

Chemistry 9th Class Urdu Medium Unit 1 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	سندر میں پائے جانے والے بیلینٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلمینٹ ہے۔	A. آکسیجن B. بلتروجن C. نلتروجن D. سلیکان
2	درج ذیل میں سے کون سا ایلمینٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پالا جاتا ہے۔	A. آکسیجن B. ایلومنیم C. سلیکان D. ارگون
3	کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرا نمبر پر کون سی گیس پانی جاتی ہے؟	A. کاربن مووناکسائیڈ B. آکسیجن C. نلتروجن D. ارگون
4	مشابدات اور تجربات سے حاصل ہونے والے علم کہلاتا ہے۔	A. عمرانیات B. الیکٹرونکس C. سائنس D. کیمسٹری
5	کیمسٹری جتنے سالوں سے ایک شاخ کے طور پر ابھری ہے۔	A. 150 سال B. 250 سال C. 290 سال D. 200 سال
6	کیمسٹری جس سے متعلقہ ہے۔	A. جٹائیں، معدنیات B. غیر دھائیں بوا اور پانی C. جانور اور پودے D. تمام
7	سائنس کی وہ شاخ جو مادی اشیا ان کی ساخت آئے والی تبدیلیں اور ان اصولوں اور قوانین سے کرتی ہے جس کی وجہ سے یہ تبدیلیں آتی ہیں، کہلاتی ہے۔	A. کیمسٹری B. بیوالوجی C. فزکس D. زوالوجی
8	وہ شے جو جگہ گھیرتی ہے اور وزن رکھتی ہے کہلاتی ہے۔	A. مرکب B. مادہ C. آمیزہ D. عنصر
9	صنعتوں میں استعمال ہونے والی کیمیائی اشیا کے خواص، استعمالات بڑے پیمانے پر ان کی تیاری کہلاتی ہے۔	A. انسٹریبل کیمسٹری B. بیٹیو کیمسٹری C. انوائر میٹل کیمسٹری D. نیو کلیر کیمسٹری
10	مادے کی حالتیں ہیں۔	A. 3 B. 5 C. 4 D. 2
11	مادہ کی وہ سادہ ترین حالت جس کو عام کیمیائی طریقوں سے نہ توڑا جاسکے۔	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
12	جانے، جانے والے عناصر کی تعداد ہے۔	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
13	قدرتی طور پر پائے جانے والے عناصر کی تعداد۔	A. 118 B. 119 C. 92 D. 108
14	بوا میں آسیجن کی فیصد مقدار ہے۔	A. 21 B. 18 C. 10 D. 3
15	بوا میں نلتروجن کی فیصد مقدار ہے۔	A. 65 B. 78 C. 10 D. 3

16	بوا میں فلسفورس کی فیصد مقدار ہے	A. 1 B. 18 C. 10 D. 3
17	عناصر کی تقسیم ہے	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹالنٹر D. تمام
18	عنصر کا نام جس نے تجویز کیا۔	A. جارلس B. بوال C. ڈائلن D. ایووگنڈرو
19	. عنصر کے نام جب تجویز بوا۔	A. 1861 B. 1961 C. 1761 D. 1661
20	ٹھوس، چمکیلی سطح، اچھی موصل ہے خوبیل پیں۔	A. دھاتوں کی B. غیر دھاتوں کی C. میٹالنٹر کی D. تمام
21	جو غیر دھات ہے	A. سلو ر B. کاپر C. اٹرن D. کاربن
22	جہ نہ گیلا کرنے والے مانع ہے	A. پانی B. فلورین C. مرکری D. مٹی کانیل
23	کھردی سطح، غیر موصل ہے پیں	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹالنٹر D. تمام
24	غیر دھاتوں جس حالت میں نہیں پانی جاتیں پیں۔	A. گین B. ٹھوس C. مائع D. کونی بھی نہیں
25	غیر دھاتوں میں ٹھوس کی مثال	A. فلسفورس B. سلینڈر C. برومین D. اے اور بی
26	جو غیر دھاتوں کی مثال نہیں ہے	A. برومین B. اکسیجن C. کلورین D. نلتروجن
27	جو شے دھاتوں اور غیر دھاتوں کی خاصیت رکھتا ہے	A. دھاتیں B. غیر دھاتیں C. میٹالنٹر D. تمام
28	جو میٹالنٹر کی مثال میں ہے	A. بسمتے B. قلن C. برومین D. اے اور بی
29	وہ شے جو پک جان ہو اور مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہ کیا جاسکے۔	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
30	تمام عناصر اور مرکبات پیں	A. آمیزہ B. عنصر C. کیمیائی شے D. مرکب
31	گن پاؤثر جس کا آمیزہ ہے	A. نلتروجن B. سلفر C. چارکول D. تمام
32	براس جس کا آمیزہ ہے	A. زنک B. کاپر C. اے اور بی D. کونی نہیں
33	لکڑی اور ریت مثالیں پیں	A. عنصر B. آمیزہ C. کچھ حاصل آمدناہ

