

9th Class Chemistry Chapter 3 Periodic Table and Periodicity of Properties Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	جب ایسہ میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرونیکٹیوٹی D. الیکٹرون افیٹی
2	مینٹالیف کے اصل پپریاٹک شیل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کھفرگیشن B. اٹامک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
3	لونگ فارم اف پپریاٹک شیل کی بنیادیں	A. مینٹالیف کا اصول B. اٹامک نمبر C. اٹامک ماس D. ماس نمبر
4	لونگ فارم اف پپریاٹک شیل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈ B. نارمل پیریڈ C. لونگ پیریڈ D. ویری لونگ پیریڈ
5	مندرجہ ذیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونیکٹیوٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیوڈین
6	ٹرانزیشن ایلیمیٹس بونے ہیں	A. تمام گیز B. تمام میٹلز C. تمام نن میٹلز D. تمام میٹلانٹز
7	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اٹامک ریٹیں B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرون افیٹی D. الیکٹرونیکٹیوٹی
8	جس صدی میں صرف چند عناصر جائے جاتے ہیں	A. 16 B. 19 C. 17 D. 18
9	ٹوبرائٹر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
10	ٹوبرائٹر کے قانون میں ٹرانی ایٹر جس بنیاد پر ترتیب دی جاتی ہے	A. بڑھتا بوا ایٹمی ماس B. کم بونا ایٹمی ماس C. بڑھتا بوا ایٹمی نمبر D. کم بونے والی ایٹمی نمبر
11	درمیان والے عصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر بونا ہے پہ جس کا قانون ہے	A. ٹوبرائٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر ملٹر D. مینٹالیف
12	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
13	نیو لینڈ کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹرانی لا B. اورکٹیولا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
14	دوبرائٹر کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹریڈلا B. اورکٹیولا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
15	نیو لینڈ کا قانون جن کے نئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دھاتیں B. نوبل گیز C. بیلو چیز

- 16 لوٹھر مائز نے کب اپنا قانون پیش کیا
A. 1864
B. 1829
C. 1869
D. 1830
- 17 ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پائے جاتے ہیں جو قانون کھلاتا ہے
A. ٹوپر انٹر
B. نولینڈ کال
C. لوٹھر مائز کالاء
D. مینٹلیف کالاء
- 18 مینٹلیف نے حتیٰ میں اپنا قانون پیش کیا
A. 25
B. 33
C. 36
D. 37
- 19 مینٹلیف نے جب اپنا قانون پیش کیا
A. 1864
B. 1829
C. 1869
D. 1830
- 20 عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹھی ماس پر انحصار کرتی ہیں جو کس کا قانون ہے
A. ٹوپر انٹر
B. نیو لینڈ
C. لوٹھر مائز
D. مینٹلیف
- 21 عمودی کالم کھلاتے ہیں
A. گروپس
B. پیریٹ
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 22 افقی قطریں کھلاتی ہیں
A. گروپس
B. پیریٹ
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 23 موسسلے نے جب اپنا قانون پیش کیا
A. 1864
B. 1829
C. 1869
D. 1913
- 24 طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایٹھی نمبر پر ہوتا ہے جو کس کا قانون ہے
A. ٹوپر انٹر کا قانون
B. مینٹلیف کا قانون
C. لوٹھر مائز کا قانون
D. جدید دوری کلہ
- 25 جدید دوری کلبے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے
A. ایٹھی نمبر
B. ایٹھی ماس
C. ایٹھی والیوم
D. ماس نمبر
- 26 ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا ہوتا ہے
A. ایٹھی نمبر
B. ویلنس الیکٹران کی تعداد
C. ماس نمبر
D. تمام
- 27 یوبیر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی
A. 1974
B. 1984
C. 1988
D. 1884
- 28 دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے
A. 16
B. 17
C. 19
D. 18
- 29 دوری جدول میں پہلا پیریٹ کھلاتا ہے
A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل
- 30 دوری جدول کا دوسرا پیریٹ کھلاتا ہے
A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل
- 31 دوری جدول کا تیسرا پیریٹ کھلاتا ہے
A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل
- 32 دوری جدول کا چھوتھا پیریٹ کھلاتا ہے
A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل
- A. شارت
B. لانگ
C. لانگست
D. نامکمل

