Step Academy official

Model Town Grw PH: 03016652757

STUDENT NAME	
PAPER CODE	61569
TIME ALLOWED	120
Paper Date	05-01-2026

CLASS	9th [New Books]
SUBJECT	Chemistry
TOTAL MARKS	340
Paper Type	

Chapter # 1

1. Which branch of chemistry is used to predict and change the rates of reactions: **.1**

کیمسٹری کی کون سی شاخ ری ایکشن کی شرح کی پیشین گوئی اور تبدیلی کے لیے استعمال ہوتی ہے:

(A) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry **(B)** بائیو کیمسٹری Biochemistry **(C)** پولیمر کیمسٹری Polymer chemistry **(D)** جیو کیمسٹری Geochemistry

2.
In which branch we study the structure, formation, properties, composition and reactions of carbon containing ions?

.2 ہم کس شاخ میں کاربن پر مشتمل آئنوں کی ساخت، تشکیل، خصوصیات، بناوٹ اور ری ایکشن کا مطالعہ کرتے ہیں؟

(A) ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry **(B)** آرگینک کیمسٹری Organic chemistry **(C)** نیوکلئیر کیمسٹری Nuclear chemistry **(D)** اینالیٹک کیمسٹری Analytical chemistry

3. The scientific study of the chemical and biochemical phenomenon that occurs in planet is called: **.3**

سیارے میں پائے جانے والے کیمیائی اور حیاتی کیمیائی رجحان کا سائنسی مطالعہ کہلاتا ہے:

(A) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry **(B)** ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry **(C)** جیو کیمسٹری Geochemistry **(D)** فلکی کیمسٹری Astrochemistry

4. Polymers are sometimes called: **.4** پولیمرز کو بعض اوقات کہا جاتا ہے:

(A) مونومرز Monomers **(B)** مائیکرو مالیکیولز Micromolecules **(C)** میکرو مولیکیولس Macromolecules **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

5.
Which branch of chemistry is the study of elements and their compounds except for organic compounds?

.5 کیمسٹری کی کون سی شاخ آرگینک کمپاؤنڈز کے علاوہ عناصر اور ان کے مرکبات کا مطالعہ کرتی ہے؟

(A) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry **(B)** آرگینک کیمسٹری Organic chemistry **(C)** ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry **(D)** جیو کیمسٹری Geochemistry

6. Which branch of chemistry help to protect water that has been poisoned by soil? **.6**

کیمسٹری کی کون سی شاخ پانی کی حفاظت میں مدد کرتی ہے جسے مٹی نے زہر آلود کیا ہے؟

(A) ماحولیاتی کیمسٹری Environmental chemistry (B) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry (C) ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry (D) جیو کیمسٹری Geochemistry

7. The branch of chemistry that helped to to treat diseases and synthesize new medicines: **.7**

کیمسٹری کی وہ شاخ جس نے بیماریوں کے علاج اور نئی ادویات کے بنانے میں مدد کی:

(A) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry (B) میڈیسنل کیمسٹری Medicinal chemistry (C) ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry (D) ماحولیاتی کیمسٹری Environmental chemistry

8. To identify the concentration of the component present in material thing: **.8**

شناخت کے ذریعے کیمیائی اشیا کا ارتکاز معلوم کرنا ہے؟

(A) فلکی کیمسٹری Astrochemistry (B) تجزیاتی کیمسٹری Analytical chemistry (C) جیو کیمسٹری Geochemistry (D) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry

9. The batteries in our vehicles are built on the principle of electrochemistry. It is the application of: **.9**

ہماری گاڑیوں کی بیٹریاں الیکٹرو کیمسٹری کے اصول پر بنائی گئی ہیں۔ یہ کس کی خصوصیت ہے:

(A) فلکی کیمسٹری Astrochemistry (B) اینالیٹیکل کیمسٹری Analytical chemistry (C) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry (D) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry

10. The branch of chemistry that focuses on the study of polymers, their types, properties, uses is called:

.10 کیمسٹری کی وہ شاخ جو پولیمر، ان کی اقسام، خواص اور استعمال کا مطالعہ کرتی ہے۔ کہلاتی ہے:

(A) انڈسٹریل کیمسٹری Industrial chemistry (B) پولیمر کیمسٹری Polymer chemistry (C) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry (D) فلکی کیمسٹری Astrochemistry

11. Which brach of chemistry deals with the changes that occur in atomic nuclei? **.11**

کیمسٹری کی کون سی شاخ جوہری نیوکلیائی میں ہونے والی تبدیلیوں سے متعلق ہے؟

(A) ماحولیاتی کیمسٹری Environmental chemistry (B) فلکی کیمسٹری Astrochemistry (C) بائیو کیمسٹری Biochemistry (D) نیوکلیئر کیمسٹری Nuclear chemistry

12. Which branch of chemistry tell us sulphuric acid is extremely corrosive to skin? **.12**

کیمسٹری کی کون سی شاخ ہمیں بتاتی ہے کہ سلفیورک ایسڈ جلد کے لیے انتہائی نقصان دہ ہے؟

(A) اینالیٹک کیمسٹری Analytic chemistry (B) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry (C) بائیو کیمسٹری Biochemistry (D) آن آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry

13. When elements reacts with each other they form: **.13** جب ایلیمنٹس ایک دوسرے سے ری ایکٹ کرتے ہیں تو بناتے ہیں:

Step Academy

(A) آئیونک بانڈز Ionic bond (B) کیمیکل بانڈز Chemical bond (C) کوویلنٹ بانڈز Covalent bond (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈز Coordinate covalent bond

14. Water, ammonia and methane are the example of:

14. پانی، امونیا اور میتھین مثالیں ہیں:

(A) ایٹمز کی Atoms (B) گیسوں کی Gases (C) کمپاؤنڈز کی Compounds (D) ایلیمنٹس کی Elements

15. Example of heterogeneous mixture is:

15. ہیٹروجینئیس مکسچر کی مثال ہے:

(A) ہوا Air (B) گیسولین Gasoline (C) آئس کریم Ice cream (D) مٹی Soil

16. A good example of homogeneous mixture is:

16. ہوموجینئیس مکسچر کی مثال ہے:

(A) مٹی Soil (B) چٹان Rock (C) لکڑی Wood (D) آئس کریم Ice-cream

17. Mixture may be:

17. مکسچر ہو سکتے ہیں:

(A) یکساں Homogenous (B) متضاد Heterogenous (C) الف اور ب دونوں Both a and b (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

18. Which one is an impure compound?

18. درج ذیل میں سے کون ناخالص مرکب ہے:

(A) ایلیمنٹ Element (B) مکسچر Mixture (C) الیکٹرون Electron (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

19. In water, hydrogen and oxygen are present in fixed ratio by weight:

19. پانی میں ہائڈروجن اور آکسیجن کا تناسب ہے:

(A) 2:8 (B) 1:8 (C) 8:1 (D) 8:2

20. Helium and Argon are the example of:

20. ہیلیم اور آرگن مثالیں ہیں:

(A) کمپاونڈز کی Compounds (B) کمپاونڈز کی Elements (C) آئینز کی Ions (D) ایٹمز کی Atoms

21. If the quantity of sugar in water increases, its dissolution will become:

21. اگر پانی میں چینی کی مقدار بڑھ جائے تو اس کی تحلیل ہو جائے گی:

(A) مزید مشکل More difficult (B) قدرے مشکل Slightly difficult (C) زیادہ آسان More easy (D) قدرے آسان Slightly easy

22. 203.9g of table sugar can dissolve in water to give saturated solution at:

22. 203.9 گرام چینی پانی میں حل ہو کر سیچوریٹڈ سلوشن دیتی ہے:

(A) 20°C (B) 21°C (C) 30°C (D) 24°C

23. How many branches of chemistry?

23. کیمسٹری کی کتنی شاخیں ہیں؟

(A) 8 (B) 9 (C) 10 (D) 11

24.

24.

Which one is the simplest form of matter?

مادے کی سب سے سادہ شکل کون سی ہے؟

(A) مکسچر Mixture **(B)** کمپاؤنڈ Compound **(C)** ایلیمنٹ Element **(D)** ایٹم Atom

25. The solids like steel is:

25. سٹیل جیسے ٹھوس ہیں:

(A) مومولوگس Homologous **(B)** الائے **(C)** ہیٹرولوگس Heterologous **(D)** چاک کا مکسچر

Homologous or heterologous

Mixture of chalk

Chapter # 2

---

1. Only one of the......which does not have a neutron:

1. ان میں سے صرف ایک......ہے جس میں نیوٹران نہیں ہے:

(A) کاربن Carbon **(B)** نائٹروجن Nitrogen **(C)** سلفر Sulphur **(D)** ہائڈروجن Hydrogen

2. The mass of neutron is almost the same as that of a -:

2. نیوٹرون کا ماس تقریباً اس کے......کے برابر ہوتا ہے:

(A) الیکٹرون Electron **(B)** پروٹون Proton **(C)** آئن Ion **(D)** ان میں سے کوئی نہیں

None of these

3. Who performed first experiment to split atom?

3. ایٹم کو تقسیم کرنے کا پہلا تجربہ کس نے کیا؟

(A) سوڈی Soddy **(B)** ردرفورڈ Rutherford **(C)** بوہر Bohr **(D)** نیوٹن Newton

4. John Dalton put forward his atomic theory:

4. جان ڈالٹن نے اپنا ایٹمی نظریہ پیش کیا:

(A) 1800 **(B)** 1805 **(C)** 1903 **(D)** 1803

5. The relative atomic mass of electron is:

5. الیکٹرون کا ریلیٹیو اٹامک ماس ہے:

(A) 1.6726×10^{-27}kg **(B)** 1.6749×10^{-27}kg **(C)** 9.109×10^{-31}kg **(D)** ان میں سے کوئی نہیں

1.6726×10^{-27}kg 1.6749×10^{-27}kg 9.109×10^{-31}kg None of these

6. The relative atomic mass of neutron is:

6. نیوٹرون کا ریلیٹیو اٹامک ماس ہے:

(A) 1.6726×10^{-27}kg **(B)** 1.675×10^{-27}kg **(C)** 9.11×10^{-31}kg **(D)** ان میں سے کوئی نہیں

1.6726×10^{-27}kg 1.675×10^{-27}kg 9.11×10^{-31}kg None of these

7. Quantum means:

7. کوانٹم کا مطلب ہوتا ہے:

