9th Class Chemistry Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے.	A. آکسیجن B. ہائڈروجن C. نائٹروجن D. سلیکان
2	درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے.	A. آکسیجن B. ایلومینیم C. سلیکان D. آرگون
3	کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے ؟	A. کاربن مونوآکسائیڈ B. آکسیجن C. نائٹروجن D. آرگون
4	مشاہدات اور تجربات سے حاصل ہونے والے علم کہلاتا ہے	A. عمرانیات B. الیکٹرونکس C. سائنس D. کیمسٹری
5	کیمسٹری جتنے سالوں سے ایک شاخ کے طور پر ابھری ہے	A. 150 سال B. 250 سال C. 290 سال D. 200 سال
6	کیمسٹری جس سے متعلقہ ہے	A. معدنیات ، چٹانیں B. غیر دھاتیں ہوا اور پانی C. جانور اور پودے D. تمام
7	سائنس کی وہ شاخ جو مادی اشیا ان کی ساخت آنے والی تبدیلیاں اور ان اصولوں اور قوانین سے کرتی ہے جس کی وجہ سے یہ تبدیلیاں آتی ہیں، کہلاتی ہے	A. کیمسٹری B. بیالوجی C. فزکس D. زوالوجی
8	وہ شے جو جگہ گھیرتی ہے اور وزن رکھتی ہے کہلاتی ہے	A. مرکب B. مادہ C. آمیزہ D. عنصر
9	صنعتوں میں استعمال ہونے والی کیمیائی اشیا کے خواص، استعمالات بڑے پیمانے پر ان کی تیاری کہلاتی ہے.	A. انڈسٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوائرمنٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
10	مادے کی حالتیں ہیں.	A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
11	مادہ کی وہ سادہ ترین حالت جس کو عام کیمیائی طریقوں سے نہ توڑا جا سکے.	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
12	جانے، جانے والے عناصر کی تعداد ہے	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
13	قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کی تعداد.	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
14	ہوا میں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے	A. 21 B. 18 C. 10 D. 3
15	ہوا میں نائٹروجن کی فیصد مقدار ہے	A. 65 B. 78 C. 10 D. 3

16	ہوا میں فاسفورس کی فیصد مقدار ہے	A. 1 B. 18 C. 10 D. 3
17	عناصر کی تقسیم ہے	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹلائڈز D. تمام
18	عنصر کا نام جس نے تجویز کیا.	A. چارلس B. بوائل C. ڈالٹن D. ایووگیڈرو
19	عنصر کے نام جب تجویز ہوا .	A. 1861 B. 1961 C. 1761 D. 1661
20	ٹھوس، چمکیلی سطح، اچھی موصل یہ خوبیاں ہیں.	A. دھاتوں کی B. غیر دھاتوں کی C. میٹلائڈز کی D. تمام
21	جو غیر دھات ہے	A. سلور B. کاپر C. آئرن D. کاربن
22	جو نہ گیلا کرنے والے مائع ہے	A. پانی B. فلورین C. مرکری D. مٹی کا تیل
23	کھردری سطح، غیر موصل یہ ہیں	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹلائڈز D. تمام
24	غیر دھاتیں جس حالت میں نہیں پائی جاتیں ہیں.	A. گیس B. ٹھوس C. مائع D. کوئی بھی نہیں
25	غیر دھاتوں میں ٹھوس کی مثال	A. فاسفورس B. سلینئر C. برومین D. اے اور بی
26	جو غیر دھاتوں کی مثال نہیں ہے	A. برومین B. آکسیجن C. کلورین D. نائٹروجن
27	جو شے دھاتوں اور غیر دھاتوں کی خاصیت رکھتا ہے	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹلائڈز D. تمام
28	جو میٹلائڈز کی مثال میں ہے	A. بسمتھ B. ٹن C. برومین D. اے اور بی
29	وہ شے جو یک جان ہو اور مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہ کیا جا سکے.	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
30	تمام عناصر اور مرکبات ہیں	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
31	گن پاؤڈر جس کا آمیزہ ہے	A. نائٹروجن B. سلفر C. چارکول D. تمام
32	براس جس کا آمیزہ ہے	A. زنک B. کاپر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
33	لکڑی اور ریت مثالیں ہیں	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ

		C. [illegible] D. مرکب
34	مستقل پریشراوردرجہحرارت پر جب گیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. دباؤ C. درجہ حرارت D. مولوں کی تعداد
35	نیو کلیس میں پروٹان کی تعداد کہلاتی ہے	A. ایٹمی نمبر B. ماس نمبر C. پروٹان نمبر D. اےاور سی
36	ایٹمی نمبر کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
37	ایٹم ماس کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
38	ایٹمی نمبر اور ایٹمی ماس میں جس کا بنیادی فرق ہے	A. پوزیٹران B. پروٹان C. الیکٹران D. نیوٹران
39	جوٹرم بائیں طرف نیچے لکھی جاتی ہے	A. ایٹم ماس B. ایٹمی نمبر C. ایووگیڈرونمبر D. کوئی نہیں
40	جس نے ایٹمی اور مالیکیولر ماس کو متعارف کروایا.	A. بوائل B. جان ڈالٹن C. چارلس D. ایووگیڈرو
41	ایٹمی اور مالیکیولی ماس جب متعارف کروایا گیا	A. 1611 B. 1811 C. 1911 D. 1711
42	اولینڈراورنیر نے جس بنیاد پر ایٹمی ماس سکیل تجویز کیا.	A. ڈیوٹیریم ہم جاء B. ہائڈروجن ایٹم C. کاربن 12 ہم جاء D. کاربن 12 ابم چار
43	اولینڈراورنیر نے جس ایٹمی ماس سکیل کا نظریہ پیش کیا	A. 1957 ء B. 1955 ء C. 1958 ء D. 1956 ء
44	IUPAC- نے اولینڈ اور نیر کے نظریے کو جب قبول کیا	A. 1957 ء B. 1961 ء C. 1958 ء D. 1662 ء
45	a.m.u-کی علامت ہے	A. β B. α C. μ D. γ
46	وہ عناصر جن کے ایٹمی ماس ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہو کہلاتے ہیں	A. ریلٹو ایٹمی ماس B. آئسوٹوپس C. ایٹمی ماس D. ایٹمی نمبر
47	آکسیجن کے آئسوٹوپس ہیں	A. 3 B. 1 C. 2 D. 4
48	آکسیجن کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. μ15.999 B. 16.999μ C. 17.999μ D. کوئی نہیں
49	کلورین کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. 35.4 B. 35 C. 35.2 D. 35.5
50	میگنشیم کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. 23 B. 24 C. 4 D. 35.5
		A. g

51	ماس کے یونٹس ہیں	B. µ C. kg D. تمام
52	مرکب کی مختصر شکل کہلاتی ہے	A. ایمپریکل فارمولا B. کیمیائی فارمولا C. ساختی فارمولا D. مالیکولر فارمولا
53	کیمیائی فارمولے کی اقسام ہیں	A. 5 B. 3 C. 4 D. 2
54	تین طرفی ساخت چار کو ویلنٹ بانڈ اور جائنٹ شکل کی یہ خصوصیات کا حاصل ہے	A. کاربن B. گریفائٹ C. ڈائمنڈ D. بکی بال
55	میں ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے a.m.u کسی مرکب کے فارمولا یونٹ کا اوسط ماس جسے	A. فارمولا ماس B. ایٹمی ماس C. مالیکولر ماس D. گرام مالیکولر ماس
56	ریلیٹو ایٹمی ماس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. کوئی نہیں
57	عناصر کے مالیکولز کا اوسط ماس کہلاتا ہے	A. فارمولا ماس B. ایٹمی ماس C. ریلیٹو مالیکولر ماس D. مالیکولر ماس
58	ریلیٹو ایٹمی ماس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. تمام
59	ایک عنصر ایٹمی ماس کا اوسط کہلاتا ہے	A. فارمولا ماس B. ایٹمی ماس C. مول D. مالیکولر ماس
60	کسی شے کے ایک مول کے اوسط ماس کو کہتے ہیں	A. فارمولا ماس B. ایٹمی ماس C. مولر ماس D. مالیکولر ماس
61	آئنز، مالیکولر آئنز، فری ریڈیکل اور نیوٹرل مالیکول کو کہتے ہیں	A. ریلیٹو فارمولا ماس B. ریلیٹو ایٹمی ماس C. ریلیٹو مالیکولر ماس D. مالیکولر سپیسز
62	اگر کسی چیز پر مثبت یا منفی چارج ہو تو کہلاتا ہے	A. آئن B. ریلیٹو ایٹمی ماس C. کیمیکل سیریز D. مالیکولر سپیسز
63	جب الیکٹران ایک یا ایک سے زیادہ الیکٹران خارج کر دے تو کہلاتا ہے	A. آئن B. مثبت آئن C. کیٹا آئنز D. بی اور سی
64	دھاتی آئنز ہیں	A. منفی B. مثبت آئن C. این آئنز D. کوئی نہیں
65	سوڈیم پر چارج ہے	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4
66	پوٹاشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
67	کیلشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
68	میگنیشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
		A. 1+

69	آئرن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
70	ٹن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
71	امونیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
72	ہائڈرونیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
73	جب ایک ایٹم ایک یا ایک سے الیکٹران حاصل کرے تو وہ کہلاتا ہے	A. منفی آئن B. مثب آئن C. این آئنز D. اے اور سی
74	فلورین پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
75	کلورین پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
76	سلفائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
77	فاسفائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
78	ہائیڈروآکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
79	پرمیگنیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
80	فاسفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
81	سلفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
82	ڈائی کرومیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
83	آکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
84	نائٹرائڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
85	کاربونیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
86	ایلومینیم پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-

87	اگر کسی مالیکیولر ve+ اور ve- دونوں چارج ہوں تو کہلاتا ہے	A. آئن B. منفی آئن C. مثبت آئن D. مالیکیولر آئن
88	کسی مرکب، مالیکیول یا آئن کے ایک یونٹ کو ظاہر کرتا ہے	A. فری ریڈیکل B. فارمولا یونٹ C. منفی آئن D. مثبت آئنز
89	اگر کسی مالیکیول یا ایٹم یا آئن میں مثبت الیکٹرونز کی تعداد طاق ہو تو کہلاتی ہے	A. فری ریڈیکل B. فارمولا یونٹ C. منفی آئن D. مثبت آئن
90	ان پیرڈالیکٹران کو ظاہر کرتے ہیں	A. . B. x C. - D. +
91	وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزادانہ اپنا وجود برقرار رکھے کہلاتا ہے	A. عنصر B. آئن C. مالیکیول D. ایٹم
92	مالیکیول کی قسمیں ہیں	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
93	تجربات اور نظریات کی شکل میں بنیادی اصولوں کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیاتی کیمسٹری C. نامیاتی کیمسٹری D. تجرباتی کیمسٹری
94	کاربن کے مرکبات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیاتی کیمسٹری C. نامیاتی کیمسٹری D. تجرباتی کیمسٹری
95	کیمیائی کی وہ شاخ جو اشیا کی اجزائے ترکیبی اور ان کی شناخت سے متعلقہ ہو کہلاتا ہے	A. فزیکل کیمسٹری B. غیر نامیاتی کیمسٹری C. نامیاتی کیمسٹری D. تجرباتی کیمسٹری
96	کیمیا کی وہ شاخ جو انڈسٹری کے مراحل سے متعلقہ کہلاتی ہے	A. انڈسٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوائر منٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
97	جانداروں میں ہونے والی کیمیائی تبدیلیوں کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. انڈسٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوائر منٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
98	ہمارے ارد گرد موجود کیمیائی اشیا اور انسان اور ماحول پر اس کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. انڈسٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوائر منٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
99	نیو کلیائی تبدیلیاں اور ان کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے	A. انڈسٹریل کیمسٹری B. بائیو کیمسٹری C. انوائرمنٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
100	غیر دھاتوں میں گیس کی مثال ہے	A. فاسفورس B. سلفر C. برومین D. اے اور بی
101	کاربن پانی اور الکوحل مثالیں ہیں	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
102	وہ کیمیائی شےجو دو یا دو سے زیادہ خاص نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتا ہے	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
103	دو یا دو سے زیادہ عناصر یا مرکبات کو باہم کسی بھی نسبت میں ملانے سے جو کیمیائی شے حاصل ہو کہلاتی ہے	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
104	میگنیشیم جس کی مثال ہے	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ

