجن C. ...

- 193 شروع میں عمل تبیر کی شرح جس سے زیادہ بوتی ہے A. تبیر  
B. کٹن سین  
C. دباؤ  
D. وپر پریش
- 194 الیکٹرولائٹگ کا مقصد ہے A. بچانا  
B. سخانا  
C. مضبوط بنانا  
D. تمام
- 195 دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے A. 16  
B. 17  
C. 19  
D. 18
- 196 وہ شے جو کولائل محلول بناتے کھلاتے ہے A. کولائل سولیوشن  
B. سولز  
C. کرسٹالائٹ  
D. اے اور بی
- 197 عنصر کی شکلیں جن کے طبعی خواص مختلف جیکہ کیمیائی ایک جیسے ہوں کھلاتے ہیں A. ہپروپیٹ  
B. ہیروپی لائکل  
C. مالیکولر سولٹ  
D. آئیونک سولٹ
- 198 ان میں سے جو بڑے مالیکول کی مثال نہیں ہے A. ایلومنیم نائٹرائٹ  
B. ڈائنائٹ  
C. سلیکان کا بلٹ  
D. سوٹیم کلور ایٹ
- 199 مینٹلیف کے اصل پریاٹک ٹیبل کی بنیاد تھی A. الیکٹرونک کنفرگریشن  
B. اتمک ماس  
C. اتمک نیر  
D. سب ٹیبل کا مکمل ہونا
- 200 میگشیم کی اوست ایٹھی ماس ہے A. 23  
B. 24  
C. 4  
D. 35.5
- 201 میگشیم کی الیکٹرانی تشکیل ہے A. 2:8:7  
B. 2:8:1  
C. 2:8:6  
D. 2:8:2
- 202 خالص الکلی میٹنر کو چاقو سے کلٹا جا سکتا ہے مگر اُترن کو نہیں، اس کی وجہ A. طاقور مثلاک بلٹنگ  
B. کمزور مثلاک بلٹنگ  
C. نان مثلاک بلٹنگ  
D. معندل مثلاک بلٹنگ
- 203 جو چیز زنگ لگتے میں مدد نہیں ہے A. بلٹرو اکسائٹ  
B. کلائین  
C. CO2  
D. تمام
- 204 -کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے A. 577  
B. 1833  
C. 2745  
D. 2390
- 205 جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے A. بیٹا  
B. چھوٹا  
C. مستقل  
D. کوئی نہیں
- 206 پر اکسائیٹ میں اکسیجن کا اکسیشن نمبر ہے A. 1+  
B. 1-  
C. 3+  
D. 2-
- 207 وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے منفی سرے سے جڑا ہو کھلاتا ہے A. کنٹھڈ  
B. گریفائٹ  
C. اینرڈ  
D. کلپر
- 208 وہ مرکبات جو کووینٹ بلٹ کی وجہ سے بننی کھلاتے ہیں A. آئی مرکبات  
B. کووینٹ مرکبات  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 209 ایوپورشن میں جو مالیکولر مائیک اسٹرچ کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں بوتی ہے A. بہت کم انرجی  
B. درمیابی انرجی  
C. بہت زیادہ انرجی  
D. ان میں سے کوئی نہیں

210 ایٹمی نمبر اور ایٹمی ماس میں جس کا بنیادی فرق ہے

- A. پروتون  
B. الکٹرون  
C. الکٹران  
D. نیوٹرن

211 نان پولر مرکب جس حالت میں نان کٹنکار بوتے ہیں

- A. پگھلی بونی حالت  
B. ٹھوس حالت  
C. ایکوس سٹیٹ  
D. تمام

212 ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟

- A. O شیل  
B. N شیل  
C. L شیل  
D. M شیل

213 امارفس سولڈ جس پر نہیں پگھلتے۔

- A. مخصوص درج حرارت  
B. مخصوص پریشر  
C. مخصوص والیوم  
D. مولوں کی تعداد

214 جس نے الیکٹران پر چارج معلوم کیا

- A. گولڈ ستلن  
B. چے چے ٹائمس  
C. ملی کون  
D. تمام

215 سخت دھائیں کھلاتی ہیں

- A. بلاک عناصر  
B. بلاک عناصر d  
C. بلاک عناصر f  
D. بلاک عناصر f اور d

216 لینتھنائیڈ اور ایکٹنائیڈ میں عناصر کی تعداد ہے

- A. 14  
B. 2  
C. 18  
D. 36

217 کسی مرکب میں مالیکیول جس مخصوص نسبت سے ملتے ہیں

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

218 -کاربیٹو اثامک ماس ہے

- A. 4.0  
B. 40.0  
C. 20.0  
D. 83.8

219 کا ایٹمی رداں ہے

- A. 140  
B. 90  
C. 88  
D. 77

220 بیریم کے شعلے کا رنگ بوتا ہے

- A. اینٹ کا رنگ  
B. اشی گلابی  
C. گہاں کی طرح  
D. زرد

221 پلائروجن کا آکسیجن نمبر ہے

- A. 1+  
B. 1-  
C. 3+  
D. اے اور بی

222 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

223 درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟

- A. شوگر کا سلوشن  
B. سلفورک ایسٹ کا سلوشن  
C. چونے کا سلوشن  
D. سوٹیم کلر ائٹ کا سلوشن

224 نان پولر کو ویانٹ باٹھ میں الیکٹرانز

- A. برابر تقسیم بوتے ہیں  
B. برابر تقسیم نہیں ہے  
C. مستقل رہتے ہیں  
D. کوئی بھی نہیں

225 تیسرا گروپ کھلاتا ہے

- A. الکلی دھائیں  
B. الکلائن ارٹھ دھائیں  
C. بیلوز  
D. نوبل کیسین

226 درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوست ایٹمی ماس کے برابر بوتا ہے جس کا قانون ہے

- A. ٹوپر انٹر  
B. نیو لائٹ  
C. لوٹھر مائز  
D. مینٹلیف

227 ٹرانزیشن لایمیٹس بوتے ہیں

- A. تمام گیز  
B. تمام میٹلز  
C. تمام نان میٹلز  
D. تمام میٹلانٹز

228	نیو کلیائی تبدیلیں اور ان کے اثرات کا مطالعہ کھلاتا ہے	A. انتشریل کیمسٹری B. پلیو کیمسٹری C. انوائر مٹل کیمسٹری D. نیو کلار کیمسٹری
229	امالیک (ثامک ماس یونٹ) کس کے برابر ہوتا ہے	A. 1.66x10-24 B. 1.66x10-24 C. 1.66x10-24 D. 1.66x10-23
230	وہ شے جو دوسری چیزوں کی ریڈکشن کرے کھلاتا ہے	A. اکسٹرانگ اینجٹ B. ریٹرو سنگ اینجٹ C. اور بی D. کوئی نہیں
231	کیمیائی عاملیت کا مطلب ہے کہ دھات	A. الیکترن خارج کرنا B. الکٹران جذب کرنا C. الیکتران کا اشتراءک D. کیمیائی تعامل کرنا
232	F جلاک عنصر کھلاتے ہیں	A. انر ٹرانزیشن عناصر B. الکلی میٹر C. آور ٹرانزیشن عناصر D. نوبل گیسیں
233	-Na کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
234	جب ایتم میں الیکڑون جمع کی اجات ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کھلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائزشن انرجی C. الیکڑون بیکٹو یونی D. الیکڑون افینٹی
235	پانچویں پیریڈ میں عنصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
236	غیر دھاتیں جس حالت میں نہیں پائی جاتیں ہیں	A. گیس B. ٹھوس C. مائع D. کوئی بھی نہیں
237	پلنگ نے جب بر قی منفیت کا مثال بنایا	A. 1932ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935ء
238	زیادہ عنصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آر کیسٹیشن حالت B. فری ایمک حالت C. ریڈکشن حالت D. انسوٹاپ حالت
239	اکائی رقبہ پر لگائی گئی قوت کھلاتی ہے	A. والیوم B. نیو C. مولاز D. درجہ حرارت
240	الغا ذرات بنیادی طور پر جس کے نیو کلیس ہیں	A. Na B. H C. Li D. He
241	-Na کی پہلی آئیونائزشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
242	n=2 سب شیل ہونگے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
243	جدید دوری کلیئے کی بنیاد ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکولر ماس D. الیکٹرانی تسلیم
244	ٹیکٹیم جس کی تشخیص کے لئے استعمال ہوتا ہے	A. فریکچر B. پلنگ C. اور بی D. کوئی نہیں
245	درج زبل میں سے تمام ترائی ایامک مالیکول سوائے	A. H2 B. O3 C. H2O D. ---

- 246 ریلیٹو ایشی ماس کا یونٹ ہے  
A. g  
B. amu  
C. kg  
D. تمام
- 247 دوری جدول کا چھوٹھا پیریڈ کھلاتا ہے  
A. شارٹ  
B. لانگ  
C. لانگٹ  
D. نامکمل
- 248 بہرٹ مثال ہے  
A. ٹھوس ٹھوس محلول کا  
B. مائع مائع محلول کی  
C. گیس گیس محلول کی  
D. مائع گیس محلول کی
- 249 کاربونیٹ پر چارج ہے  
A. 1-  
B. 2-  
C. 3-  
D. 4-
- 250 تمام عناصر اور مرکبات پیں  
A. امیزہ  
B. عنصر  
C. کیمیائی شے<sup>تھہ</sup>  
D. مرکب
- 251 امونیم پر چارج ہے  
A. 1+  
B. 2+  
C. 3+  
D. 4+
- 252 ریلیٹو ایشی ماس کا یونٹ ہے  
A. g  
B. amu  
C. kg  
D. کوئی نہیں
- 253 دوری جدول میں برقی منفیت اور سے نیچے کم بوتی ہے کیونکہ  
A. الیکٹرانی جوڑا کیپنچے کی صلاحیت بوتی ہے  
B. ایتمی رداں بڑھاتے ہے  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 254 پیلوجنیز کی عاملیت  
A. گروپ میں اور سے نیچے بڑھتی ہے  
B. گروپ میں اور سے نیچے کم بوتی ہے  
C. گروپ میں تبدیل ہیں بوتی ہے
- 255 نیوٹران ایک ذرہ ہے اس پر  
A. دوری جدول کے گروپ 14 کے عناصر جیسی  
B. چارج اور اس کا ایک ماں 1+  
C. کوئی چارج نہیں لیکن اس کا ایک ماں  
D. نہ کوئی چارج نہ کوئی ماں  
E. چارج اور اس کا کوئی ماں نہیں 1-
- 256 دوری جدول کا ستوان پیریڈ کھلاتا ہے  
A. شارٹ  
B. لانگ  
C. لانگٹ  
D. نامکمل
- 257 گیس کے مالیکولز کا چھوٹے سے سوراخ سے ایک ایک کر نکلا کھلاتا ہے  
A. نفوذ  
B. تراویش  
C. تکرار  
D. مالیکولز کا لانٹا
- 258 جو طریقہ زنگ سے نہیں بچتا  
A. بیرنر پروٹکٹن  
B. الٹکروبلینٹ  
C. آئیونائزشن  
D. سلور اکسلٹ سے کوٹ کرنا
- 259 پانی کے ایک مالیکول کا ماں کتنا ہے؟  
A. 18amu  
B. 18ام  
C. ملی گرام  
D. 18 گرام
- 260 جس کی طرح محلول کی طبعی حالت ایک جیسی بوتی ہے  
A. محلول  
B. محل  
C. منحل  
D. غیر سیر شدہ محلول
- 261 کسی مالیکول یا آنن میں کسی ایٹم پر موجود ظابر چارج کھلاتا ہے  
A. اکسیڈنٹن نمبر  
B. اکسیڈنٹن مشت  
C. اکسیڈنٹنگ اینجنت  
D. اے اور بی
- 262 جب دباؤ ڈالا جائے تو  
A. تو گیس کے مالیکولز قریب قریب آجائے ہیں  
B. اس کا حجم ہو جائے ہیں  
C. خالی جگہوں کی وجہ سے مالیکولز پاس آجائے ہیں  
D. تمام

