

Chemistry 9th Class Urdu Medium Unit 5 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	ملائجیس سے کتنے گازیڈہ بھاری ہوتے ہیں؟	A. 100 گا B. 1000 گا C. 10,000 گا D. 10,0000 گا
2	فریزنگ پوانت پر ان میں سے کون سے ڈانکامک ایکوئی لیریم میں ہوتے ہیں؟	A. گیس اور ٹھوس B. ملائج اور گیس C. ملائج اور ٹھوس D. پہ تمام
3	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پاتی جاتی ہے؟	A. روٹنگل موشن B. وانریشنل موشن C. ٹرانسلیشنل موشن D. ٹرانسلیشنل اور وانریشنل
4	ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے	A. ریٹ B. پلاستک C. شیشه D. گلوبکز
5	ایوپیورشین میں جو مالیکوولز ملائج کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے	A. پہ کم انرجی B. درمیانی انرجی C. بہت زیادہ انرجی D. ان میں سے کوئی نہیں
6	ان میں کون سی گیس قیزی سے ٹیفیوزن کرتی ہے؟	A. بانٹروجن B. بیلم C. کلورین D. فلورین
7	ان میں سے کون سی چیز بوانڈنگ پوانت پر اثر انداز نہیں ہوتی؟	A. انتر مالیکوولز فورسز B. بیروی بیشتر C. ملائج کی قدرت D. ملائج کا ابتدائی تھپریچر
8	گیس کی ٹیسٹی بڑھتی ہے جب	A. تھریجر بڑھتا ہے B. بیشتر بڑھتا ہے C. والیوم کو کوئی نہیں D. ان میں سے کوئی نہیں
9	ملائج کا ویپر بیشتر کب بڑھتا ہے؟	A. پریشر میں اضافے سے B. تھریپر میں اضافے سے C. انتر مالیکوولز فورسز میں اضافے سے D. مالیکوولز کی پولریٹی میں اضافے سے
10	مادہ کی حالتی ہیں؟	A. دو B. تین C. چار D. پانچ
11	موم ایک مرکب ہے	A. آر گینک B. ان آر گینک C. تیزی ای D. اسلامی
12	ٹھوس کے ذرات کے درمیان جس قسم کی حرکت پاتی جاتی ہے	A. سیدھی B. رینڈ C. وانریٹری D. تمام
13	درجہ حرارت بڑھنے سے بڑھ جاتی ہے	A. پوٹنیشنل انرجی B. کلائی نینٹک انرجی C. ایلانٹک انرجی D. ونڈو انرجی
14	خوشبو کے پہلوں کا عمل ہے	A. تراویش B. نفوذ C. فیورن D. ان میں سے کوئی نہیں
15	نفوذ کا قانون کس نے پیش کیا؟	A. کیلوں B. گرام C. بولائز D. چارلس

16	میتین کا مالیکوں ماس بے	A. 13 B. 14 C. 15 D. 16
17	آسوئہرم کا مطلب ہے	A. ایک جیسا پریشر B. ایک جیسا والیوم C. ایک جیسا تیپریور D. ان میں سے کوئی نہیں
18	کلون سکیل کس نے دریافت کیا	A. بوائلر B. چارلس کلیون C. لارڈ کلیون D. کوئی بھی نہیں
19	عمل تبخر خصوصیت ہے	A. گس کی B. پلازمہ کی C. مانع کی D. ٹھوس کی
20	عمل تبخر سے پیدا ہوتی ہے	A. گرمی B. مرطوبیت C. ٹھنڈکی D. کوئی بھی نہیں
21	ٹیپریچر بڑھنے سے بڑھتا ہے	A. ایٹموفر بریشر B. ویر پریشر C. K.E D. بی اور سی
22	حرارت کی وجہ سے ذرات میں فاصلہ	A. کم ہو جاتا ہے B. بڑھاتا ہے C. کوئی فرق نہیں پڑھتا D. تھوڑا سا فاصلہ بڑھتا ہے
23	مادے کی طبیعی حالتیں ہیں	A. 5 B. 3 C. 2 D. 4
24	مادے کی وہ حالت جس کی مخصوص شکل اور حجم ہو ہوتی ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
25	مادے کی وہ حالت جس کی نہ شکل اور نہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
26	مادے کی وہ حالت جس کی شکل نا مخصوص جبکہ حجم مخصوص ہو کہلاتی ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
27	جس کو انسانی سے دیا جا سکتا ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
28	جس میں صرف وابرشنل فورس ہوتی ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. پلازما
29	موم بتی کے جانے میں ٹھوس ہے	A. بیمز B. CO2 C. بلنکر کلرینز D. O2
30	مختلف گیسوں کا تکرار اور موشن سے مل کریک جان آمیزہ بنانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراویش C. M.P D. B.P
31	گیسوں کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف جانا کہلاتا ہے	A. نفوذ B. تراویش C. M.P D. B.P
32	نفوذ کا عمل جس میں ہوتا ہے	A. مانع B. ٹھوس C. گیس D. لے اور سی
33	خوشبو کا پیلنا جس عمل کا نتیجہ ہے	A. نفوذ B. تراویش C. تکرار