		D. مرکب
105	سٹارچ، لائم اونمک جس کی مثالیں ہیں	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ **D. مرکب**
106	دودھ اور دھند جس کی مثالی ہیں	A. عنصر **B. آمیزہ** C. یک جان آمیزہ D. مرکب
107	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
108	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ کیمیائی اشیا کے کسی بھی نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتی ہے	A. عنصر **B. آمیزہ** C. یک جان آمیزہ D. مرکب
109	جس کا اور B.P مخصوص ہوتا ہے- M.P	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ **D. مرکب**
110	جس کا اور B.P مختلف ہوتا ہےM.P	A. عنصر **B. آمیزہ** C. یک جان آمیزہ D. مرکب
111	. جن کو فزیکل یا مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہیں کیا جا سکتا	A. عنصر B. آمیزہ C. یک جان آمیزہ **D. مرکب**
112	جن کو عام طریقوں سے علیحدہ کیا جا سکتا ہے	A. عنصر **B. آمیزہ** C. یک جان آمیزہ D. مرکب
113	مستقل پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	**A. حجم** B. دباؤ C. درجہ حرارت D. مولوں کی تعداد
114	پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں مل کر گیئی آمیزہ بنایا جاتا ہے تو جو تبدیلی ہوتی ہے	A. حجم B. دباؤ C. درجہ حرارت **D. کوئی نہیں**
115	عناصر کی خصوصیات جن سے مختلف ہوتی ہیں	A. عنصر **B. آمیزہ** C. یک جان آمیزہ D. مرکب
116	نیو کلیس میں موجود پروٹان اور نیوٹران کی تعداد کہلاتی ہے	A. ایٹمی نمبر **B. ماس نمبر** C. پروٹان نمبر D. اے اور سی
117	جوٹرم بائیں طرف اوپر لکھی جاتی ہے	**A. ایٹمی ماس** B. ایٹمی نمبر C. ایووگیڈرونمبر D. کوئی بھی نہیں
118	جب کسی شے کا مالیکیول کو سمبلز کی مدد سے ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولا B. کیمیائی فارمولا C. ساختی فارمولا **D. مالیکیولر فارمولا**
119	ایٹموں کی حقیقی تعداد کو ظاہر کرتا ہے	A. ایمپریکل فارمولا **B. کیمیائی فارمولا** C. ساختی فارمولا D. مالیکیولر فارمولا
120	وہ فارمولا جو ایٹمز کے درمیان سادہ ترین نسبت کو ظاہر کرے کہلاتا ہے	**A. ایمپریکل فارمولا** B. کیمیائی فارمولا C. ساختی فارمولا D. مالیکیولر فارمولا
121	ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی	A. کیتھوڈریز **B. کینال ریز** C. ایکس ریز D. الفاریز
		A. پروٹونز

122	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں	B. [illegible] C. نیوٹرونز D. الفاپارٹیکلز
123	ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا	A. جے.جے تھامسن B. ردرفورڈ C. بوہر D. پلانکس
124	ان میں سے کون ساشیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے	A. O شیل B. N شیل C. L شیل D. M شیل
125	کون ساریڈیوآئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لئے استعمال کیاجاتا ہے	A. 60 کوبالٹ B. 131 آیوڈین C. 90 سٹرونشیم D. 30 فاسفورس
126	جب یورینیم 235 ٹوٹتا ہےتو اس سے پیدا ہوتے ہیں	A. الیکٹرونز B. نیوٹرونز C. پروٹونز D. کچھ بھی نہیں
127	P سب پر مشتمل ہے	A. ایک آربیٹل پر B. دو آربیٹلز C. تین آربیٹلز پر D. چار آربیٹلز پر
128	ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کے لئے استعمال ہوتا ہے ؟	A. لائٹ واٹر B. ہیوی واٹر C. سوفٹ واٹر D. ہارڈ واٹر
129	C-12 - آئسوٹوپ کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے	A. 96.9% B. 97.6% C. 98.9% D. 99.7%
130	درج ذیل سائنسدانوں میں سے کس نے پروٹون دریافت کی ؟	A. ردرفورڈ B. نیل بوہر C. جے-جے تھامسن D. گولڈن سٹین
131	ایٹمی نظریہ جس نے پیش کیا	A. ایووگیڈرو B. جان ڈالٹن C. چارلس D. بوائل
132	جان ڈالٹن نے ایٹمی نظریہ کب پیش کیا	A. 1809 ء B. 1808 ء C. 1807 ء D. 1806 ء
133	کروکس نے الیکٹرون کی دریافت کے لئے جب تجربات کئے	A. 1876 ء B. 1808 ء C. 1807 ء D. 1806 ء
134	ڈسچارج ٹیوب کا تجربہ جس نے کیا	A. ایووگیڈرو B. جان ڈالٹن C. چارلس D. ولیم کروکس
135	کروکس نے ڈسچارج 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
136	جس نے ایٹم کے ٹوٹنے کے عمل کو مانا	A. گولڈ سٹائن B. جے جے تھا مسن C. ملی کون D. تمام
137	اپنے تجربے میں ردرفورڈ نے الفا ذرات جس شیٹ سے ٹکرائے	A. گولڈ B. سلور C. آئرن D. ایلومینیم
138	گولڈ شیٹ کی موٹائی ہے	A. 0.00004dm B. 0.00004cm C. 0.0004mm D. 0.0004pm
139	الفا ذرات بنیادی طورپر جس کے نیو کلیس ہیں	A. Na B. H C. Li D. He

140	نیو کلیس کی دریافت میں الفاریز کا بیم بنانے کے لئے جو پلیٹ استعمال کی گئی ہے	A. کوپر B. گولڈ C. لیڈ D. سلور
141	نیو کلیس کی دریافت میں سرکلر سکرین کو جس سے کوٹ کیا گیا	A. کاپر سلفیٹ B. گولڈ C. زنک سلفائیڈ D. سلور
142	نیو کلیس کی دریافت میں زیادہ تر ذرات گئے	A. سیدھا B. بائیں طرف C. پیچھے D. دائیں طرف
143	نیو کلیس کی دریافت میں الفا ذرات جس پر چمک پیدا کرتے ہیں	A. کاپرسلفیٹ B. سونے کا ورق C. زنک سلفائڈ سکرین D. سلور
144	نیو کلیس کی دریافت میں کچھ الفا ذرات گزرے	A. سیدھا B. مختلف زاویوں پر انحراف C. پیچھے D. دائیں طرف
145	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
146	ردرفورڈ کے مطابق ایٹم کا زیادہ تر حصہ ہے	A. خالی B. مکمل C. آدھا خالی آدھا بھر D. تمام
147	ایٹم جتنے حصوں پر مشتمل ہے	A. 2 B. 3 C. 4 D. 1
148	جو ایٹم کا حصہ ہے	A. نیو کلیس B. بیرونی حصہ C. کوئی نہیں D. اے اور بی
149	نیو کلیس پر چارج ہوتا ہے	A. مثبت B. منفی C. نیوٹرل D. کوئی نہیں
150	نیو کلیس واقع ہے	A. ایٹم کا مرکز B. ایٹم کے دائیں طرف C. ایٹم کے بائیں طرف D. کوئی خاص نہیں
151	نیو کلیس کا زیادہ تر ماس مشتمل ہے	A. پروٹان B. نیوٹران C. الیکٹرون D. نیو کلیس
152	ایٹم میں الیکٹران کی پوزیشن ہے	A. نیو کلیس B. نیو کلیس کے گرد C. پروٹان کے ساتھ D. نیوٹران کے ساتھ
153	الیکٹران جن راستوں پر گھومتے ہیں کہلاتے ہیں	A. شیلز B. سب شیلز C. آربٹ D. آربٹلز
154	سنٹری فیوگل فورس جس وجہ سے ہوتی ہے	A. نیوکلیس کی وجہ سے B. الیکٹرون کی حرکت کی وجہ سے C. پروٹان کی وجہ سے D. نیوٹرل ہونے کی وجہ سے
155	وہ فورس جو الیکٹران کو نیو کلیس میں گرنے سے روکتی ہے	A. سنٹری پیٹل فورس B. سنٹری فیوگل فورس C. کشش ثقل D. قوت کشش
156	الیکٹران لگا تار انرجی خارج کرتا ہےیہ جس کا نظریہ ہے	A. ردرفورڈ کا B. کلارک میکس ویل کا C. گولڈ سٹائن کا D. بوائل کا
157	بوہر نے جب ایٹمی نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911

		D. 1911
158	میکس پلانکس نے جب نظریہ پیش کیا	A. 1900 B. 1913 C. 1900 D. 1911
159	الیکٹران نیو کلیس کے گرد جن مخصوص راستوں پر حرکت کرتا ہے کہلاتا ہے	A. شیلز B. سب شیلز C. آربٹس D. آربٹلز
160	گھومنے والے الیکٹران پر سنٹری فیوگل فورس جن کے درمیان قوت کشش کے برابر ہوتی ہے	A. مرکز + پروٹان B. مرکزہ + نیوٹران C. مرکزہ + الیکٹرون D. تمام
161	ستارے جس وجہ سے سورج کے گرد گھومتے ہیں	A. کشش ثقل B. سنٹری پیٹل فورس C. سنٹری فیوگل فورس D. اتصالی قوت
162	الیکٹران جس وجہ سے نیو کلیس کے گرد گھومتا ہے	A. کشش ثقل B. سنٹری پیٹل فورس C. سنٹری فیوگل فورس D. اتصالی
163	کم ترین انرجی لیول کہلاتا ہے	A. گراؤنڈ سٹیٹ B. ہائبر ڈسٹیٹ C. ٹرانزیشن سٹیٹ D. ایکسائٹڈ سٹیٹ
164	K -شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
165	L -شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
166	M -شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
167	N -شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 18 D. 32
168	O-شیل میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 50 D. 32
169	اگر n=1 شیل کو مزید سب شیل میں تقسیم کیا جاتا ہے تو سب شیل ہونگے	A. S B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
170	n=2-سب شیل ہونگے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
171	n=3 -سب شیل ہونگے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
172	n=4-سب شیل ہونگے	A. s B. s,p C. s,p,d D. s,p,d,f
173	S-سب شیل میں الیکٹرون ہوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
174	p- سب شیل میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
175	d- سب شیل میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 6

		C. 10 D. 14
176	f-سب شیل میں الیکٹرانز کی تعداد ہے -	A. 2 B. 6 C. 10 D. 14
177	تیسرے پیریڈ میں الیکٹران کی تعداد ہے	A. 2 B. 8 C. 10 D. 14
178	ایک عنصر کے ایٹمز جن کے ایٹمی نمبر ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہوں کہلاتے ہیں	A. مونو ایٹم B. پولی ایٹم C. آئسوٹوپس D. کوئی نہیں
179	ڈسچارج ٹیوب کا تجزیہ جس نے کیا	A. ایوگیڈرو B. جان ڈالٹن C. چارلس D. کروکس
180	ایک عنصر کے ایٹمز جن کے ایٹمی نمبر ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہوں تو آئسوٹوپس کہلاتے ہیں اس عمل کو کہتے ہیں	A. آئسوٹوپی B. پوی ایٹم C. آئسوپوپس D. پولیمرائزیشن
181	پروٹیم، ڈیوٹریم اور ٹریٹیم جس کے آئسوٹوپس ہیں	A. H B. Li C. Na D. k
182	ہائڈروجن کے آئسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
183	کاربن کے آئسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
184	کلورین کے آئسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
185	یورینیم کے آئسوٹوپس ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
186	جن عنصر کے مصنوعی آئسوٹوپس ہین	A. Na B. Al C. I D. تمام
187	ریڈیو ایکٹو عناصر جو ریز خارج کرتے ہیں	A. الفا شعاعیں B. بیٹا شعاعیں C. گیما شعاعیں D. تمام
188	یورینیم 235 کی فیصد مقدار ہے	A. 99.3 B. 0.7 C. 60 D. 40
189	یورینیم 238 کی فیصد مقدار ہے	A. 99.3 B. 0.7 C. 60 D. 40
190	کوبالٹ 60 کا استعمال ہے	A. گیما ریز B. فزیو تھراپی C. کینسر کا علاج D. تمام
191	جلدی کینسر کے لئے استعمال ہوتی ہے	A. سٹرانشیم B. فاسفورس C. کوبالٹ D. اے اور بی
192	جو ہڈیوں کے معائنے کے لئے استعمال ہوتی ہے	A. 90- سٹرانشیم B. ریڈیو ایکٹوٹیکٹنیم C. کوبالٹ D. کلورین
		A. فریکچر

193	ٹیکنیٹیم جس کی تشخیص کے لئے استعمال ہوتا ہے	B. ہیلنگ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
194	آئسوٹوپس کا اہم استعمال ہے	A. ہارٹ پیس میکر B. ہیلنگ کی نشاندہی C. آلات کی صفائی D. تمام
195	سوڈیم 124 استعمال ہوتا ہے	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. 2 ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. دھویں کی شناخت کے لئے
196	کلورین 136 استعمال ہوتی ہے	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. 2 ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. دھویں کی شناخت کے لئے
197	کاربن 14 استعمال ہوتی ہے	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. 2 ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. دھویں کی شناخت کے لئے
198	امیریسیم 241 استعمال ہوتی ہے	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. 2 ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. دھویں کی شناخت کے لئے
199	گولڈ 198 اور ٹیکنیٹیم 99 استعمال ہوتے ہیں	A. سوراخوں کا پتہ چلانے کے لئے B. 2 ملین سال پہلے تک پانی عمر کا اندازہ لگانے کے لئے C. 50000 سال تک پانی عمر کے اندازے کے لئے D. سوریج اور فالتو پانی کی نقل و حمل کے لئے
200	نیوٹران ایک ذرہ ہے اس پر	A. چارج اور اس کا ایک ماس +1 B. کوئی چارج نہیں لیکن اس کا ایک ماس C. نہ کوئی چارج نہ کوئی ماس D. چارج اور اس کا کوئی ماس نہیں -1
201	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
202	ایٹم میں گراؤنڈ سٹیٹ پر الیکٹران پایا جاتا ہے	A. نیوکلیس میں B. دوسرے شیل میں C. نیو کلیس کے قریب D. نیو کلیس سے دور
203	بر ایٹمی ماڈل کے مطابق ہائڈروجن کے انرجی لیول کو کہتے ہیں	A. گراؤنڈ سٹیٹ انرجی لیول B. آربٹس C. ڈی جنریٹ آربٹ D. کوئی نہیں
204	جس ایٹمی ماڈل نے آربٹ کا تصور پیش کیا.	A. ردرفورڈ کا ایٹمی ماڈل B. بوہر کا ایٹمی ماڈل C. تھامسن کا ایٹمی ماڈل D. تمام
205	عنصر کے آئسوٹوپس کے کیمیائی خواص ایک جیسے ہوتے ہیں جبکہ مختلف ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی والیوم C. ایٹمی ماس D. ایٹمی ساخت
206	متعلقہ آربٹس 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
207	مادہ چھوٹے چھوٹے ذرات پر مشتمل ہوتا ہے یہ نظریہ جس سے پیش کیا	A. ایووگیڈرو B. جان ڈالٹن C. چارلس D. بوائل
208	جس نے الیکٹران پر چارج معلوم کیا	A. گولڈ سٹائن B. جے جے تھامسن C. ملی کون D. تمام

