

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

Sr	Questions	Answers Choice
1	الیکٹرانی تشکیل کی بنیاد پر عناصر کو جتنے بلاک میں تقسیم کیا گیا ہے	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
2	Li - کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
3	- کا ریلیٹو اتمک ماس ہے He	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
4	بر آئپوین عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے متلبی ہیں یہ جس کا قانون ہے	A. ٹُبرانیز B. نیولنڈ C. لوٹھر مائز D. میٹنلیف
5	N - کا ایشی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 70 D. 64
6	دوری جدول میں بائیں سے دائیں شیلٹنگ ایفیکٹ پوتا ہے	A. مستقل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
7	نیو لینڈ نے اپنا قانون کب پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1860 D. 1830
8	گروپ نین کی ویانسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
9	دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
10	لونگ فارم آف پیریاٹک ٹیل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈ B. نارمل پیریڈ C. لونگ پیریڈ D. ویری لونگ پیریڈ
11	-Rوم ٹیپریچر پر رنگ ہے Br	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. بکا سیز
12	- کی بر قی منفیت ہے Cs	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
13	جس عنصر کی بر قی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے	A. Br B. Cl C. I D. F
14	- کا ریلیٹو اتمک ماس ہے I	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
15	ایک جیسی خصوصیات رکھنے کے والے عناصر گروپس میں ایک پوزیشن پر پانچے جاتے ہیں یہ قانون کہلاتا ہے	A. ٹُبرانیز لاء B. نیولنڈ کال C. لوٹھر مائز کالاء

16	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھائیں B. الکیلان ارتھ دھائیں C. بیلوز D. نوبل گیسیں
17	موسٹ نے جب اپنا قلنون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1913
18	جب ایتم من ایک الیکٹران جمع کیا جتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے	A. لیشن انرجی B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرون بیکٹویٹی D. الیکٹرون افیٹی
19	دوسرा گروپ کہلاتا ہے	A. الکلی دھائیں B. الکیلان ارتھ دھائیں C. بیلوز نوبل گیسیں
20	جو چیز شیلٹنگ ایفکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. آئیونانزیشن انرجی B. انرشیل الیکٹران کی تعداد C. شیلٹنگ ایفکٹ D. دوریت
21	I - کی بر قی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
22	گروپ چار کی ویلسی ہے	A. ± 4 B. 1 C. 3 D. 2
23	KA - کا ایشمی رdas ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
24	دوری جدول کا چھوٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
25	K خیل میں جتنے الیکٹران ہوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
26	F جلاک عنصر کہلاتے ہیں	A. ان ترانزیشن عناصر B. الکلی میٹالز C. اوٹرانزیشن عناصر D. نوبل گیسیں
27	پیریاٹک نیل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریٹیس	A. پیریڈ میں بلین سے دائبی سے دائبی بڑھتا ہے B. گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے C. گروپ میں اوپر سے نیچے کم بوتا ہے D. پیریڈ میں پائیں سے دائبی تبیدی نہیں ہوتا
28	-کی تیسرا آئیونانزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
29	مینٹیلیف نے جب اپنا قلنون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
30	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اٹامک ریٹیس B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرون افیٹی D. الیکٹرون بیکٹویٹی
31	گروپ ایک کے بیرونی مدار میں الکٹرانز کی تعداد ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
32	الیکٹران افیٹی کی قیمت بڑھنے کی وجہ سے	A. ایشمی رdas کا بڑھنا B. نیو کلبر چارج کا بڑھنا C. اور جی D. کوئی نہیں
33	B.P میں کا Ne	A. 269- B. 246- C. 186-