- A. حجم
B. بیو
C. درجہ حرارت
D. مولوں کی تعداد
- A. ایٹھی نمبر
B. ماس نمبر
C. پروٹن نمبر
D. اے اور سی
- A. Z
B. A
C. N
D. W
- A. Z
B. A
C. N
D. W
- A. پوزیٹر ان
B. پروٹن
C. الیکٹران
D. نیوٹر ان
- A. ایٹھی ماس
B. ایٹھی نمبر
C. ایووگنگن نمبر
D. کوئی نہیں
- A. بولائی
B. جن ڈائلن
C. چارلس
D. ایووگنگن
- A. 1611
B. 1811
C. 1911
D. 1711
- A. ٹیوٹریم بہ جاء
B. بلنڈروجن ایٹھی
C. کاربن 12 بہ جاء
D. کاربن 12 لم چار
- A. 1957ء
B. 1955ء
C. 1958ء
D. 1956ء
- A. 1957ء
B. 1961ء
C. 1958ء
D. 1662ء
- A. β
B. α
C. μ
D. γ
- A. ریلیو ایٹھی ماس
B. آنسوٹوپس
C. ایٹھی ماس
D. ایٹھی نمبر
- A. 3
B. 1
C. 2
D. 4
- A. $\mu 15.999$
B. 16.999μ
C. 17.999μ
D. کوئی نہیں
- A. 35.4
B. 35
C. 35.2
D. 35.5
- A. 23
B. 24
C. 4
D. 35.5
- A. 9

51	ماس کے یونٹس بین	B. μ C. kg D. تمام
52	مرکب کی مختصر شکل کہلاتی ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکوول فارمولہ
53	کیمیائی فارمولے کی اقسام بین	A. 5 B. 3 C. 4 D. 2
54	تین طرفی ساخت چار کو وینٹ بانٹ اور جانت شکل کی یہ خصوصیات کا حاصل ہے	A. کاربن B. گریفائلٹ C. ڈائیٹنڈ D. بکی بال
55	میں ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے a.m.u کسی مرکب کے فارمولہ یونٹ کا اوسط ماس ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹھی ماس C. مالیکوول ماس D. گرام مالیکوول ماس
56	ریلیٹو ایٹھی ماس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. کوئی نہیں
57	عناصر کے مالیکوولز کا اوسط ماس کہلاتا ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹھی ماس C. ریلیٹو مالیکوول ماس D. مالیکوول ماس
58	ریلیٹو ایٹھی ماس کا یونٹ ہے	A. g B. amu C. kg D. تمام
59	ایک عنصر ایٹھی ماس کا اوسط کہلاتا ہے	A. فارمولہ ماس B. ایٹھی ماس C. مول D. مالیکوول ماس
60	کسی شے کے ایک مول کے اوسط ماس کو کہتے ہیں	A. فارمولہ ماس B. ایٹھی ماس C. مول ماس D. مالیکوول ماس
61	آنٹر، مالیکوول آنٹر، فری ریٹیکل اور نیوٹرول مالیکوول کو کہتے ہیں	A. ریلیٹو فارمولہ ماس B. ریلیٹو ایٹھی ماس C. ریلیٹو مالیکوول ماس D. مالیکوول سیپسیز
62	اگر کسی چیز پر مثبت یا منفی چارج ہو تو کہلاتا ہے	A. ان B. ریلیٹو ایٹھی ماس C. کیمیکل سیریز D. مالیکوول سیپسیز
63	جب الیکٹران ایک یا ایک سے زیادہ الیکٹران خارج کر دے تو کہلاتا ہے	A. ان B. مثبت ان C. کیٹا انٹر D. بی اور سی
64	دھاتی آنٹر ہیں	A. منفی B. مثبت ان C. ان انٹر D. کوئی نہیں
65	سوٹیم پر چارج ہے	A. +1 B. +2 C. +3 D. +4
66	پوٹشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
67	کلیشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
68	میگنیشیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+