209	جس نے پلم پڈنگ ماڈل پیش کیا	A. گولڈ سٹائن B. جے جے تھامسن C. ملی کون D. تمام
210	جب ایٹم میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہےتو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے. کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائزیشن انرجی C. الیکٹرونیگٹیویٹی D. الیکٹرون افینٹی
211	مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کنفگریشن B. اٹامک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
212	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیادہے	A. مینڈلیف کا اصول B. اٹامک نمبر C. اٹامک ماس D. ماس نمبر
213	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈز B. نارمل پیریڈز C. لونگ پیریڈز D. ویری لونگ پیریڈز
214	مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگٹیویٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیوڈین
215	ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں	A. تمام گیسز B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلائڈز
216	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے ؟	A. اٹامک ریڈیس B. آئیونائزیشن انرجی C. الیکٹرون افینٹی D. الیکٹرونیگٹیویٹی
217	جس صدی میں صرف چند عناصر جانے جاتے تھے	A. 16 ویں B. 19 ویں C. 17 ویں D. 18 ویں
218	ڈوبرائنر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
219	ڈوبرائنر کے قانون میں ٹرائی ایڈز جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے	A. بڑھتا ہوا ایٹمی ماس B. کم ہوتا ایٹمی ماس C. بڑھتا ہوا ایٹمی نمبر D. کم ہونے والی ایٹمی نمبر
220	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنر B. نیو لینڈ C. لوتھر مائر D. مینڈلیف
221	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
222	نیو لینڈ کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹرائی لا B. اوکٹیو لا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
223	دوبرائنر کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹریڈلا B. اوکٹیو لا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
224	نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دھاتیں B. نوبل گیسیں C. ہیلو جینز D. الکلائن ارتھ دھاتیں
225	لوتھر مائر نے کب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
226	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پائے جاتے ہیں یہ قانون کہلاتا ہے	A. ڈوبرائنزلاء B. نولینڈ کال C. لوتھر مائر کالاء

		D. مینڈلیف کالا ء
227	مینڈلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36 D. 37
228	مینڈلیف نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
229	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹمی ماس پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنر B. نیو لینڈ C. لوتھر مائر D. مینڈلیف
230	عمودی کالم کہلاتے ہیں	A. گروپس B. پیریڈز C. اے اور بی D. کوئی نہیں
231	افقی قطاریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریڈز C. اے اور بی D. کوئی نہیں
232	موسلے نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1913
233	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹمی نمبر پر ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. ڈوبرائنر کا قانون B. مینڈلیف کا قانون C. لوتھر مائر کا قانون D. جدید دوری کلیہ
234	جدید دوری کلیے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. ایٹمی والیوم D. ماس نمبر
235	ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے	A. ایٹمی نمبر B. ویلنس الیکٹران کی تعداد C. ماس نمبر D. تمام
236	بوہر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی	A. 1974 B. 1984 C. 1988 D. 1884
237	دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے	A. 16 B. 17 C. 19 D. 18
238	دوری جدول میں پہلا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نا مکمل
239	دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
240	دوری جدول کا تیسرا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
241	دوری جدول کا چھوتھا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
242	دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
243	دوری جدول کا چھٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
		A. شارٹ B. لانگ

244	دوری جدول کا ساتواں پیریڈ کہلاتا ہے	C. لانگسٹ D. نامکمل
245	جدید دوری کلیے کی بنیاد ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکیولر ماس D. الیکٹرانی تشکیل
246	دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. مالیکیولر ماس D. الیکٹرانی تشکیل
247	دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کہلاتے ہیں	A. ٹرانزیشن عناصر B. نمائندہ عناصر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
248	ایک سب شیل میں جتنے الکٹرانز ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
249	K شیل میں جتنے الیکٹران ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
250	دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
251	دوسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
252	تیسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
253	تیسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 9
254	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
255	پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
256	چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
257	ساتویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
258	لینتھنائیڈ اور ایکٹنائڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 14 B. 2 C. 18 D. 36
259	گروپ ایک کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
260	گروپ دو کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
261	گروپ تین کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2

262	گروپ چار کی ویلنسی ہے	A. ±4 B. 1 C. 3 D. 2
263	گروپ پانچ کی ویلنسی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-
264	گروپ چھ کی ویلنسی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-
265	گروپ سات کی ویلنسی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-
266	گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
267	دوسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکیلائن ارتھ دھاتیں C. ہیلوز نوبل گیسیں
268	تیسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکیلائن ارتھ دھاتیں C. ہیلوز D. نوبل گیسیں
269	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکیلائن ارتھ دھاتیں C. ہیلوز D. نوبل گیسیں
270	Na- کا ڈینسٹی ہے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
271	K- کی ڈینسٹی ہے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
272	Cl- کا ویلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
273	Br- کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
274	I- کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
275	Br- روم ٹمپریچر پر رنگ ہے	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. ہکا سبز
276	I- روم ٹمپریچر پر رنگ ہے	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. ہلکا لال D. ہلکا سبز
277	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. ہکا سبز B. مالٹا C. پرپل D. ریڈیش براؤن
278	Br- کے بخارات کا رنگ ہے	A. ہلکا سبز B. مالٹا C. پرپل D. زرد
279	I- کے بخارات کا رنگ ہے	A. ہلکا سبز B. مالٹا C. پرپل D. زرد

280	He -کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
281	Ne -کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
282	Ar -کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
283	Kr --کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
284	xe -کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے	A. 131.1 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
285	Kr -ہے M.P کا	A. 157- B. 189- C. 249- D. 270-
286	He -ہے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
287	Ne -ہے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
288	Ar- ہے B.P کا	A. 269- B. 108- C. 186- D. 152-
289	Kr - ہے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
290	Xe -ہے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
291	الیکٹرانی تشکیل کی بنیاد پرعناصرکو جتنے بلاک میں تقسیم کیا گیا ہے	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
292	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہیں	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
293	F -بلاک عناصر کہلاتے ہیں	A. انر ٹرانزیشن عناصر B. الکلی میٹلز C. آوٹرانزیشن عناصر D. نوبل گیسیں
294	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 جانا کہلاتا ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. آئیونک ریڈیس C. شیلڈنگ ایفیکیٹ D. کوئی نہیں
295	جو چیز شیلڈنگ ایفیکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. انرشیل الیکٹرانز کی تعداد C. شیلڈنگ ایفیکٹ D. دوریت
296	دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلڈنگ ایفیکٹ ہوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
297	کسی ایٹم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کہلاتا ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. آئیونک ریڈیس C. شیلڈنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداس

298	لیتھم کا ایٹمی رداس ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
299	BE - کا ایٹمی رداس ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
300	B - کا ایٹمی رداس ہے	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77
301	C - کا ایٹمی رداس ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
302	N - کا ایٹمی رداس ہے	A. 66 B. 75 C. 64 D. 70
303	O - کا ایٹمی رداس ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
304	F - کا ایٹمی رداس ہے	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64
305	Ne - کا ایٹمی رداس ہے	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
306	آئیونائزیشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
307	وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایٹم کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگائی جاتی ہےوہ کہلاتی ہے	A. آئیونائزیشن B. ایٹمی رداس C. شیلڈنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداس
308	وہ انرجی جو ایٹیم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگائی جائے کہلاتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. پہلی آئیونائزیشن انرجی C. شیلڈنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداس
309	Na- کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
310	Na -کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
311	Mg - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
312	Mg - کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
313	Mg - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
314	Al - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
315	Al - کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745

		C. 2745 D. 2390
316	Al -کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
317	الیکٹران افینٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایٹمی رداس کا بڑھنا B. نیو کلیر چارج کا بڑھنا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
318	کسی ایٹم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر ہو وہ الیکٹرانی جوڑنے کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. برقی منفیت B. پہلی آئیونائزیشن C. الیکٹران افینٹی D. ایٹمی رداس
319	پلنگ نے جب برقی منفیت کا ماڈل بنایا	A. 1932 ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935 ء
320	ملیکان نے جب برقی منفیت کا ماڈل پیش بنایا	A. 1932 ء B. 1934 ء C. 1933 ء D. 1935 ء
321	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم ہوتی ہے کیونکہ	A. الیکٹرانی جوڑا کھینچنے کی صلاحیت ہوتی ہے B. ایٹمی رداس بڑھتا ہے C. اے اور بی D. کوئی نہیں
322	Al - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
323	Br - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
324	I - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
325	At - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
326	Li - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
327	Na - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
328	K - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
329	Rb - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
330	Cs- کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
331	جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے	A. Br B. Cl C. I D. F
332	F- کی برقی منفیت ہے	A. 2.5 B. 4 C. 2 D. 3
		A. کنڈکٹر

333	جن کی آئیونائزیشن انرجی زیادہ ہو وہ ہوتے ہیں اچھے	B. آکسیڈائزنگ ایجنٹ C. ایمفو ٹیرک D. ریڈیوسنگ ایجنٹ
334	ہر آٹھویں عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے ملتی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبرائسز B. نیولینڈ C. لوتھر مائر D. مینڈلیف
335	دوری جدول میں پیریڈز کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
336	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں	A. مین گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
337	ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. مین گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. ایکٹینائڈ
338	پہلے پیریڈ میں عناصر ہیں	A. H B. He C. اے اور بی D. Ne
339	Cl- کا B.P ہے	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
340	Na - کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 3434
341	ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ :	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
342	برف پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے ؟	A. برف پانی سے کثیف ہے B. برف کی ساخت کرسٹلائن ہوتی ہے C. پانی برف سے کثیف ہے D. پانی کے مالیکیول بے ترتیبی سے حرکت کرتے ہیں
343	کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے	A. الیکٹرونز کے عطیہ پر B. الیکٹرونز کی ایکسپٹنس C. الیکٹرونز کے شیئرنگ کا D. الیکٹرونز میں ریپلسو فورس کا
344	ٹرپل کو ویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں ؟	A. 8 B. 6 C. 4 D. 3
345	درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانی والی کمزور ترین فورس کون سی ہے ؟	A. آئیونک فورس B. مٹیلک فورس C. انٹر مالیکیولر فورس D. کوویلنٹ فورس
346	زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آرکسیڈیشن حالت B. فری اٹامک حالت C. ریڈکشن حالت D. آئسوٹاپک حالت
347	آکسیجن جس حالت میں پائی جاتی ہے	A. دو ایٹمی حالت B. آزاد ایٹمی حالت C. تین ایٹمی حالت D. آئسو ٹاپک حالت
348	نائیلون جب مارکیٹ میں آئی.	A. 1927ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1929ء
349	نائیلون جس چیز سے بنی ہے	A. کاربن B. ہائڈروجن اور آکسیجن C. نائٹروجن D. تمام
350	کسی مرکب میں مالیکیول جس مخصوص نسبت سے ملتے ہیں	A. ماس B. والیوم C. اے اور بی D. کوئی نہیں

		D. کوئی نہیں
351	ہیلیم کے بیرونی مدار میں الیکٹران ہیں	A. 8 B. 2 C. 6 D. 10
352	He- کے بیرونی مدار میں دو الیکٹرانز ہیں لہٰذا اس پر قانون لگتا ہے	A. ڈپلیٹ B. آکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
353	جن کے بیرونی مدار میں 8 الیکٹرانز ہوں ان پر قانون لگتا ہے	A. ڈپلیٹ B. آکٹیٹ C. ٹرپلیٹ D. کوئی نہیں
354	نوبل گیسوں کا بیرونی شیل ہوتا ہے	A. ہاف فلڈ B. مکمل فلڈ C. پارشلی فلڈ D. کوئی نہیں
355	عناصر کی کیمیائی عاملیت کا انحصار ہے	A. الیکٹرانی جوڑے پر B. غیر الیکٹرانی جوڑے پر C. الیکٹرانی جوڑے پر D. بیرونی مدار پر
356	جس نے آکٹیٹ رول پیش کیا	A. کوسل B. لیوس C. بوائل D. اے اور بی
357	کوسل اور لیوس نے جب آکٹیٹ رول پیش کیا	A. 1916ء B. 1919ء C. 1917ء D. 1918ء
358	وہ قوت جو دو ایٹموں کو جوڑ کر رکھتی ہےکہلاتی ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. میٹلک بانڈ
359	کیمیائی بانڈ کی اقسام ہیں	A. 4 B. 2 C. 5 D. 3
360	جو کیمیائی بانڈ کی قسم ہے	A. کوویلنٹ بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ D. تمام
361	وہ بانڈ جو الیکٹرانز کے ایک ایٹم سے دوسرے ایٹم میں جانے سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. میٹلک بانڈ
362	ایٹمز الیکٹران دینے کے بعد مثبت آئن میں جاتے ہیں انہیں کہتے ہیں	A. کیٹا آئنز B. ریڈیکل C. این آئنز D. ویلنسی
363	ایٹمز الیکٹران حاصل کرنے کے بعد منفی آئن بن جاتے ہیں انہیں کہتے ہیں	A. کیٹا آئنز B. ریڈیکل C. این آئنز D. ویلنسی
364	مخالف چارج والے آئنز جس قوت کی وجہ سے جڑے رہتے ہیں	A. قوت کشش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. ہائڈروجن بانڈنگ
365	آئنی بانڈ میں مخالف چارج جس وجہ سے جڑے ہوتے ہیں	A. قوت کشش B. اتصالی قوت C. قوت دفع D. ہائڈروجن بانڈنگ
366	وہ مرکبات جن میں آئنی بانڈ ہو کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کوویلنٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
367	سوڈیم کے بیرونی شیل میں جتنے الیکٹران ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
368	[illegible]	A. 2،8،7 B. 2،8،1