263	مخالف چارج والے آئر جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں	B. اتصالی فوت C. قوت دفعہ D. پلٹروجن بانٹنگ
264	p- حسب شیل میں الیکٹرانز بوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
265	الیکٹران بول تھبوري کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
266	جس میں صرف وابریشنل فورس ہوتی ہے	A. مائع B. ٹھیوس C. گیس D. پلازما
267	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہیں	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
268	کلورین کے آنسوٹوپس 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. $^{30}\text{Cl}, ^{32}\text{Cl}$
269	نلن پولر کا نلن پولر میں حل ہونا کہلاتا ہے	A. لائیک کا لائیک میں ہونا B. لائیک کا ان لائیک میں حل ہونا C. اے اور بی D. ان لائیک کا لائیک حل ہونا
270	عناصر کی تقسیم ہے	A. دھائیں B. غیر دھائیں C. میٹلانٹر D. تمام
271	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. ریبل سلوشن C. غیر سیر شدہ مخلوق D. شیر شدہ مخلوق
272	ٹیل بائٹ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے	A. ایک الیکٹران کا B. دو الیکٹران کا C. تین الیکٹران کا D. دو الیکٹرانی جوڑے کا
273	مختلف قسم کے ایتموں کے درمیں کوویلٹ بائٹ کہلاتا ہے	A. نلن پولر کوویلٹ بائٹ B. پولر کوویلٹ بائٹ C. پلٹروجن بائٹ D. کوآرڈی نیٹ کوویلٹ بائٹ
274	K شیل میں جتنے الیکٹران ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
275	زیادہ اونچائی پر فضا میں اکسیجن کی مقدار ہوتی ہے	A. کم B. زیادہ C. مستقل D. کوئی نہیں
276	ڈائمنٹ میں کاربن ایٹم جتنے مزید کاربن ایٹمز سے کوینٹ بائٹ سے جڑا ہوتا ہے	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
277	I - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
278	-کا مالیکوول کتنے بائٹز پر مشتمل ہوتا ہے $\text{C}_2\text{H}_2$	A. دو B. چار C. چار D. پانچ
279	L شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
280	دوری جدول میں عنصر تقسیم کئے گئے ہیں	A. غیر دھائیں B. دھائیں C. میٹلانٹر D. تمام

281	وہ مالیکیوں جس میں پر ایتم دوسرے ایتم سے بلند بنا کر بڑا مالیکیوں بنائے کھلاتا ہے	A. جانت کا مالیکیوں B. میکرو مالیکیوں C. مالیکرو مالیکیوں D. تہ کا لیش سٹرکچر
282	بلنڈروجن کے آنسوٹوپس بین	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
283	فلسفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
284	میگنیٹیم جس کی مثال ہے	A. عنصر B. امزہ C. یک جان امزہ D. مرکب
285	لونگ فارم اف پیریاٹک ٹیل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پیریٹ کھلاتے ہیں	A. شارٹ پیریٹ B. نارمل پیریٹ C. لونگ پیریٹ D. ویری لونگ پیریٹ
286	تمام دھلتیں چمدار بین سوانی	A. Na B. Hg C. Mg D. Li
287	ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ٹیفیوز کرتی ہے	A. بلنڈروجن B. پیلیم C. کلورین D. فلورین
288	دو جڑے بونے ایمز کے نیوکلیئی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایتم کا کہتے ہیں	A. اثامک محیط B. اثامک وتر C. اثامک ریٹن D. اثامک قطر
289	مشابدات اور تجربات سے حاصل ہونے والے علم کھلاتا ہے	A. عمرانیات B. الیکٹرونکس C. سلتھ D. کیمسٹری
290	جلدی کنیسر کے لئے استعمال ہوتی ہے	A. سٹرانشیم B. فلسفورس C. کربالت D. اے اور بی
291	بیورینیم کے آنسوٹوپس بین	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
292	مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر کا حاصل ضرب بھی مستقل ہوتا ہے پہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگنڈرو D. گریب
293	ٹیوٹریم ان میں سے کیا بنائے کے لئے استعمال ہوتا ہے؟	A. لانٹ وائر B. بیوو وائر C. سووفٹ وائر D. پارڈ وائر
294	متعلقہ اریش کے درمیان فاصلے کس طرح تبدیل ہوتے ہیں	A. نیچے سے اوپر بڑھتی ہے B. نیچے سے اوپر کم ہوتی ہے C. ایک جیسے رہتے ہیں D. بے ترتیب تبدیلی
295	- کی دوسری آئیونائزشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
296	ایک پولر مالیکیوں کے مثبت اور دوسرے مالیکیوں کے منفی سرے کے درمیان قوت کش کھلاتی ہے	A. بلنڈروجن بلنڈنگ B. ڈائی پول فورس C. ٹیپریشن فورس D. لندن فورس
297	مائعات ایک برتن سے دوسرے برتن میں جس وجہ سے انتہائی جاتے ہیں	A. نفوذ B. مالیکیولر کا حرکت کرنا C. فریزنگ D. اثر مالیکیولر فورس
298	اگر کسی محلول میں محلل کی مقدار منحل سے کم ہو تو وہ محلول کھلاتا ہے	A. ڈیلائلٹ محلول B. مرکز م محلول C. رینیل سلوشن D. ٹراؤ سلوشن

299	سونے کا خالص پن جس میں ملپا جاتا ہے	A. ملی گرامز B. گرامز C. کبرٹ D. تمام
300	جو کیمیائی بلڈ کی قسم ہے	A. کوویلٹ بانڈ B. ائنٹی بانڈ C. کواڑی نیٹ کوویلٹ بانڈ D. تمام
301	پلا مصنوعی پیرا کس نے بنایا	A. مین B. ایووگیٹرو C. بولائل D. چارلس
302	انیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی شاندی کی کریں	A. میں کی جاتی ہے KJmol-1 اس کی بیمانش B. یہ انرجی کا جذب پونا ہے C. یہ پیریٹی میں بتدریج کم ہوتی ہے D. یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
303	ردرفورڈ کے مطابق ایٹم کا زیادہ تر حصہ ہے	A. خالی B. مکمل C. آدھا خالی آدھا بھر D. تمام
304	-Ka ویلیٹو اثامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
305	وہ شے جو آئنی بلڈ کی حمایت نہیں کرتی	A. کم انیونائزیشن B. زیادہ الیکٹران افیٹی C. زیادہ لیٹس انرجی D. ایشی رداں
306	-Ka ریلیٹو اثامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
307	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹمی ماس پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ڈوبراائز B. نیو ٹینٹ C. لوٹھر مائز D. میٹیلیاف
308	دو یا دو سے زیادہ عناصر یا مرکبات کو بلیم کسی بھی نسبت میں ملائے سے جو کیمیائی شے حاصل ہو کہلاتی ہے	A. امیزہ B. عنصر C. کمیائی شے D. مرکب
309	پولر مرکب کی خوبی ہے	A. خالص کوویلٹ B. خالص انیونک C. میٹیلک D. آئیونک اور خالص کے درمیان
310	ڈاؤن سیل اور نیلسن سیل جس کی مثالیں ہیں	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹک سیل C. وولٹنک یا گلوانک سیل D. لیڈ شورج بیٹری
311	الیکٹرولائٹک کٹکشن جس سیل میں ہوتی ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹ سیل C. وولٹنک یا کیونک سیل D. لیڈ شورج بیٹری
312	میں ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے a.m.u کسی مرکب کے فارمولہ یونٹ کا اوسط ماس ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹمی ماس C. مالیکولر ماس D. گرام مالیکولر ماس
313	ذلن میٹنر عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کوئی نہیں سخت ہے	A. گریفارٹیٹ B. فلسفورس C. آئوٹین D. ڈالمنٹ
314	سو ٹیم 124 استعمال ہوتا ہے	A. سوراخوں کا پتہ جلانے کے لئے B. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. سال تک پائی عمر کے اندازے کے لئے D. دھویں کی شناخت کے لئے
315	ان میں سے کس کی سولویٹی پر تمپریچر کا معمولی اثر ہوگا	A. KCl B. KNO3 C. NaNO3 D. NaCl

316	حرارت کی وجہ سے ذرات میں فاصلہ	A. بڑے B. بڑھاتے C. کوئی فرق نہیں پڑتا D. تپوڑا سا فاصلہ پڑتا ہے
317	M شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
318	کسی مرکب، مالیکول یا آن کے ایک یونٹ کو ظاہر کرتا ہے	A. فری ریٹک B. فارمولا یونٹ C. منفی آن D. مثبت آنٹز
319	گیس کی قیمتی بڑھتی ہے جب:	A. تمپریچر پڑھتا ہے B. پریشر پڑھتا ہے C. والیوم کو کونسٹرکٹر کا جاتا ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
320	نیو کلیس کی دریافت میں سرکلر سکرین کو جس سے کوٹ کیا گیا	A. کلپر سلفیٹ B. گولا C. زنک سلفانیٹ D. سلور
321	دوسرے پپریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
322	بلوجنیز جس گروپ میں پائے جاتے ہیں	A. 15 B. 17 C. 16 D. 18
323	زنگ جس کو نقصان دے سکتا ہے	A. انرن B. کلپر C. سلور D. تمام
324	جہ نہ گیلا کرنے والے مائع ہے	A. پائی B. فلورین C. مرکبی D. مٹی کا نیل
325	کوارڈی نیٹ کو وینٹ بلڈ کو جن سے ظاہر کرتے ہیں	A. → B. = C. - D. ....
326	الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندی کریں	A. میں کی جاتی ہے 1KJmol کی پیمائش B. اس میں انرجی کا اخراج پوتا ہے C. پیریٹھین تربیع کم ہوتی ہے D. یہ گروپ میں تربیع کم ہوتی ہے
327	نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دھاتیں B. نوبل گیسیں C. پیلو جیزز D. الکلان ارتھ دھاتیں
328	چینی، نمک اور دوسرے نمکیات جن کی مثالیں ہیں	A. منحل B. محل C. محلول D. کوئی نہیں
329	گروپ پلچ کی ویلنی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-
330	-S- سب شیل میں الیکٹرون بوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
331	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
332	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
333	جس کو انسانی سے دبا دیا جا سکتا ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما

334	میٹیلیف نے جتی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36
335	جو بثیوں کے معانے کے لئے استعمال ہوتی ہے	D. 37 A. سٹرانشیم 90- B. ریٹرو ایکٹریکٹنیم C. کوبالٹ D. کلورین
336	مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر بالعکس متناسب ہوتے ہیں۔ یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگیڈرو D. گرام
337	جو غیر دھات ہے	A. سلور B. کاپر C. انزرن D. کاربن
338	لکڑی اور ریت مثالیں ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
339	کیمیا کی وہ شاخ جو انتشتری کے مراحل سے متعلق کہلاتی ہے	A. انتشپریل کیمسٹری B. پلینو کیمسٹری C. انواز میتل کیمسٹری D. نیو کلار کیمسٹری
340	بانٹروجن بائٹ انجری جس پر انحصار کرتی ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. الیکٹران ایٹنی C. ایٹمی سائز D. ہی اور سی
341	رومبک سلفر کی کرستل کس طرح کی ہوتی ہیں	A. ڈالمنڈ کی طرح کی B. نیٹل کی طرح کی C. بیٹریڈر D. پیگزا گوند
342	ٹھوس کے ذرات کے درمیان جس قسم کی حرکات پائی جاتی ہیں	A. سیدھی B. رینڈم C. والبریتی D. تمام
343	درج زیل میں سے کونسا بائٹروجنیس مکسجر ہے؟	A. ملک(نوڈہ) B. روشنائی C. ملک اف میگنیٹیا D. شوگر کا سلوشن
344	ٹبل کوویلنٹ بائٹ کو جس سے طلبہ کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. .....
345	جو ترم بائیں طرف اوپر لکھی جاتی ہے	A. ایٹمی ماس B. ایٹمی نمبر C. ایووگیڈرونبر D. کونی بھی نہیں
346	سلفر کی بھروسی اشکال جس کی مختلف کرستلانن شکلیں ہیں	A. ایک جیسے عناصر کی B. مختلف عناصر کی C. اے اور بی D. کوئی بھی نہیں
347	کہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟	A. کاربن مونو اکسائیڈ B. اکسیجن C. ناتروجن D. ارگون
348	درجہ حرارت بڑھنے سے بڑھ جاتی ہے	A. پوئیشل انرجی B. کلائی نیٹک انرجی C. ایلانٹک انرجی D. ونڈوانرجی
349	مالیکولز کا وپر حالت سے واپس مائع میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. کلائی نیٹن C. C.P D. F.P
350	B.P ہے-Cl کا	A. 101- B. 7- C. 114
351	ایوبوریشن میں جو مالیکولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے	D. 35- A. بہت کم انرجی B. درمیانی انرجی C. بہت زیادہ انرجی

ان میں سے کوئی نہیں

- 352 عناصر کی کیمیائی عاملیت کا انحصار ہے  
A. الیکٹرانی جوڑے پر  
B. غیر الیکٹرانی جوڑے پر  
C. الیکٹرانی جوڑے پر  
D. بیرونی مدار پر
- 353 پلاتینم کا استعمال ہے  
A. الیکٹریکل اور میٹیکل میدان میں  
B. لیپارٹری کے برتوں کے لئے  
C. کھلونوں کے لئے  
D. تمام
- 354 امارفس کا مطلب ہے  
A. درجہ حرارت  
B. شکل  
C. والیوم  
D. غیر شکل کے
- 355  $B.P \subset Xe$  کا  
A. 269-  
B. 246-  
C. 186-  
D. 152-
- 356 نیو کلیس کی دریافت میں زیادہ تر ذرات گئے  
A. سیدھا  
B. باقی طرف  
C. پچھے  
D. دائیں طرف
- 357 - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے  
A. 495  
B. 4565  
C. 6916  
D. 3434
- 358 بلڈروئنہ پر چارج ہے  
A. 1+  
B. 2+  
C. 3+  
D. 4+
- 359 - کا ٹینسٹی ہے  
A. 0.53  
B. 0.97  
C. 64  
D. 0.86
- 360 کوپسو فورسز جس کی نیجر کے ساتھ تبدیل ہوتی ہے  
A. گیس  
B. ٹھوس  
C. پلازما  
D. مائع
- 361 الیکٹران جن راستوں پر گھومتے ہیں کہلاتے ہیں  
A. شیلز  
B. سب شیلز  
C. ارت  
D. اربیٹر
- 362 فلورین پر چارج ہے  
A. 1-  
B. 2-  
C. 3-  
D. 4-
- 363 نفوذ کا عمل جس میں ہوتا ہے  
A. مائع  
B. ٹھوس  
C. گیس  
D. اے اور سی
- 364 ایٹم جتے حصوں پر مشتمل ہے  
A. 2  
B. 3  
C. 4  
D. 1
- 365 الیکٹران افیٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے  
A. ایٹمی رداں کا بڑھنا  
B. نیو کلائر چارج کا بڑھنا  
C. اے اور سی  
D. کوئی نہیں
- 366 ایٹم میں الیکٹران کی پوزیشن ہے  
A. نیو کلیس  
B. نیو کلیس کے گرد  
C. پروٹن کے ساتھ  
D. نیوٹران کے ساتھ
- 367 اگر 100 گرام پانی میں الکھل حل کیا جائے تو کہلاتا ہے  
A. %m/m  
B. %m/v  
C. %v/m  
D. %v/v
- 368 Al - کی بر قی منفیت ہے  
A. 3.2  
B. 2.9  
C. 2.6  
D. 2.2

369	دوري جدول کا جو گروپ بہروپی اشکال رکھتا ہے	B. 16 C. 18 D. 13
370	ائیونلائزشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اور بی D. کوئی نہیں
371	بکی بال کب دریافت بوا	A. 1993 B. 1980 C. 1961 D. 1880
372	گیس کے نفوذ کی رفتار سے اس کے مولر ماس کے چذر کے معکوس متلب ہے پہ کس کا قانون ہے	A. گریم B. بوائل C. ایوو گیٹرو D. چارلس
373	ان میں سے کون سی چیز بواندگ پوانت پر اثر انداز نہیں ہوتی؟	A. انٹر مالیکولز فورسز B. بیروٹی پریشر C. ملٹع کی فلرت D. ملٹع کا ابتدائی تھپریچر
374	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے؟	A. روٹیشنل موشن B. وانبریشنل موشن C. ٹرانسلیشنل موشن D. ٹرانسلیشنل اور وانبریشنل
375	گروپ تین کی ولنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
376	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کہلاتا ہے	A. ائیونلائزشن انرجی B. ایونک ریتیں C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹھی رداں
377	ٹرانزیشن لیلیمیٹس ہوتے ہیں	A. تمام گیس B. تمام میتلز C. تمام نان میتلز D. تمام میتلانٹر
378	اکیلان ارتھ شیلز کی خوبی جو ایٹھی نمبر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے	A. ائیونازیشن انرجی B. پانٹرو اکسیلان حل پنیری C. سلفیش کی حل پنیری D. بر قی منفیت
379	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس ملٹع میں تبدیل ہو جائے کا کہلاتا ہے	A. تپخیر B. M.P C. B.P D. F.P
380	کلو رائل ائنز جس کی الیکٹرانی تشكیل حاصل کرتے ہیں	A. Ar B. Kr C. Xe D. He
381	کیلشیم کے شعلے کا رنگ بوتا ہے	A. اینٹ کارنگ B. اشٹی گلابی C. گہاں کی طرح D. زرد
382	-کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سیز B. مالٹا C. برپل D. زرد
383	کم ترین انرجی لیول کہلاتا ہے	A. گراونڈ شیٹ B. پائیر شیٹ C. ٹرانزیشن سیٹ D. ایکسکلیٹ شیٹ
384	کاربن 14 استعمال ہوتی ہے	A. سوراخوں کا پتہ چلاۓ کے لئے B. ملین سال پہلے تک پائی عمر کا اندازہ لگائے کے لئے C. سال تک پائی عمر کے اندازے کے لئے D. ہوویں کی شناخت کے لئے
385	- کی بر قی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
386	تیسرے پیریڈ میں عنصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18

- 387 وہ شے جو جگہ گھیرتی ہے اور وزن رکھتی ہے کہلاتی ہے  
 A. مرکب  
 B. مادہ  
 C. آمیزہ  
 D. عنصر
- 388 بلحاظ والیوم محلول کے 100 حصوں میں منحل کا ماس کہلاتا ہے  
 A. ماس ماس فیصد  
 B. ملیں والیوم فیصد  
 C. والیوم ماس فیصد  
 D. والیوم والیوم فیصد
- 389 ہوا میں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے  
 A. 21  
 B. 18  
 C. 10  
 D. 3
- 390 ان میں سے کون سے پارٹیکلر مادے میں سب سے زیادہ سرانیت کرنے والے ہیں؟  
 A. پروٹو نز.  
 B. الیکترونز  
 C. نیوٹرونز  
 D. الفلارٹیکلز
- 391 توزن کی حالت میں مانع کے بخارات کا مائع کی سطح پر دباؤ ڈالنا کہلاتا ہے  
 A. تبخیر  
 B. کلٹن سینن  
 C. دباؤ<sup>ز</sup>  
 D. ویپر پریشر
- 392 جس کی کثافت سب سے زیادہ ہے  
 A. مالیکوولر سولڈ  
 B. کووینٹ سولڈ  
 C. لٹنی سولڈ  
 D. کونی نینس
- 393 کیمسٹری جتنے سالوں سے ایک شاخ کے طور پر ابھری ہے  
 A. سال 150  
 B. سال 250  
 C. سال 290  
 D. سال 200
- 394 B.P میں کا  
 A. 269-  
 B. 246-  
 C. 186-  
 D. 152-
- 395 مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے  
 A. ٹیپریچر میں اضافے سے  
 B. انٹر مالیکوولر فورسز میں اضافے سے  
 C. مالیکوولر کی پولیریٹی میں اضافے سے
- 396 Li - کی برقی منفیت ہے  
 A. 1.00  
 B. 0.9  
 C. 0.8  
 D. 0.7
- 397 پہلے پریڈ میں عناصر ہیں  
 A. H  
 B. He  
 C. لے اور بی  
 D. Ne
- 398 بلڈروجن بلڈ کو جس سے طلب کرتے ہیں  
 A. ≡  
 B. =  
 C. -  
 D. .....
- 399 . عنصر کے نام جب تجویز ہوا  
 A. 1861  
 B. 1961  
 C. 1761  
 D. 1661
- 400 گروپ دو کی ویلنی ہے  
 A. 4  
 B. 1  
 C. 3  
 D. 2
- 401 نیو کلیس میں موجود پروٹان اور نیوٹران کی تعداد کہلاتی ہے  
 A. ایمیٹ نمبر  
 B. ماس نمبر  
 C. پروٹان نمبر  
 D. اے اور سی
- 402 ٹیپریچر بڑھنے سے بڑھتا ہے  
 A. ایٹموسفر پریشر  
 B. ویپر پریشر  
 C. K.E  
 D. بی اور سی
- 403 ٹھوس پارٹیکلز میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے  
 A. رونیشنل موشن  
 B. وانیشنل موشن  
 C. ٹرانسلیشنل موشن  
 D. ٹرانسیشنل اور وانیشنل موشن دونوں
- 404 K کی ٹینسٹی ہے  
 A. 0.53  
 B. 0.97  
 C. 61