- 33 دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کہلاتا ہے A. شارٹ
B. لانگ
C. لانگٹ
D. نامکمل
- 34 دوری جدول کا چھٹا پیریڈ کہلاتا ہے A. شارٹ
B. لانگ
C. لانگٹ
D. نامکمل
- 35 دوری جدول کا ساتواں پیریڈ کہلاتا ہے A. شارٹ
B. لانگ
C. لانگٹ
D. نامکمل
- 36 جدید دوری کلیئے کی بنیاد پر A. ایٹھی نمبر
B. ایٹھی ماں
C. مالیکوولر ماں
D. الیکٹرانی تشكیل
- 37 دوری جدول میں عناظر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے A. ایٹھی نمبر
B. ایٹھی ماں
C. مالیکوولر ماں
D. الیکٹرانی تشكیل
- 38 دوری جدول میں علیحدہ رکھئے گئے عناظر کہلاتے ہیں A. ٹرائزیشن عناظر
B. نائلنڈ عناظر
C. اور بی
D. کوئی نہیں
- 39 ایک سب شیل میں جتنے الکٹران بوتے ہیں A. 2
B. 3
C. 6
D. 10
- 40 K شیل میں جتنے الیکٹران بوتے ہیں A. 2
B. 3
C. 6
D. 10
- 41 دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں A. 2
B. 4
C. 3
D. 7
- 42 دوسرے پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 2
C. 18
D. 36
- 43 تیسرا پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 2
C. 18
D. 36
- 44 تیسرا پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں A. 2
B. 4
C. 3
D. 9
- 45 چوتھے پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 2
C. 18
D. 36
- 46 پانچواں پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 2
C. 18
D. 36
- 47 چھٹے پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 32
C. 18
D. 36
- 48 ساتواں پیریڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 8
B. 32
C. 18
D. 36
- 49 لینٹھنائیڈ اور ایکٹلائڈ میں عناظر کی تعداد ہے A. 14
B. 2
C. 18
D. 36
- 50 گروپ ایک کی ویلنیسی ہے A. 4
B. 1
C. 3
D. 2

51	گروپ نو کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
52	گروپ تین کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
53	گروپ چار کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1 C. 3 D. 2
54	گروپ پانچ کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
55	گروپ چھ کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
56	گروپ سات کی ویلنسی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
57	گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
58	دوسرा گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھائیں B. الکلائن ارٹھ دھائیں C. بیلوز نوبل گیسیں
59	تیسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھائیں B. الکلائن ارٹھ دھائیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
60	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھائیں B. الکلائن ارٹھ دھائیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
61	-کا ٹینسٹی ہے Na	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
62	-کی ٹینسٹی ہے K	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
63	-کا ولیٹھو اٹامک ماس ہے Cl	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
64	-کا ریلیٹھو اٹامک ماس ہے Br	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
65	-کا ریلیٹھو اٹامک ماس ہے I	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
66	-روم ٹمپریچر پر رنگ ہے Br	A. سرمٹی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. بکا سیز
67	-روم ٹمپریچر پر رنگ ہے I	A. سرمٹی رنگ B. مالٹا رنگ C. بلکا لال D. بکا سیز
68	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. بکا سیز B. مالٹا C. پرپل D. ریشیش براؤن

69	-کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سیز B. مالٹا C. پرپل D. زرد
70	ا-کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سیز B. مالٹا C. پرپل D. زرد
71	-کا ریلیتو اتمک ماس ہے He	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
72	-کا ریلیتو اتمک ماس ہے Ne	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
73	-کا ریلیتو اتمک ماس ہے Ar	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
74	--کا ریلیتو اتمک ماس ہے Kr	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
75	-کا ریلیتو اتمک ماس ہے xe	A. 131. B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
76	کا M.P ہے Kr	A. 157- B. 189- C. 249- D. 270-
77	کا B.P ہے He	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
78	کا B.P ہے Ne	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
79	کا B.P ہے Ar	A. 269- B. 108- C. 186- D. 152-
80	کا B.P ہے - Kr	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
81	کا B.P ہے Xe	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
82	ایکٹرانی تشكیل کی بنیاد پر عناصر کو جتنے بلاک میں تقسیم کیا گیا ہے	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
83	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہے	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
84	F جلاک عناصر کیلاتے ہیں	A. انر ٹرانزیشن عناصر B. الکلی میٹالز C. آور ٹرانزیشن عناصر D. نوبل گیسیں
85	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی شیل کے درمیان الکٹران کی موجودگی کی وجہ سے بیرونی شیل کے الکترونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کمزور بو جانا کہلاتا ہے	A. انیونانزیشن انرجی B. انیونک ریٹین C. شیلٹنگ افیکٹ D. کونی نہیں
86	جو جیز شیلٹنگ افیکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. انیونانزیشن انرجی B. انر شیل الکٹران کی تعداد C. شیلٹنگ افیکٹ D. دوریت

87	نوری جدول میں بالیں سے دائیں شیلٹنگ ایفیکٹ بوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
88	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کھلاتا ہے	A. آئیونلائزشن انرجی B. آئونک ریٹین C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
89	لیتھم کا ایٹمی رداں ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
90	BE - کا ایٹمی رداں ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
91	B - کا ایٹمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77
92	C - کا ایٹمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
93	N - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 64 D. 70
94	O - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
95	F - کا ایٹمی رداں ہے	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64
96	Ne - کا ایٹمی رداں ہے	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
97	آئیونلائزشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت کیر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
98	وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایتم کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگاتی ہے وہ کھلاتی ہے	A. آئیونلائزشن B. ایٹمی رداں C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
99	وہ انرجی جو ایتم کے بیرونی مدار سے پلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگاتی ہے کھلاتی ہے	A. آئیونلائزشن انرجی B. پہلی آئیونلائزشن انرجی C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
100	-Na کی پہلی آئیونلائزشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
101	-Na کی دوسری آئیونلائزشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
102	-Mg کی پہلی آئیونلائزشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
103	-Mg کی دوسری آئیونلائزشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
104	-Mg کی تیسرا آئیونلائزشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690