- 34 نفوڈ کی شرح کا انحصار جس پر ہے
 A. ایئمی نمبر
 B. گرام ایئمی ماس
 C. اینٹھی ماس
 D. گرام مالیکول ماس
- 35 گیس کے نفوڈ کی رفتار سے اس کے مولر ماس کے جذر کے معکوس متناسب ہے یہ کس کا قانون ہے
 A. گرایم
 B. بوانل
 C. ایوو گیٹرو
 D. چارلس
- 36 گیس کے مالیکولز کا چھوٹے سے سوراخ سے ایک ایک کر نکلا کہلاتا ہے
 A. نفوڈ
 B. تراوش
 C. ٹکراؤ
 D. مالیکولز کا ملنا
- 37 ایک چھوٹے سے سوراخ سے مالیکولز ایک ایک کر کے نکلی تو عمل ہو گا
 A. نفوڈ
 B. تراوش
 C. ٹکراؤ
 D. مالیکولز کا ملنا
- 38 گیس کا والیوم جس کا والیوم ہوتا ہے
 A. برن
 B. مالیکولز
 C. اے اور بی
 D. ایشز
- 39 گیس کے والیوم کا انحصار جس چیز پر ہے
 A. مقدار
 B. درجہ حرارت
 C. دباؤ^{ڈباؤ}
 D. تمام
- 40 حجم کو ظلپر کرتے ہیں
 A. لپڑ
 B. کویک سیٹھی میٹر
 C. ملی میٹر
 D. تمام
- 41 اکائی رقبہ پر لگائی گئی قوت کہلاتی ہے
 A. والیوم
 B. دباؤ^{ڈباؤ}
 C. مولز
 D. درجہ حرارت
- 42 دباؤ کی اکائی ہے
 A. پلسکل
 B. نیوٹن
 C. فراڈنے^{فرانس}
 D. مول
- 43 گیس کے بنیادی نژاد ہیں
 A. ایشز
 B. ائنٹ
 C. مالیکولز
 D. لے اور سی
- 44 جب دباؤ ڈالا جائے تو
 A. تو گیس کے مالیکولز فریب فریب آجائے ہیں
 B. اس کا حجم ہو جائے ہیں
 C. حالی جگہوں کی وجہ سے مالیکولز پاس آجائے ہیں
 D. تمام
- 45 سوفٹ ڈرنکس میں گیس حل کی جاتی ہے
 A. کم دباؤ پر
 B. زیادہ دباؤ پر
 C. کم درجہ حرارت پر
 D. زیادہ درجہ حرارت پر
- 46 سوفٹ ڈرنکس میں اگر بوتل کو ٹھہٹا رکھا جائے تو
 A. گیس کی حل پنیری بڑھ جاتی ہے
 B. آزاد بونے کی صلاحیت بڑھ جاتی ہے
 C. کم درجہ حرارت زیادہ ہو جاتی ہے
 D. لے اور بی
- 47 ماس اور والیوم کی نسبت کہلاتی ہے
 A. تیسیٹی
 B. درجہ حرارت
 C. دباؤ^{ڈباؤ}
 D. مولوں کی تعداد
- 48 بوانل نے جب اپنا قانون پیش کیا
 A. 1760
 B. 1660
 C. 1860
 D. 1960
- 49 مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر بالعکس متناسب ہوتے ہیں۔ یہ کس کا قانون ہے
 A. چارلس
 B. بوانل
 C. ایوو گیٹرو
 D. گرایم
- 50 مستقل درجہ حرارت پر والیوم اور پریشر کا حاصل ضرب بھی مستقل ہوتا ہے یہ کس کا قانون ہے
 A. چارلس
 B. بوانل
 C. ایوو گیٹرو
 D. گرایم

