

## Chemistry 9th Class Urdu Medium Unit 3 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	جب ایسے میں ایک الیکٹران جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے۔ کہلاتی ہے	A. لیٹن انرجی B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرونو نیکٹویٹی D. الیکٹرون افیٹی
2	مینٹلیف کے اصل پیریاٹک ٹیبل کی بنیاد نہیں	A. الیکٹرونک کنفرگریشن B. فلک ماس C. اٹامک نمبر D. سب شیل کا مکمل بونا
3	لونگ فارم اف پیریاٹک ٹیبل کی بنیادیں	A. مینٹلیف کا اصول B. فلک نمبر C. اٹامک ماس D. ماس نمبر
4	لونگ فارم اف پیریاٹک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پریڈ کہلاتے ہیں	A. شارت پریڈ B. نارمل پریڈ C. لونگ پریڈ D. ویری لونگ پریڈ
5	مندرجہ ذیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونو نیکٹویٹی سب سے کم ہے	A. فلورین B. کلورین C. برومین D. آئیوٹین
6	ٹرانزیشن لیلیمیٹس بوتے ہیں	A. تمام گیس B. تمام میٹالز C. تمام لان میٹالز D. تمام میٹلانٹز
7	ایک پریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟	A. اٹامک ریٹیس B. آئیونانزیشن انرجی C. الیکٹرون افیٹی D. الیکٹرونو نیکٹویٹی
8	جس صدی میں صرف چند عناصر جائے جاتے تھے	A. وین 16 B. وین 19 C. وین 17 D. وین 18
9	ٹوبرائٹر نے اپنا قانون جب پیش کیا	A. 1829 B. 1832 C. 1830 D. 1831
10	ٹوبرائٹر کے قانون میں ٹرانی ایڈز 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 عنصر کا ایٹمی ماس اطراف والے دونوں عناصر کے اوسط ایٹمی ماس کے برابر ہوتا ہے یہ جس کا قانون ہے	A. ٹوبرائٹر B. نیو لینڈ C. لوٹھر مان D. مینٹلیف
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. اونکٹو لا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
14	دوبرائٹر کا قانون کہلاتا ہے	A. ٹریڈلا B. اونکٹو لا C. اے اور بی D. کوئی نہیں
15	نیو لینڈ کا قانون جن کے لئے موضوع نہیں ہے	A. الکائی دھائیں B. نوبل گیسیں C. بیلو جیز D. الکلائن ارتھ دھائیں

- 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 یہ قانون کہلاتا ہے  
A. ٹوپرائز لاء  
B. نولینٹ کال  
**C. لوٹھر مائز کالاء**  
D. مینڈیلیف کالاء
- 18 مینڈیلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا  
A. 25  
B. 33  
C. 36  
D. 37
- 19 مینڈیلیف 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 یہ کس کا قانون ہے  
A. ٹوپرائزر  
B. نیولینٹ  
C. لوٹھر مائز  
**D. مینڈیلیف**
- 21 عمودی کالم کہلاتے ہیں  
A. گروپس  
B. پیریڈز  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 22 افقی قطریں کہلاتی ہیں  
A. گروپس  
B. پیریڈز  
C. اے اور بی  
D. کوئی نہیں
- 23 موسلے 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 یہ کس کا قانون ہے  
A. ٹوپرائزر کا قانون  
B. مینڈیلیف کا قانون  
C. لوٹھر مائز کا قانون  
**D. جدید دوری کا**
- 25 جدید دوری کلیئے 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. وینس لیکٹران کی تعداد  
C. ماس نمبر  
D. تمام
- 27 بوبر 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 پلا پیریڈ کہلاتا ہے  
A. شارت  
B. لانگ  
C. لانگست  
D. نامکمل
- 30 دوری جدول کا دوسرا پیریڈ کہلاتا ہے  
A. شارت  
B. لانگ  
C. لانگست  
D. نامکمل
- 31 دوری جدول کا تیسرا پیریڈ کہلاتا ہے  
A. شارت  
B. لانگ  
C. لانگست  
D. نامکمل
- 32 دوری جدول کا چھوتھا پیریڈ کہلاتا ہے  
A. شارت  
B. لانگ  
C. لانگست  
D. نامکمل
- 33 دوری جدول کا پانچواں پیریڈ کہلاتا ہے  
A. شارت  
B. لانگ  
C. لانگست