(A) متغیر انرجی Variable energy **(B)** مقرر انرجی Fixed energy **(C)** ہائی انرجی High energy **(D)** کم انرجی Minimum energy

8. The nucleus of an atom is composed of:

8. ایٹم کا نیوکلئیس مشتمل ہوتا ہے:

(A) الیکٹرونز Electrons **(B)** الیکٹرونز اور پروٹونز **(C)** الیکٹرونز اور نیوٹرونز **(D)** پروٹونز اور نیوٹرونز

Electrons and protons Electrons and neutrons Protons and neutrons

Step Academy

9. Number of electrons that can be accommodates in f-subshell: **.9** f سب شیل میں کتنے الیکٹرونز ایڈجسٹ ہو سکتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 6 **(C)** 10 **(D)** 14

10. How many electrons can be accommodated in a subshell s? **.10** سب شیل s میں کتنے الیکٹرون ایڈجسٹ ہو سکتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 6 **(C)** 10 **(D)** 14

11. How many subshells are there in M-shell? **.11** M شیل میں کتنے سب شیل ہوتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 3 **(C)** 4 **(D)** 5

12. Which subshell is present in L-shell **.12** کونسے سب شیل L شیل میں موجود ہوتے ہیں:

(A) s&p s&p **(B)** صرف s سب شیل Only s-subshell **(C)** صرف p سب شیل Only p-subshell **(D)** سب شیلز Subshells

13. D-subshell can accommodate maximum electrons: **.13** D سب شیل زیادہ سے زیادہ الیکٹرون رکھ سکتا ہے:

(A) 2 **(B)** 6 **(C)** 10 **(D)** 14

14. How many electrons can be accommodate at the most in the third shell of the elements: **.14**

ایٹم کے تیسرے شیل میں کتنے الیکٹرون رکھے جا سکتے ہیں؟

(A) 8 **(B)** 18 **(C)** 10 **(D)** 32

15. The number of electrons present in an atom will be same as the number of: **.15**

ایٹم میں موجود الیکٹرانوں کی تعداد ان کی تعداد کے برابر ہو گی:

(A) پروٹون Proton **(B)** نیوٹرون Neutron **(C)** آئنز Ions **(D)** شیلز Shells

16. The largest atom Cesium is _ times bigger than the smallest atom helium: **.16**

سیزیم کا ایٹم ہیلیم کے ایٹم سے کتنے گنا بڑا ہوتا ہے:

(A) 2 **(B)** 4 **(C)** 9 **(D)** 11

17. Element are arranged according to ascending order of their to their: **.17**

ایٹم کو ان کے بڑھتے ہوئے...... کی بنا پر ترتیب دیا گیا ہے:

(A) اٹامک ماس ATOMIC mass **(B)** اٹامک نمبر Mass number **(C)** اٹامک نمبر ATOMIC number **(D)** الیکٹرون Electron

18. Number of protons in the nucleus of an atom is called: **.18** ایٹم کے نیوکلئیس میں پروٹون کی تعداد کہلاتی ہے:

(A) ماس نمبر Mass number **(B)** اٹامک نمبر Atomic number **(C)** الیکٹرون نمبر Electron number **(D)** ماس یونٹ Mass unit

19. **.19**

Step Academy

Atomic number is represented by: اٹامک نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) Z (B) A (C) P (D) At

20. Atom is electrically: **20.** ایٹم الیکٹریکلی ہوتا ہے:

(A) مثبت پارٹیکل Positive particle (B) منفی پارٹیکل Negative particle (C) نیوٹرل پارٹیکل Neutral particle (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

Chapter # 3

1. Which metals are electropositive: **1.** کون سی دھاتیں الیکٹرو پازیٹو ہیں:

(A) الکلی دھاتیں Alkali metals (B) عام دھاتیں Ordinary metals (C) سکے کی دھات Coinage metal (D) یہ تمام All of these

2. Duplet rule is valid for the atom: **2.** ڈوپلٹ کا اصول ایٹم کے لیے درست ہے:

(A) Na, Mg Na, Mg (B) H and Na H اور Na (C) Ca and Mg Ca اور Mg (D) H and He H اور He

3. All the nobel gases have their valence electrons: **3.** تمام نوبل گیسوں میں ان کے والینس الیکٹران ہوتے ہیں:

(A) جزوی طور پر بھرے ہوئے Partially filled (B) مکمل طور پر بھرے ہوئے Completely filled (C) نامکمل Incomplete (D) کوئی نہیں None of these

4. Atoms achieve stability by attaining electronic configuration of: **4.**
مستحکم ہونے کے لیے ایٹم کو الیکٹرونک کنفگوریشن حاصل کرنا ہوتی ہے؟

(A) الکلی میٹلز Alkali metals (B) انرٹ گیس Inert gases (C) الکائن ارتھ میٹل Alkaline earth metals (D) کائنج میٹل Coinage metals

5. Nobel gases are non-reactive, because they do not: **5.** نوبل گیسیں نان ریکٹیو ہوتی ہیں، کیونکہ وہ نہیں کرتیں:

(A) الیکٹرون حاصل Gain electrons (B) الیکٹرون کھونا Lose electrons (C) الیکٹرون شیئر کرنا Share electrons (D) یہ تمام All of these