368	سوڈیم کی الیکٹرونی تشکیل ہے	C. 2،8،6 D. 2،8،2
369	کلورین کی الیکٹرانی تشکیل	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2
370	کلو رائڈ آئنز جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتے ہیں	A. Ar B. Kr C. Xe D. He
371	جب ایٹم الیکٹران خارج کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
372	جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
373	میگنیشیم کی الیکٹرانی تشکیل ہے	A. 2،8،7 B. 2،8،1 C. 2،8،6 D. 2،8،2
374	میگنیشیم کے بیرونی مدار میں الیکٹرانز ہیں	A. 7 B. 1 C. 2 D. 6
375	جو چیز آئنی بانڈ پر اثر انداز نہیں ہوتی	A. آئیونائزیشن انرجی B. زیادہ الیکٹران افینٹی C. لیٹس انرجی D. ایٹمی رداس
376	وہ شے جو آئنی بانڈ کی حمایت نہیں کرتی	A. کم آئیونائزیشن B. زیادہ الیکٹران افینٹی C. زیادہ لیٹس انرجی D. ایٹمی رداس
377	وہ بانڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. مٹیلک بانڈ
378	وہ مرکبات جو کوویلنٹ بانڈ کی وجہ سے بنیں کہلاتے ہیں	A. آئنی مرکبات B. کوویلنٹ مرکبات C. اے اور بی D. کوئی نہیں
379	وہ بانڈ جوہ دوالیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
380	وہ بانڈ جو چار الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
381	وہ بانڈ جو چھ الیکٹرانز کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. سنگل کوویلنٹ بانڈ B. ڈبل کوویلنٹ بانڈ C. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ D. کوئی نہیں
382	سنگل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
383	ڈبل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
384	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کو جس سے ظاہر کرتےہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
385	ہائڈروجن بانڈ کو جس سے ظاہر کرتے ہیں	A. ≡ B. = C. - D. ....
		A. →

386	کوآرڈی نیٹ کو ویلنٹ بانڈ کو جن سے ظاہر کرتے ہیں	B. = C. - D. ....
387	وہ بانڈ جو مہیا کئے گئے ایٹموں میں سے ایک ایٹم کے الیکٹرونی جوڑے کی وجہ سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ
388	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا مہیا کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
389	وہ ایٹم جو الیکٹرانی جوڑا حاصل کرے کہلاتا ہے	A. ڈونر B. ایکسپٹر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
390	پولیرٹی کی بنیاد پر کوویلنٹ بانڈ کی اقسام ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4
391	ایک ہی قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرلرکوویلنٹ بانڈ B. پولر کوویلنٹ بانڈ C. ہائڈروجن بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ
392	نان پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
393	نان پولر کوویلنٹ میں مالیکیولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. ٹرائی اٹامک D. اے اور بی
394	مختلف قسم کے ایٹموں کے درمیان کوویلنٹ بانڈ کہلاتا ہے	A. نان پرلر کوویلنٹ بانڈ B. پولر کوویلنٹ بانڈ C. ہائڈروجن بانڈ D. کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ
395	پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
396	پولر کوویلنٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایٹم کی طرف B. زیادہ الیکٹروپوزیٹو ایٹم کی طرف C. زیادہ ایٹمی رداس والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران افیٹی والے ایٹم کی طرف
397	پولر کوویلنٹ بانڈ میں مالیکیولر ہوتے ہیں	A. ہومونیو کلیر B. ڈائی اٹامک C. ہٹر نیو کلیر D. سی اور بی
398	جب کسی دھات میں آزادانہ گھومنے والے الیکٹرانز اور اسے نیو کلیائی کے درمیان کشش کی قوت وجود میں آئے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئنی بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. میٹلک بانڈ
399	جس میں ایٹمز مٹیلک بانڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے	A. مٹیلک سولڈ B. مالیکیولر سولڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. ایمارفس سولڈ
400	الیکٹران پول تھیوری کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
401	الیکٹران پول تھیوری جس نے پیش کی	A. کوسل B. لیوس C. بوائل D. ڈریڈاورلارن
402	گیلائن کا استعمال ہے	A. قدرتی کم B. ریسن سیمی سولڈ C. ٹیکسٹائل انڈسڑی D. تمام
403	ایک پولر مالیکیول کے مثبت اور دوسرے مالیکیول کے منفی سرے کے درمیان قوت کشش کہلاتی ہے	A. ہائڈروجن بانڈنگ B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ڈسپریشن فورسز D. لندن فورسز

404	اگر ڈائی پول، ڈائی پول فورسز زیادہ ہو تو زیادہ ہو گا	A. M.P اور B.P B. تصعید اور فیوژن کی ہیٹ C. ہیٹ آف ویپورائزیشن D. تمام
405	ہائڈروجن اور بہت زیادہ الیکٹرونیگیٹیو ایٹم کے درمیان پایا جانے والا بانڈ کہلاتا ہے	A. ہائڈروجن بانڈ B. ڈائی پول، ڈائی پول فورسز C. ڈسپریشن فورسز D. لندن فورسز
406	ہائڈروجن بانڈ انرجی جس پر انحصار کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. الیکٹران افینٹی C. ایٹمی سائز D. بی اور سی
407	صابن کا صفائی کرنے کا عمل جس وجہ سےہے	A. ہائڈروجن بانڈنگ B. آئنی بانڈنگ C. کوویلنٹ بانڈنگ D. مٹیلک بانڈنگ
408	آئنی مرکبات ٹھوس حالت میں کرنٹ نہیں گزرنے دیتے کیونکہ	A. مضبوطی سے جڑے ہوتے ہیں B. ان کا M.P اور B.P کم ہوتا ہے C. ان میں کمزور بانڈ ہوتا ہے D. ان کی مخصوص جگہ ہوتی ہے
409	آئنی مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے دیتے ہیں	A. واٹر سولیوشن B. فیوزڈ سٹیٹ C. مولٹن سٹیٹ D. تمام
410	جو آئنی مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مخصوص اور سخت B. کم اڑنے کی صلاحیت C. M.P اور B.P کم D. تمام
411	جس وجہ سے دو مخالف چارجز کے درمیان قوت کشش کم سے ہو جاتی ہے	A. ڈائی الیکٹرک آف سو لیوٹ B. ڈائی الیکٹرک آف سو لیونٹ C. ڈائی الیکٹرک آف سولیوشن D. تمام
412	کیٹا آئنز اور این آئنز کے درمیان جس وجہ سے قوت کشش ہوتی ہے	A. اتصالی قوت B. کشش ثقل C. سنٹری پیٹل فورس D. سنٹر ف فیوگل فورس
413	آئنی مرکبات جن پر مشتمل ہوتے ہیں	A. دوسمتی پر B. تین سمتی پر C. ایک سمتی پر D. کوئی نہیں
414	جس کی کثافت سب سے زیادہ ہے	A. مالیکیولر سولڈ B. کوویلنٹ سولڈ C. آئنی سولڈ D. کوئی نہیں
415	وہ فورس جو کیٹا آئنز اور این آئنز کو پاس پاس لاتی ہے	A. اتصالی فورس B. کشش ثقل C. سنٹری پیٹل فورس D. سنٹری فیوگل فورس
416	آئنی مرکبات کی عمل کرنے کی بڑی وجہ ہے	A. مالیکیولز کا ٹکرانا B. آئنز کا ٹکرانا C. کیٹا آئنز اور این آئنز کا ٹکرانا D. ایٹمز کا ٹکرانا
417	جوکو ویلنٹ مرکبات کی خوبی نہیں ہے	A. مالیکیول میں مضبوط قوت B. نرم ٹھوس C. B.P اور M.P کم D. کوئی نہیں
418	کوویلنٹ بانڈ مرکبات کی کرسٹلائن فارم ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
419	وہ مالیکیول جس میں ہر ایٹم دوسرے ایٹم سے بانڈ بنا کر بڑا مالیکیول بنانے کہلاتا ہے	A. جائنٹ کا مالیکیول B. میکرو مالیکیول C. مائیکرو مالیکیول D. تہہ کا لیٹس سٹرکچر
420	ان میں سے جو بڑے مالیکیول کی مثال نہیںہے	A. ایلومینیم نائٹرائڈ B. ڈائمنڈ C. سلیکان کا بانڈ D. سوڈیم کلورائڈ
421	وہ کوویلنٹ مرکبات جو مختلف تہوں پر مشتمل ہوں کہلاتے ہیں	A. جائنٹ مالیکیول B. میکرو مالیکیول C. مائکرو مالیکیول

		D. تہہ کا لیٹس سٹرکچر
422	پولر مرکب کی خوبی ہے	A. خاص کوویلنٹ B. خالص آئیونک C. مٹیلک D. آئیونک اور خالص کے درمیان
423	نان پولر مرکب جس حالت میں نان کنڈکٹر ہوتے ہیں	A. پگھلی ہوئی حالت B. ٹھوس حالت C. ایکوس سٹیٹ D. تمام
424	درجہ حرارت کے بڑھنے سے کنڈیکٹوٹی ہوتی ہے	A. کم B. مستقل C. زیادہ D. پہلے زیادہ پھر کم
425	نوبل گیسوں کی ویلنسی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
426	ایسے عناصر جس کے بیرونی مدار میں سات الیکٹران ہو بناتے ہیں	A. مثبت آئن B. منفی آئن C. منفی اور مثبت آئن D. نیوٹرل رہتے ہیں
427	ڈبل بانڈ میں جتنے الیکٹرانز کا اشتراک ہوتا ہے	A. ایک الیکٹران کا B. دو الیکٹران کا C. تین الیکٹران کا D. دو الیکٹرانی جوڑے کا
428	آئیونک سولڈ کی خصوصیات ہیں	A. کم میلٹنگ پوائنٹ B. ٹھوس حالت میں اچھا موصل C. ہائی ویر پریشر D. پولر سولڈ میں حل پذیری
429	میگنیشیم دو الیکٹران خارج کرنے کے بعد جس کی الیکٹرانی تشکیل حاصل کرتا ہے	A. Ne B. Kr C. Ex D. He
430	مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟	A. 100 گنا B. 1000 گنا C. 10،000 گنا D. 10،0000 گنا
431	فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈائنامک ایکوی لبریم میں ہوتے ہیں ؟	A. گیس اور ٹھوس B. مائع اور گیس C. مائع اور ٹھوس D. یہ تمام
432	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے ؟	A. روٹیشنل موشن B. وائبریشنل موشن C. ٹرانسلیشنل موشن D. ٹرانسلیشنل اور وائبریشنل
433	ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے	A. ربڑ B. پلاسٹک C. شیشہ D. گلوکوز
434	ایویپورشین میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے	A. بہت کم انرجی B. درمیانی انرجی C. بہت زیادہ انرجی D. ان میں سے کوئی نہیں
435	ان میں کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژن کرتی ہے ؟	A. ہائڈروجن B. ہیلیم C. کلورین D. فلورین
436	ان میں سے کون سی چیز بوائلنگ پوائنٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی ؟	A. انٹر مالیکیولز فورسز B. بیرونی پریشر C. مائع کی فطرت D. مائع کا ابتدائی ٹمپریچر
437	گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے جب :	A. ٹمپریچر بڑھتا ہے B. پریشر بڑھتا ہے C. والیوم کو کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے D. ان میں سے کوئی نہیں
438	مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے ؟	A. پریشر میں اضافے سے B. ٹمپریچر میں اضافے سے C. انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے D. مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے
439	مادہ کی حالتیں ہیں ؟	A. دو B. تین