- 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 کلیے کی بنیاد ہے  
 A. ایٹھی نمبر  
 B. ایٹھی ماں  
 C. مالیکوول ماں  
 D. الیکٹرانی شکل
- 37 دوری جدول میں عناصر کی پوزیشن کا جس پر انحصار ہے  
 A. ایٹھی نمبر عناصر  
 B. نمائندہ عناصر  
 C. اے اور بی  
 D. کوئی نہیں
- 38 دوری جدول میں علیحدہ رکھے گے عناصر کہلاتے ہیں  
 A. 2  
 B. 3  
 C. 6  
 D. 10
- 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. 4  
 C. 3  
 D. 7
- 41 دوسرے پیریڈ میں جتنے سب شیل ہیں  
 A. 2  
 B. 8  
 C. 2  
 D. 18
- 42 دوسرے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے  
 A. 8  
 B. 2  
 C. 18  
 D. 36
- 43 تیسرا پیریڈ میں عناصر 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 عناصر کی تعداد ہے  
 A. 8  
 B. 2  
 C. 18  
 D. 36
- 46 پانچویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے  
 A. 8  
 B. 2  
 C. 18  
 D. 36
- 47 چھٹے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے  
 A. 8  
 B. 32  
 C. 18  
 D. 36
- 48 سیٹویں پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے  
 A. 8  
 B. 32  
 C. 18  
 D. 36
- 49 لینٹھنائیڈ اور ایکٹلائڈ میں عناصر کی تعداد ہے  
 A. 14  
 B. 2  
 C. 18  
 D. 36
- 50 گروپ ایک کی ویلنی ہے  
 A. 4  
 B. 1  
 C. 3  
 D. 2

51	گروپ دو کی ویلنسی ہے	A. 1 B. 3 C. 2
52	گروپ تین کی ویلنسی ہے	A. 4 B. 1 C. 3 D. 2
53	گروپ چار کی ویلنسی ہے	A. $\pm 4$ B. 1 C. 3 D. 2
54	گروپ پانچ کی ویلنسی ہے	A. $\pm 4$ B. 1- C. 3- D. 2-
55	گروپ چھ کی ویلنسی ہے	A. $\pm 4$ B. 1- C. 3- D. 2-
56	گروپ سات کی ویلنسی ہے	A. $\pm 4$ 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. الكلی دھائیں B. الكیلانن ارتھ دھائیں C. پبلوز نوبل گیسین
59	تیسرا گروپ کہلاتا ہے	A. الكلی دھائیں B. الكیلانن ارتھ دھائیں C. پبلوز D. نوبل گیسین
60	چوتھا گروپ کہلاتا ہے	A. الكلی دھائیں B. الكیلانن ارتھ دھائیں C. پبلوز D. نوبل گیسین
61	-کائٹینسٹی ہے Na	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
62	-K کی ٹینسٹی ہے	A. 0.53 B. 0.97 C. 64 D. 0.86
63	-کا ویلیٹھو اثامک ماس ہے Cl	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
64	-کا ریلیٹھو اثامک ماس ہے Br	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
65	-I کا ریلیٹھو اثامک ماس ہے	A. 35.5 B. 79.9 C. 183 D. 126.9
66	-روم ٹمپریچر پر رنگ ہے Br	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. لکا لال D. بکا سیز
67	-روم ٹمپریچر پر رنگ ہے	A. سرمئی رنگ B. مالٹا رنگ C. بلکا لال D. بلکا سیز
68	کلورین کے بخارات کا رنگ ہے	A. بکا سیز B. مالٹا C. پریول D. ریشیش براون
		A. بلکا سیز

