

Chemical Bonding

Sr	Questions	Answers Choice
1	مینٹ لیف کے اصل پر یا ڈکھیل کی بیناد تھی:	A. الیکٹرونک کنفرگریشن B. اتمک ماس C. اتمک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
2	آئیونلائزیشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
3	جن کی آئیونلائزیشن انرجی زیادہ ہو وہ بوتے بین اچھے	A. کنٹکٹر B. اکسائیڈائزنگ ایجنت C. لمغ فٹرک D. ریٹیووسنگ ایجنت
4	الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی شاندی کریں	A. میں کی جاتی ہے 1KJmol^{-1} اس کی پیمائش B. اس میں انرجی کا اخراج بوتا ہے C. پریڈمین بتیرج کم بوتی ہے D. یہ گروپ میتیرج کم بوتی ہے
5	-کی دوسری آئیونلائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
6	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم بوتی ہے کونکہ	A. الیکٹرانی جوڑا کہنے جسے کی صلاحیت بوتی ہے B. ایشی رداں بڑھتا ہے C. اے اور بی D. کوئی نہیں
7	دوری جدول میں پائیں سے دائنی شیلٹنگ ایفیکٹ بوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
8	عمودی کالم کہلاتے ہیں	A. گروپس B. پریڈمین C. اے اور بی D. کوئی نہیں
9	کا ولیٹو اتمک ماس ہے Cl	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
10	دوبرانٹر کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹریبلہ B. اوکٹوہلا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
11	جدید دوری کلیے کی بیناد ہے	A. ایشی نمبر B. ایشی ماس C. مالیکوولر ماس D. الیکٹرانی تشكیل
12	پیریاٹک نیل میں ایلیمنٹس کا اتمک ریٹیس	A. پریڈمین میں پائیں سے دائنی بڑھتا ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے C. گروپ میں اوپر سے نیچے کم بوتا ہے D. پریڈمین میں پائیں سے دائنی تباہی نہیں بوتا
13	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
14	دوری جدول کا تیسرا پریڈم کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
15	دوری جدول کا ساتواں پریڈم کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل

16	- کا ریلیتو اثامک ماس بے Kr	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
17	لونگ فارم یا پریاٹک ٹیبل کی بنیاد تھی	A. مینیف کا اصول B. اثامک نمبر C. اثامک ماس D. ماس نمبر
18	- کی بر قی منفیت بے Na	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
19	گروپ تین کی ولنسی بے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
20	B.P - کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
21	مندرجہ ذیل میں سے کس بیلوجن کی الیکترونیگیوٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. انیون
22	پلنگ نے جب بر قی منفیت کا مائل بنایا	A. 1932 B. 1934 C. 1933 D. 1935
23	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی شیل کے درمیان الکتران کی موجودگی کی وجہ سے بیرونی شیل کے الیکترونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کمزور ہو جاتا کہلاتا ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. آئیونک ریٹن C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. کوئی نہیں
24	جس صدی میں صرف چند عناصر جائے جاتے تھے	A. وہی B. وہی C. وہی D. وہی
25	مینٹیلیف سے حتی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36 D. 37
26	پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
27	- کی بر قی منفیت بے K	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
28	دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے	A. 16 B. 17 C. 19 D. 18
29	- کی بر قی منفیت بے Rb	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
30	بروم تمپریچر پر رنگ ہے Br	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. بکا سیز
31	جب ایتم میں ایک الکتران جمع کیا جتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائزشن انرجی C. الیکترونیکیوٹی D. الککرون افیٹنی
32	گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
33	ایتمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں	A. میں گروپ عناصر B. ترائزیشن عناصر C. نا مل عناصر

		A. بڑھتا ہوا ایشی ماس B. کم ہوتا ایشی ماس C. بڑھتا ہوا ایشی نمبر D. کم ہونے والی ایشی نمبر
34	ٹوبرائٹر کے قانون میں ٹرانسی لیٹر جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
35	لینٹھم کا ایشی رداں ہے	A. 14 B. 2 C. 18 D. 36
36	لینٹھنائیٹ اور ایکٹنائٹ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 14 B. 2 C. 18 D. 36
37	جید دوری کلیسے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے	A. ایشی نمبر B. ایشی ماس C. ایشی والیوم D. ماس نمبر
38	- کا ایشی رداں ہے - BE	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
39	کا B.P میں He	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
40	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکلائن ارتھ دھاتیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
41	نیو لینڈ کا قانون جن کے نئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دھاتیں B. نوبل گیسیں C. بیلو جیز D. الکلائن ارتھ دھاتیں
42	مینٹلیف نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
43	- کا ایشی رداں ہے C	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
44	- کی دوسری آئیونائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
45	دوسرے پیریٹ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
46	- کا ایشی رداں ہے F	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64
47	ایک پیریٹ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اثامک ریٹیں B. آئیونائزشن انرجی C. الیکترون افیٹی D. الیکترونیکٹیوٹی
48	لونگ فارم آف پیریٹک ٹیل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پیریٹ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریٹ B. نارمل پیریٹ C. لونگ پیریٹ D. ویری لونگ پیریٹ
49	تیسرا پیریٹ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 9
50	- کی پبلی آئیونائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343