6. Hydrogen and Helium follow: **6.** ہائڈروجن اور ہیلیم پیروی کرتے ہیں:

(A) اکٹیٹ رول Octet rule (B) ڈوپلٹ رول Duplet rule (C) ٹرپلٹ رول Triplet rule (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

7. Atoms reacts with each other because: **7.** ایٹمز ایک دوسرے سے ریکٹ کرتے ہیں کیونکہ:

(A) وہ ایک دوسرے کی طرف متوجہ ہوتے ہیں (B) ان میں الیکٹرون کی کمی ہوتی ہے They are short of electrons (C) وہ سٹیبلیٹی حاصل کرنا چاہتے ہیں They want to attain stability (D) وہ منتشر ہونا چاہتے ہیں They want to disperse

Step Academy

They are attracted towards each other

8. An atom having six electrons in its valence shell will achieve noble gas electronic configuration by: **.8**

ایک ایٹم کے پاس ویلنس شیل میں چھ الیکٹرون ہیں وہ نوبل گیس کی الیکٹرونک کنفگوریشن حاصل کر سکتا ہے:

(A) ایک الیکٹرون حاصل کرنا **(B)** تمام الیکٹرون کھو دینا **(C)** دو الیکٹرون حاصل کرنا **(D)** دو الیکٹرون کھو دینا

Gaining one electron | Losing all electrons | Gaining two electrons | Losing two electrons

9.
Which element is capable of forming all the three types of bond; covalent, coordinate covalent and ionic?

.9 کونسا ایلیمنٹ تینوں یعنی آئیونک، کوویلنٹ اور کوآرڈی نیٹ بانڈز بنانے کی صلاحیت رکھتے ہیں؟

(A) کاربن Carbon **(B)** آکسیجن Oxygen **(C)** میگنیشم Magnesium **(D)** سیلیکون Sillicon

10. Na. _________ Na +. e means: **null .10**

(A) null **(B)** null **(C)** null **(D)** null

Sodium lost electron | Sodium share electron. | Sodium gain electron | Form covalent bond

11. When an electronegative element combines with electro positive element, the type of bonding is: **.11**

جب الیکٹرونیگٹیو ایلیمنٹ الیکٹروپوزیٹیو ایلیمنٹ سے جڑتا ہے تو بانڈنگ بنتی ہے؟

(A) کوویلنٹ Covalent **(B)** آئیونک Ionic **(C)** پولر کویلنٹ Polar covalent **(D)** کوآرڈینیٹ کویلنٹ Coordinate covalent

12. How many lone pair are present in nitrogen after forming covalent? **.12**

کوویلنٹ بانڈ بنانے کے بعد نائٹروجن میں کتنے لون جوڑے رہ جاتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 4 **(C)** 1 **(D)** 5

13. Number of electrons in nitrogen molecule is: **.13 نائٹروجن مالیکیولز میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے:**

(A) 2 **(B)** 4 **(C)** 7 **(D)** 8

14.
Phosphorus belongs to third period of Group VA. How many electron it needs to compete its valence shell:

.14 فاسفورس VA کی تیسرے گروپ کا ایلیمنٹ ہے ویلنس شیل مکمل کرنے کے لیے کتنے الیکٹرون درکار ہیں:

(A) 2 **(B)** 3 **(C)** 4 **(D)** 5

15. A bond pair in covalent molecules usually has: **.15 کوویلنٹ بانڈ پیئر میں مالیکیول ہوتے ہیں:**

(A) ایک الیکٹرون **(B)** دو الیکٹرون Two electrons **(C)** تین الیکٹرون **(D)** چار الیکٹرون

Step Academy

Four electrons Three electrons One electrons

16. How many covalent bonds does C_2H_2 molecule have? **16.** C_2H_2 مالیکیول میں کتنے کوویلنٹ بانڈز ہوتے ہیں:

(A) دو Two (B) تین Three (C) چار Four (D) پانچ Five

17. How many electrons are involved in the formation of single covalent bond? **.17**

سنگل کوویلنٹ بانڈ کے بننے میں کتنے الیکٹرونز شامل ہوتے ہیں؟

(A) ایک One (B) دو Two (C) تین Three (D) چار Four

18. Silicon belongs to Group IV A. It has ...... electrons in the valence shell: **.18**

سلیکان **IVA** گروپ کا ایلیمنٹ ہے۔اس کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز ہیں:

(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 6

19. Which of the following compound is non-directional in its bonding? **null .19**

(A) CH_4 null (B) KBr null (C) CO_2 null (D) H_2O null

20. A bond formed between two non-metals is expected to be: **20.** دو نان میٹلز کے درمیان بانڈ ہوتا ہے:

(A) کویلنٹ Covalent (B) آئیونک Ionic (C) کوآرڈینیٹ کویلنٹ Coordinate covalent (D) میٹالک Metallic

21. Which one of the is alkaline earth metals? **21.** الکلائن ارتھ میٹل ہے:

(A) Mg (B) Ca (C) Ar (D) He

22. Electronic configuration is: **22.** الیکٹرانک ترتیب ہے:

(A) الیکٹرون کی ترتیب Arrangements of electrons (B) پروٹون کی ترتیب Arrangements of protons (C) مختلف ایٹمز میں نیوکلئیس کی ترتیب Arrangements of nucleus in different atom (D) یہ تمام All of these