34	ٹوپر انتر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
35	انیونائزیشن انرجی ایک عمل	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
36	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کا انحصار ایتمی نمبر پر ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے	A. ٹوپر انتر کا قانون B. مینٹلیف کا قانون C. لوٹھر مادر کا قانون D. جدید سوری کالیہ
37	Na - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
38	دوسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
39	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کہلاتا ہے	A. انیونائزیشن انرجی B. انیونگ ریٹن C. شیلٹنگ افیکٹ D. ایتمی رداں
40	At - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
41	مینٹلیف سے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا	A. 25 B. 33 C. 36 D. 37
42	دوری جدول کا ستاؤن پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
43	دوری جدول میں پیریڈ کی تعداد ہے	A. 6 B. 9 C. 7 D. 8
44	B.P میں Xe کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
45	لونگ فارم اف پیریانک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں	A. شارٹ پیریڈ B. نارمل پیریڈ C. لونگ پیریڈ D. ویری لونگ پیریڈ
46	چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
47	جس صدی میں صرف چند عناصر جانتے تھے	A. وین B. وین C. وین D. وین
48	انیونائزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی شاذی کی کریں	A. میں کی جاتی ہے KJmol-1 اس کی پیمائش B. یہ انرجی کا جذب ہونا ہے C. پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے D. گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے
49	-Ka ریلیتو اثامک ماس ہے	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
50	گروپ سات کی ویانسی ہے	A. ±4 B. 1- C. 3- D. 2-

51	K - کی بر قی منفیت ہے	B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
52	کسی ایش کی وہ صلاحیت جس کی بنا پر یہ الیکٹرانی جوڑنے کو اپنی طرف کھینچنے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. پر قی منفیت B. پہلی آئیونائزشن C. الیکٹران افیٹی D. ایٹمی رداس
53	-ka ریلیٹو اتمک ماس بے xe	A. 131.1 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
54	- Mg کی پہلی آئیونائزشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
55	جید پیر یا لٹک میں الیمیٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے	A. اتمک ماس B. اتمک نمبر C. اتمک کووالانی D. ان میں سے کوئی نہیں
56	- Rb کی بر قی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
57	دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 7
58	- Al کی پہلی آئیونائزشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
59	ایک گروپ میں تمام عناصر کا ایک جیسا بوتا ہے	A. ایٹمی نمبر B. ولنس الیکٹران کی تعداد C. ماس نمبر D. تمام
60	نیو لینڈ کا قلنون کہلاتا ہے	A. ثریانی لا B. اوکتو لا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
61	-ka ریلیٹو اتمک ماس ہے Br	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
62	جید دوری کائے کے مطابق خصوصیات کا انحصار کس پر ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماس C. ایٹمی والیوم D. ماس نمبر
63	مندرجہ زیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونی گیشیوٹی سب سے کم ہے؟	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئرین
64	دوری جدول میں علیحدہ رکھے گئے عناصر کہلاتے ہیں	A. ٹریانیزشن عناصر B. نامانندہ عناصر C. اے اور بی D. کوئی نہیں
65	دوری جدول کا چھٹا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارٹ B. لانگ C. لانگست D. نامکمل
66	-کے بخارات کا رنگ ہے Br	A. بلکا سین B. مالٹا C. پریپل D. زرد
67	لونگ فارم آف پریاٹک ٹیبل کی بنیادی ہے	A. مینٹلیف کا اصول B. اتمک نمبر C. اتمک ماس D. ماس نمبر
68	--ka ریلیٹو اتمک ماس ہے Kr	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8