405	دہات جو مائع حالت میں ہے	A. Mg B. Na C. Hg D. Li
406	موسے نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1913
407	ایسے الیکٹرولائٹس ہے جو اچھے موصل نہیں بوتے کہلاتے ہیں	الیکٹرولائٹ سٹرونگ الیکٹرولائٹ کنڈکٹر ویک الیکٹرولائٹ
408	وہ شے جس کی پگھلی بوئی حالت سے کرنٹ گر جاتے کہلاتی ہے	نلن الیکٹرولائٹ الیکٹرولائٹ نلن کنڈکٹر کنڈکٹر
409	N - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 70 D. 64
410	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے	مٹیک بلڈنگ کی صورت میں انیونک بلڈنگ کی شکل میں کو وینٹ بلڈنگ کے طور پر کوارٹیٹ کو وینٹ بلڈنگ کی صورت میں
411	ٹیوٹریم ان میں سے کیا بننے کے لیے استعمال ہوتا ہے	لانٹ وائر بیوی وائر سوافت وائر بارٹوائر
412	وہ شے جو دوسرا چیزوں کی اکسیشن کرے کہلاتی ہے	اکسیلانٹ نگ ایجنٹ ریٹیومنگ ایجنٹ لے اور بی کوئی نہیں
413	عصر کا نام جس نے تجویز کیا	چارلس بوائل ڈالٹن ایووگیٹرو
414	مندرجہ زیل میں سے کس کے اجزاء کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے	مکیچر ایلمیٹس کمیانٹر ریٹیکر
415	جس نے ایٹمی اور مالیکیولر ماس کو متعارف کروایا	بوائل جن ڈالٹن چارلس ایووگیٹرو
416	بلڈروجن اور اکسیجن سے پانی کا بنتا کونسا کیمیکل ری ایکٹن ہے؟	ریٹاکس اساس نیزاب کا ری ایکٹن نوفر لائزین تحلیل
417	درج زیل میں سے کون سا ایلمنٹ کرہ ارض میں سے سب سے زیادہ پلا جاتا ہے	اکسیجن ایلومنیم سیکان اگرگن
418	چوتھے پیریٹ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
419	کیلوں سکیل سب سے پہلے جس نے تجویز کیا	چارلس بوائل ایووگیٹرو کیلوں
420	کیمیا وہ شاخ جس نے الیکٹریکل انرجی کو کیمیکل انرجی اور کیمیکل انرجی کو الیکٹریکل انرجی میں تبدیل کیا جاتا ہے کہلاتی ہے	الیکٹریکیمسٹری تھرموکیمسٹری فریکل کیمسٹری انٹھسٹریل کیمسٹری
421	جب کوئی عنصر مختلف حالتوں میں پلا جائے جن کے طبیعی خواص مختلف لیکن کیمیاتی خواص ایک جیسے ہوں، اسے کہتے ہیں	بروپیٹ بھروسی شکال مالیکیولر سوٹ انیونک سوٹ

422	جب بورنیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں	A. نیوٹرونز B. پروٹونز C. پوزیٹرون D. منحل
423	ماٹع میں گیس کی حل پذیری کا انحصار ہے	A. منحل محل فورسز پر B. محل، محل فورسز پر C. لے اور بی D. محل محل فورسز پر
424	اکٹی جم کی ماں کو کہتے ہیں	A. مولیرٹی B. مولایٹی C. کلیسٹری D. مولر ماں
425	کولانٹل سولیوشن کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. ٹروسلیوشن C. سول D. سیر شدہ محلول
426	ٹرپل کو وینٹ بائٹ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟	A. 8 B. 6 C. 4 D. 3
427	گیلوانک سیل کہلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹک سیل B. الیکٹرولائٹک سیل C. وولٹک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
428	آئرن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
429	امارفس جس زبان کا لفظ ہے	A. لاطینی B. یونانی C. بریش D. کوئی نہیں
430	گروپ چار کی ولنسی ہے	A. $\pm 4$ B. 1 C. 3 D. 2
431	ایک عنصر کے ایمز جن کے ایٹھی نمبر ایک جیسے جبکہ ایٹھی ماں مختلف پوں تو ایسوٹوپس کہلاتے ہیں اس عمل کو کہتے ہیں	A. ایٹسوٹوپی B. پوئی ایٹھ C. ایسوٹوپس D. پولیمر انزیشن
432	B.P - Kr کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
433	ایک عنصر ایٹھی ماں کا اوست کہلاتا ہے	A. فارمولہ ماں B. ایٹھی ماں C. مول D. مالیکیولر ماں
434	سوٹیم کے بیرونی شیل میں جتنے الیکٹران ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
435	چھٹے بیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
436	جب ایک ایٹھ ایک یا ایک سے الیکٹران حاصل کرے تو وہ کہلاتا ہے	A. منفی آن B. مثبت آن C. این آن D. لے اور سی
437	مینٹیلیف نے جب اپنا قلنون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
438	مادہ کی وہ سادہ ترین حالت جس کو عام کیمیائی طریقوں سے نہ تواڑا جاسکے	A. امیزہ B. عصر C. کیمیائی شے D. مرکب
439	F - کا ایٹھی رداں ہے	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64

440	وہ ٹھوس جس میں ایمز، آئل، مالیکول خاص ترتیب سے نہیں چڑے	A. امارفین سولٹ B. کرستلان سولٹ C. مالیکول سولٹ D. سیر کوٹا ملنعت
441	بوائل نے جب اپنا قلنون پیش کیا	A. 1760 B. 1660 C. 1860 D. 1960
442	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس اور مائع ایک ساتھ بواہی کہتے ہیں	A. تixer B. کٹن سین C. B.P D. F.P
443	کی عالمت ہے-a.m.u	A. $\beta$ B. $\alpha$ C. $\mu$ D. $\gamma$
444	وہ کیمیائی عمل جس میں الیکٹران نکلتے ہیں کہلاتا ہے	A. اکسیڈن ری ایکٹن B. ریٹکن ری ایکٹن C. ریٹوک ری ایکٹن D. بناری ایکٹن
445	درج زیل سائنسدانوں میں کس نے پروٹون دریافت کیا؟	A. گولنٹن میٹن B. جے تھامس C. نیل بویر D. ردفورڈ
446	پولر کوولنٹ بلڈ میں مالیکول ہوتے ہیں	A. یومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. بٹر نیو کلیر D. سی اور بی
447	افقی قطریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریٹر C. اے اور بی D. کونی نہیں
448	N خیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
449	آزاد حالت میں عناصر کی اکسیڈن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مشت B. صفر C. کونی نہیں D. منفی
450	ٹرپل کوولنٹ بلڈ کو جس سے ظہر کرتے ہیں	A. $\equiv$ B. = C. - D. .....
451	B.P بے کا	A. 269- B. 108- C. 186- D. 152-
452	ڈائمنڈ جہاں پلا جاتا ہے	A. ساؤتوہ افریقہ B. کانگو اور بیلیجیم C. گانا اور انگلینڈ D. تمام
453	-روم ٹپریچر پر رنگ ہے	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. بکا سبز
454	وہ شے جو بک جان ہو اور مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہ کیا جاسکے	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
455	دوسرے پریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
456	جو سپیسیٹر ریٹیوس ہوں کہلاتی ہے	A. زیادہ مشت B. کم منفی C. اے اور بی D. نیوٹرل
457	کون ساری ٹیو انسوٹوپ جسم میں ٹیو مر کی تشخیص کے لئے استعمال کیجا تا ہے	A. کوبالٹ 60 B. آجوتیں 131 C. 90 سٹرونشیم D. 30 فلسفورس

458	میگنیٹیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشكیل حاصل کرتا ہے	A. Ne B. Kr C. Ex D. He
459	n=4 میں سب شیل ہونگے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
460	کروکس نے الیکٹرون کی دریافت کے لئے جب تجربات کئے	A. 1876ء B. 1808ء C. 1807ء D. 1806ء
461	Rb - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
462	کیمیائی عمل جس میں الیکٹران جذب ہوں کہلاتا ہے	A. آکسیٹھین ری ایکٹن B. ریڈنکن ری ایکٹن C. ریٹوکس ری ایکٹن D. پٹاؤری ایکٹن
463	فریزنگ پوانت پر ان میں سے کون سے ڈالنامک ایکوئی لیریم میں ہوتے ہیں؟	A. گیس اور ٹھوس B. مائع اور گیس C. مائع اور ٹھوس D. پہ تمام
464	مونوکلونک سلفر کی کرسٹل جس طرح کی ہوتی ہے	A. ڈالمنڈ کی طرح کی B. نیڈل کی طرح کی C. پتھر اپنڈریل D. بیکر گوند
465	مادہ چھوٹے چھوٹے ذرات پر مشتمل ہوتا ہے جو نظریہ جس سے پیش کیا گیا	A. ایوو گیٹرو B. جن ڈائل C. چارلس D. بوائل
466	گرم بوا والے غبارے کس کے قانون کی مثال ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایوو گیٹرو D. گرایب
467	P میں سب پر مشتمل ہے	A. ایک آریٹل پر B. دو آریٹلز C. تین آریٹلز پر D. چار آریٹلز پر
468	محلوں میں جو شے زیادہ ہو کہلاتی ہے	A. محلوں B. محل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلوں
469	جو کو ویلنٹ مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مالیکول میں مضبوط قوت B. نرم ٹھوس C. کم M.P اور B.P D. کوئی نہیں
470	جتنی قسم کے محلوں تیار کئے جاسکتے ہیں	A. 8 B. 9 C. 7 D. 6
471	درج نیل میں سے کونسا الیکٹرلیٹک سیل نہیں؟	A. ڈاؤنز سیل B. گلیوانک سیل C. نیلسن سیل D. دونوں اے اور سی
472	دوری جدول کا چھٹا پیڑیہ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
473	ایک عنصر کے ایٹم جن کے ایٹمی نمبر ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہوں کہلاتے ہیں	A. مونو ایٹم B. پولی ایٹم C. اسٹرائیٹس D. کوئی نہیں
474	برف پانی کے اوپر کیوں نہیں ہے؟	A. برف پانی سے کتف ہے B. برف کی ساخت کریٹلان بوتی ہے C. پانی برف سے کتف ہے D. پانی کے مالیکول بے ترتیب سے حرکت کرتے ہیں

