

9th Class Chemistry Chapter 1 Fundamentals of Chemistry Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	سمندر میں پائے جانے والے الیمینٹس میں سب سے زیادہ کونسا الیمینٹ ہے۔	A. اکسیجن B. بلنٹروجن C. نلتھروجن D. سلیکان
2	درج ذیل میں سے کون سا الیمینٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پلا جاتا ہے۔	A. اکسیجن 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 مونو اکسائیٹ B. اکسیجن C. نلتھروجن D. ارگون
4	مشابدات اور تجربات سے حاصل ہونے والے علم کہلاتا ہے۔	A. عمرانیات B. الیکٹرونیکس C. سائنس D. کیمسٹری
5	کیمسٹری جتے 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 متعلق ہے۔	A. چٹائیں، معدنیات B. غیر دھائیں بوا اور پانی C. جائز اور پودے D. تمام
7	سائنس کی وہ شاخ جو مادی اشیا ان کی ساخت آئیے والی تبدیلیاں اور ان اصولوں اور قوانین سے کرتی ہے جس کی وجہ سے یہ تبدیلیاں آئی 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. انٹریول کیمسٹری B. بیٹھو کیمسٹری C. انوازر 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، جلتے 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 اکسیجن کی فیصد مقدار ہے۔	A. 21 B. 18 C. 10 D. 3
15	بوا میں نلتھروجن کی فیصد مقدار ہے۔	A. 65 B. 78 C. 10

- 16 بوا میں فلسفورس کی فیصد مقدار ہے
 A. 1
 B. 18
 C. 10
 D. 3
- 17 عناصر کی تقسیم ہے
 A. دھائیں
 B. غیر دھائیں
 C. میٹلانڈز
 D. تمام
- 18 عنصر کا نام جس نے تجویز کیا۔
 A. چارلس
 B. بوالی
 C. ڈالنٹ
 D. ایوو گیڈرو
- 19 عنصر کے نام جب تجویز بوا۔
 A. 1861
 B. 1961
 C. 1761
 D. 1661
- 20 ٹھوس، چمکیلی سطح، اچھی موصل ہے خوبیاں بیس۔
 A. دھائیں کی
 B. غیر دھائیں کی
 C. میٹلانڈز کی
 D. تمام
- 21 جو غیر دھات ہے
 A. سلور
 B. کاپر
 C. آئرن
 D. کاربن
- 22 جہ نہ گیلا کرنے والے مائع ہے
 A. پائی
 B. فلورین
 C. مرکبی
 D. مٹی کا نیل
- 23 کھردی سطح، غیر موصل ہے بیس
 A. دھائیں
 B. غیر دھائیں
 C. میٹلانڈز
 D. تمام
- 24 غیر دھائیں جس حالت میں نہیں پائی جاتی ہیں۔
 A. گیس
 B. ٹھوس
 C. مائع
 D. کوئی بھی نہیں
- 25 غیر دھائیں میں ٹھوس کی مثال
 A. فلسفورس
 B. سلینڈر
 C. برومین
 D. لے اور بی
- 26 جو غیر دھائیں کی مثال نہیں ہے
 A. برومین
 B. اکسیجن
 C. کلورین
 D. ناتشوون
- 27 جو شے دھائیں اور غیر دھائیں کی خاصیت رکھتا ہے
 A. دھائیں
 B. غیر دھائیں
 C. میٹلانڈز
 D. تمام
- 28 جو میٹلانڈز کی مثال میں ہے
 A. سمنٹ
 B. ٹٹ
 C. برومین
 D. لے اور بی
- 29 وہ شے جو یک جان ہو اور مکینیکل طریقے سے علیحدہ نہ کیا جاسکے۔
 A. امیزہ
 B. عنصر
 C. کیمیائی شے
 D. مرکب
- 30 تمام عناصر اور مرکبات بیس
 A. امیزہ
 B. عنصر
 C. کیمیائی شے
 D. مرکب
- 31 گن پاؤڈر جس کا امیزہ ہے
 A. ناتشوون
 B. سلفر
 C. چارکول
 D. تمام
- 32 براس جس کا امیزہ ہے
 A. زنک
 B. کاپر
 C. لے اور بی
 D. کوئی نہیں
- A. عنصر
 B. امیزہ