69	جید دوری کلے کی بنیاد پر	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماں C. مالیکویلر ماں D. الیکٹرانی شکل
70	مندرجہ ذیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونیگنیوٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئینٹین
71	دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے	A. ایٹمی نمبر B. ایٹمی ماں C. مالیکویلر ماں D. الیکٹرانی شکل
72	پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
73	ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں	A. من گروپ عناصر B. ٹرانزیشن عناصر C. نارامل عناصر D. ایکٹنیٹ
74	گروپ چھ کی ویلنی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
75	-کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
76	دوری جدول میں پہلا پیریڈ کہلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگست D. نا مکمل
77	B.P کا Ar ہے	A. 269- B. 108- C. 186- D. 152-
78	ٹرانزیشن عناصر کی سیریز ہیں	A. 5 B. 4 C. 6 D. 3
79	مینٹلیف کے اصل پیریاتک شیل کی بنیاد تھی	A. الیکٹرونک کلفگریشن B. اٹامک ماں C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
80	دوبراتر کا قانون کہلاتا ہے	A. تریڈلا B. اوکٹوپلا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
81	C - کا ایٹمی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
82	جن کی آئیونائزیشن انرجی زیادہ ہو وہ بوتے ہیں اچھے	A. کنڈکٹر B. آکسائیڈائزنگ ایجنت C. لیمفو ٹیرک D. ریٹروسنگ ایجنت
83	ٹرانزیشن ایلمیٹش ہوتے ہیں	A. تمام گیز B. نما میٹلز C. تمام نان میٹلز D. تمام میٹلانٹز
84	I - روم ٹمپریچر پر رنگ ہے	A. سرمی رنگ B. مالتا رنگ C. بلکا لال D. بلکا سیز
85	بوبر نے دوری جدول کی لانگ فارم میں کب تبدیلی کی	A. 1974 B. 1984 C. 1988 D. 1884
86	- کا ٹینسٹی ہے Na	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86

87	Kr - پرے B.P کا	A. 269- B. 246- C. 186- D. 152-
88	لونگ فارم با پریاٹک ٹیل کی بنیاد تھی	A. مینیٹف کا اصول B. ائمک نمبر C. ائمک مائس D. ماں نمبر
89	Kr - پرے M.P کا	A. 157- B. 189- C. 249- D. 270-
90	وہ انرجی جو ایٹم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگانی جاتے کھلاتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. پلی آئیونائزیشن انرجی C. شیٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
91	K کی ٹینٹی بے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
92	گروپ دو کی ویلنی بے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
93	عناصر کی خصوصیات ان کے ایٹمی ماں پر انحصار کرتی ہیں یہ کس کا قانون ہے	A. ڈوبراںٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائز D. مینٹلیف
94	دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کھلاتا ہے	A. شارت B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
95	ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کھلاتے ہیں	A. من گروپ عناصر B. ٹریانزیشن عناصر C. نارمل عناصر D. تمام
96	Cl - پرے B.P کا	A. 101- B. 7- C. 114 D. 35-
97	تیسرا پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں	A. 2 B. 4 C. 3 D. 9
98	- Al کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
99	لیتھم کا ایٹمی رداں ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
100	F کی برقی منفیت ہے	A. 2.5 B. 4 C. 2 D. 3
101	عمودی کالم کھلاتے ہیں	A. گروپ B. پیریڈ C. اور بی D. کونی نہیں
102	تیسرا گروپ کھلاتا ہے	A. الکلی دھاتیں B. الکلائن ارنٹھ دھاتیں C. پلیز D. نوبل گیسیں
103	درمیان والے عنصر کا ایٹمی ماں اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماں کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ڈوبراںٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مائز D. مینٹلیف
104	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. پکاسین B. مالتا C. پریول