51	کی پلی آئیونائزیشن انرجی ہے - Na	B. 4565 C. 6916 D. 1231
52	- کی برقی منفیت ہے Al	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
53	- کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 3434
54	آئیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کی کریں	میں کی جاتی ہے 1 KJmol-1 اس کی پیمائش پہ انرجی کا جذب ہوتا ہے پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے D. گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
55	دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کھلاتے ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
56	ٹرانزیشن ایمیٹشن بوئے ہیں	A. تمام گیز B. تمام میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹالائٹز
57	بر آئیوین عنصر کی خصوصیات پہلے عصر سے ملتی ہیں پہ جس کا قانون ہے	A. ٹوپر انسز B. نیولینڈ C. لوٹھر مائر D. مینٹلیف
58	بوبر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی	A. 1974 B. 1984 C. 1988 D. 1884
59	دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کھلاتے ہیں	A. ٹرانزیشن عناصر B. نمائندہ عناصر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
60	- کی برقی منفیت ہے At	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
61	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
62	کا B.P ہے Ar	A. 269- B. 108- C. 186- D. 152-
63	- کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
64	لونگ فارم آف پیریٹک ٹیل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کھلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈ B. نارمل پیریڈ C. لانگ پیریڈ D. ویری لونگ پیریڈ
65	کا ایٹھی رداں ہے - Ne	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
66	درمیان والے عنصر کا ایٹھی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹھی ماس کے برابر ہوتا ہے پہ جس کا قانون ہے	A. ٹوپر انسز B. نیولینڈ C. لوٹھر مائر D. مینٹلیف
67	گروپ ایک کی ویلننسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
68	پلے پیریڈ میں عناصر ہیں	A. H B. He C. اے اور بی D. Ne

69	دوسرے پریڈ میں حتیٰ سب شیل بیس	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
70	ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. من گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. ایکٹنیٹ
71	۱- کا ریلیٹو اثامک ماس سے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
72	- کا ریلیٹو اثامک ماس سے Br	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
73	-کے بخارات کا رنگ ہے Br	A. بلکا سیز B. مالتا C. پرپل D. زرد
74	۱- کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سیز B. مالتا C. پرپل D. زرد
75	جو چیز شیلٹنگ ایفکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. انریشل الیکٹرانز کی تعداد C. شیلٹنگ ایفکٹ D. دوریت
76	۱- روم ٹیپریچر پر رنگ ہے	A. سرفمنی رنگ B. مالتا رنگ C. بلکا لال D. بلکا سیز
77	افقی قطاریں کہلاتی ہیں	A. گروپس B. پیرینز C. اے اور بی D. کوئی نہیں
78	۷۸ - کی برقی منفیت ہے Br	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
79	گروپ چھ کی ویلسی سے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
80	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹمی نمبر پر ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. ٹوبر انتر کا قانون B. مینٹلیف کا قانون C. لوٹھر مائر کا قانون D. جید دوري کلیہ
81	۸۱ - کی دوسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
82	۸۲ - کی برقی منفیت ہے F	A. 2.5 B. 4 C. 2 D. 3
83	ٹوبر انتر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
84	۸۴ - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
85	K- کی ٹینسٹی سے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
86	۸۶ F جلاک عناصر کہلاتے ہیں	A. انر ٹرانزیشن عناصر B. الکلی میٹیاز C. آوٹر انزیشن عناصر D. نوبل گیسیں

87	دوری جدول کا چھوٹھا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگسٹ D. نامکمل
88	Na کا ٹینسٹی ہے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
89	B.P کا Cl ہے	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
90	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہے	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
91	سلوپ پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
92	نیو لینڈ کا قانون کہلاتا ہے	A. ثرائی لا B. اورکنپلا C. اور بی D. کوئی نہیں
93	N کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 70 D. 64
94	Cs کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
95	الیکٹرانی تشكیل کی بنیاد پر عناصر کو جتنے بلک میں تقسیم کیا گیا ہے	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
96	موسے نے جب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1913
97	لونگ فارم آف پریاٹک ٹیبل کی بنیاد ہے	A. مینٹلیف کا اصول B. اٹاک نمبر C. اٹامک ماس D. ماس نمبر
98	Al کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
99	جس عنصر کی بر قی منفیت سب زیادہ ہوئی ہے	A. Br B. Cl C. I D. F
100	دوسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکیلان ارتھ دھاتیں C. پیلوز نوبل کیسیں
101	O کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
102	میکان نے جب بر قی منفیت کا ماثل پیش بنایا	A. 1932 ° B. 1934 ° C. 1933 ° D. 1935 °
103	He کا ریلیتو اٹامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
104	وہ انرجی جو ایٹم 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 رداں