69	-کے بخارات کا رنگ ہے	B. مالٹا C. پریل D. زرد
70	I -کے بخارات کا رنگ ہے	A. بلکا سبز B. مالٹا C. پریل 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. 131.1 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. 246- 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 کپلاتے 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 الکٹرونز اور نیو کلیس کے درمیان کشش کا کھوزر بوجانا کپلاتا ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. آئیونک ریٹین C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. کونی نہیں
86	جو چیز شیلٹنگ ایفیکٹ کو متاثر کرتی ہے	A. آئیونائزیشن انرجی B. انر شیل الکٹران کی تعداد C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. دوریت

		A. مسفل B. زیادہ C. کم D. کوئی نہیں
87	دوری جدول میں بالائی سے دالیں شیلٹنگ ایفیکٹ بوتا ہے	A. آئیونائزشن انرجی <sup>آئیون ریٹین</sup> B. شیلٹنگ ایفیکٹ C. ایشی رداں D. آئیونائزشن انرجی
88	کسی ایتم کے نیو کلیس اور بیرونی مدار کے درمیان فاصلہ کھلاتا ہے	A. 152 B. 90 C. 80 D. 77
89	لنٹھم کا ایشی رداں ہے	A. 113 B. 90 C. 80 D. 77
90	- BE کا ایشی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
91	- کا ایشی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 88 D. 77
92	C - کا ایشی رداں ہے	A. 140 B. 90 C. 80 D. 77
93	- کا ایشی رداں ہے	A. 66 B. 75 C. 64 D. 70
94	O - کا ایشی رداں ہے	A. 66 B. 73 C. 70 D. 64
95	F - کا ایشی رداں ہے	A. 64 B. 71 C. 70 D. 64
96	- کا ایشی رداں ہے	A. 71 B. 66 C. 69 D. 64
97	آئیونائزشن انرجی ایک عمل ہے اور بی کوئی نہیں	A. حرارت زا B. حرارت گیر C. اے اور بی D. آئیونائزشن
98	وہ انرجی جو الیکترون کو ایتم کے بیرونی شیل سے نکالنے کے لئے لگاتی جاتی ہے وہ کھلاتی ہے	A. آئیونائزشن B. ایشی رداں C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایشی رداں
99	وہ انرجی جو ایتم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگاتی جاتے کھلاتی ہے	A. آئیونائزشن انرجی B. پہلی آئیونائزشن انرجی C. شیلٹنگ ایفیکٹ D. ایشی رداں
100	- کی پہلی آئیونائزشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
101	- کی دوسری آئیونائزشن انرجی ہے Na	A. 495 B. 4565 C. 6916 D. 1231
102	- کی پہلی آئیونائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
103	- کی دوسری آئیونائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690 D. 4343
104	- کی تیسرا آئیونائزشن انرجی ہے Mg	A. 736 B. 1443 C. 7690

105	Al - کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
106	Al - کی دوسری آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
107	Al - کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے	A. 577 B. 1833 C. 2745 D. 2390
108	الیکٹران 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 الیکٹرانی جوڑنے کو اپنی طرف کیوینچے کی صلاحیت رکھتا ہے کہلاتا ہے	A. برقی منفیت B. پہلی آئیونائزیشن C. الیکٹران افیٹی D. ایٹھی رداں
110	بلنگ نے جب برقی منفیت کا مائل بنایا	A. 1932ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935ء
111	ملیکان نے جب برقی منفیت کا مائل پیش بنایا	A. 1932ء B. 1934ء C. 1933ء D. 1935ء
112	دوری جدول میں برقی منفیت اوپر سے نیچے کم ہوتی ہے کیونکہ	A. الیکٹرانی جوڑا کیوینچے کی صلاحیت ہوتی ہے B. ایٹھی رداں بڑھنا ہے C. اور جی D. کوئی نہیں
113	Al - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
114	Br - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
115	I - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
116	At - کی برقی منفیت ہے	A. 3.2 B. 2.9 C. 2.6 D. 2.2
117	Li - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
118	Na - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
119	K - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
120	Rb - کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
121	-Cs کی برقی منفیت ہے	A. 1.00 B. 0.9 C. 0.8 D. 0.7
		A. Br B. Cl