23. How many electrons are involved in triple covalent bond? **23.** ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز شامل ہوتے ہیں:

(A) 1 (B) 5 (C) 6 (D) 10

24. Which one of the following is the weakest force among the atoms? **.24**

ایٹموں میں درج ذیل میں سے سب سے کمزور قوت کون سی ہے؟

(A) آئیونک فورس Ionic force (B) میٹالک فورس Metallic force (C) انٹر مالیکیولر فورس Intramolecular force (D) کوویلنٹ فورس Covalent forces

25. Which one of the following in as electron deficient molecule? **25.** کس مالیکیول میں الیکٹرون کی کمی ہے:

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

26. Reactivity of metals depend upon:

.26 میٹلز کی ری ایکٹویٹی انحصار کرتی ہے:

(A) میٹلز کی الیکٹرونیگٹیویٹی کی قیمت پر Electronegativity values of metals
(B) میٹلز کے الیکٹروپوزیٹو کردار پر Electropositive character of metals
(C) آئیونک کردار Ionic character.
(D) یہ تمام All of them

27. Which one of the following is most electropositive metal?

.27 درج ذیل میں سے زیادہ الیکٹروپوزیٹو میٹل کون سی ہے؟

(A) Al
(B) BaMg
(C) Mg
(D) F

28. Non metal gain electron to form:

.28 نان میٹلز الیکٹرون حاصل کرتی ہیں اور بناتی ہیں:

(A) کٹائن Cation
(B) آنائن Anion
(C) پوزیٹو آئن Positive ion
(D) استحکام حاصل کرنے کے لیے To attain stability

29. Why is H_2O a liquid while H_2S is a gas?

.29 پانی کیوں مائع ہے اور ہائیڈروجن سلفائیڈ کیوں گیس ہے؟

(A) کیوں کے پانی میں آکسیجن کا اٹامک سائز سلفر سے بہت چھوٹا ہے Because in water, the atomic size of oxygen is smaller than that of sulphur
(B) کیونکہ پانی ایک پولر کمپاؤنڈ ہے اور اس کے مالیکیولز کے درمیان کشش کی مضبوط موجود ہیں Because water is a polar compound and there exits strong forces of attraction between its molecules
(C) کیونکہ پانی ہائیڈروجن سلفائیڈ سے ہلکا ہے Because H_2O molecule is lighter than H_2O molecule is lighter than H_2S
(D) کیونکہ پانی آسانی سے منجمد ہو کر برف بنا دیتا ہے Because water can easily freeze into ice

30. Water has high boiling points as compared to alcohol due to:

.30 الکحل کے مقابلے میں پانی کا بوائلنگ پوائنٹ زیادہ ہوتا ہے۔ اس کی وجہ:

(A) ہائیڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding
(B) زیادہ ویپر پریشر High vapour pressure
(C) کم ڈینسٹی Low density
(D) اعلی سطح کا تناؤ High surface tension

Chapter # 4

Step Academy

1. Ionic compounds are represented by.................:

.1 آئیونک کمپاؤنڈز کو......سے ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) کیمیکل فارمولا Chemical formula
(B) فارمولا یونٹس Formula units
(C) ساختی فارمولا Structure formula
(D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

2. Avogadro was a scientist:

.2 ایوگاڈرو ایک سائنسدان تھا:

(A) یونانی Greek
(B) جرمن German
(C) اطالوی Italian
(D) افریقن African

3. Which of the following is insoluble:

.3 مندرجہ ذیل میں سے کون سا ناقابل حل ہے:

(A) NaCl
(B) $CaCl_2$
(C) AfCl
(D) KCl

4. Which law is obeyed in chemical calculation?

.4 کیمیکل کیلکولیشن میں کس قانون کی پابندی کی جاتی ہے؟

(A) لاء آف کنزرویشن آف ماس — Law of conservation of mass
(B) قطعی تناسب کا قانون — Law of definite proportion
(C) لاء آف ماس ایکشن — Law of mass action
(D) الف اور ب دونوں — Both a and b

5. Empirical formula of sand is:

.5 ریت کا امپریکل فارمولا ہے:

(A) SiO_3
(B) SiO_2
(C) SiO_4
(D) None

6. Empirical formula of glucose is:

.6 گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے:

(A) CH_2O
(B) CHO
(C) CHO_2
(D) C_2HO

7. If C_6H_6 is the molecular formula of benzene (n=6) then what would be its empirical formula:

.7 اگر C_6H_6 بینزین (n=6) کا مالیکیولز فارمولا ہے تو اس کا امپیریکل فارمولا کیا ہوگا

(A) CH
(B) $C_{12}H_{12}$
(C) C_2H_2
(D) C_6H_6

8. Which of following have same empirical formula?

.8 مندرجہ ذیل میں سے کن کا امپیریکل فارمولا ایک جیسا ہوتا ہے:

(A) پانی اور بینزین — Water and benzene
(B) پانی اور گلوکوز — Water and Glucose
(C) بینزین اور ایسیٹیلین — Benzene and acebylene
(D) بینزین اور گلوکوز — Benzene and Glucose