105	الیکٹران افیٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایٹمی رداں کا بڑھنا B. نیو کلیر چارج کا بڑھنا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
106	تیسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھانیں B. الکیلان ارٹھ دھانیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
107	جید پیر یا نک میں ایلمیٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے	A. اتمامک ماس B. اتمامک نمبر C. اتمامک کو الفی D. ان میں سے کوئی نہیں
108	کسی ایٹم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کہلاتا ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. آئیونک ریٹین C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
109	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پائے جاتے ہیں یہ قانون کہلاتا ہے	A. ٹوپرائز لاء B. نولنٹ کال C. لوٹھر مائز کالاء D. مینڈیاف کالاء
110	گروپ پلچ کی ویانسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
111	K خیل میں جتنے الیکٹران ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
112	جب ایٹم میں الیکٹرون جمع کی اجات ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائزشن انرجی C. الیکٹرونیکیٹویٹی D. الیکٹرون افیٹی
113	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹمی ماس پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ٹوپرائزٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائز D. مینڈیاف
114	B - کا ایٹمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77
115	ا - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
116	دوری جدول میں پریڈز کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
117	دوری جدول میں پہلا پریڈز کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نا مکمل
118	دوری جدول کا چھٹا پریڈز کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
119	مینڈیاف کے اصل پریڈز خیل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کنفرگریشن B. اتمامک ماس C. اتمامک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
120	ایک سب شیل میں جتنے الکٹران ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
121	لوٹھر مائز نے کب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
122	مندرجہ زیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونیکیٹویٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین C. ...

- 123 تیسرا پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے A. 8
B. 2
C. 18
D. 36
- 124 دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کہلاتا ہے A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل
- 125 کلورین کے بخارات کا رنگ ہے A. پکاسین
B. مالتا
C. پریبل
D. ریٹنیٹ براون
- 126 کا B.P ہے Ne A. 269-
B. 246-
C. 186-
D. 152-
- 127 کا ریلیٹو اثامک ماس ہے Ar A. 4.0
B. 40.0
C. 20.0
D. 83.8
- 128 کا B.P ہے Xe A. 269-
B. 246-
C. 186-
D. 152-
- 129 جھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے A. 8
B. 32
C. 18
D. 36
- 130 کا M.P ہے Kr A. 157-
B. 189-
C. 249-
D. 270-
- 131 دو جڑے ہوئے ایٹم کے نوکلیاتی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایٹم کا کہتے ہیں A. اثامک محیط
B. اثامک وتر
C. اثامک ریٹنیٹ
D. اثامک قفل
- 132 گروپ چار کی ویلنی ہے A. ±4
B. 1
C. 3
D. 2
- 133 دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے A. ایٹمی نمبر
B. ایٹمی ماس
C. مالیکوولر ماس
D. الیکٹرانی شکل
- 134 کا ریلیٹو اثامک ماس ہے xe A. 131.1
B. 40.0
C. 20.0
D. 83.8
- 135 ٹرانزیشن ایلیمیٹش ہوتے ہیں A. تمام گیس
B. تمام میٹنار
C. تمام نان میٹنار
D. تمام میٹلانٹر
- 136 وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایٹم کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگاتی جاتی ہے وہ کہلاتی ہے A. آئیونزین
B. ایٹمی رداں
C. شیلٹنگ ایفیکٹ
D. ایٹمی رداں
- 137 گروپ دو کی ویلنی ہے A. 4
B. 1
C. 3
D. 2
- 138 کسی ایٹم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر وہ الیکٹرانی جوٹنے کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے A. بری منفت
B. پہلی آئیونزین
C. الیکٹران ایٹمی
D. ایٹمی رداں
- 139 ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟ A. اثامک ریٹنیٹ
B. تمام میٹنار
C. تمام نان میٹنار
D. تمام میٹلانٹر

140 ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا پوتا ہے

وینس انہجوان ہی نعداد.

- D. ماس نمبر.
C. تمام
D.

141 Li - کی برقی منفیت ہے

- A. 1.00
B. 0.9
C. 0.8
D. 0.7

142 Ne - کا ریلیتو اتمک ماس ہے

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

143 گروپ سات کی ولنسی ہے

- A. ± 4
B. 1-
C. 3-
D. 2-