69	أئرن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
70	ٹن پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
71	امونیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
72	بلکترونیم پر چارج ہے	A. 1+ B. 2+ C. 3+ D. 4+
73	جب ایک ایٹم ایک یا ایک سے الیکٹران حاصل کرے تو وہ کہلاتا ہے	منفی آئن B. مثبت آئن C. این آئن D. لے اور سی
74	فلورین پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
75	کلورین پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
76	سلفائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
77	فاسلفائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
78	ہائیڈروآکسایڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
79	پرمیگنیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
80	فلسفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
81	سلفیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
82	ڈائی کرومیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
83	آکسالیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
84	نائکرائٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
85	کاربونیٹ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
86	ایلومنیم پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-

- 87 دنوں چارج ہوں تو کہلاتا ہے - ve+ اور ve+ اگر کسی مالیکوول
A. آن
B. منفی آن
C. مشتث آن
D. مالیکوول آن
- 88 کسی مرکب، مالیکوول یا آن کے ایک یونٹ کو ظاہر کرتا ہے
A. فری ریٹیکل
B. فارمولا یونٹ
C. منفی آن
D. مشتث آن
- 89 اگر کسی مالیکوول یا ایٹم یا آن میں مشتث الیکٹرونز کی تعداد طبق ہو تو کہلاتی ہے
A. فری ریٹیکل
B. فارمولا یونٹ
C. منفی آن
D. مشتث آن
- 90 ان پر ڈالیکٹران کو ظاہر کرتے ہیں
A. .
B. x
C. -
D. +
- 91 وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزاداہ اپنا وجود برقرار رکھے کہلاتا ہے
A. عصر
B. آن
C. مالیکوول
D. ایٹم
- 92 مالیکوول کی قسمیں ہیں
A. 3
B. 2
C. 4
D. 5
- 93 تجربات اور نظریات کی شکل میں بنیادی اصولوں کا مطالعہ کہلاتا ہے
A. فریکل کیمسٹری
B. غیر نامیائی کیمسٹری
C. نامیائی کیمسٹری^{کیمسٹری}
D. تجربیاتی کیمسٹری
- 94 کاربن کے مرکبات کا مطالعہ کہلاتا ہے
A. فریکل کیمسٹری
B. غیر نامیائی کیمسٹری
C. نامیائی کیمسٹری
D. تجربیاتی کیمسٹری
- 95 کیمیائی کی وہ شاخ جو اشیا کی اجزاء ترکیبی اور ان کی شناخت سے متعلق ہو کہلاتا ہے
A. فریکل کیمسٹری
B. غیر نامیائی کیمسٹری
C. نامیائی کیمسٹری^{کیمسٹری}
D. تجربیاتی کیمسٹری
- 96 کیمیا کی وہ شاخ جو انشٹری کے مراحل سے متعلق ہو کہلاتا ہے
A. انشٹریل کیمسٹری
B. بائیو کیمسٹری^{کیمسٹری}
C. انواز متنل کیمسٹری
D. نیو کلیر کیمسٹری
- 97 جانداروں میں بونے والی کیمیائی تبدیلیوں کا مطالعہ کہلاتا ہے
A. انشٹریل کیمسٹری
B. بائیو کیمسٹری^{کیمسٹری}
C. انواز متنل کیمسٹری
D. نیو کلیر کیمسٹری
- 98 بمارے ارد گرد موجود کیمیائی اشیا اور انسان اور ماحول پر اس کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے
A. انشٹریل کیمسٹری
B. بائیو کیمسٹری^{کیمسٹری}
C. انواز متنل کیمسٹری
D. نیو کلیر کیمسٹری
- 99 نیو کلایائی تبدیلیں اور ان کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے
A. انشٹریل کیمسٹری
B. بائیو کیمسٹری^{کیمسٹری}
C. انواز متنل کیمسٹری
D. نیو کلیر کیمسٹری
- 100 غیر دھاتوں میں گیس کی مثالیں ہیں
A. فاسفورس
B. سلفر
C. برومین
D. اے اور بی
- 101 کاربن پائی اور الکوھل مثالیں ہیں
A. آمیزہ
B. عصر
C. کیمیائی شے
D. مرکب
- 102 وہ کیمیائی شے جو دو یا دو سے زیادہ خاص نسبت میں ملنے سے نہ کہلاتا ہے
A. آمیزہ
B. عصر
C. کیمیائی شے^{کیمیائی شے}
D. مرکب
- 103 دو یا دو سے زیادہ عناصر یا مرکبات کو بلیم کسی بھی نسبت میں ملانے سے جو کیمیائی شے حاصل ہو کہلاتی ہے
A. آمیزہ
B. عصر
C. کیمیائی شے^{کیمیائی شے}
D. مرکب
- 104 میگنیٹیم جس کی مثالیں ہیں
A. عصر
B. آمیزہ
C. یک جان آمیزہ