33	لکڑی اور ریت مثالیں بیس	A. سبز B. سبز C. یک جن آمیزہ D. مرکب
34	مستقل پریشر اور درج حرارت پر جب کیسیں ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل ہوتی ہے	A. حجم B. نیوٹن C. درج حرارت D. مولوں کی تعداد
35	نیو کلیس میں پروٹن کی تعداد کھلاتی ہے	A. ایٹمی نمبر B. ماس نمبر C. پروٹن نمبر D. اس اور سی
36	ایٹمی نمبر کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
37	ایٹم ماس کو جس سے طلب کرتے ہیں	A. Z B. A C. N D. W
38	ایٹمی نمبر اور ایٹمی ماس میں جس کا بینادی فرق ہے	A. پوزیشن B. پروٹن C. الیکٹران D. نیوٹران
39	جو ترم بائیں طرف نیچے لکھی جاتی ہے	A. ایٹم ماس B. ایٹمی نمبر C. ایلووگڈرنمبر D. کوئی نہیں
40	جس نے ایٹمی اور مالیکیولر ماس کو متعارف کروایا۔	A. بوائل B. جان ڈائلن C. چارلس D. ایلووگڈرو
41	ایٹمی اور مالیکیولی ماس جب متعارف کروایا گیا	A. 1611 B. 1811 C. 1911 D. 1711
42	اولینٹر اور نیر نے جس بنیاد پر ایٹمی ماس سکیل تجویز کیا۔	A. ٹیوٹریم بہ جاء B. پانٹروجن ایٹمی C. کاربن 12 بہ جاء D. کاربن 12 ایم جار
43	اولینٹر اور نیر نے جس ایٹمی ماس سکیل کا نظریہ پیش کیا	A. 1957ء B. 1955ء C. 1958ء D. 1956ء
44	IUPAC نے اولینٹر اور نیر کے نظریے کو جب قبول کیا	A. 1957ء B. 1961ء C. 1958ء D. 1662ء
45	-a.m.u کی علامت ہے	A. β B. α C. μ D. γ
46	وہ عناصر جن کے ایٹمی ماس ایک جیسے جبکہ ایٹمی ماس مختلف ہو کھلاتے ہیں	A. ریٹھو ایٹمی ماس B. اسٹوپس C. ایٹمی ماس D. ایٹمی نمبر
47	اکسیجن کے اسٹوپس ہیں	A. 3 B. 1 C. 2 D. 4
48	اکسیجن کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. $\mu 15.999$ B. 16.999μ C. 17.999μ D. کوئی نہیں
49	کلورین کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. 35.4 B. 35 C. 35.2 D. 35.5
50	میگشیم کی اوسط ایٹمی ماس ہے	A. 23 B. 24 C. 4 D. 35.5