9. Chemical formula of Aluminium oxide is?

.9 ایلومینیم آکسائیڈ کا کیمیکل فارمولا کیا ہے؟

(A) Al_2O_3
(B) AlO_2
(C) Al_2O_2
(D) Al_2O_3

10. How many atomic mass units (amu) are there in one gram?

.10 ایک گرام میں کتنے اٹامک ماس یونٹس amu ہیں؟

(A) 1 amu
(B) 10^{23} amu
(C) 6.022×10^{23} amu
(D) 6.022×10^{22} amu

11. What is the molecular mass of benzene?

.11 بینزین کا مالیکیولز ماس کیا ہے؟

(A) $74gmal^{-}$
(B) $78gmal^{-l}$
(C) $77gmal^{-}$
(D) $88gma^{-l}$

12. Value of Avogadro's number is:

.12 ایوگاڈرو نمبر کی ویلیو ہوتی ہے:

(A) 6.02×10^{23}
(B) 1.32×10^{23}
(C) 6.6×10^{-20}
(D) 6.00×10^{24}

13. 1 gram is equals to:

.13 1 گرام برابر ہوتا ہے:

(A) 6.022×10^{-23} amu
(B) 6.3×10^{-14} amu
(C) 6.022×10^{23} amu
(D) 6.022×10^{24} amu

14. 24g of carbon contains?

.14 24 گرام کاربن رکھتا ہے:

(A) C 2 کے 6.023×10^{-24} ایٹم
(B) C 2 کے 6.022×10^{23} ایٹمز
(C) H 2 کے 6.023×10^{23} ایٹمز
(D) ان میں کوئی نہیں

Step Academy

None of these $2 \times 6.023 \times 10^{23}$ atoms of H $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ atoms of C $2 \times 6.023 \times 10^{-24}$ atoms of C

15. 28g of N contains: **15.** 28 گرام نائٹروجن رکھتا ہے:

(A) NA کے N NA of N **(B)** NA کے C NA of C **(C)** 2xNA کے N 2xNA of N **(D)** 3xNA کے N 3xNA of N

16. How many atoms are present in one gram of H_2O? **16.** ایک گرام پانی میں کتنے ایٹمز ہوتے ہیں؟

(A) 1002×10^{23} ایٹمز **(B)** 6.022×10^{23} ایٹمز **(C)** 0.334×10^{23} ایٹمز **(D)** 2.004×10^{23} ایٹمز

1002×10^{23} atoms 6.022×10^{23} atoms 0.334×10^{23} atoms 2.004×10^{23} atoms

17. Which one of the following compounds will have the highest percentage of the mass of nitrogen? **17.**

ذیل میں درج مرکبات میں سے کس میں نائٹروجن کے ماس کی فیصد مقدار زیادہ ہوگی؟

(A) $CO(NH_2)_2$ $CO(NH_2)_2$ **(B)** N_2H_4 N_2H_4 **(C)** NH_3 NH_3 **(D)** NH_2OH NH_2OH

18. The reactions which never go for completion: **18.** وہ ری ایکشنز جو کبھی مکمل نہیں ہوتے:

(A) ری ورسیبل ری ایکشن Reversible reactions **(B)** ارری ورسیبل Irreversible **(C)** دونوں Both **(D)** کوئی نہیں None

19. Formation of ammonia is an .... reaction: **19.** امونیا کا بننا ایک...... ری ایکشن ہے:

(A) اررورسیبل Irreversible **(B)** ری روسیبل Reversible **(C)** بہت تیز Very fast **(D)** کوئی نہیں None

20. Reversible reactions are ...... depended: **20.** ری ورسیبل ری ایکشن انحصار کرتا ہے:

(A) پریشر Pressure **(B)** والیوم Volume **(C)** ٹمپریچر Temperature **(D)** کنسنٹریشن Concentration

21. Ionic compounds are soluble in .... compounds: **21.** آئیونک کمپاؤنڈز...... کمپاؤنڈز میں حل پذیر ہوتے ہیں:

(A) نان پولر Non-polar **(B)** پولر Polar **(C)** الف اور ب دونوں Both A&B **(D)** تیل Oil

22. Molecular mass of acetic acid is: **22.** ایسٹیک ایسڈ کا مالیکیولر ماس ہے:

(A) 43 amu **(B)** 70 amu **(C)** 60 amu **(D)** 80 amu

23. 1 mole of H_2O contain ....g: **23.** پانی کا ایک مول ماس رکھتا ہے:

(A) 18 گرام 18g **(B)** 28 گرام 28g **(C)** 9 گرام 9g **(D)** 24 گرام 24g

24. Limestone is another name of: **24.** لائم سٹون دوسرا نام ہے:

(A) سوڈیم ہائڈروآکسائیڈ Sodium hydroxide **(B)** کیلشیم کاربونیٹ Calcium Carbonate **(C)** سوڈیم کاربونیٹ Sodium Carbonate **(D)** سیلکان ڈائی آکسائید Silicon dioxide

25. Number of moles in 29.25 g NaCl is: **25.** 29.25 سوڈیم کلورائڈ میں مول ہیں:

(A) 0.25 **(B)** 0.21 **(C)** 0.50 **(D)** 0.75

26. **26.**

Step Academy

How many atoms of carbon are present in one molecule of glucose?