51	زیادہ اونچائی پر فضا میں اکسیجن کی مقدار ہوتی ہے	A. مہ B. زیادہ C. مستقل D. کوئی نہیں
52	کیلوں سکیل سب سے پہلے جس نے تجویز کیا	A. چارلس B. بوائل C. ایووگنڈرو D. کلینون
53	مستقل پریشر پر والیوم اور درجہ حرارت ایک دوسرے کے راست مغلب بہیں ہے کس کا قانون ہے	A. چارلس B. بوائل C. ایووگنڈرو D. گرایم
54	گرم ہوا والے غبارے کس کے قانون کی مثال ہیں	A. چارلس B. بوائل C. ایووگنڈرو D. گرایم
55	کوسو فورسز جس کی نیچر کے ساتھ تبدیل ہوتی ہے	A. گیس B. ٹھوس C. پلازما D. مائع
56	مائع کی سطح سے مالیکولز کا خود بخود آزاد بونا کہلاتا ہے	A. تغیر B. M.P C. B.P D. F.P
57	عمل تغیر سے ٹھنڈک سے پیدا ہوتی ہے کیونکہ	A. مائع کے مالیکولز حرارت جذب کرتے ہیں B. مائع کے مالیکولز حرارت خارج کرتے ہیں C. اور ہی D. کوئی نہیں
58	مالیکولز کا وپر حالت سے واپس مائع میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے	A. تغیر B. کثٹن سین C. B.P D. F.P
59	توزن کی حالت میں مائع کے بخارات کا مائع کی سطح پر دباؤ ڈالنا کہلاتا ہے	A. تغیر B. کثٹن سین C. دباؤ D. وپر پریشر
60	شروع میں عمل تغیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے	A. تغیر B. کثٹن سین C. دباؤ D. وپر پریشر
61	مائع کی سطح پر جتنی مالیکولز زیادہ ہونگے کثٹن سین کی شرح اتنی بو گی	A. زیادہ B. کم C. مستقل D. کوئی نہیں
62	جب دو مختلف عمل بالکل ایک شرح سے چلیں تو سیشم جس حالت میں ہو گا	A. توازن B. کیمیائی توازن C. ڈالنامک توازن D. سیٹھنک توازن
63	وپر پریشر جس کے بڑھائے سے بڑھتا ہے	A. درجہ حرارت B. دباؤ C. والیوم D. مولوں کی تعداد
64	وہ درجہ حرارت جس پر مائع اپلنا شروع ہو جائے کہلاتا ہے	A. تغیر B. کثٹن سین C. B.P D. F.P
65	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس اور مائع ایک ساتھ پواسے کہتے ہیں	A. تغیر B. کثٹن سین C. B.P D. F.P
66	مائعت کے درجہ حرارت کے کم ہونے کی وجہ سے	A. فریزنگ B. کولنگ C. بوائلنگ D. میلنٹک
67	برتن میں سیلی کے ایک قطرے کا پہلی جانا جس کی مثال ہے	A. نفڑ B. تراوش C. فریزنگ D. تمام
68	خاص حالت میں مائعت کا زیادہ ارتکاز سے کم ارتکاز کی طرف بہنا کہلاتا ہے	A. نفڑ B. تراوش C. فریزنگ D. تمام