- 51 ماس کے یونٹ پس A. g
B. μ
C. kg
D. تمام
- 52 مرکب کی مختصر شکل کہلاتی ہے A. ایمیریکل فارمولہ
B. کیمیائی فارمولہ
C. ساختی فارمولہ
D. مالیکولر فارمولہ
- 53 کیمیائی فارمولے کی اقسام پس A. 5
B. 3
C. 4
D. 2
- 54 تین طرفی ساخت چار کو وینٹ بلٹ اور جانٹ شکل کی یہ خصوصیات کا حاصل ہے A. کاربن
B. گریفائلٹ
C. ڈائیونٹ
D. بکی بال
- 55 میں ظبر کیا جائے کہلاتا ہے a.m.u A. فارمولہ ماس
B. ایٹھی ماس
C. مالیکولر ماس
D. گرام مالیکولر ماس
- 56 ریلیٹو ایٹھی ماس کا یونٹ ہے A. g
B. amu
C. kg
D. کوئی نہیں
- 57 عنصر کے مالیکولز کا اوسط ماس کہلاتا ہے A. فارمولہ ماس
B. ایٹھی ماس
C. ریلیٹو مالیکولر ماس
D. مالیکولر 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. مالیکولر ماس
- 60 کسی شے کے ایک مول کے اوسط ماس کو کہتے ہیں A. فارمولہ ماس
B. ایٹھی ماس
C. مول ماس
D. مالیکولر ماس
- 61 آنٹر، مالیکولر آنٹر، فری ریٹیکل اور نیوٹرل مالیکول کو کہتے ہیں A. ریلیٹو فارمولہ ماس
B. ریلیٹو ایٹھی ماس
C. ریلیٹو مالیکولر ماس
D. مالیکولر سپیسز
- 62 اگر کسی چیز پر مثبت یا منفی چارج ہو تو کہلاتا ہے A. آن
B. ریلیٹو ایٹھی ماس
C. کیمیکل سیریز
D. مالیکولر سپیسز
- 63 جب الیکٹران ایک یا ایک سے زیادہ الیکٹران خارج کر دے تو کہلاتا ہے A. آن
B. مثبت آن
C. کتنا آنٹر
D. بی اور سی
- 64 دھلتی آنٹر ہے A. منفی
B. مثبت آن
C. این آنٹر
D. کوئی نہیں
- 65 سوٹھیم پر چارج ہے A. +1
B. +2
C. +3
D. +4
- 66 یوٹھیم 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 میگھیشیم پر چارج ہے A. 1+
B. 2+
C. 3+
D. 4+

69	ائرن 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	بانڈروئین 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	A. منفی ان B. مثبت ان C. این اننز D. 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	سلفائینیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
77	فلسفائینیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
78	بائیٹرو اکسائیڈ 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	سلفت 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	اکسائیڈ پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3- D. 4-
84	ناترانت 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	ایلومنینیم پر چارج ہے	A. 1- B. 2- C. 3-

- 87 دونوں چارج بون تو کہلاتا ہے- ve+ اور ve+ اگر کسی مالیکیولر
 A. آن
 B. منفی آن
 C. مثبت آن
 D. **مالیکیول آن**
- 88 کسی مرکب، مالیکیول یا آن کے ایک یونٹ کو ظاہر کرتا ہے
 A. فری ریٹیکل
 B. فارمولہ یونٹ
 C. منفی آن
 D. مثبت آن
- 89 اگر کسی مالیکیول یا ایم یا آن میں مثبت الیکٹرونز کی تعداد طبق بو تو کہلاتی ہے
 A. فری ریٹیکل
 B. فارمولہ یونٹ
 C. منفی آن
 D. مثبت آن
- 90 ان پر ڈالکٹران کو ظاہر کرتے ہیں
 A. .
 B. x
 C. -
 D. +
- 91 وہ چھوٹے سے چھوٹا ذرہ جو آزادانہ اپنا وجود برقرار رکھے کہلاتا ہے
 A. عنصر
 B. آن
 C. **مالیکیول**
 D. ایم
- 92 مالیکیول 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
 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 متعلقہ ہو کہلاتا ہے
 A. فریکل کیمسٹری
 B. غیر نامیائی کیمسٹری
 C. نامیائی کیمسٹری
 D. **تجربیاتی کیمسٹری**
- 96 کیمیا کی وہ شاخ جو انسٹریٹ کے مراحل سے متعلقہ ہو کہلاتا ہے
 A. انسٹریٹ کیمسٹری
 B. پلیو کیمسٹری
 C. انواز متنل کیمسٹری
 D. نیو کلر کیمسٹری
- 97 جاذروں میں ہونے والی کیمیائی تبدیلیوں کا مطالعہ کہلاتا ہے
 A. انسٹریٹ کیمسٹری
 B. پلیو کیمسٹری
 C. انواز متنل کیمسٹری
 D. نیو کلر کیمسٹری
- 98 بمارے ارد گرد موجود کیمیائی اشیا اور انسان اور ماحول پر اس کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے
 A. انسٹریٹ کیمسٹری
 B. پلیو کیمسٹری
 C. **انواز متنل کیمسٹری**
 D. نیو کلر کیمسٹری
- 99 نیو کلائی تبدیلی اور ان کے اثرات کا مطالعہ کہلاتا ہے
 A. انسٹریٹ کیمسٹری
 B. پلیو کیمسٹری
 C. انواز متنل کیمسٹری
 D. **نیو کلر کیمسٹری**
- 100 غیر دھاتوں میں گیس کی مثال ہے
 A. فلسفروں
 B. سلفر
 C. برومین
 D. اے اور بی
- 101 کاربن پانی اور الکوحل مثالیں ہیں
 A. آئیزو
 B. عنصر
 C. **کیمیائی شے**
 D. مرکب
- 102 وہ کیمیائی شے جو دو یا دو سے زیادہ خالص نسبت میں ملنے سے بنے کہلاتا ہے
 A. آئیزو
 B. عنصر
 C. 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. آئیزو
 B. عنصر
 C. کیمیائی شے
 D. مرکب