122 جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے

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 ہوتے ہیں اچھے

کنٹکٹر  
آکسائیڈائز نگ ایجنت  
ایمیغ ٹریک  
ریٹرونسنگ ایجنت

125 بر آئیون عنصر کی خصوصیات پہلے عنصر سے متباہ ہیں جس کا قانون ہے

ٹور انسز  
نیولینڈ  
لوٹھر مائر  
مینڈلیف

126 دوری جدول میں پریڈز کی تعداد ہے

A. 6  
B. 9  
C. 7  
D. 8

127 ایٹمی نمبر 58 سے لے کر 71 تک عنصر کہلاتے ہیں

من گروپ عناصر  
ٹرانزیشن عناصر  
نارمل عناصر  
تمام

128 ایٹمی نمبر 90 سے لے کر 103 تک عناصر کہلاتے ہیں

من گروپ عناصر  
ٹرانزیشن عناصر  
نارمل عناصر  
ایکٹنلٹا

129 پہلے پیریڈ میں عناصر ہیں

A. H  
B. He  
C. اور بی  
D. Ne

130 B.P کا -Cl ہے

A. 101-  
B. 7-  
C. 114  
D. 35-

131 - کی تیسرا آئیونائزیشن انرجی ہے Na

A. 495  
B. 4565  
C. 6916  
D. 3434

132 پریاٹک نیل میں ایلیمیٹس کا اٹامک ریٹیس

پریڈ میں پائیں سے دائیں بڑھتا ہے  
گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے  
گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے  
پریڈ میں پائیں سے دائیں نیکیلی نہیں ہوتا

133 جب ایٹم میں الیکٹرون جمع کی اجات ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے

لیش انرجی  
آنیونائزیشن انرجی  
الیکٹرونیکٹریٹی  
الیکٹرون افیٹنی

134 مینٹ لیف کے اصل پیر یا ڈکٹیل کی بنیاد تھی:

الیکٹرون کنفگریشن  
اٹامک ماس  
اٹامک نمبر  
سب شیل کا مکمل بونا

135 لونگ فارم با پریاٹک ثیل کی بنیاد تھی

مینٹیف کا اصول  
اٹامک نمبر  
اٹامک ماس  
ماس نمبر

136 لونگ فارم آف پریاٹک ثیل کی موجودہ شکل میں جو چوتاہ اور پانچواں پریڈ کہلاتے ہیں

شارٹ پریڈ  
نارمل پریڈ  
لونگ پریڈ  
ویری لونگ پریڈ

137 مندرجہ زیل میں سے کس بیلوجن کی الیکٹرونیکٹریٹی سب سے کم ہے؟

فلورین  
کلورین  
برومین  
انیوٹن

138 ایک پریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی ہے؟

اٹامک ریٹیس  
تمام میٹلز  
تمام نان میٹلز  
تمام میٹلائٹز

139 ٹرانزیشن ایلیمیٹس ہوتے ہیں

تمام گیسز  
نما میٹلز  
تمام نان میٹلز  
تمام میٹلائٹز

سی می بسی سے ایسا نہیں سی پیسیں۔

- A. پہ انرجی کا جذب بونا ہے  
B. پیریٹ میں بتريج کم ہوتی ہے  
C. گروپ میں بتريج کم ہوتی ہے

140 آئیونزیشن انرجی کے متعلق غلط بیان کی شاذی کی کریں

- A. میں کی جاتی ہے 1-KJmol اس کی پیمائش  
B. اس میں انرجی کا اخراج بوتا ہے  
C. پیریٹ میں بتريج کم ہوتی ہے  
D. گروپ میں بتريج کم ہوتی ہے

141 الکترون افیٹی کے متعلق غلط بیان کی شاذی کریں

142 جد پر یا نک میں ایلمینس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے

- A. اتمک ماس  
B. اتمک نیبر  
C. اتمک کوالتی  
D. ان میں سے کوئی نہیں

143 دو جڑے ہوئے ایمز کے نیوکلیئی کے درمیان فاصلے کے نصف کو اس ایم کا کہتے ہیں

- A. اتمک محیط  
B. اتمک وتر  
C. اتمک ریٹن  
D. اتمک قطر