گلوکوز کے ایک مالیکیول میں کاربن کے کتنے ایٹمز موجود ہوتے ہیں:

(A) 11 (B) 12 (C) 6 (D) 22

27.
A compound with chemical formula Na_2CX_3 has formula mass 106amu. Atomic mass of the element X is:

27. null

(A) 106 null (B) 23 null (C) 12 null (D) 16 null

28. How many moles of molecules are there in 16g oxygen:

28. 16 گرام آکسیجن میں مالیکیولز کے کتنے مولز ہوتے ہیں؟

(A) 1 (B) 0.5 (C) 0.1 (D) 0.05

29. The mass of molecule of water is:

29. پانی کے مالیکیول کا ماس ہے:

(A) 18amu (B) 18g (C) 18mg (D) 18kg

30. Which one of the following pairs has the same mass?

30. کس جوڑے کا ماس ایک جیسا ہے:

(A) CO کا ایک مول اور N_2 کا ایک مول
1 mole of CO and 1 mole of N_2

(B) CO کا ایک مول اور CO_2 کا ایک مول
1 mole of CO and 1 mole of CO_2

(C) O_2 کا ایک مول اور N_2 کا ایک مول
1 mole of O_2 and 1 mole of N_2

(D) O_2 کا ایک مول اور CO_2 کا ایک مول
1 mole of O_2 and 1 mole of CO_2

Chapter # 5

1. When new bond are formed, the energy is:

1. جب نئے بانڈز بنتے ہیں تو انرجی ہوتی ہے:

(A) استعمال Consume (B) خارج Release (C) پہلے جیسی رہتی ہے Remain same (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

2. Who use the word energy for the first time:

2. انرجی کا لفظ سب سے پہلے کس نے استعمال کیا:

(A) تھامس یانگ Thomas Young (B) بوہر Bohr (C) ردوفورڈ Rutherford (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

3. The enthalpy of reaction $H_2 + I_2$ 2HI:

3. درج ذیل ری ایکشن کی اینتھالپی: $H_2 + I_2$ 2HI:

(A) -571.6kJ (B) 11kJ (C) -393.5kJ (D) +53.8kJ

4. Formation of NO is ......:

4. NO بنتا......ہے:

(A) اینڈوتھرمک Endothermic (B) ایکسوتھرمک Exothermic (C) انرجی میں کوئی تبدیلی نہیں No heat change (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

Step Academy

5. Activation energy of a chemical reaction must be ...... the average kinetic energy of reacting molecules:

null .5

(A) کم ہوتی ہے Lower than **(B)** زیادہ ہوتی ہے Greater than **(C)** برابر ہوتی ہے Equal to **(D)** ان میں کوئی نہیں None of these

6. No reaction occur if the energy of reacting particles ...... activation energy: **.6**

ایکٹیویشن انرجی کائنیٹک انرجی سے...... ہو تو:

(A) زیادہ ہوگا Greater than **(B)** کم ہوگا Lower than **(C)** برابر ہوگا Equal to **(D)** قریب تر Nearest to

7. Washing clothes at 30^o uses almost the energy as at 60^o??????C wash: **.7**

اگر آپ کپڑے 30^o کی بجائے 60^oC پر دھوئیں گے تو...... توانائی استعمال ہوگی:

(A) آدھی Half **(B)** دوگنا Twice **(C)** تین گنا Thrice **(D)** ان میں کوئی نہیں None of the above

8. Aerobic respiration releases ...... energy than anaerobic respiration: **.8**

ایروبک ریسپائریشن، اینا ایروبک ریسپائریشن کی نسبت...... انرجی خارج کرتا ہے:

(A) برابر Equal **(B)** کم Less **(C)** زیادہ More **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

9. ...... acts a catalyst promoting the breakdown of ozone: **null .9**

(A) Cl_2 null **(B)** Br_2 null **(C)** I_2 null **(D)** None null

10. During the glycolysis net ATP produced are: **null .10**

(A) 2 null **(B)** 4 null **(C)** 6 null **(D)** 8 null

11. Which is not produced in an aerobic respiration? **11.** اینا ایروبک ریسپائریشن میں کیا پیدا نہیں ہوتا؟

(A) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon dioxide **(B)** پانی Water **(C)** انرجی Energy **(D)** لیٹک ایسڈ Lactic acid

12. ...... acts as reserve energy sources: **12.** ......ریزرو انرجی کے ذرائع کے طور پر کام کرتا ہے:

(A) وٹامنز Vitamins **(B)** پروٹینز Proteins **(C)** لپڈز Lipids **(D)** اینزائمز Enzyme

13. The part of the universe that we want to focus our attention called ......: **.13**

کائنات کا وہ حصہ جس پر ہم اپنی توجہ مرکوز کرنا چاہتے ہیں ...... کہلاتا ہے:

(A) سسٹم System **(B)** سراؤنڈنگ Surroundings **(C)** انرجی Energy **(D)** الف اور ب دونوں

Both a and b

14. Formation of which hydrogen halide from the elements is an endothermic reaction? **.14**

کون سا ہائیڈروجن ہیلائیڈ اینڈوتھرمک ری ایکشن کے نتیجہ میں بنتا ہے؟

HCl **(A)** HF **(B)** HBr **(C)** HI **(D)**

15. ...... of energy use by traditional electric bulb is wasted in producing heat: **.15**