		A. 1932
105	پلگ نے جب برقی منفیت کا مائل بنایا	B. 1934 C. 1933 D. 1935
106	ٹرانزیشن ایلیمیٹس بوتے ہیں	A. تمام گیز B. تمام میٹنڈ C. تمام نان میٹنڈ D. تمام میٹنڈنڈ
107	دو جڑے ہوئے ایٹم کے نوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایٹم کا کہتے ہیں	A. اٹامک محیط B. اٹامک وتر C. اٹامک ریٹنیش D. اٹامک قفل
108	کا ایٹمی رداں بے B	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77
109	: مینٹ لیف کے اصل پیر یا ڈکھنیل کی بیناد تھی	A. الیکٹرونک کفگریشن B. اٹامک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
110	ایک سب شیل میں جتنے الکٹرانز بوتے ہیں	A. 2 B. 3 C. 6 D. 10
111	افقی قطریں کھلاتی ہیں	A. گروپس B. پیریڈز C. اے اور سی D. کوئی نہیں
112	کا ایٹمی رداں بے Ne	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
113	ٹوپر اندر کے قانون میں ٹرانی ایٹز جس بیناد 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
114	ملیکان نے جب برقی منفیت کا مائل پیش بنایا	A. 1932 B. 1934 C. 1933 D. 1935
115	تیسرا پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
116	وہ انرجی جو الیکٹرون کو ایٹم کے بیرونی شیل سے نکالے کے لئے لگائی جاتی ہے وہ کھلاتی ہے	A. انیونائزیشن B. ایٹمی رداں C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایٹمی رداں
117	جب ایٹم میں الیکٹرون جمع کی اجات ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کھلاتی ہے	A. لیش انرجی B. انیونائزیشن انرجی C. الیکٹرونیکیوٹی D. الیکٹرون افیٹنی
118	لیتھنیائٹ اور ایکٹلٹ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 14 B. 2 C. 18 D. 36
119	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 کھلاتا ہے	A. انیونائزیشن انرجی B. انیونک ریٹنیش C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. کوئی نہیں
120	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم بونتی ہے؟	A. اٹامک ریٹنیش B. تمام میٹنڈ C. تمام نان میٹنڈ D. تمام میٹنڈنڈ
121	- Mg کی تیسرا انیونائزیشن انرجی ہے	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343

122	- کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے Mg	D. 144.3 C. 7690 D. 4343
123	- کی برقی منفیت ہے Br	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
124	دوری جدول کا تیسرا پیریڈ کھلاتا ہے دوڑی	A. شارٹ B. لانگ C. لانگٹ D. نامکمل
125	لوٹھر ملٹر نے کب اپنا قانون پیش کیا لوٹھر ملٹر نے کب اپنا قانون پیش کیا	A. 1864 B. 1829 C. 1869 D. 1830
126	- کا ریلیتوائمک ماس ہے Ar	A. 4.0 B. 40.0 C. 20.0 D. 83.8
127	- کا ویلیٹوائمک ماس ہے Cl	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
128	- کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
129	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 2 C. 18 D. 36
130	گروپ پلاج کی ویلنگی ہے گروپ پلاج کی ویلنگی ہے	A. ± 4 B. 1- C. 3- D. 2-
131	- کا ایشی رداس ہے O	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
132	- کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 3434
133	نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے	A. الکلی دھاتیں B. نوبل گیسیں C. پیلو جیزز D. الکلان ارتھ دھاتیں
134	- کا ایشی رداس ہے F	A. 66 B. 71 C. 70 D. 64
135	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم بوتی ہے کیونکہ الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی شائندی کریں	A. الیکرانی جوڑا کینجنے کی صلاحیت بوتی ہے B. ایشی رداس بڑھتا ہے C. اے اور ہی D. کوئی نہیں
136	سلوویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے سلوویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے	A. 8 B. 32 C. 18 D. 36
137	الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی شائندی کریں الیکٹرون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی شائندی کریں	A. میں کی جاتی ہے 1-KJ/mol اس کی پہمائش B. اس میں انرجی کا اخراج بوتا ہے C. ہے پیریڈین ترقی کم بوتی ہے D. ہے گروپ میں ترقی کم بوتی ہے
138	پہلے پیریڈ میں عناصر ہیں پہلے پیریڈ میں عناصر ہیں	A. H B. He C. اے اور ہی D. Ne
139	- کی برقی منفیت ہے Al	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2

140 کا B.P \subset He

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

141 گروپ ایک کی ویلنٹی ہے

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

142 دوری جدول میں گروپس کی تعداد ہے

A. 16
B. 17
C. 19
D. 18

143 1-کے بخارات کا رنگ ہے

پلکاسیز
B. مائٹا
C. پریل
D. زرد