475	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
476	وہ سیل جس میں الیکٹروز الیکٹرولائٹ میں ڈوبے ہوئے ہیں اور وقوع پنیر ہونے والا کیمیائی تعامل یا تو الیکٹرک کرنٹ پیدا کرتا ہے یا استعمال کرتا ہے یہ سیل کہلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹک سیل C. ولٹانک یا گلوبانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
477	جو خوبی سوٹیم کی نہیں ہے	A. نرم اور سفید دھات B. جلی اور حرارت کی اچھی موصول C. شیش اور تاریں بنانے جاتی ہیں D. تمام
478	پوٹائیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
479	آنٹی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گزرنے دیتے کونک	A. مضبوطی سے جڑے ہوتے ہیں B. M.P بوتا ہے اور B.P ان کا C. ان میں کمزور بلڈ بوتا ہے D. ان کی مخصوص جگہ بوتی ہے
480	کرنٹ گزرنے سے منفی چارج رائے آئنر جس طرف جاتے ہیں	A. کیتھروڈ B. اینوڈ C. گریفلٹ D. ائرن
481	ایسا سیل جس میں الیکٹرک کرنٹ کی مدد سے ایک کیمیائی تعامل وقوع پنیر کروایا جاتا ہے۔ کہلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹک سیل C. ولٹانک یا گلوبانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
482	فورین کا رنگ ہے	A. زرد B. سبزی میل زرد C. براون D. گبری، بنفشی
483	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پانے جاتے ہیں یہ قلنون کہلاتا ہے	A. ٹیپرائز لاء B. نوائیٹ کال C. لوٹھر مائز کالاء D. میٹھیلیف کالاء
484	جائے، جائے والے عناصر کی تعداد ہے	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
485	کسی عنصر کی الیکٹران خارج کر مثبت آن بنائے کی صلاحیت کہلاتی ہے	A. الیکٹروپوزیشن کریکٹر B. کیمیائی تعامل C. الیکٹرونیونیگٹر کریکٹر D. عمل کرنے کی شرح
486	موم ایک .....مرکب ہے	A. ارگینک B. ان ارگینک C. نیزراہی D. اسلامی
487	IUPAC- نے اولینڈ اور نیٹر کے نظریے کو جب قبول کیا	A. 1957ء B. 1961ء C. 1958ء D. 1662ء
488	بوا میں فلسفورس کی فیصد مقدار ہے	A. 1 B. 18 C. 10 D. 3
489	میلکان نے جب برقی منفیت کا مائل پیش بنایا	A. 1932ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935ء
490	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹمی نمبر پر بوتا ہے یہ کس کا قلنون ہے	A. ڈوبر انتر کا قلنون B. میٹھیلیف کا قلنون C. لوٹھر مائز کا قلنون D. جدید دوری کلہ
491	تجربات اور نظریات کی شکل میں بنیادی اصولوں کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فزیکل گیمسٹری B. غیر نامیائی گیمسٹری C. نامیائی گیمسٹری D. تجربیاتی گیمسٹری
492	سوٹیم کا بہترین استعمال ہے	A. کاربن، سلیکان اور میگشیم کو ان کے مرکبات سے علیحدہ کرنا B. لیبارٹری میں بطور تکسیدی عمل C. سوٹیم کے بخارات والے بلب بنانے میں D. تمام

493	ایتمز الیکٹران حاصل کرنے کے بعد منفی آن بن جائے ہیں ابھی کہتے ہیں	A. کیٹا آئنر B. ریٹیکل C. ان انتر D. وینسی
494	بلڈروجن اور بہت زیادہ الیکٹرونیگٹیو ایٹم کے درمیان پالیا جائے والا بلڈ کہلاتا ہے	A. بلڈروجن بلڈ B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ٹیپریشن فورسز D. لندن فورسز
495	نوبل گیسوں کی وینسی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
496	لینہم کا ایٹمی رداں ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
497	ناحل پنیر شے کے ذرات کا پانی میں معلق ہونا کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. محلول C. کولائل محلول D. تربٹ محلول
498	کیمیائی کی وہ شاخ جو اشیا کی اجزاء ترکیبی اور ان کی شناخت سے متعلق ہو کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیاتی کیمسٹری C. نامیاتی کیمسٹری D. تجربی کیمسٹری
499	مختلف گیسوں کا ٹکراو اور موشن سے مل کریک جان آمیزہ بنانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراوش C. M.P D. B.P
500	K - کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
501	نیو کلیس کی دریافت میں جتنے میں سے ایک ذرہ انحراف کرتے ہیں	A. 10.00 B. 10.0 C. 10:000 D. 10:000.0
502	بلڈروجن اور اکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران درج زیل میں سے کہ واقع نہیں ہوتا ہے؟	A. بلڈروجن کی اکسیژن بوجگی B. اکسیجن کی ریڈکن بوجگی ہے C. اکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے D. بلڈروجن اکسیڈائزنگ ایجنت کے طور پر کام کرتی ہے
503	کو وینٹ مالیکوولز میں موجود بلڈ پنیر عموماً رکھتا ہے	A. ایک الیکٹرون B. دو الیکٹرونز C. تین الیکٹرونز D. چار الیکٹرونز
504	وہ قوت جو دو ایتموں کو جوڑ کر رکھتی ہے کہلاتی ہے	A. کمیٹی بلڈ B. آئنٹی بلڈ C. کوویلنٹ بلڈ D. میٹیلک بلڈ
505	کلیشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
506	انسوٹوپس کا اہم استعمال ہے	A. بارٹ پیس میکر B. پینگ کی نشانہ بی C. الائٹ کی صفائی D. تمام
507	وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے مثبت سرے سے جڑا ہو کہلاتا ہے	A. کیٹھوڈ B. گرینیٹ C. انبرڈ D. کلپر
508	برتن میں سیلی کے ایک قطرے کا پہل جانا جس کی مثل ہے	A. نفوذ B. تراوش C. فریزنگ D. تمام
509	وہ ری ایکشن جن میں اکسیڈشن اور ریٹکشن خود بخود ہو کہلاتا ہے	A. اکسیڈشن B. ریڈکن C. ریٹکن D. بٹاؤ
		A. اکسیڈشن B. ریڈکن

510	وہ عمل جس میں اکسیجن جمع ہو کھلاتی ہے	C. ریٹوکس D. پتلار
511	مٹی، چکنی مٹی کے ذرات اور ریت جس کی مثالیں ہیں	A. سپینشن B. ایملنٹ C. کولانٹل محلول D. ٹریٹل محلول
512	ارتكاز جس چیز کی مقدار پر انحصار نہیں کرتا	A. امیزہ B. مطلول C. مرکب D. عنصر
513	الیکٹران جس وجہ سے نیو کلین کے گرد گھومتا ہے	A. کنش ثقل B. ستری پیتل فورس C. ستری فیوگ فورس D. انسالی
514	تیسرے پیریڈ میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 10 D. 14
515	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرانیت کرنے والے ہیں	A. پروٹونز B. الیکٹرونز C. نیوترونز D. الفلارٹیکلز
516	منحل اور مول کی فیصد مقدار کے طریقوں سے ظاہر کی جاتی ہے	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
517	ڈائی کرومیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
518	جو آئنی مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مخصوص اور سخت B. کم اٹنے کی صلاحیت C. کم B.P اور M.P D. تمام
519	M.P - مخصوص ہوتا ہے B.P جس کا اور	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
520	ٹشچارج ثیوب کا تجربہ جس نے کیا	A. ایووگیٹرو B. جن ڈائل C. چارلس D. ولیم کروکس
521	جو سپیشیز اکسیڈائز ہو جائے بن جاتی ہے	A. زیادہ مشتم B. کم منفی C. اے اور بی D. نیوٹرل
522	نرم دھلتیں جس گروپ میں ہیں	A. IA B. IIA C. IIIA D. IA اور IIA
523	جو دھاتی انسائی سے اکسیڈائز نہیں ہوتی	A. Na B. pt C. Li D. تمام
524	گیس کے والیوم کا انحصار جس چیز پر ہے	A. مقدار B. درج حرارت C. بیباو D. تمام
525	سلفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
526	ایشی نظریہ جس نے پیش کیا	A. ایووگیٹرو B. جن ڈائل C. چارلس D. بوائل
527	درج زیل میں سے کون سا کماؤنٹیٹنگ کے لحاظ سے غیر سنتی ہے	A. CH4 B. KBr C. CO2 D. H2O

528

ان میں سے کون سا ایمورس ٹھوس نہیں ہے

- A. پلاستک  
B. انہیں الیکٹرونز کی کمی بوتی ہے  
C. شیشہ  
D. گلوبر

529

ایتم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرنے پر کیونکہ

- A. یہ ایک دوسرے کو اڑیکٹ کرتے ہیں  
B. ان میں الیکٹرونز کی کمی بوتی ہے  
C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں  
D. وہ بکھرنا چاہتے ہیں

530

جب الیکٹران ایک پا ایک سے زیادہ الیکٹران خارج کر دے تو کہلاتا ہے

- A. آن  
B. منیٹ آن  
C. کیٹھ آن  
D. بی اور سی

531

ان پیرڈالیکٹران کو ظہیر کرنے پر

- A. .  
B. x  
C. -  
D. +

532

اکسپیڈیشن نمبر کی بنیاد پر ہوتی ہے

- A. بر قی مثبت کا فرق  
B. الیکٹران افٹی کا فرق  
C. ایشی رداں کا فرق  
D. بر قی منفیت کا فرق

533

جو دھلتی نیزی سے الیکٹران خارج کر کے کیٹھ آنٹر بناتی ہے

- A. K  
B. Zn  
C. Cu  
D. Au

534

اولینٹر اور نیر نے جس بنیاد پر ایتمی ماس سکیل تجویز کیا۔

- A. ثیوٹریم ہے جاء  
B. بلڈروجن ایٹم  
C. کاربن 12 ہے جاء  
D. کاربن 12 ہے جاز

535

پولر کو ولنت بلڈ میں الیکٹرانز

- A. برابر تقسیم ہوتے ہیں  
B. برابر تقسیم نہیں ہیں  
C. مستقل رہتے ہیں  
D. کوئی بھی نہیں

536

جس وجہ سے دو مخالف چارجنٹ کے درمیان قوت کنش کم سے بو جاتی ہے

- A. دوسری الیکٹرک اف سو لیوٹ  
B. دوسری اف سو لیوٹ  
C. دوسری الیکٹرک اف سولیوٹن  
D. تمام

537

کرنٹ گزرنے سے مشت چارج جس طرف جاتے ہیں

- A. کلیتوڈ  
B. اینوڈ  
C. گریبلٹ  
D. ائرن

538

بوا جتنی گیسوس پر مشتمل ہے

- A. 18  
B. 15  
C. 16  
D. 17

539

صنعتوں میں استعمال ہونے والی کیمیائی اشیا کے خواص، استعمالات بڑے پیمانے پر ان کی تیاری کہلاتی ہے

- A. انٹسٹریل گیمسٹری  
B. بائیو گیمسٹری  
C. انوائر میتل گیمسٹری  
D. نیو کلیر گیمسٹری

540

الیکٹرول اسیز جس کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے

- A.  $\text{Na}+\text{Mg}$   
B.  $\text{Al}+\text{NaOH}$   
C.  $\text{Cl}+\text{F}$   
D. تمام

541

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

- A. 1957ء  
B. 1955ء  
C. 1958ء  
D. 1956ء

542

بمارے ارد گرد موجود کیمیائی اشیا اور انسان اور ماحول پر اس کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے

- A. انٹسٹریل گیمسٹری  
B. بائیو گیمسٹری  
C. انوائر میتل گیمسٹری  
D. نیو کلیر گیمسٹری

543

کوسل اور لیوس نے جب آنکھیٹ روپ پیش کیا

- A. 1916ء  
B. 1919ء  
C. 1917ء  
D. 1918ء

544

ان میں سے کون سی چیز بائیانگ پوانٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی؟

- A. انٹر مالیکولر فورسز  
B. بیرونی پریشر  
C. مانع فلرت  
D. مانع کا ابتدائی تمپریچر