[illegible]	[illegible] ہیں ؟	C. چار D. پانچ
440	موم ایک ....مرکب ہے	A. آرگینک B. ان آرگینک C. تیزابی D. اساسی
441	ٹھوس کے ذرات کے درمیان جس قسم کی حرکات پائی جاتی ہیں	A. سیدھی B. رینڈم C. وائبریٹری D. تمام
442	درجہ حرارت بڑھنے سے بڑھ جاتی ہے	A. پوٹینشل انرجی B. کائی نیٹک انرجی C. ایلاسٹک انرجی D. ونڈوانرجی
443	خوشبو کے پھیلنے کا عمل ہے	A. تراوش B. نفوذ C. فیوژن D. ان میں سے کوئی نہیں
444	نفوذ کا قانون کس نے پیش کیا ؟	A. کیلون B. گراہم C. بوائلز D. چارلس
445	میتھین کا مالیکیولرماس ہے	A. 13 B. 14 C. 15 D. 16
446	آئسوتھرم کا مطلب ہے	A. ایک جیسا پریشر B. ایک جیسا والیوم C. ایک جیسا ٹمپریچر D. ان میں سے کوئی نہیں
447	کیلون سکیل کس نے دریافت کیا	A. بوائلز B. چارلس کیلون C. لارڈ کیلون D. کوئی بھی نہیں
448	عمل تبخیر خصوصیت ہے	A. گیس کی B. پلازمہ کی C. مائع کی D. ٹھوس کی
449	عمل تبخیر سے پیدا ہوتی ہے	A. گرمی B. مرطوبیت C. ٹھنڈک D. کوئی بھی نہیں
450	ٹمپریچر بڑھنے سے بڑھتا ہے	A. ایٹموسفیر پریشر B. ویپر پریشر C. K.E D. بی اور سی
451	حرارت کی وجہ سے ذرات میں فاصلہ	A. کم ہو جاتا ہے B. بڑھ جاتا ہے C. کوئی فرق نہیں پڑھتا D. تھوڑا سا فاصلہ بڑھتا ہے
452	مادے کی طبعی حالتیں ہیں	A. 5 B. 3 C. 2 D. 4
453	مادے کی وہ حالت جس کی مخصوص شکل اور حجم ہو ہوتی ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
454	مادے کی وہ حالت جس کی نہ شکل اور نہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
455	مادے کی وہ حالت جس کی شکل نا مخصوص جبکہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
456	جس کو آسانی سے دبا دیا جا سکتا ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
		A. مائع

457	جس میں‌صرف وابریشنل فورس ہوتی ہے	B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
458	موم بتی کے جلنے میں ٹھوس ہے	A. بمبز B. CO_2 C. ہائڈروکاربنز D. O_2
459	مختلف گیسوں کا ٹکراؤ اور موشن سے مل کریک جان آمیزہ بنانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراوش C. M.P D. B.P
460	گیسوں‌کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف جانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراوش C. M.P D. B.P
461	نفوذ کا عمل جس میں ہوتا ہے	A. مائع B. ٹھوس C. گیس D. اے اور سی
462	خوشبو کا پھیلنا جس عمل کا نتیجہ ہے	A. نفوذ B. تراوش C. ٹکراؤ D. مالیکیولرز کا ملنا
463	نفوذ کی شرح کا انحصار جس پر ہے	A. ایٹمی نمبر B. گرام ایٹمی ماس C. ایٹمی ماس D. گرام مالیکیول ماس
464	گیس کے نفوذ کی رفتار سے اس کے مولر ماس کے جذر کے معکوس متناسب ہے یہ کس کا قانون ہے	A. گراہم B. بوائل C. ایووگیڈرو D. چارلس
465	گیس کے مالیکیولز کا چھوٹے سے سوراخ سے ایک ایک کر نکلنا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراوش C. ٹکراؤ D. مالیکیولز کا ملنا
466	ایک چھوٹے سے سوراخ سے مالیکیولز ایک ایک کر کے نکلیں تو عمل ہو گا	A. نفوذ B. تراوش C. ٹکراؤ D. مالیکیولز کا ملنا
467	گیس کا والیوم جس کا والیوم ہوتا ہے	A. برتن B. مالیکیولز C. اےاور بی D. ایٹمز
468	گیس کے والیوم کا انحصار جس چیز پر ہے	A. مقدار B. درجہ حرارت C. دباؤ D. تمام
469	حجم کو ظاہر کرتے ہیں	A. لیڑ B. کیوبک سینٹی میٹر C. ملی میٹر D. تماد
470	اکائی رقبہ پر لگائی گئی قوت کہلاتی ہے	A. والیوم B. دباؤ C. مولز D. درجہ حرارت
471	دباؤ کی اکائی ہے	A. پاسکل B. نیوٹن C. فیراڈے D. مول
472	گیس کے بنیادی ذرات ہیں	A. ایٹمز B. آئنز C. مالیکیولز D. اے اور سی
473	جب دباؤ ڈالا جائے تو	A. تو گیس کے مالیکیولز قریب قریب آجاتے ہیں B. اس کا حجم ہو جاتاہے C. خالی جگہوں کی وجہ سے مالیکیولز پاس آجاتے ہیں D. تماد
474	سوفٹ ڈرنکس میں گیس حل کی جاتی ہے	A. کم دباؤ پر B. زیادہ دباؤ پر C. کم درجہ حرارت پر D.

		D. زیادہ درجہ حرارت پر
475	سوفٹ ڈرنکس میں اگر بوتل کو ٹھنڈا رکھا جائے تو	A. گیس کی حل پذیری بڑھ جاتی ہے B. آزاد ہونے کی صلاحیت بڑھ جاتی ہے C. کم درجہ حرارت زیادہ ہو جاتی ہے D. اے اور بی
476	ماس اور والیوم کی نسبت کہلاتی ہے	A. ڈینسٹی B. درجہ حرارت C. دباؤ D. مولوں کی تعداد
477	بوائل نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1760 B. 1660 C. 1860 D. 1960
478	مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر بالعکس متناسب ہوتے ہیں . یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگیڈرو D. گراہم
479	مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر کا حاصل ضرب بھی مستقل ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگیڈرو D. گراہم
480	زیادہ اونچائی پر فضا میں آکسیجن کی مقدار ہوتی ہے	A. کم B. زیادہ C. مستقل D. کوئی نہیں
481	کیلون سکیل سب سے پہلے جس نے تجویز کیا	A. چارلس B. بوائل C. ایوگیڈرو D. کیلون
482	مستقل پریشر پر والیوم اور درجہ حرارت ایک دوسرے کے راست متناسب ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگیڈرو D. گراہم
483	گرم ہوا والے غبارے کس کے قانون کی مثال ہیں	A. چارلس B. بوائل C. ایووگیڈرو D. گراہم
484	کوہسو فورسز جس کی نیچر کے ساتھ تبدیل ہوتی ہیں	A. گیس B. ٹھوس C. پلازما D. مائع
485	مائع کی سطح سے مالیکیولز کا خود بخود آزاد ہونا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. M.P C. B.P D. F.P
486	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
487	مالیکیولز کا ویپر حالت سے واپس مائع میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. B.P D. F.P
488	توزن کی حالت میں مائع کے بخارات کا مائع کی سطح پر دباؤ ڈالنا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. دباؤ D. ویپر پریشر
489	شروع میں عمل تبخیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. دباؤ D. ویپر پریشر
490	مائع کی سطح پر جتنی مالیکیولز زیادہ ہونگے کنڈن سیشن کی شرح اتنی ہو گی	A. زیادہ B. کم C. مستقل D. کوئی نہیں
491	جب دو مختلف عمل بالکل ایک شرح سے چلیں تو سسٹم جس حالت میں ہو گا	A. توازن B. کیمیائی توازن C. ڈائنامک توازن D. سٹیٹک توازن
492		A. درجہ حرارت B. دباؤ

492	ویپر پریسر جس کے بڑھانے سے بڑھتا ہے	C. والیوم D. مولوں کی تعداد
493	وہ درجہ حرارت جس پر مائع اُبلنا شروع ہو جائے کہلاتا ہے	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. B.P D. F.P
494	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس اور مائع ایک ساتھ ہواسے کہتے ہیں	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. B.P D. F.P
495	مائعات کے درجہ حرارت کے کم ہونے کی وجہ سے	A. فریزنگ B. کولنگ C. بوائلنگ D. میلٹنگ
496	برتن میں سیاہی کے ایک قطرے کا پھیل جانا جس کی مثال ہے	A. نفوذ B. تراوش C. فریزنگ D. تمام
497	خاص حالت میں مائعات کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف بہنا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراوش C. فریزنگ D. تمام
498	مائعات کا بہنا انحصار کرتا ہے	A. انٹر مالیکیولر فورسز پر B. درجہ حرارت پر C. دباؤ پر D. تمام
499	مائعات ایک برتن سے دوسرے برتن میں جس وجہ سے انڈیلے جاتے ہیں	A. نفوذ B. مالیکیولز کا حرکت کرنا C. فریزنگ D. انٹر مالیکیولر فورسز
500	مائعات کی ڈینسٹی جس چیز کے بارے میں بتاتی ہے	A. مادے کا بھاری پن B. مادے کا گاڑھا پن C. M.P D. انٹر مالیکیولر فورسز
501	مائعات کی ڈینسٹی ٹھوس سے جس وجہ سے کم ہوتی ہے	A. انٹر مالیکیولر فورسز B. درجہ حرارت C. M.P D. والیوم
502	مٹی کا تیل جس وجہ سے پانی کے اوپر تیرتا ہے	A. تراوش B. کم ڈینسٹی C. زیادہ F.P D. کم درجہ حرارت
503	ٹھوس میں ایک خاص ترتیب جس وجہ سے ہوتی ہے	A. لیٹس B. کرسٹل لیٹس C. اے اور بی D. کوئی نہیں
504	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس مائع میں تبدیل ہو جائے کا کہلاتا ہے	A. تبخیر B. M.P C. B.P D. F.P
505	جس میں نفوذ سب سے کم ہوتا ہے	A. ٹھوس B. مائع C. گیس D. پلازما
506	وہ ٹھوس جس میں ایٹمز، آئن، مالیکیول خاص ترتیب سے نہیں جڑے.	A. امارفس سولڈ B. کرسٹلائن سولڈ C. مالیکیولر سولڈ D. سپر کولڈ مائعات
507	گلاس امارفس سولڈ ہےجس کا دوسرا نام ہے	A. آئیونک سولڈ B. کرسٹلائن سولڈ C. مالیکیولر فورس D. سپر کولڈ مائع
508	امارفس سولڈ جس پر نہیں پگھلتے.	A. مخصوص درجہ حرارت B. مخصوص پریشر C. مخصوص والیوم D. مولوں کی تعداد
509	امارفس جس زبان کا لفظ ہے	A. لاطینی B. یونانی C. برٹش D. کوئی نہیں
		A. درجہ حرارت

510	امارفس کا مطلب ہے	A. [illegible] B. شکل C. والیوم D. بغیر شکل کے
511	پلاسٹک ، گلاس، ربڑ جس کی مثالیں ہیں	A. امارفس سولڈ B. کرسٹلائن سولڈ C. مالیکیولر سولڈ D. آئیونک سولڈ
512	وہ ٹھوس جس میں ایٹمز، آئن یا مالیکیول مخصوص ترتیب میں جڑے ہوتے ہیں کہلاتے ہیں	A. امارفس سولڈ B. کرسٹلائن سولڈ C. مالیکیولر سولڈ D. آئیونک سولڈ
513	جب کوئی عنصر مختلف حالتوں میں پایا جائے جن کے طبعی خواص مختلف لیکن کیمیائی خواص ایک جیسے ہوں، اسے کہتے ہیں	A. بہروپیت B. بہروپی اشکال C. مالیکیولر سولڈ D. آئیونک سولڈ
514	عنصر کی شکلیں جن کے طبعی خواص مختلف جبکہ کیمیائی ایک جیسے ہوں کہلاتے ہیں	A. بہروپیت B. بہروپی اشکال C. مالیکیولر سولڈ D. آئیونک سولڈ
515	دوری جدول کا جو گروپ بہروپی اشکال رکھتا ہے	A. 17 B. 16 C. 18 D. 13
516	آکسیجن کی بہروپی اشکال ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 5
517	سلفر کی بہروپی اشکال جس کی مختلف کرسٹلائن شکلیں ہیں	A. ایک جیسے عناصر کی B. مختلف عناصر کی C. اے اور بی D. کوئی بھی نہیں
518	سلفر کی کرسٹلائن فارم ہے	A. رومبک سلفر B. مونوکلینک سلفر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
519	رومبک سلفر کی کرسٹل کس طرح کی ہوتی ہیں	A. ڈائمنڈ کی طرح کی B. نیڈل کی طرح کی C. ٹیٹرا ہیڈرل D. بیگزا گونل
520	مونوکلونک سلفر کی کرسٹل جس طرح کی ہوتی ہیں	A. ڈائمنڈ کی طرح کی B. نیڈل کی طرح کی C. ٹیٹرا ہیڈرل D. بیگز گونل
521	جو کاربن کی کرسٹلائن فارم نہیں ہے	A. ڈائمنڈ B. گریفائٹ C. چارکول D. کوئلہ
522	ڈائمنڈ اور گریفائٹ جس کی کرسٹلائن فارم ہے	A. آکسیجن B. کاربن C. سلفر D. کلورین
523	انرجی کی بنیاد پر گریفائٹ جس سے زیادہ قیام پذیر ہے	A. ڈائمنڈ B. بکی بالز C. کلورین D. سوڈیم
524	ڈائمنڈ میں کاربن ایٹم جتنے مزید کاربن ایٹمز سے کویلنٹ بانڈ سے جڑا ہوتا ہے	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
525	ڈائمنڈ جہاں پایا جاتا ہے	A. ساؤتھ افریقہ B. کانگو اور بیلجیم C. گانا اور انگلینڈ D. تمام
526	پلا مصنوعی ہیرا کس نے بنایا	A. میسن B. ایووگیڈرو C. بوائل D. چارلس
527	پہلا مصنوعی ہیرا جب دریافت ہوا	A. 1993 B. 1893 C. 1961 D. 1963