69	مانعات کا بہنا انحصار کرتا ہے	A. اثر مالیکوول فورسز پر B. درجہ حرارت پر C. دباؤ پر D. تمام
70	مانعات ایک برتن سے دوسرے برتن میں جس وجہ سے انٹیاے جائے ہیں	A. نفوذ B. مالیکوول کا حرکت کرنا C. فریزنگ D. اثر مالیکوول فورسز
71	مانعات کی ٹینسٹی جس چیز کے بارے میں بناتی ہے	A. مادے کا بھاری بن B. مادے کا گاڑھا بن C. M.P D. اثر مالیکوول فورسز
72	مانعات کی ٹینسٹی ٹھوس سے جس وجہ سے کم ہوتی ہے	A. اثر مالیکوول فورسز B. درجہ حرارت C. M.P D. والیوم
73	مٹی کا تبلی جس وجہ سے پانی کے اوپر نہ رتا ہے	A. تراوش B. کم ٹینسٹی C. F.P D. کم درجہ حرارت
74	ٹھوس میں ایک خاص ترتیب جس وجہ سے ہوتی ہے	A. لیش B. کرسٹل لیش C. اور بی D. کونی نہیں
75	وہ درجہ حرارت جس پر ٹھوس مانع میں تبدیل ہو جائے کا کہلاتا ہے	A. تبیر B. M.P C. B.P D. F.P
76	جس میں نفوذ سب سے کم ہوتا ہے	A. ٹھوس B. مانع C. گیس D. پلازما
77	وہ ٹھوس جس میں ایٹمز، ائل، مالیکوول خاص ترتیب سے نہیں جڑتے	A. امارفن سولڈ B. کرستلان سولڈ C. مالیکوول سولڈ D. سیر کولڈ مانعات
78	گلاس امارفن سولڈ جس کا دوسرا نام ہے	A. آئیونک سولڈ B. کرستلان سولڈ C. مالیکوول فورس D. سیر کولڈ مانع
79	amarfus سولڈ جس پر نہیں پہنچاتے	A. مخصوص درجہ حرارت B. مخصوص پریشر C. مخصوص والیوم D. مولوں کی تعداد
80	amarfus جس زبان کا لفظ ہے	A. لاطینی B. یونانی C. بریش D. کونی نہیں
81	amarfus کا مطلب ہے	A. درجہ حرارت B. شکل C. والیوم D. بغیر شکل کے
82	پلاستک، گلاس، ریٹ جس کی مثالی ہیں	A. امارفن سولڈ B. کرستلان سولڈ C. مالیکوول سولڈ D. آئیونک سولڈ
83	وہ ٹھوس جس میں ایٹمز، ائن یا مالیکوول مخصوص ترتیب میں جڑتے ہوئے ہیں کہلاتے ہیں	A. امارفن سولڈ B. کرستلان سولڈ C. مالیکوول سولڈ D. آئیونک سولڈ
84	جب کوئی عنصر مختلف حالتوں میں پلایا جائے جن کے طبی خواص مختلف لیکن کیمیائی خواص ایک جیسے ہوں، اسے کہتے ہیں	A. بپروپیت B. بپروپی اشکال C. مالیکوول سولڈ D. آئیونک سولڈ
85	عنصر کی شکلیں جن کے طبی خواص مختلف جبکہ کیمیائی ایک جیسے ہوں کہلاتے ہیں	A. بپروپیت B. بپروپی اشکال C. مالیکوول سولڈ D. آئیونک سولڈ
86	دوری جدول کا جو گروپ بپروپی اشکال رکھتا ہے	A. 17 B. 16 C. 15