104	میگنیٹیم جس کی مثال ہے	B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
105	ستارچ، لاتم اونمک جس کی مثالیں ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
106	دودھ اور دھند جس کی مثالیں ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
107	وہ شے جو دو یا دو سے زیادہ عناصر کے خلص 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 درج حرارت پر جب گیسین ملتی ہیں تو جو چیز تبدیل بوتی ہے	A. حجم B. دیباو C. درج حرارت D. مولوں کی تعداد
114	پریشر اور درج حرارت پر جب گیسین مل کر گینی امیزہ بنالیا جاتا ہے تو جو تبدیل بوتی ہے	A. حجم B. دیباو C. درج حرارت D. کوئی نہیں
115	عناصر کی خصوصیات جن سے مختلف بوتی ہیں	A. عنصر B. امیزہ C. یک جان امیزہ D. مرکب
116	نیو کلیس میں موجود پروٹن اور نیوٹران کی تعداد کہلاتی ہے	A. ایٹھی نمبر B. مائس نمبر C. پروٹن نمبر D. اے اور سی
117	جو ٹرم بلنی طرف اوپر لکھی جاتی ہے	A. ایٹھی مائس B. ایٹھی نمبر C. ایووگیٹرون نمبر D. کوئی بھی نہیں
118	جب کسی شے کا مالیکوول کو سمبلز کی مدد سے ظاہر کیا جائے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکوول فارمولہ
119	ایٹھوں کی حقیقی تعداد کو ظاہر کرتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکوول فارمولہ
120	وہ فارمولہ جو ایٹھر کے درمیان سادہ ترین نسبت کو ظاہر کرے کہلاتا ہے	A. ایمپریکل فارمولہ B. کیمیائی فارمولہ C. ساختی فارمولہ D. مالیکوول فارمولہ
121	انٹریول کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈ کی ایسی تیاری سے ہے جو	A. لیبارٹری میں ہو B. مانیکرکوسکل پر ہو C. تجارتی پیمانے پر ہو D. معائبیتی پیمانے پر ہو

122	مندرجہ زیل میں سے کس کے اجزاء کو طبیعی طریقوں سے الگ کیا جاسکتے ہے	A. مکسچر B. ایلیمٹس C. کمیاتر D. ریٹیکر
123	سندر میں پائے جانے والے ایلمٹس میں سب سے زیادہ کون سے ایلمٹ ہے؟	A. آکسیجن B. بلکروجن C. نیتروجن D. سلیکان
124	درج زیل میں سے کون سا ایلمٹ کرہ ارض میں سے سب سے زیادہ پلیا جاتا ہے	A. آکسیجن B. ایلومنیم C. سیکان D. ارگون
125	کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرا نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے	A. کاربن مونو اکسائیڈ B. آکسیجن C. نیتروجن 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 سوانی	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 مہما گرام میں ظاہر 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. 01.5 B. 0.18 C. 0.21 D. 0.24
132	درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکلن 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