528	گریفائٹ میں ہر کاربن جتنے کاربن ایٹم سے دوسروں سے ملا ہوتا ہے	A. 3 B. 4 C. 5 D. 6
529	جو چیز گریفائٹ کو کنڈکٹر بناتی ہے	A. کم مضبوط الیکٹران B. کم B.P C. زیادہ درجہ حرارت D. زیادہ B.P
530	بکی بال کب دریافت ہوا.	A. 1993 B. 1980 C. 1961 D. 1880
531	جس کا قانون والیوم اور پریشر کے درمیان تعلق ظاہر کرتا ہے	A. ڈالٹن B. چارلس C. گراہم D. بوائل
532	شروع میں عمل تبخیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے	A. تبخیر B. کنڈن سیشن C. دباؤ D. ویپر پریشر
533	کاربن کی بیرونی اشکال کو جتنے حصوں میں تقسیم کیاجاتا ہے	A. 3 B. 2 C. 4 D. 5
534	اگر سولیوٹ، سولیوٹ فورسز، سولیوٹ، سولوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ.	A. بلاتا مل حل ہو جاتا ہے B. حل نہیں ہوتا C. آہستہ سے حل ہوتا ہے D. حل ہوتا ہے اور رسوب (Precipitates) بنتے ہیں
535	دو یا دو سے زیادہ اشیا کا یک جان آمیزہ کہلاتا ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
536	جس کی طرح محلول کی طبعی حالت ایک جیسی ہوتی ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
537	پانی ایک نمک کے محلول میں نمک جس کی مثال ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
538	پانی اور نمک کے محلول میں پانی جس کی مثال ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
539	محلول میں جو شے کم ہو کہلاتی ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
540	محلول میں جو شے زیادہ ہو کہلاتی ہے	A. محلول B. محلل C. منحل D. غیر سیر شدہ محلول
541	اگر کسی محلول میں محلل کی مقدار منحل سے کم ہو تو وہ محلول کہلاتا ہے	A. ڈائیلوٹ محلول B. مرتکز محلول C. رئیل سلوشن D. ٹرو سلوشن
542	اگرکسی محلول میں محلل کی مقدار منحل سے زیادہ ہو تو محلول کہلاتا ہے	A. ڈائیلوٹ محلول B. مرتکز محلول C. رئیل سلوشن D. ٹرو سلوشن
543	کسی محلول میں محلل کے مقابلے میں منحل کی مقدار بہت کم حل کی گئی ہو تو وہ محلول کہلائے گا.	A. ڈائیلوٹ سلوشن B. مرتکز سلوشن C. سیر شدہ محلول D. غیر سیر شدہ محلول
544	جب محلل منحل کی مزید مقدار کو حل نہیں کر سکتا بلکہ نیچے بیٹھنا شروع ہو جاتا ہے تو کہلاتا ہے	A. ٹرو سلوشن B. رئیل سلوشن C. غیر سیر شدہ محلول D. سیر شدہ محلول
545	ہم سچو ریٹڈ محلول نہیں تیار کر سکتے جب دونوں ہوں	A. مائعات B. ٹھوس C. گیسیں

		D. کوئی نہیں
546	چینی، نمک اور دوسرے نمکیات جن کی مثالیں ہیں	A. منحل B. محلل C. محلول D. کوئی نہیں
547	جتنی قسم کے محلول تیار کئے جا سکتے ہیں	A. 8 B. 9 C. 7 D. 6
548	گیسیں رکھتی ہیں	A. کم B.P B. کمزور اینٹر مالیکیولر فورسز C. پانی ناحل پذیر D. تمام
549	مائع میں گیس کی حل پذیری کا انحصار ہے	A. منحل منحل فورسز پر B. منحل، محلل فورسز پر C. اے اور بی D. محلل محلل فورسز پر
550	ہوا جتنی گیسوں پر مشتمل ہے	A. 18 B. 15 C. 16 D. 17
551	بھرت مثال ہے	A. ٹھوس ٹھوس محلول کا B. مائع مائع محلول کی C. گیس گیس محلول کی D. مائع گیس محلول کی
552	ارتکاز جس چیز کی مقدار پر انحصار نہیں کرتا	A. آمیزہ B. محلول C. مرکب D. عنصر
553	محلول میں نسبت کے دونوں حصے جس میں دئیے جاتے ہیں	A. ماس B. والیوم C. مول D. تمام
554	منحل اور مول کی فیصد مقدار کتنے طریقوں سے ظاہر کی جاتی ہے	A. 4 B. 5 C. 6 D. 7
555	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
556	بلحاظ والیوم محلول کے 100 حصوں میں منحل کا ماس کہلاتا ہے	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
557	بلحاظ ماس، محلول کے 100 حصوں میں منحل کا والیوم کہلاتا ہے	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
558	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
559	اکائی حجم کی ماس کو کہتے ہیں	A. مولیرٹی B. مولیلٹی C. ڈینسٹی D. مولر ماس
560	کسی منحل کی گرامز میں وہ مقدار جو مخصوص درجہ حرارت پر 100 گرام محلل میں حل ہو کر سیر شدہ بنانے کے لئے درکار ہو کہلاتی ہے	A. مولیرٹی B. مولیلٹی C. ڈائلوشن آف محلول D. حل پذیری
561	نان پولر کا نان پولر میں حل ہونا کہلاتا ہے	A. لائیک کا لائیک میں ہونا B. لائیک کا ان لائیک میں حل ہونا C. اےاور بی D. ان لائیک کا لائیک حل ہونا
562	بانڈ لینتھ اور چارج کا حاصل ضرب ہوتا ہے	A. مولیرٹی B. ڈائی پول مومنٹ C. مولیلٹی D. کوئی نہیں
		A. 1854 B. 1851

563	تھامس گراہم نے جب سسپنشن کا نظریہ پیش کیا	C. 1853 D. 1852
564	ایسا محلول جو پرچامنٹ ممبرین سے گزر جائے کہلاتا ہے	A. ٹروسلوشن B. رئیل سلوشن C. کولائڈل سلوشن D. ٹریڈ سلوشن
565	وہ شے جو ٹروسلوشن بنائے کہلاتا ہے	A. ٹروسلوشن B. رئیل سلوشن C. کرسٹلائیڈ D. سولز
566	وہ محلول جو پرچامنٹ ممبرین سے گزر جائے کہلاتا ہے	A. کولائڈل سولیوشن B. سولز C. کرسٹلائڈ D. اےاور بی
567	وہ شے جو کولائڈل محلول بنائے کہلاتی ہے	A. کولائڈل سولیوشن B. سولز C. کرسٹلائڈ D. اے اور بی
568	دودھ-ربڑ، ٹسٹ اور دھند جس کی مثالیں ہیں	A. کولائڈل سولیوشن B. سولز C. کرسٹلائڈ D. اے اور بی
569	ناحل پذیر شے کے ذرات کا پانی میں معلق ہونا کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. محلول C. کولائڈل محلول D. ٹریڈ محلول
570	مٹی، چکنی مٹی کے ذرات اور ریت جس کی مثالیں ہیں	A. سسپنشن B. ایملشن C. کولائڈل محلول D. ٹریڈ محلول
571	ایک مائع کا دوسرے مائع میں معلق ہونا کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. ایملشن C. کولائڈل محلول D. ٹریڈ محلول
572	کولائڈل سولیوشن کہلاتا ہے	A. سسپنشن B. ٹروسلیوشن C. سول D. سیر شدہ محلول
573	بلحاظ والیوم محلول کے 100 حصوں میں منحل کا ماس کہلاتا ہے	A. ماس ماس فیصد B. ماس والیوم فیصد C. والیوم ماس فیصد D. والیوم والیوم فیصد
574	ازخود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے ؟	A. الیکٹرلیٹک سیل B. گیلوانک سیل C. نیلسن سیل D. ڈونر سیل
575	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے ؟	A. ریڈاکس B. اساس-تیزاب کاری ایکشن C. نیوٹرلائزیشن D. تحلیل
576	درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرلیٹک سیل نہیں ؟	A. ڈاونز سیل B. گیلوانک سیل C. نیلسن سیل D. دونوں اے اور سی
577	درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے ؟	A. شوگر کا سلوشن B. سلفیورک ایسڈ کا سلوشن C. چونے کا سلوشن D. سوڈیم کلورائڈ کا سلوشن
578	کروژن کی سب سے عام مثال کون سی ہے ؟	A. کیمیکل توڑپھوڑ B. لوہے کو زنگ لگنا C. ایلومینیم کو زنگ لگنا D. ٹن کو زنگ لگنا
579	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا ؟	A. ہائڈروجن کی آکسائیڈ ہو گئی ہے B. آکسیجن کی ریڈکشن ہو گئی ہے C. آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے D. ہائڈروجن آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے
580	کیمیا وہ شاخ جس نے الیکٹریکل انرجی کو کیمیکل انرجی اور کیمیکل انرجی کو الیکٹریکل انرجی میں تبدیل کیا جاتا ہے کہلاتی ہے	A. الیکٹروکیمسٹری B. تھرموکیمسٹری C. فزیکل کیمسٹری D. انڈسٹریل کیمسٹری

581	وہ عمل جس میں آکسیجن جمع ہو کہلاتی ہے	A. آکسیڈیشن B. ریڈکشن C. ریڈوکس D. بتاؤ
582	ہائڈروجن کا نکلنا کہلاتا ہے	A. آکسیڈیشن B. ریڈکشن C. ریڈوکس D. بتاؤ
583	ہائڈروجن کا داخل ہونا کہلاتا ہے	A. آکسیڈیشن B. ریڈکشن C. ریڈوکس D. بتاؤ
584	کسی مالیکیول یا آئن میں کسی ایٹم پر موجود ظاہر چارج کہلاتا ہے	A. آکسیڈیشن نمبر B. آکسیڈیشن سٹیٹ C. آکسیڈائزنگ ایجنٹ D. اے اور بی
585	آکسیڈیشن نمبر ہمیشہ لکھا جاتا ہے	A. علامت کے اوپر B. علامت کے نیچے C. علامت دائیں طرف D. علامت بائیں طرف
586	آکسیڈیشن نمبر کی بنیاد ہوتی ہے	A. برقی مثبت کا فرق B. الیکٹران افینٹی کا فرق C. ایٹمی رداس کا فرق D. برقی منفیت کا فرق
587	زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایمٹز کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مثبت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
588	کم الیکٹرونیگیٹو ایٹمز کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مثبت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
589	آزاد حالت میں عناصر کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے	A. مثبت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
590	ہائڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. اے اور بی
591	آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. 2-
592	پرآکسائیڈ میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے	A. 1+ B. 1- C. 3+ D. 2-
593	آکسیڈیشن نمبر کا بڑھنا کہلاتا ہے	A. آکسیڈیشن B. ریڈکشن C. ریڈوکس D. بتاؤ
594	آکسیڈیشن نمبر کا کم ہونا کہلاتا ہے	A. آکسیڈیشن B. ریڈکشن C. ریڈوکس D. بتاؤ
595	وہ شے جو دوسری چیزوں کی آکسیڈیشن کرے کہلاتی ہے	A. آکسڈائزنگ ایجنٹ B. ریڈیوسنگ ایجنٹ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
596	وہ شے جو آکسیجن مہیا کرے ہائڈروجن کو نکالے کہلاتا ہے	A. آکسڈائزنگ ایجنٹ B. ریڈیوسنگ ایجنٹ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
597	وہ شے جو دوسری چیزوں کی ریڈکشن کرے کہلاتا ہے	A. آکسڈائزنگ ایجنٹ B. ریڈیوسنگ ایجنٹ C. اے اور بی D. کوئی نہیں
598	[illegible]	A. آکسڈائزنگ ایجنٹ B. ریڈیوسنگ ایجنٹ

598 وہ شے جو ہائیڈروجن مہیا کر کے آکسیجن کو نکالے کہلاتی ہے

C. اے اور بی
D. کوئی نہیں

599 آکسیڈائزنگ ایجنٹ دوسروں کو آکسیڈائز کرکے خود ہوتا ہے

A. آکسیڈائز
B. ریڈیوس
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں

600 ریڈیوسنگ ایجنٹ دوسروں کو ریڈیوس کر کے خود ہوتا ہے

A. آکسڈائزنگ ایجنٹ
B. ریڈیوسنگ ایجنٹ
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں

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

A. آکسیڈیشن ری ایکشن
B. ریڈکشن ری ایکشن
C. ریڈوکس ری ایکشن
D. ہٹاؤری ایکشن

602 وہ کیمیائی عمل جس میں الیکٹران نکلتے ہیں کہلاتا ہے

A. آکسیڈیشن ری ایکشن
B. ریڈکشن ری ایکشن
C. ریڈوکس ری ایکشن
D. ہٹاوری ایکشن

603 جو سپیشیز آکسیڈائز ہو جائے بن جاتی ہے

A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اے اور بی
D. نیوٹرل

604 کیمیائی عمل جس میں الیکٹران جذب ہوں کہلاتا ہے

A. آکسیڈیشن ری ایکشن
B. ریڈکشن ری ایکشن
C. ریڈوکس ری ایکشن
D. ہٹاؤری ایکشن

605 جوسپیشیز ریڈیوس ہوں کہلاتی ہے

A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اے اور بی
D. نیوٹرل

606 ریڈوس ری ایکشن جس میں استعمال ہوتے ہیں

A. کیلکولیٹرز، فلیش لائٹس
B. بیٹریاں
C. میٹا بولزم
D. تمام

607 وہ ری ایکشن جن میں آکسیڈیشن اور ریڈکشن خود بخود ہو کہلاتا ہے

A. آکسیڈیشن
B. ریڈکشن
C. ریڈوکس
D. ہٹاؤ

608 وہ سیل جس میں الیکٹروز الیکٹرولائٹ میں ڈوبے 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. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹائک یا گیلوانک سیل
D. لیڈ سٹوریج بیٹری