545

جن کو عام طریقوں سے علیحدہ کیا جا سکتا ہے

- A. عصر  
B. امیزہ  
C. یک جان امیزہ  
D. مرکب

546	ان میں سے بلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلیمنٹ ہے؟	A. کلیس B. میگنٹیم C. لیتھیبیم D. سوٹیم
547	سٹر الشیم کے شعلے کا رنگ بوتا ہے	A. اینٹ کا رنگ B. اشٹی کلائی C. گھاٹس کی طرح D. زرد
548	اکسیڈیشن نمبر بمیشہ لکھا جاتا ہے	A. علامت کے اوپر B. علامت کے نیچے C. علامت دائیں طرف D. علامت بالائی طرف
549	جو میٹلانٹر کی مثال میں ہے	A. بسمتھ B. ٹن C. برومین D. اے اور بی
550	جو تھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکلائن ارنٹ دھاتیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
551	مولیریٹی سولیوٹ کے موائز کی تعداد ہے جو حل شدہ ہو	A. سلوشن کے 1 کلو میں B. سولوینٹ 100 گرام میں C. سولوینٹ کے میں $ldm^3$ D. میں $aldm^3$ کے سلوشن کے
552	درج زیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے	A. شوگر کا سلوشن B. سلفورک اسید کا سلوشن C. چونے کا سلوشن D. سوٹیم کلرینٹ کا سلوشن
553	آنٹی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے	A. مالیکوولز کا ٹھکرانا B. انٹر کا ٹھکرانا C. کٹنا انٹر اور این انٹر کا ٹھکرانا D. ایٹمز کا ٹھکرانا
554	گن پاؤڈر جس کا آمیزہ ہے	A. نائلتروجن B. سلفر C. چارکول D. تمام
555	بولیریٹی کی بنیاد پر کووینٹ بلڈ کی اقسام میں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4
556	جس نے پلم پٹنگ مثالی پیش کیا	A. گولڈ ستائن B. چھ تھامن C. ملی کون D. تمام
557	ٹریپل کو ویلینٹ پلڈ میں کتنے الیکٹرون حصے لیتے ہیں	A. ائٹھے B. چار C. چار D. صرف تین
558	اگر کسی مالیکوول یا ایٹم یا آن میں مثبت الیکٹرونز کی تعداد طاقت ہو تو کہلاتی ہے	A. فری ریٹیکل B. فارمولا یوٹشت C. مقتی آن D. مثبت آن
559	پلاسٹک ، گلاس، ریٹر جس کی مثالیں ہیں	A. امارفن سولٹ B. کرسٹالن سولٹ C. مالیکوول سولٹ D. انیونک سولٹ
560	اکسیجن جس حالت میں پڑی جاتی ہے	A. دو ایٹھی حالت B. آزاد ایٹھی حالت C. تین ایٹھی حالت D. انسو ٹپیک حالت
561	گیسز مادہ کی بلکی ترین حالت ہیں اور ان کی ڈسٹیفسٹر کو کن میں ظاہر کیا جاتا ہے	A. $mgcm^{-3}$ B. $gcm^{-3}$ C. $kgdm^{-3}$ D. $gdm^{-3}$
562	سوافت ڈرنکس میں اگر بوتل کو ٹھینٹا رکھا جائے تو	A. گیس کی حل پنیری بڑھ جاتی ہے B. آزاد بونے کی صلاحیت بڑھ جاتی ہے C. کم درجہ حرارت زیادہ ہو جاتی ہے D. اے اور بی
563	- کی دوسری انیونلائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7600

- 564 وہ اترجی جو ایٹم کے بیرونی مدار سے پلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگائی جائے کہلاتی ہے  
 A. آئیونائزشن انرجی  
B. پلی آئیونائزشن انرجی  
C. شیلٹنگ ایفیکٹ  
D. ایٹمی رداں
- 565 درج ذیل سائنسدانوں میں سے کس نے پروٹون دریافت کی؟  
 A. ردرفرز ڈ  
B. نیل بویر  
C. جے سچن تھامسن  
D. گوٹلن میشن.
- 566 مختلف ہوتا ہے P.M. کا اور  
 A. عنصر  
B. امیزہ  
C. یک جان امیزہ  
D. مرکب
- 567 ٹرانزیشن عنصر کہلاتے ہیں  
 A. موصل  
B. غیر دھاتیں  
C. موٹلانٹر  
D. دھاتیں
- 568 جس کا قانون والیوم اور پریشر کے درمیان تعلق ظاہر کرتا ہے  
 A. ڈالتون  
B. چارلس  
C. گریم  
D. بوائل
- 569 فلسفائیٹ پر چارج ہے  
 A. 1-  
B. 2-  
C. 3-  
D. 4-
- 570 نالیلوں جب مارکیٹ میں آئی  
 A. 1927ء  
B. 1928ء  
C. 1926ء  
D. 1929ء
- 571 ٹھوس میں ایک خاص ترتیب جس وجہ سے ہوتی ہے  
 A. لیش  
B. کرسٹل لیش  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 572 حجم کو ظاہر کرتے ہیں  
 A. لپڑ  
B. کیوبیک سینٹی میٹر  
C. ملی میٹر  
D. تمام
- 573 لونگ فارم اف پیریٹک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چونہا اور پانچواں پیریٹ کہلاتے ہیں  
 A. شارٹ پیریٹ  
B. نارڈ پیریٹ  
C. لونگ پیریٹ  
D. ویری لونگ پیریٹ
- 574 دودھ اور دہنڈ جس کی مثالی ہیں  
 A. عنصر  
B. امیزہ  
C. یک جان امیزہ  
D. مرکب
- 575 سب سب شیل مشتمل ہے  
 A. ایک اریٹل پر  
B. دو اریٹل پر  
C. نین اریٹل پر  
D. چار اریٹل پر
- 576 جو ایٹم کا حصہ ہے  
 A. نیو کلیس  
B. بیرونی حصہ  
C. کوئی نہیں  
D. اے اور بی
- 577 ۱ - کاریٹھو اثامک ماس ہے  
 A. 35.5  
B. 79.9  
C. 183  
D. 126.9
- 578 نوبل گیسوں کا بیرونی شیل ہوتا ہے  
 A. باف فلڈ  
B. مکمل فلڈ  
C. پارشلی فلڈ  
D. کوئی نہیں
- 579 جدید دوری کلیے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے  
 A. ایٹمی نمبر  
B. ایٹمی ماس  
C. ایٹمی والیوم  
D. ماس نمبر
- 580 دوری جدول کا دوسرا پیریٹ کہلاتا ہے  
 A. شارٹ  
B. لونگ  
C. لانگست  
D. نامکمل

581	الیکٹروپوریٹو کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے	A. ریٹن B. میڈیم C. کم D. مستقل
582	بلینڈر اکسالیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
583	مادے کی حالتیں ہیں۔	A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
584	وہ مرکبات جن میں آئندی بلند ہو کھلاتے ہیں	A. آئندی مرکبات B. کوولنٹ مرکبات C. اور بی D. کوئی نہیں
585	مستقل پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. نیا C. درجہ حرارت D. مولوں کی تعداد
586	ایسا سیل جس میں کیمیائی تعامل کے ذریعے الیکٹرک کرنٹ پیدا کیا جاتے کھلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکی سیل B. الیکٹرولیٹک سیل C. وولٹنک یا گلاؤنک سیل D. لیڈ سٹورج بیٹری
587	میگنیٹیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
588	مانعات کی ٹینسٹی ٹھوس سے جس وجہ سے کم ہوتی ہے	A. انٹر مالیکوول فورسز B. درجہ حرارت C. M.P D. والیوم
589	نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟	A. ان سٹان B. چھ تھامن C. گولڈ سٹان D. چیٹوک
590	-کا ریلیٹو اثامک ماس ہے	A. 131.1 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
591	نیو کلنس واقع ہے	A. ایٹم کا مرکز B. ایٹم کے دابنی طرف C. ایٹم کے بالبنی طرف D. کوئی خاص نہیں
592	مانع کی سطح سے مالیکوول کا خود بخود آزاد بونا کھلاتا ہے	A. تکمیر B. M.P C. B.P D. F.P
593	گروپ سات کی ویلننسی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-
594	جب کسی دھات میں آزادانہ گھومنے والے الیکٹرانز اور اسے نیو کلیانی کے درمیان کشش کی قوت وجود میں اثر کھلاتا ہے	A. کیمیائی بلند B. آئندی بلند C. کوولنٹ بلند D. میٹنک بلند
595	وہ شے جو آکسیجن مہیا کرے بلڈروجن کو نکالے کھلاتا ہے	A. اکسیٹانز نگ ایجنت B. ریڈیوسنگ ایجنت C. اور بی D. کوئی نہیں
596	ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے	A. 2M B. 1M C. 0.5M D. 0.25M
597	C-12 انسو ٹوب کتی مقدار میں پالیا جاتا ہے	A. 96.9% B. 97.6% C. 98.9% D. 99.7%
598	بلڈروجن اور آکسیجن سے بانی کا بتنا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟	A. ریٹاکس B. اساس-تیز اب کاری ایکشن C. نیوٹرالائزیشن D. تحفیل

599	ایک پریڈمین ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. <b>ٹائمک ریٹن</b> B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلائٹز
600	لونگ فارم آف پیریاٹک شیل کی بنیادیے	A. میٹالیف کا اصول B. <b>ٹائمک نمبر</b> C. ٹائمک ماس D. ماس نمبر
601	زنک اور بلٹروکلورک ایسٹ کے درمیں ریڈاکس ری ایکٹن کے دوران اکسیڈائزنگ ایجنت کون سا ہوتا ہے	A. Zn B. H <sup>+</sup> C. Cl <sup>-</sup> D. H <sub>2</sub>
602	ریٹیوںسنگ ایجنت دوسروں کو ریٹیوںس کر کے خود ہوتا ہے	A. <b>اکسیڈائزنگ ایجنت</b> B. ریٹیوںسنگ ایجنت C. اے اور بے D. کوئی نہیں
603	سمدر میں پائے جائے والے الیمنٹس میں سب سے زیادہ کون سے الیمنٹ ہے؟	A. <b>آکسیجن</b> B. بلٹروجن C. نلتھروجن D. سلیکان
604	کاربن کے آسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
605	بوا میں نلتھروجن کی فیصد مقدار ہے	A. 65 B. 78 C. 10 D. 3
606	سوٹیم کی الیکٹرونی تشكیل ہے	A. 2.8:7 B. 2.8:1 C. 2.8:6 D. 2.8:2
607	نفوڈ کی شرح کا انحصار جس پر ہے	A. ایٹھنی نمبر B. گرام ایٹھنی ماس C. <b>ایٹھنی ماس</b> D. گرام مالیکیول ماس
608	فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈانٹا مک ایکولیریم میں ہوتے ہیں	A. گیس اور ٹھوس B. ملنے اور گیس C. <b>ملنے اور ٹھوس</b> D. ہے تمام
609	کسی شے کے ایک مول کے اوسط ماس کو کہتے ہیں	A. فارمولہ ماس B. ایٹھنی ماس C. <b>مولر ماس</b> D. مالیکیول ماس
610	مندرجہ ذیل میں سے کس بیولجن کی الیکٹرونیگنیوٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. <b>انیوین</b>
611	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> کا مولر ماس ہے	A. <b>گرام</b> B. 98amu C. 9.8 D. 9.8amu
612	ایک سب شیل میں جتنے الکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
613	وہ کووینٹ مرکبات جو مختلف ہیوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں	A. جانٹ مالیکیول B. میکرو مالیکیول C. ملکرو مالیکیول D. <b>تھہ کا لیش ستر کچر</b>
614	مالیکیول کی قسمیں ہیں	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
615	ماس اور والیوم کی نسبت کہلاتی ہے	A. <b>ٹینسٹی</b> B. درجہ حرارت C. دیاوا D. مولوں کی تعداد
616	بلٹھروجن کا نکلا کہلاتا ہے	A. <b>اکسیجن</b> B. ریڈکشن C. ریٹوکس