- 87 آکسیجن کی بہروپی اشکال پیں A. 2
B. 3
C. 4
D. 5
- 88 سلفر کی بہروپی اشکال جس کی مختلف کرستلائن شکلیں پیں A. یک جیسے عناصر کی
B. مختلف عناصر کی
C. اے اور بی
D. کوئی بھی نہیں
- 89 سلفر کی کرستلائن فارم ہے A. رومبک سلفر
B. مونوکلینک سلفر
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 90 رومبک سلفر کی کرستل کس طرح کی ہوتی ہیں A. ڈائمٹ کی طرح کی
B. نیٹل کی طرح کی
C. پیٹر لیٹر
D. پیگرا گولن
- 91 مونوکلرنک سلفر کی کرستل جس طرح کی ہوتی ہیں A. ڈائمٹ کی طرح کی
B. نیٹل کی طرح کی
C. پیٹر لیٹر
D. پیگرا گولن
- 92 جو کاربن کی کرستلائن فارم نہیں ہے A. ڈائمٹ
B. گریفلٹ
C. چارکول
D. کولن
- 93 ڈائمٹ اور گریفلٹ جس کی کرستلائن فارم ہے A. آکسیجن
B. کاربن
C. سلفر
D. کلورین
- 94 انرجی کی بنیاد پر گریفلٹ جس سے زیادہ قیام پذیر ہے A. ڈائمٹ
- 95 ڈائمٹ میں کاربن ایٹم جتے مزید کاربن ایٹمز سے کوبلٹ بلڈ سے جڑا ہوتا ہے B. بکی بالز
C. کلورین
D. سوکیم
- 96 ڈائمٹ چہل پلا جاتا ہے A. 4
B. 5
C. 6
D. 7
- 97 پلا مصنوعی پیرا کس نے بنایا A. ساؤتھے افریقہ
B. کانگو اور بیلجمی
C. گانا اور انگلینڈ
D. تمام
- 98 پلا مصنوعی پیرا جب دریافت ہوا A. 1993
B. 1893
C. 1961
D. 1963
- 99 گریفلٹ میں بر کاربن جتے کاربن ایٹم سے دوسروں سے ملا ہوتا ہے A. 3
B. 4
C. 5
D. 6
- 100 جو چیز گریفلٹ کو کنڈکٹر بناتی ہے A. کم مضبوط الکٹران
B. کم B.P
C. زیادہ درجہ حرارت
D. زیادہ B.P
- 101 بکی بال کب دریافت ہوا A. 1993
B. 1980
C. 1961
D. 1880
- 102 جس کا قانون والیوم اور پریشر کے درمیان تعلق ظاہر کرتا ہے A. ڈائلن
B. چارلس
C. گریہم
D. بوانل
- 103 شروع میں عمل تبخیر کی شرح جس سے زیادہ ہوتی ہے A. تبخیر
B. کلٹن سین
C. دیاڑ
D. ویر پریشر

کاربن کی بیرونی اشکال کو جتنے حصوں میں تقسیم کیا جاتا ہے

- A. گا C. 4
B. گا D. 5

105 مانع گیز سے کتے زیادہ بھاری بوئے ہیں؟

- A. گا 100
B. گا 1000
C. گا 10000
D. گا 100000

106 گیز مادہ کی بلکی ترین حالت ہیں اور ان کی ڈینسیٹی کو کن میں ظلبر کیا جاتا ہے

- A. mgcm^{-3}
B. gcm^{-3}
C. kgdm^{-3}
D. gdm^{-3}

107 فریزنگ پوائٹ بر ان میں سے کون سے ڈانٹا مک ایکولبریم میں بوئے ہیں

- A. گیز اور ٹھوس
B. مانع اور گیز
C. مانع اور ٹھوس
D. یہ تمام

108 ٹھوس پارٹیکلز میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے

- A. روپیشل موشن
B. وانپریشل موشن
C. ٹرانسلیشنل موشن
D. ٹرانسلیشن اور وانپریشل موشن دونوں

109 ان میں سے کون سا لیمورفس ٹھوس نہیں ہے

- A. ریب
B. پلاسٹک
C. شیشه
D. گلوكوز

110 ایوبیوریشن میں جو مالیکولز مانع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں بوئی ہے

- A. بہت کم انرجی
B. درمیانی انرجی
C. بہت زیادہ انرجی
D. ان میں سے کوئی نہیں

111 ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ٹیفیوز کرتی ہے

- A. بلنٹروجن
B. بیلین
C. کلورین
D. فلورین

112 ان میں سے کون سی چیز بلینگ پوائٹ بر اثر انداز نہیں ہوتی؟

- A. انٹرمالیکولر فورس
B. بیرونی پریشر
C. مانع فظرت
D. مانع کا ابتدائی تیپریجر

113 گیس سی ٹنیسٹی بڑھتی ہے جب:

- A. پریشر بڑھتا ہے
B. والیم کو کونسٹرکٹ رکھا جاتا ہے
C. ٹیپریجر بڑھتا ہے
D. ان میں سے کوئی نہیں

114 مانع کا وپیر پریشر کب بڑھتا ہے

- A. ٹیپریجر میں اضافے سے
B. انٹرمالیکولر فورس میں اضافے سے
C. مالیکولز کی پولیریٹی میں اضافے سے