105	سٹارچ، لام اونمک جس کی مثالی بیس	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
106	دودھ اور دہنڈ جس کی مثالی بیس	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
107	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ عناصر کے خاص نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتے ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
108	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ کیمیائی اشیا کے کسی بھی نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتی ہے	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
109	M.P - مخصوص بوتا ہے B.P جس کا اور	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
110	M.P مختلف بوتا ہے B.P جس کا اور	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
111	. جن کو فزیکل یا مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہیں کیا جا سکتا۔	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
112	جن کو عام طریقوں سے علیحدہ کیا جا سکتا ہے	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
113	مستقل پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل بوتی ہے	A. حجم B. دباؤ C. درجہ حرارت D. مولوں کی تعداد
114	پریشر اور درجہ حرارت پر جب گیسیں مل کر گینی امیزہ بنایا جاتا ہے تو جو تبدیل بوتی ہے	A. حجم B. دباؤ C. درجہ حرارت D. کوئی نہیں
115	عناصر کی خصوصیات جن سے مختلف بوتی ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
116	نو کلیس میں موجود پروٹن اور نیوٹران کی تعداد کہلاتی ہے	A. ایشی نمبر B. ماس نمبر C. پروٹن نمبر D. اے اور سی
117	جو ٹرم بلنی طرف اوپر لکھی جاتی ہے	A. ایشی ماس B. ایشی نمبر C. ایوو گڈرون نمبر D. کرنی بھی نہیں
118	جب کسی شے کا مالیکیوں کو سمبلز کی مدد سے ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکیوں فارمولہ
119	ایشمن کی حقیقی تعداد کو ظاہر کرتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکیوں فارمولہ
120	وہ فارمولہ جو ایشمن کے درمیان سادہ ترین نسبت کو ظاہر کرے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکیوں فارمولہ
121	: انٹریل کیمسٹری کا اعلق کمپارنٹ کی ایسی تیاری سے ہے جو	A. لیبارٹری میں ہو B. مائیکرو سکیل پر ہو C. تجارتی پیمانے پر ہو D. معائیتی پیمانے پر ہو

122	مندرجہ زیل میں سے کس کے اجزا کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جا سکتے	D. سیسیس C. کپڑاٹر D. ریڈیکر
123	سمندر میں پانے جاتے والے ایلمینٹس میں سب سے زیادہ کون سے ایلمینٹ ہے؟	A. آکسیجن B. بلائروجن C. نلتھروجن D. سلوکان
124	درج زیل میں سے کون سا ایلمینٹ کرہ ارض میں سے سب سے زیادہ پلایا جاتا ہے	A. آکسیجن B. ایلومنیم C. سیکان D. ارگون
125	کرہ ارض میں کثیرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس باتی جاتی ہے	A. کاربن مونو آکسائیڈ B. آکسیجن C. نلتھروجن D. ارگون
126	درج زیل میں سے کامک ماس یونٹ (amu) کس کے برابر ہوتا ہے	A. 1.66×10^{-24} گرام B. 1.66×10^{-24} گرام C. 1.66×10^{-24} گرام D. 1.66×10^{-23} گرام
127	درج زیل میں سے تمام ٹرانی اٹامک مالیکیول سوانچے	A. H2 B. O3 C. H2O D. CO2
128	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟	A. 18amu B. 18 گرام C. 18 ملی گرام D. 18 کلو گرام
129	H2SO4 کا مولر ماس ہے	A. 98 گرام B. 98amu C. 9.8 گرام D. 9.8amu
130	میں کون سا ہے؟ amu کا مولر ماس O2 کو وہ میں مولر ماس کو مولر ماس کیا جاتا ہے۔ درج زیل میں سے	A. 32amu B. 53.12×10^{-24} amu C. 192×10^{-25} amu D. 1.92×10^{-25} amu
131	8 گرامز کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟ CO2	A. 0.15 B. 0.18 C. 0.21 D. 0.24
132	درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان کا ماس برابر ہے	A. 1 mol CO 1 mol N2 B. 1 mol CO 1 mol CO2 C. 1 mol CO 1 mol N2 D. 1 mol CO2 1 mol O2