617	الیکٹرولوکیمیکل سیل کی اقسام بین	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
618	لونگ فارم یا پریاٹک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. مینیلف کا اصول B. تامک نمبر C. تامک ماں D. ماں نمبر
619	گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد بے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
620	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ عناصر کے خاص نسبت میں ملنے سے بنے کھلاتے ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
621	مستقل پریشر پر والیوم اور درجہ حرارت ایک دوسرے کے راست متلاسپ ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایوو گٹرو D. گرامب
622	گہومنے والے الکٹران پر ستھری فیوگل فورس جن کے درمیان قوت کش کے برابر ہوتی ہے	A. مرکز + پروٹان B. مرکز + نیوٹران C. مرکز + الیکٹرون D. تمام
623	میکنیزم کے بیرونی مدار میں الکٹرانز ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
624	درج زیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے	A. C6H6 B. NaCl C. KBr D. MgCl2
625	کلورین کا رنگ ہے	A. زرد B. سیزری میلز زرد C. براون D. گہری، بنفشی
626	بوری جدول میں علیحدہ رکھئے گئے عناصر کھلاتے ہیں	A. ٹرانزیشن عناصر B. نمائندہ عناصر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
627	کم الیکترونیگیٹو ایٹمز کی اکسیڈنٹن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مشت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
628	بر آئیوین عناصر کی خصوصیات پہلے عناصر سے ملتی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ٹوبیرانز B. نیویون C. لوئنر مانز D. مینیٹلیف
629	وہ فورس جو الکٹران کو نیو کلیس میں گرنے سے روکتی ہے	A. ستھری بیتل فورس B. ستھری فیوگل فورس C. کشش ثقل D. قوت کشش
630	پرمیگنیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
631	وہ ایتم جو الکٹرانی جوڑا حاصل کرے کھلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپریٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
632	کسی منحل کی گرامز میں وہ مقدار جو مخصوص درجہ حرارت پر 100 گرام محل میں حل ہو کر سیر شدہ بنائے کے لئے درکار ہو کھلاتی ہے	A. مولیریٹی B. مولیلیٹی C. ڈائلوشن آف محلول D. حل پذیری
633	احسب شیل میں الکٹرانز کی تعداد ہے -	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
		A. اتصالی قوت B. کشش ثقل

634

ہیتا انٹر اور این انٹر ہے درمیان جس وجہ سے قوت ہنسن بونی ہے

C. ستری پیٹل فورس  
D. ستر ف فیوگل فورس

635

پروٹیم، ٹیوٹریم اور ٹریٹیم جس کے آئسوٹوپس ہیں

A. H  
B. Li  
C. Na  
D. k

636

گروپ چھ کی ویانسی ہے

A.  $\pm 4$   
B. 1-  
C. 3-  
D. 2-

637

لفظ الکلی کا مطلب ہے

A. راکہ  
B. ایک جیسا  
C. کنش  
D. خارج کرنا

638

ان میں سے کون سا سب سب شیلز پر مشتمل ہے

A. O  
B. N  
C. L  
D. M شیل

639

درج نیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے؟

A. سلفر  
B. فلسفورس  
C. ایونین  
D. کاربن

640

ریٹیو ایکٹو عنصر جو ریز خارج کرتے ہیں

A. الفا شعاعیں  
B. بیٹا شعاعیں  
C. گیما شعاعیں  
D. تمام

641

وہ ری ایکشن جس میں الیکٹرانز ایک سپیشیز سے دوسری میں داخل ہوں کہلاتے ہیں

A. اکسیٹین ری ایکشن  
B. ریٹکن ری ایکشن  
C. ریٹوکن ری ایکشن  
D. پٹاوری ایکشن

642

نو کلیس کی دریافت میں کچھ الفا ذرات گزرتے

A. سیدھا  
B. مختلف زاویوں پر انحراف  
C. پچھے  
D. دائیں طرف

643

سٹارچ، لام اونمک جس کی مثالیں ہیں

A. عصر  
B. امیزہ  
C. یک جان امیزہ  
D. مرکب

644

درج زیل میں سے کونسی کم میلیل ہے؟

A. سوٹن  
B. ائرن  
C. گولاٹ  
D. سلور

645

دھاتی انٹر ہے

A. منفی  
B. مثبت ان  
C. ان انٹر  
D. کوئی نہیں

646

الیکٹرولائٹک سیل جس سے الیکٹران جمع ہوں کہلاتا ہے

A. منفی چارج  
B. مثبت چارج  
C. تمام  
D. نیوٹرل

647

اگر سولیوٹ، سولیوٹ فورسز، سولیوٹ، سولوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ

A. بلاٹا مل جاتا ہے  
B. حل نہیں ہوتا  
C. ابستہ سے حل ہوتا ہے  
D. حل ہوتا ہے اور رسوب ہے (Precipitates)

648

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

649

ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے

A. ریٹ  
B. پلاسٹک  
C. شیشہ  
D. گلورکر

650

ایٹھوں کی حقیقی تعداد کو ظاہر کرتا ہے

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

651

کھردری سطح، غیر موصل ہے

A. دھاتی  
B. غیر دھاتی  
C. میٹلانٹر  
D. تمام

652	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں	A. مین گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارامل عناصر D. تمام
653	مانع کا وپیر پریشر کب بڑھتا ہے؟	A. پریشر میں اضافے سے B. ٹیپریچر میں اضافے سے C. انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے D. مالیکیولز کی پولیمری میں اضافے سے
654	خوشبو کا پہلنا جس عمل کا نتیجہ ہے	A. نفوذ B. تراویش C. ٹکڑا D. مالیکیولز کا مانا
655	جو کاربن کی کرستلانن فارم نہیں ہے	A. ڈائمنٹ B. گرفائلٹ C. چارکول D. کولن
656	ایٹم کے آربٹ کا تصور نے پیش کیا؟	A. جسے تہامن B. ردفرڈ C. بوبر D. پلانکس
657	وہ شے جو ٹراؤسلوشن بناتے کہلاتا ہے	A. ٹراؤسلوشن B. رینل سلوشن C. کرستلانٹ D. سوالز
658	نیلسن سیل کی شکل جس طرح کی بوتی ہے	A. U B. L C. N D. M
659	تیسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 9
660	کاربن کے مرکبات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیائی کیمسٹری C. نامیائی کیمسٹری D. تجربی کیمسٹری
661	اکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
662	جب ایک سیجوریٹہ سلوشن کو ڈائیلوٹ کیجا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے	A. سپر سیچوریٹہ سلوشن B. ان سیجوریٹہ سلوشن C. نلکشٹریٹہ سلوشن D. ان میں سے کوئی بھی نہیں.
663	جس ایٹمی مائل نے آربٹ کا تصور پیش کیا	A. ردفرڈ کا ایٹمی مائل B. بوبر کا ایٹمی مائل C. تہامن کا ایٹمی مائل D. تمام
664	سوئے کا استعمال ہے	A. جیوکلری B. فوتھر گرافی C. کرنیسی D. تمام
665	کا B.P میں He	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
666	ستوپین پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
667	-کے بیرونی مدار میں دو الیکٹرانز ہیں لہذا اس پر قلنون لگتا ہے	A. ٹیبلٹ B. اکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں.
668	دوری جدول کا تیسرا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
669	جس نر ایٹم کر ٹوٹر کر عمل کو مانا	A. گولڈ ستان B. جسے تہامن

- 670 دوپر اتر کا قانون کہلاتا ہے
- A. تریٹلا  
B. اوکٹوپلا  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 671 مرکب کی مختصر شکل کہلاتی ہے
- A. ایمپریکل فارمولہ  
B. کیمیائی فارمولہ  
C. ساختمی فارمولہ  
D. مالیکوول فارمولہ
- 672 اگر کسی چیز پر مثبت یا منفی چارج ہو تو کہلاتا ہے
- A. آن  
B. ریلیٹو ایٹھی ماس  
C. کمیکل سیریز  
D. مالیکوول سپیسر
- 673 پانی ایک نمک کے محلول میں نمک جس کی مثل ہے
- A. محلول  
B. محل  
C. محل  
D. غیر سیر شدہ محلول
- 674 ایک ذرے میں 18 الیکٹرانز اور 20 نیوٹران ہیں۔ اس پر منفی چارج ہے اس کا ماس ہو گا
- A. 29  
B. 36  
C. 38  
D. 40
- 675 ایٹھ ماس کو جس سے ظہر کرتے ہیں
- A. Z  
B. A  
C. N  
D. W
- 676 محلول میں نسبت کے دونوں حصے جس میں نہیں جاتے ہیں
- A. ماس  
B. والیوم  
C. مول  
D. تمام
- 677 زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایمٹر کی اکسیڈشن سٹیٹ ہوتی ہے
- A. مثبت  
B. صفر  
C. کوئی نہیں  
D. منفی
- 678 جنداروں میں ہونے والی کیمیائی تبدیلیوں کا مطالعہ کہلاتا ہے
- A. انٹسٹریل گیمسٹری  
B. بیلٹر گیمسٹری  
C. انواٹر میٹل گیمسٹری  
D. نیو کلیر گیمسٹری
- 679 الیکٹرولائٹک سیل میں، الیکٹرولائٹک محلول کے زرعیے آئزر کا حرکت کرنا کہلاتا ہے
- A. الیکٹرولائٹ کائنٹن  
B. میوجل اندکٹن  
C. سلف اندکٹن  
D. الیکٹرولائٹ اندکٹن
- 680 درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکلن 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
- 681 پہلا مصنوعی پیرا جب دریافت ہوا
- A. 1993  
B. 1893  
C. 1961  
D. 1963
- 682 ایک چھوٹے سے سوراخ سے مالیکوولز ایک ایک کر کے نکلیں تو عمل ہو گا
- A. نفوذ  
B. تراویش  
C. ٹکراؤ  
D. مالیکوولز کا مانا
- 683 سب سے بیش قیمت میٹل ہے
- A. گولاڈ  
B. سلوور  
C. پالٹین  
D. ایلومنیم
- 684 دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلٹنگ ایفیکٹ ہوتا ہے
- A. مستقل  
B. زیادہ  
C. کم  
D. کوئی نہیں
- 685 مانعات کا بہنا انحصار کرتا ہے
- A. ائٹر مالیکوول فورسز پر  
B. درجہ حرارت پر  
C. دیاڑ پر  
D. تمام
- 686 اکسیڈائزنگ ایجنت دوسروں کو اکسیڈائز کر کے خود ہوتا ہے
- A. اکسیڈائز  
B. ریٹرویں  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں

687	گیسیں رکھتی ہیں	B. کمزور ایٹر مالیکویلر فورسز C. پانی ناحل پندرہ D. تمام
688	جو چیز گرفتائی کو کنڈکٹر بناتی ہے	A. کم مضبوط الیکٹران B. کم ب.P C. زیادہ درج حرارت D. زیادہ B.P
689	جو غیر دھاتوں کی مثال نہیں ہے	A. برومین B. اکبیجن C. کلورین D. نلتھروجن
690	ایسا محلول جو پرچامنٹ ممبرین سے گزر جائے کہلاتا ہے	A. تروسلوشن B. رینیل سلوشن C. کولاٹش سلوشن D. ٹریپٹ سلوشن
691	جس میں نفوذ سب سے کم ہوتا ہے	A. ٹھوس B. مائع C. گیس D. پلازما
692	مستقل پریشا اور درج حرارت پر جب گیسیں ملاتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. دیاں C. درج حرارت D. مولوں کی تعداد
693	K خنثیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
694	کلورین کے انسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
695	ٹھوس، چمکیلی سطح، اچھی موصل یہ خوبیں ہیں۔	A. دھاتوں کی B. غیر دھاتوں کی C. میٹلانٹر کی D. تمام
696	سنگل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظبر کرتے ہیں	A. $\equiv$ B. = C. - D. .....
697	نیلسن سیل گیسون کے ساتھ کا سٹک سوڈاٹیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے درج ذیل میں سے کون سی گیس کی تھوڑی پر پیدا ہوتی ہے	A. Cl2 B. H2 C. O2 D. O3
698	جس میں ایتمر مثیل بانڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے	A. مثیلک سوڈاٹ B. مالیکویلر سوڈاٹ C. کوویلنٹ بانڈ D. ایمارفن سوڈاٹ
699	صلیب کا صفائی کرنے کا عمل جس سے ہے	A. بلندر جون پانٹنگ B. آنٹی پانٹنگ C. کوویلنٹ پانٹنگ D. مثیلک پانٹنگ
700	اکسیٹیشن نمبر کا بڑھنا کہلاتا ہے	A. اکسیٹشن B. رینڈکٹن C. رینڈوکس D. بٹاو
701	جب ایک الیکٹرونیگیٹیو کسی الیکٹرپاریٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانٹنگ کی قسم ہوتی ہے	A. انیونک B. پولر کو ویلنٹ C. کو آرٹیٹیٹ کو ویلنٹ D. کو ویلنٹ
702	مینٹ لیف کے اصل پیر یا ڈکھنیل کی بیناد تھی:	A. الیکٹرونک کنفرگریشن B. ایامک مار C. ایامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
703	انیونک سوڈاٹ کی خصوصیات ہیں	A. کم میلانگ پوانت B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل C. پانی پر پریشر D. پولر سوڈاٹ میں حل پندری
704	بوبر نے جب ایتمی نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911

705	کی دوسری آئیونائزشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
706	ایٹھی نمبر کو جس سے ظلبر کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
707	ٹنٹل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟	A. روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے B. روشنی کی شعاعوں کے رکنے وجہ سے C. روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے D. روشنی کے منتشر ہونے کی وجہ سے
708	جن کو فزیکل یا مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہیں کیا جا سکتا۔	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
709	غیر دھاتوں میں ٹھوس کی مثال	A. فلسفروس B. سلینٹر C. برومین D. اے اور بی
710	نیو کلیس کی دریافت میں الفا ذرات جس پر چمک پیدا کرتے ہیں	A. کلپرسلفیٹ B. سونے کا ورق C. زنگ سلفلٹ سکرین D. سلور
711	گیس کے بنیادی ذرات ہیں	A. ایشمز B. ائنٹر C. مالیکوولز D. اے اور سی
712	غیر دھاتوں میں گیس کی مثال ہے	A. فلسفروس B. سلفر C. برومین D. اے اور بی
713	میں کون سا ہے؟ amu کا مولر ماس O2 مولر ماس کو وہ ماما گرام میں ظلبر کیا جاتا ہے۔ درج زیل میں سے	A. 32amu B. 53.12x10-24 amu C. 192x10-25amu D. 1.92x10-25amu
714	آکسیجن کا اکسیجن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. 2-
715	کاربن پائی اور الکوحل مثالیں ہیں	A. امیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
716	ذلن پولر کوولینٹ میں مالیکوولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی ائمک C. ٹریانی ائمک D. اے اور بی
717	بلٹروجن اور آکسیجن سے پائی بتے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟	A. بلٹروجن کی اکسائیڈ بوجنی ہے B. آکسیجن کی ریکنن بوجنی ہے C. آکسیجن الیکٹرون حاصل کرنی ہے D. بلٹروجن آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے
718	بوریٹن 235 کی فیصد مقدار ہے	A. 99.3 B. 0.7 C. 60 D. 40
719	کافٹ، والیوم، رداں لیتھم سے سیزم تک بوتا ہے	A. کم B. مستقل رہی ہے C. زیادہ D. کچھی بھی تبدیل نہیں ہوتی
720	کلائیم کی سپسیفیک گریویٹی ہے	A. 155 B. 151 C. 1493 D. 676
721	انٹی مرکبات جن پر مشتمل ہوتے ہیں	A. نوسمنی پر B. تین سمنی پر C. ایک سمنی پر D. کوئی نہیں

A. زرد

722 آئیوٹین کا رنگ ہے

- B. سیزی مائل زرد  
C. براون  
D. گپری بنفٹی

723 عمودی کالم کھلاتے ہیں

- A. گروپس  
B. پریٹر  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں

724 نائلون جس چیز سے بنی ہے

- A. کاربن  
B. پلٹروجن اور آکسیجن  
C. نلتروجن  
D. تمام

725 وہ شے جو پلٹروجن مہا کر کے آکسیجن کو نکالے کھلاتی ہے

- A. اکٹائزنگ ایجٹ  
B. ریڈیومنگ ایجٹ  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں

726 شٹل ایفیکٹ کا مطلبہ کرتا ہے

- A. شوگر کا سلوشن  
B. پیش  
C. جیلی  
D. چاک کا سلوشن

727 نہامس گرابہ نے جب سسپیشن کاظمیہ پیش کیا

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

728 بر ایتمی مائل کے مطابق پلٹروجن کے ارجی لیول کو کہتے ہیں

- A. گراؤنڈ سیٹ ارجی لیول  
B. اریش  
C. ڈی جنریٹ اریش  
D. کوئی نہیں

729 وہ محلول جن میں سے کرنٹ گزرے کھلاتے ہیں

- A. نلن الیکٹرولائٹ  
B. الیکٹرولائٹ  
C. نان کنڈکٹر  
D. کنڈکٹر

730 گلاس امارفن سولٹ بے جس کا دوسرا نام ہے

- A. آئونک سولٹ  
B. کرسٹالن سولٹ  
C. مالیکولر فورس  
D. سپر کولا مانچ

731 n=3 سب شیل ہونگے

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

732 Kr -- کا ریلیتو اتمک ماس ہے

- A. 4.0  
B. 40.0  
C. 20.0  
D. 83.8

733 عنصر کے اسوٹوپس کے کیمیائی خواص ایک جیسے ہوتے ہیں جبکہ مختلف ہے

- A. ایتمی نمبر  
B. ایتمی والیوم  
C. ایتمی ماس  
D. ایتمی ساخت

734 ایتمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عنصر کھلاتے ہیں

- A. من گروپ عناصر  
B. ٹرانزشن عناصر  
C. نارمل عناصر  
D. ایکٹنٹا

735 ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس مائع ہے؟

- A. پلی میں شوگر  
B. مکین  
C. پلی میں نمک  
D. کبر

736 جس نے آنٹیٹ روپ پیش کیا

- A. کوسٹ  
B. لوس  
C. بوائل  
D. اے اور بی

737 کروڑن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟

- A. کمیکل توڑپھوڑ  
B. لوپے کو زنگ لگا  
C. ایلومنیم کو زنگ لگا  
D. ٹن کو زنگ لگا

738 گولڈ شیٹ کی موٹانی ہے

- A. 0.00004dm  
B. 0.00004cm  
C. 0.0004mm  
D. 0.0004pm

739 ستری فیرگل فورس جس وجہ سے ہوتی ہے

- A. نیوکلیس کی وجہ سے  
B. الیکٹرون کی حركت کی وجہ سے  
C. پروٹن کی وجہ سے  
D. نیوٹرول ہونے کی وجہ سے

740	ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا	A. جے. جے. تھامسن B. ردرفورڈ C. بوبر D. پلانکس
741	وہ بلٹ جوہ دو الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کھلاتا ہے	A. سنگل کوویلٹ بٹ B. ٹبل کوویلٹ بلٹ C. ٹرپل کوویلٹ بلٹ D. کوئی نہیں
742	عناصر کے مالیکوولز کا اوسمط ماس کھلاتا ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹمی ماس C. ریلیٹو مالیکوولر ماس D. مالیکوولر ماس
743	ملائعت کی ٹینسٹی جس چیز کے بارے میں بتاتی ہے	A. مادے کا بھاری پن B. مادے کا گلزارہا بنی C. M.P D. انٹر مالیکوولر فورسز
744	جن عنصر کے مصنوعی اشتوپس پین	A. Na B. Al C. I D. تمام
745	جن کی ائیونائزشن انرجی زیادہ ہو وہ پوتے ہیں اچھے	A. کلکٹر B. اکسانیڈائزنگ ایجنت C. ایمف شیرک D. ریٹیومنگ ایجنت
746	کلورین پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
747	ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی	A. کیتوہڈریز B. کینال ریز C. ایکس ریز D. الفاربیز
748	ماس کے یوٹس پین	A. g B. μ C. kg D. تمام
749	دو نان میٹر کے دیرمان بنے والا لیلمیٹس میں سب سے زیادہ کونسا لیلمیٹ ہے	A. کرو ویلت B. ائیونک C. کو ارٹینٹ کرو ویلت D. میٹلک
750	سمندر میں پائے جائے والے لیلمیٹس میں سب سے زیادہ کونسا لیلمیٹ ہے	A. اکسیجن B. بلتروجن C. نائلروجن D. سلیکن
751	براں جس کا آمیزہ ہے	A. زنک B. کلپر C. لے اور بی D. کوئی نہیں
752	اشتوہرم کا مطلب ہے	A. ایک جیسا پریشر B. ایک جیسا والیوم C. ایک جیسا تیپریپر D. ان میں سے کوئی نہیں
753	سلفائیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
754	ملائعت کے درجہ حرارت کے کم ہونے کی وجہ سے	A. فریزنگ B. کولنگ C. یوانلنگ D. میلنگ
755	زنگ کا فارمولہ کیا ہے؟	A. Fe2O3.nH2O B. Fe2O3 C. Fe(OH)3 D. Fe(OH)3.nH2O
756	درج نیل میں سے ایٹمز کے درمیان پانی جاتی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟	A. ائیونک فورس B. میٹلک فورس C. انٹر مالیکوولر فورس D. کوویلٹ فورس
757	بوبر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی	A. 1974 B. 1984 C. 1988

758 الیکٹرانی تشكیل کی بنیاد پر عناصر کو جتنے بلاک میں تقسیم کیا گیا ہے

A. 4

B. 3

C. 5

D. 2

759 کلورین 136 استعمال ہوتی ہے

سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے

میلن سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگائے 2

کے لئے

سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے

50000

لئے

دوہیں کی شناخت کے لئے

760 از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟

الیکٹرولیٹک سیل

گلوبال سیل

نیلین سیل

ٹئر سیل

761 بلحاظ ماس، محلول کے 100 حصوں میں منحل کا والیوم کہلاتا ہے

ماں ماں فیصد

ماں والیوم فیصد

والیوم ماں فیصد

والیوم والیوم فیصد