		A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
105	- کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
106	- کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
107	- کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Al	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
108	الکٹران افیٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایٹھی رداں کا بڑھنا B. نیو کلیر چارج کا بڑھنا C. اور جی D. کوئی نہیں
109	کسی ایتم کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر وہ الکٹرانی جوڑنے کو اپنی طرف کینجنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. برقی منفت B. پہلی آئیونائزیشن C. الکٹران افیٹی D. ایٹھی رداں
110	پلنگ نے جب برقی منفیت کا مائل بنایا	A. 1932 ° B. 1934 ° C. 1933 ° D. 1935 °
111	ملیکان نے جب برقی منفیت کا مائل پیش بنایا	A. 1932 ° B. 1934 ° C. 1933 ° D. 1935 °
112	دوری جدول میں برقی منفیت اور سے نیچے کم ہوتی ہے کیونکہ	A. الکٹرانی جوڑا کینجنے کی صلاحیت ہوتی ہے B. ایٹھی رداں بڑھتا ہے C. اور جی D. کوئی نہیں
113	- کی برقی منفیت ہے Al	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
114	- کی برقی منفیت ہے Br	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
115	- کی برقی منفیت ہے I	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
116	- کی برقی منفیت ہے At	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
117	- کی برقی منفیت ہے Li	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
118	- کی برقی منفیت ہے Na	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
119	- کی برقی منفیت ہے K	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
120	- کی برقی منفیت ہے Rb	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
121	- کی برقی منفیت ہے Cs	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7

122	جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے	D. C1 C. I D. F
123	F- کی برقی منفیت ہے	A. 2.5 B. 4 C. 2 D. 3
124	جن کی آئیونائزیشن انرجی زیادہ ہو وہ بوتے ہیں اچھے	A. کلکٹکٹر B. آکسائیڈائزنگ ایجنت C. ایمفر ٹریک D. ریٹیومنگ ایجنت
125	بر آئیون عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے ملتی ہیں جس کا قانون ہے	A. ٹوپر اشز B. نولائٹ C. لوٹھر مانٹر D. مینٹلیف
126	دوری جدول میں پیریٹر کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
127	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. میں گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
128	ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. میں گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. ایکٹنٹا
129	پہلے پیریٹ میں عناصر ہیں	A. H B. He C. اے اور بی D. Ne
130	-Cl کا B.P- ہے	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
131	- کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 3434
132	پیریٹک نیل میں ایلمینٹس کا اتمک ریٹیس	A. پیریٹ میں پائیں سے دالیں برٹھتا ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے برٹھتا ہے C. گروپ میں اوپر سے نیچے کم بوتا ہے D. پیریٹ میں پائیں سے دالیں تیبدیلی نہیں بوتا
133	جب ایٹم میں الیکڑون جمع کی اجات ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے	A. لیٹس انرجی B. آئیونائزیشن انرجی C. الیکڑو یکٹیٹی D. الیکڑون افٹنٹی
134	:مینٹ لیف کے اصل پیر یا ڈکٹیل کی بنیاد تھی	A. الیکڑون کنفرگریشن B. اتمک مائیں C. اتمک نمبر D. سب شیل کا مکمل بوتا
135	لونگ فارم یا پیریٹک ثیل کی بنیاد تھی	A. مینٹیف کا اصول B. اتمک نمبر C. اتمک مائیں D. ماس نمبر
136	لونگ فارم اف پیریٹک ثیل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پیریٹ کہلاتے ہیں	A. شارت پیریٹ B. نارمل پیریٹ C. لونگ پیریٹ D. ویری لونگ پیریٹ
137	مندرجہ زیل میں سے کس بیلوچن کی الیکڑون یکٹیٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیورین
138	ایک پیریٹ میں ان میں سے کون سی چیز کم بوتی ہے؟	A. اتمک ریٹیس B. تمام مینٹاز C. تمام نان مینٹاز D. تمام مینٹانٹز
139	ٹرانزیشن ایلمینٹس بوتے ہیں	A. تمام گیئز B. تمام مینٹاز C. تمام نان مینٹاز D. تمام مینٹانٹز

140

آئیونزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی شناختی کی کریں

- میں کی جاتی ہے 1 KJ/mol اس کی پیمائش
 A. پہ اورجی کا جذب ہوتا ہے
 B. پہ پیریڈ میں بتیرج کم ہوتی ہے
 C. پہ گروپ میں بتیرج کم ہوتی ہے
 D. پہ گروپ میں بتیرج کم ہوتی ہے

141

لیکڑوں افیٹنی کے متعلق غلط بیان کی شناختی کریں

- میں کی جاتی ہے 1 KJ/mol اس کی پیمائش
 A. اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے
 B. پہ پیریڈ میں بتیرج کم ہوتی ہے
 C. پہ گروپ میں بتیرج کم ہوتی ہے

142

جید پیر با نک میں ایلمینس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے

- A. اثامک ماس
 B. اثامک نہیں
 C. اثامک کوالٹی
 D. ان میں سے کوئی نہیں

143

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

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