609 الیکٹروکیمیکل سیل کی اقسام ہیں

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

610 ایسا سیل جیس میں الیکٹرک کرنٹ کی مدد سے ایک کیمیائی تعامل وقوع پذیر کروایا جاتا ہے.کہلاتا ہے

A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹائک یا گیلوانک سیل
D. لیڈ سٹورج بیٹری

611 ڈاؤن سیل اور نیلسن سیل جس کی مثالیں ہیں

A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹائک یا گیلوانک سیل
D. لیڈ سٹورج بیٹری

612 ایسا سیل جس میں کیمیائی تعامل کے ذریعے الیکٹرک کرنٹ پیدا کیا جائے کہلاتا ہے

A. الیکٹروکیمیکل سیل
B. الیکٹرولیٹک سیل
C. وولٹائک یا گیلوانک سیل
D. لیڈ سٹورج بیٹری

613 وہ شے جس کی پگھلی ہوئی حالت سے کرنٹ گزر جائے کہلاتی ہے

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

614 وہ محلول جن میں سے کرنٹ گزرے کہلاتے ہیں

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

615 ایسے الیکٹرولائٹس جو بہت اچھے موصل ہول کہلاتے ہیں

A. الیکٹرولائٹ
B. سٹرونگ الیکٹرولائٹ
C. کنڈکٹر
D. ویک الیکٹرولائٹ

A. الیکٹرولائٹ

616	ایسے الیکٹرولائٹس ہے جو اچھے موصل نہیں ہوتے کہلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. سٹرونگ الیکٹرولائٹ C. کنڈکٹر D. ویک الیکٹرولائٹ
617	الیکٹرولائٹک سیل جس میں الیکٹرونز نکلیں کہلاتا ہے	A. منفی چارج B. مثبت چارج C. تمام D. نیوٹرل
618	الیکٹرولائٹک سیل جس سے الیکٹران جمع ہوں کہلاتا ہے	A. منفی چارج B. مثبت چارج C. تمام D. نیوٹرل
619	کرنٹ گزرنے سے مثبت چارج جس طرف جاتے ہیں	A. کیتھوڈ B. اینوڈ C. گریفائٹ D. آئرن
620	کرنٹ گزرنے سے منفی چارج رائے آننز جس طرف جاتے ہیں	A. کیتھوڈ B. اینوڈ C. گریفائٹ D. آئرن
621	الیکٹرولائٹک سیل میں، الیکٹرولائٹک محلول کے زریعے آننز کا حرکت کرنا کہلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹک کنڈکشن B. میوچل انڈکشن C. سلف انڈکشن D. الیکٹرولائٹ انڈکشن
622	الیکٹرولاسٹک کنڈکشن جس سیل میں ہوتی ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹ سیل C. وولٹک یا گیوانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
623	الیکٹرولائٹک کنڈکشن الیکٹرولائسز سیل میں ہوتی ہےیہ مظہر کہلاتا ہے	A. الیکٹرولاسٹس B. ہائڈرولاسز C. آئیونائزیشن D. آئسوٹوپی
624	وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے مثبت سرے سے جڑا ہو کہلاتا ہے	A. کیتھوڈ B. گریفائٹ C. اینوڈ D. کاپر
625	وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے منفی سرے سے جڑا ہو کہلاتا ہے	A. کیتھوڈ B. گریفائٹ C. اینوڈ D. کاپر
626	الیکٹرولاسسز جس کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے	A. Na+Mg B. Al+NaOH C. Cl+F D. تمام
627	گیلوانک سیل کہلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹک سیل C. وولٹک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
628	نیلسن سیل کی شکل جس طرح کی ہوتی ہے	A. U B. L C. N D. M
629	زنگ لگنا جو عمل ہے	A. ریڈکشن B. آکسیڈیشن C. ریڈوکس D. کوئی نہیں
630	زنگ جس کو نقصان دے سکتا ہے	A. آئرن B. کاپر C. سلور D. تمام
631	جو چیز زنگ لگنے میں مدد دیتی ہے	A. ہائڈروآکسائڈ B. کثافتیں C. CO2 D. تمام
632	جو طریقہ زنگ سے نہیں بچاتا	A. بیریئر پروڈکشن B. الیکٹروپلیٹنگ C. آئیونائزیشن D. سلور آکسائڈ سے کوٹ کرنا
633	الیکٹروپلیٹنگ کا مقصد ہے	A. بچانا B. سجانا C. مضبوط بنانا D. تمام

634	الیکٹرولائسز ٹینک جس سے بنا ہوتا ہے	A. خالص دھاتیں B. آئرن بجری C. Al D. کاپر یا اینٹیں
635	آکسیڈیشن جس پر ہوتی ہے	A. اینوڈ B. کیتھوڈ C. دونوں D. کوئی نہیں
636	الیکٹریکل کرنٹ کے ذریعے ایک دھات پر دوسری دھات چڑھانا کہلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹک ریفائنگ B. الیکٹرولائٹک پیوری فیکیشن C. الیکٹروپلیٹنگ D. تمام
637	خالص الکلی میٹلز کو چاقو سے کاٹا جا سکتا ہے مگر آئرن کو نہیں ، اس کی وجہ	A. طاقتور مٹیلک بانڈنگ B. کمزور مٹیلک بانڈنگ C. نان مٹیلک بانڈنگ D. معتدل مٹیلک بانڈنگ
638	درج ذیل میں سے کونسی نان میٹل چمکدار ہے ؟	A. سلفر B. فاسفورس C. آیوڈین D. کاربن
639	کیمیائی عاملیت کا انحصار اس پر ہے کہ	A. الیکٹران خارج کرنا B. الیکٹران جزب کرنا C. الیکٹران خارج اور جذب کرنا D. پہلے خارج پر جذب کرنا
640	دھاتوں کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہے	A. مثبت B. منفی C. نیوٹرل D. تمام
641	غیر دھاتوں کی آکسیڈیشن سٹیٹ ہے	A. مثبت B. منفی C. نیوٹرل D. تمام
642	وہ دھات جو آسانی سے آکسیڈائز ہوتی ہے	A. Na B. pt C. Li D. تمام
643	جو دھاتی آسانی سے آکسیڈائز نہیں ہوتی	A. Na B. pt C. Li D. تمام
644	کیمیائی عاملیت کا مطلب ہے کہ دھات	A. الیکٹران خارج کرنا B. الیکٹران جذب کرنا C. الیکٹران کا اشتراک کرنا D. کیمیائی تعامل کرنا
645	دوری جدول میں عناصر تقسیم کئے گئے ہیں	A. غیر دھاتیں B. دھاتیں C. میٹلائڈز D. تمام
646	ٹرانزیشن عناصر کہلاتے ہیں	A. موصل B. غیر دھاتیں C. موٹلائڈز D. دھاتیں
647	تمام دھاتیں چمدار ہیں سوائے	A. Na B. Hg C. Mg D. Li
648	کسی عنصر کی الیکٹران خارج کر مثبت آئن بنانے کی صلاحیت کہلاتی ہے	A. الیکٹروپوزیٹو کیریکٹر B. کیمیائی تعامل C. الیکٹرونیگیٹو کریکٹر D. عمل کرنے کی شرح
649	الیکٹروپوزیٹو کی آئیونازیشن انرجی ہوتی ہے	A. زیادہ B. میڈیم C. کم D. مستقل
650	عاملیت کی وجہ سے دھاتوں کو جس میں رکھا جاتا ہے	A. غیر عاملی ماحول B. پانی C. آئل D. آئل اور غیر عامل ماحول
651	کثافت، والیوم، رداس لیتھم سے سیزم تک ہوتا ہے	A. کم B. مستقل رہی ہے C.

		D. کبھی بھی تبدیل نہیں ہوتی
652	کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے	A. اینٹ کا رنگ B. آتشی گلابی C. گھاس کی طرح D. زرد
653	سٹرانشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے	A. اینٹ کا رنگ B. آتشی گلابی C. گھاس کی طرح D. زرد
654	بیریم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے	A. اینٹ کا رنگ B. آتشی گلابی C. گھاس کی طرح D. زرد
655	جو خوبی سوڈیم کی نہیں ہے	A. نرم اور سفید دھات B. بجلی اور حرارت کی اچھی موصل C. شیٹس اور تاریں بنائی جاتی ہیں D. تمام
656	لفظ الکلی کا مطلب ہے	A. راکھ B. ایک جیسا C. کشش D. خارج کرنا
657	سوڈیم کا بہترین استعمال ہے	A. کاربن، سلیکان اور میگنشیم کو ان کے مرکبات سے علیحدہ کرنا B. لیبارٹری میں بطور تکسیدی عمل C. سوڈیم کے بخارات والے بلب بنانے میں D. تمام
658	کیلشیم کی سپیفک گریویٹی ہے	A. 155 B. 151 C. 1493 D. 676
659	دھات جو مائع حالت میں ہے	A. Mg B. Na C. Hg D. Li
660	نرم دھاتیں جس گروپ میں ہیں	A. IA B. IIA C. IIIA D. IA اور IIA
661	سخت دھاتیں کہلاتی ہیں	A. S بلاک عناصر B. d بلاک عناصر C. f بلاک عناصر D. d اور f بلاک عناصر
662	جو دھات ٹھنڈے پانی سے تیزی سے عمل کرتی ہے	A. Au B. Ag C. Na D. Mg
663	جو دھات تیزی سے الیکٹران خارج کر کے کیٹا آئنز بناتی ہے	A. K B. Zn C. Cu D. Au
664	ہیلوجنیز کی عاملیت	A. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتی ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتی ہے C. گروپ میں تبدیل نہیں ہوتی D. دوری جدول کے گروپ 14 کے عناصر جیسی
665	ان میں سے جو نوبل میٹل ہے	A. Na B. Cu C. گولڈ D. Hg
666	سونے کا استعمال ہے	A. جیولری B. فوٹر گرافی C. کرنسی D. تمام
667	سونے کا خالص پن جس میں ماپا جاتا ہے	A. ملی گرامز B. گرامز C. کیرٹ D. تمام
668	پلاٹینم کا استعمال ہے	A. الیکٹریکل اور میڈیکل میدان میں B. لیبارٹری کے برتنوں کے لئے C. کھلونوں کے لئے D. تمام

669	چاندی کا استعمال ہے	A. جیولری اور سکے بنانا B. فوٹو گرافک پلیٹ C. شیشے کی طرح پالش کرنا D. تمام
670	ہیلوجنیز جس گروپ میں پائے جاتے ہیں	A. 15 B. 17 C. 16 D. 18
671	فلورین کا رنگ ہے	A. زرد B. سبزی مائل زرد C. براؤن D. گہری، بنفشی
672	کلورین کا رنگ ہے	A. زرد B. سبزی مائل زرد C. براؤن D. گہری، بنفشی
673	آئیوڈین کا رنگ ہے	A. زرد B. سبزی مائل زرد C. براؤن D. گہری بنفشی
674	اکیلائن ارتھ شیلز کی خوبی جو اٹیمی نمبر کے بڑھنے سے بڑھتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. ہائڈرو آکسائڈ حل پذیری C. سلفیٹس کی حل پذیری D. برقی منفیت
675	انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاونڈ کی ایسی تیاری سے ہےجو:	A. لیبارٹری میں ہو B. مائیکروسکیل پر ہو C. تجارتی پیمانے پر ہو D. معاشیاتی پیمانےپر ہو
676	مندرجہ زیل میں سےکس کے اجزا کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جا سکتاہے	A. مکسچرز B. ایلیمنٹس C. کمپاؤنڈز D. ریڈیکلز
677	سمندر میں پائے جانے والے ایلمنٹس میں سب سے زیادہ کون سے ایلیمنٹ ہے؟	A. آکسیجن B. ہائڈروجن C. نائٹروجن D. سلیکان
678	درج زیل میں سے کون سا ایلمنٹ کرہ ارض میں سے سب سےزیادہ پایا جاتا ہے	A. آکسیجن B. ایلومینیم C. سیکان D. آرگون
679	کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے	A. کاربن مونوآکسائیڈ B. آکسیجن C. نائٹروجن D. آرگون
680	ایکamu (اٹامک ماس یونٹ) کس کے برابر ہوتا ہے	A. 1.66×10^{-24}ملی گرام B. 1.66×10^{-24}گرام C. 1.66×10^{-24}کلو گرام D. 1.66×10^{-23}گرام
681	درج زیل میں سے تمام ٹرائی اٹامک مالیکیول سوائے	A. H_2 B. O_3 C. H_2O D. CO_2
682	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟	A. 18amu B. 18گرام C. 18 ملی گرام D. 18 کلو گرام
683	H_2SO_4کامولرماس ہے	A. 98 گرام B. 98amu C. 9.8 گرام D. 9.8amu
684	مولرماس کو وموما گرام میںظاہر کیا جاتا ہے- درج زیل میں سے O_2 کا مولرماس amu میں کون سا ہے؟	A. 32amu B. 53.12×10^{-24} amu C. 192×10^{-25}amu D. 1.92×10^{-25}amu
685	CO_2کے8 گرامز کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟	A. 01.5 B. 0.18 C. 0.21 D. 0.24
686	درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان کا ماس برابر ہے	A. 1 mol CO 1 mol N_2 B. 1 mol CO 1 mol CO_2 C. 1 mol CO 1 mol N_2

		D. 1 mol CO2 1 mol O2
687	ان میں سے کس کے نتیجے میں پرٹون کی دریافت ہوئی؟	A. کیتھوڈ ریز B. کینال ریز C. ایکس ریز D. الفاریز
688	ان میں سے کون سےپارٹیکرمادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں؟	A. پروٹو نز B. الیکٹرونز C. نیوٹرونز D. الفاپارٹیکلز
689	ایٹم کے آربٹ کا تصور نے پیش کیا؟	A. جے-جے تھامسن B. ردرفورڈ C. بوہر D. پلانکس
690	ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟	A. Oشیل B. N شیل C. L شیل D. M شیل
691	کون سا ریڈیوآسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے	A. کو بالٹ-60 B. آیوڈین -131 C. سڑونشیم-90 D. فاسفورس-30
692	جب یورنیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتےہیں	A. الیکڑونز B. نیوٹرونز C. پوٹونز D. پوزیٹرون
693	p-سب شیل مشتمل ہے	A. ایک آربیٹل پر B. دو آربیٹلز پر C. تین آربیٹلز پر D. چار آربیٹلزپر
694	ٹیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کےلیے استعمال ہوتا ہے	A. لائٹ واٹر B. ہیوی واٹر C. سوفٹ واٹر D. ہارڈواٹر
695	C-12-آسو ٹوپ کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے	A. 96.9% B. 97.6% C. 98.9% D. 99.7%
696	درج زیل سائنسدانوں میں کس نے پروٹوون دریافت کیا؟	A. گولڈن سٹائن B. جے-جے تھامس C. نیل بوہر D. ردفورڈ
697	نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟	A. آئن سٹائن B. جے جے تھامسن C. گولڈ سٹائن D. چیڈوک
698	کلورین کے آسوٹوپس کون سے ہیں	A. 34Cl,35Cl B. 35Cl,37Cl C. 34Cl,36Cl D. 30Cl,32Cl
699	پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیس:	A. پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے C. گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے D. پیریڈ میں پائیں سے دائیںتبدیلی نہیں ہوتا
700	جب ایٹم میں الیکٹرون جمع کی اجات اہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائیزیشن انرجی C. الیکٹرونیگیٹویٹی D. الیکٹرون افینیٹی
701	مینڈ لیف کے اصل پیر یا ڈکٹیل کی بنیاد تھی:	A. الیکٹرونک کنفگریشن B. اٹامک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل ہونا
702	لونگ فارم یا پریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. مینلیف کا اصول B. اٹامک نمبر C. اٹامک ماس D. ماس نمبر
703	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں جو چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈز B. نارمل پیریڈز C. لونگ پیریڈز D. ویری لونگ پیریڈز
704	مندرجہ زیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین

C. برومین
D. آئیوڈین

705 ایک پیرڈمیں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟
A. اٹامک ریڈیس
B. تمام میٹلز
C. تمام نان میٹلز
D. تمام میٹلائڈز

706 ٹرانزیشن ایلمینٹس ہوتے ہیں
A. تمام گیسز
B. تما میٹلز
C. تمام نان میٹلز
D. تمام میٹلائڈز

707 آئیونئزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کی کریں
A. اس کی پیمائش $KJmol^{-1}$ میں کی جاتی ہے
B. یہ انرجی کا جذب ہونا ہے
C. یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے
D. یہ گروپ میں بتریج کم ہوتی ہے

708 الیکٹرون افینٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندی کریں
A. اس کی پیمائش $KJmol^{-1}$ میں کی جاتی ہے
B. اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے
C. یہ پیریڈمین بتریج کم ہوتی ہے
D. یہ گروپ میںبتریج کم ہوتی ہے

709 جید پیر یا ڈک میںایلیمنٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے
A. اٹامک ماس
B. اٹامک نمبر
C. اٹامک کوالٹی
D. ان میں سے کوئی نہیں

710 دو جڑے ہوئے ایٹمز کےنیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایٹم کا کہتے ہیں
A. اٹامک محیط
B. اٹامک وتر
C. اٹامک ریڈیس
D. اٹامک قطر

711 ایٹم ایک دوسرے کاے ساتھ ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:
A. یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتےہیں
B. ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے
C. وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں
D. وہ بکھرناچاہتےہیں

712 ویلنس شیل مین الیکڑون روکنے والانوبل گیس الیکڑونک کنفگریشن حاصل کرے گا
A. ایک الیکڑون حاصل کرکے
B. تما الیکٹرون خارج کر کے
C. دو الیکڑون حاصل کر کے
D. دو الیکڑون خارج

713 ایٹمز کی الیکڑونک کنفگریشن کو مدنظر رکھتے ہوئے درج میں دئیے گئے اٹامک نمبر والے ایٹمز میں کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا
A. 6
B. 8
C. 10
D. 12

714 اوکٹیٹ رول یہ ہے:
A. آٹھ الیکٹرونز
B. لیکٹرنک کنگریشن کی شگل
C. الیکٹرنک کنفگریشن کا انداز
D. آٹھ الیکٹرونز کا حصول

715 ایٹمز کے درمیان الیکڑونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے
A. مٹیلک بانڈ نگ کی صورت میں
B. آئیونک بانڈنگ کی شگل میں
C. کو ویلنٹ بانڈنگ کے طور پر
D. کوآرڈنیٹ کو ویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں

716 جب ایک الیکڑونیگیٹیو کسی الیکڑوپازیٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے
A. آئیونک
B. پولر کو ویلنٹ
C. کو آرڈینیٹ کو ویلنٹ
D. کو ویلینٹ

717 دو نان میٹلز کے دیرمان بننے ولا بانڈ ممکنہ طورپر ہوگا
A. کو ویلنٹ
B. آئیونک
C. کو آرڈنیٹ کو ویلنٹ
D. مٹیلک

718 کو ویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پئیر عموما رکھتا ہے
A. ایک لیکٹرون
B. دو لیکڑونز
C. تین الیکڑونز
D. چار الیکڑونز

719 درج زیل میں سے کون ساکیماؤنڈبانڈنگ کےلحاظ سے غیر سمتی ہے
A. CH_4
B. KBr
C. CO_2
D. H_2O

720 C_2H_2-کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے
A. دو
B. چھ
C. چار
D. پانچ

721 ٹرپل کو ویلینٹ پانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتےہیں
A. آٹھ
B. چھ
C. چار
D. صرف تین

A. C_6H_6
B. NaCl

722 درج ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے
B. NaCl
C. KBr
D. $MgCl_2$

723 مائع گیسز سے کتنے زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟
A. 100 گنا
B. 1000گنا
C. 10000 گنا
D. 100000 گنا

724 گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں اور ان کی ڈینسٹیز کو کن میں ظاہر کیا جاتا ہے
A. mgcm-3
B. gcm-3
C. kgdm-3
D. gdm-3

725 فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈائنا مک ایکولبریم میں ہوتے ہیں
A. گیس اور ٹھوس
B. مائع اور گیس
C. مائع اور ٹھوس
D. یہ تمام

726 ٹھوس پارٹیکلز میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے
A. رونیشنل موشن
B. وائبریشنل موشن
C. ٹرانسلیشنل موشن
D. ٹرانسلیشنل اور وائبریشنل موشن دونوں

727 ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے
A. ربڑ
B. پلاسٹک
C. شیشہ
D. گلوکوز

728 ایویپوریشن میں جو مالیکولز مائع کی سطع کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے
A. بہت کم انرجی
B. درمیانی انرجی
C. بہت زیادہ انرجی
D. ان میں سے کوئی نہیں

729 ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوز کرتی ہے
A. ہائڈروجن
B. ہیلیم
C. کلورین
D. فلورین

730 ان میں سے کون سی چیز بائیلنگ پوائنٹ پر اثرانداز نہیں ہوتی؟
A. انڑمالیکیولر فورسز
B. بیرونی پریشر
C. مائع فطرت
D. مائع کا ابتدائی ٹمپریچر

731 گیس سی ڈنیسٹی بڑھتی ہے جب:
A. پریشر بڑھتا ہے
B. والیم کو کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے
C. ٹمپریچر بڑھتا ہے
D. ان میں سے کوئی نہیں

732 مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے
A. ٹمپریچر میں اضافے سے
B. انٹرمالیکولرفورسز میں‌اضافے سے
C. مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے

733 دھند کی سلوشن کی مثال ہے؟
A. گیس میں مائع
B. مائع میں گیس
C. گیس میں ٹھوس
D. ٹھوس میں مائع

734 ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس مائع ہے؟
A. پانی میں شوگر
B. مکھن
C. پانی میں نمک
D. کہر

735 کنسنٹریشن کی کی نسبت ہے:
A. سولوینٹ سےسولیوٹ کی
B. سولیوٹ سے سلوشن کی
C. سولوینٹ سے سلوشین کی
D. ان میں سے کوئی نہیں

736 ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتاہے
A. 2M
B. 1M
C. 0.5M
D. 0.25M

737 ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا
A. KCl
B. KNO_3
C. $NaNO_3$
D. NaCl

738 درج ذیل میں سے کونسا ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟
A. دودھ(ملک)
B. روشنائی
C. ملک آف میگنیشیا
D. شوگر کا سلوشن

739 ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے
A. شوگرکا سلوشن
B. پینٹس
C. جیلی
D. چاک کا سلوشن

740	ٹنڈل 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 کےگزرنے کی وجہ سے D. روشنی کے منتشر ہونے کی وجہ سے
741	اگر100 گرام پانی میں الکحل حل کیا جائے تو کہلاتا ہے	A. %m/m B. %m/v C. %v/m D. %v/v
742	جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائیلوٹ کیاجاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے	A. سپر سیچوریٹڈسلوشن B. ان سیچوریٹڈ سلوشن C. نانکنسنٹریٹڈ سلوشن D. ان میں سے کوئی بھی نہیں
743	مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی تعداد ہے جو حل شدہ ہو	A. سلوشن کے 1 کلو میں B. سولوینٹ 100 گرام میں C. ldm3 سولوینٹ کے میں D. ldm3سلوشن کے میں
744	ازخود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس شیل میں ہوتا ہے	A. الیکڑولیٹک سیل B. گیلوانک سیل C. نیلسن سیل D. ڈاؤنز سیل
745	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟	A. ریڈاکس B. اساس تیزاب کا ری ایکشن C. نوٹرلائزیشن D. تحلیل
746	درج زیل میں سے کونسا الیکڑولیٹک سیل نہیں؟	A. ڈاؤنزسیل B. گیلوانک سیل C. نلیسن سیل D. ان میں سے کوئی نہیں
747	درج زیل میں سے کونسا الیکڑولائٹ نہیں ہے	A. شوگر کا سلوشن B. سلفیورک اسیڈ کا سلوشن C. چونے کا سلوشن D. سوڈیم کلورئڈ کا سلوشن
748	کروژن کی سب سے اہم مثال کون سی ہے؟	A. کیمیکل توڑ پھوڑ B. لوہے کو زنگ لگنا C. ایلومینیم کو زنگ لگنا D. ٹن کو زنگ لگنا
749	نیلسن سیل گیسوں کےساتھ کا سٹک سوڈاتیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتاہے درج ذیل میں سے کون سی گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے	A. Cl_2 B. H_2 C. O_2 D. O_3
750	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کےعمل کے دوران درج زیل میں سے کہ واقع نہیں ہوتا ہے؟	A. ہائڈروجن کی آکسیڈیشن ہوگئی B. آکسیجن کی ریڈکشن ہو گئی ہے C. آکسیجن الیکڑون حاصل کرتی ہے D. ہائڈروجن آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے
751	زنگ کا فارمولا کیا ہے؟	A. $Fe_2O_3.nH_2O$ B. Fe_2O_3 C. $Fe(OH)_3$ D. $Fe(OH)_3.nH_2O$
752	زنک اور ہائڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ کون سا ہوتا ہے	A. Zn B. H^+ C. Cl^- D. H_2
753	وہ ریکشنز جو کسی پیرونی اینجنٹ کی موجودگی میں وقوع پذیر ہوتے ہیں	A. سپانٹینیس B. ریڈکشن C. ریڈاکس D. نان سپانٹینیس
754	ہائڈروجن کے تما کمپاونڈز میں ہائڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے	A. 0 B. +1 C. -1 D. +2
755	میٹلز کون سے آئن ولا چارج بناتی ہیں؟	A. یونی پوزیٹو B. ڈائی پوزیٹو C. ٹرائی پوزیٹو D. یہ تمام
756	ان میں سے کونسی میٹل ہو میںکرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟	A. سوڈیم B. میگنیشم C. آئرن D. کیلشیم
757	ان میں سے ہلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلیمنٹ ہے؟	A. کیلیسم B. میگنشیم

		C. لیتھیم D. سوڈیم
758	درج زیل میں سے کونسی کم میلیبل ہے؟	A. سوڈیم B. آئرن C. گولڈ D. سلور
759	ان میںسے کونسی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے	A. سوڈیم B. ایلومینیم C. سیلینیم D. میگنیشیم
760	نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسی نہایت سخت ہے	A. گریفائیٹ B. فاسفورس C. آیوڈین D. ڈائمنڈ
761	سب سے بیش قیمت میٹل ہے	A. گولڈ B. سلور C. پلاٹینم D. ایلومینیم