پرانے طرز کے روایتی بجلی کا بلب جلانے سے...... توانائی حرارت کی شکل میں ضائع ہو جاتی ہے:

60% **(A)** 70% **(B)** 80% **(C)** 90% **(D)**

Chapter # 6

1. The direction of irreversible reaction is: **.1** اررِی ورسیبل ریکشن کی سمت ہوتی ہے:

(A) ریورس Reverse **(B)** فارورڈ Forward **(C)** دونوں Both **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

2. The reaction which moves both forward and reverse direction are: **.2**

ایسا ری ایکشن جو ریورس اور فارورڈ دونوں سمتوں میں حرکت کرتا ہے:

(A) اررِیورسیبل ری ایکشن Irreversible reaction **(B)** ری ورسیبل ری ایکشن Reversible reaction **(C)** ایسڈ ری ایکشن Acid reaction **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

3. During the formation of ammonia the pressure will be kept: **.3** امونیا کے بننے کے دوران پریشر کو رکھا جاتا ہے:

200atm **(A)** 2500atm **(B)** 3000atm **(C)** All of these **(D)**

4. During the formation of $CaCO_3$ the catalyst is: **.4** $CaCO_3$ کے بننے کے دوران کیٹالسٹ ہوتے ہیں:

(A) ہیٹ Heat **(B)** پانی Water **(C)** نائٹروجن Nitrogen **(D)** یہ تمام All of these

5. Such reaction which continue in both direction are called: **.5** ایسے ری ایکشنز جو دونوں سمتوں میں ہوتے ہیں، کہلاتے ہیں:

(A) اررِی ورسیبل Irreversible **(B)** ری ورسیبل Reversible **(C)** نان ری ایکٹیو Non-reactive **(D)** ڈائنامک Dynamic

6. The colour of cobalt chloride hexahydrate is: **.6** کوبالٹ کلورائڈ ہیکساہائیڈریٹ کا رنگ ہوتا ہے:

(A) پیلا Yellow **(B)** نیلا Blue **(C)** گلابی Pink **(D)** سبز Green

7. During the formation of anhydrous cobalt chloride less moisture is first converted into .... **null .7**

null **(A)** Monohydrate **(B)** null Dehydrate **(C)** null Cobalt **(D)** null None of these

8. In a chemical reaction, the substance that combine are called: **.8**

کسی کیمیکل ری ایکشن میں وہ عناصر جو اکٹھے ہوتے ہیں، کہلاتے ہیں:

(A) ری ایجنٹس Reactants (B) پروڈکٹس Products (C) ماسز Masses (D) میٹریلیز Materials

9. The forward reaction take place: **9.** فارورڈ ریکشن وقوع پذیر ہوتے ہیں:

(A) دائیں سے بائیں Right to left (B) بائیں سے دائیں Left to right (C) الف اور ب دونوں Both a and b (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

10. The colour of cobalt chloride dihydrate is: **10.** کوبالٹ کلورائڈ ڈائی ہائیڈریٹ کارنگ ہوتا ہے:

(A) سبز Green (B) سفید White (C) پرپل Purple (D) سرخ Red

11. In an irreversible reaction equilibrium is: **11.** ارریورسیبل ری ایکشن میں ایکولبریم ہے:

(A) تیزی سے قائم ہوتا ہے Established quickly (B) آہستہ قائم ہوتا ہے Established slowly (C) قائم نہیں ہوتا Never established (D) جب ری ایکشن رک جاتا ہے تب قائم ہوتا ہے Established when reaction stops

12. The new substance formed in a chemical reaction is: **12.** کیمیکل ری ایکشن میں بننے والا نیا عنصر ہوتا ہے:

(A) ری ایکٹنٹ Reactant (B) پروڈکٹ Product (C) فارورڈ Forward (D) ریورس Reverse

13. The colour of hydrated copper (II) sulphate solid is: **13.** ہائیڈریٹڈ کوبالٹ کلورائڈ کارنگ ہے:

(A) نیلا Blue (B) گلابی Pink (C) کالا Black (D) سفید White

14. The colour of hydrated cobalt chloride solid is: **14.** ہائیڈریٹڈ کوپر سلفیٹ کارنگ ہے:

(A) نیلا Blue (B) گلابی Pink (C) کالا Black (D) سفید White

15. Decomposition of ammonia are responsibly fast at around is: **15.** امونیا کی ڈی کمپوزیشن تیز ہوتی ہے:

(A) 300c 300c (B) 400C 400C (C) 500C 500C (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

Step Academy

Chapter # 7

1. Which acid is not used as a food or mixed with food? **1.** کون سا ایسڈ خوراک یا اس کا جز نہیں ہے:

(A) ٹارٹارک ایسڈ Tartaric acid (B) ایسکاربک ایسڈ Ascorbic acid (C) سیٹرک ایسڈ Citric acid (D) فارمک ایسڈ Formic acid

2. While baking, which gas is responsible for raising the bread and making it soft? **2.**

بیکنگ کے دوران کونسی گیس کی وجہ سے روٹی پھول کر نرم ہو جاتی ہے؟

(A) آکسیجن Oxygen (B) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon doixide (C) نائٹروجن Nitrogen (D) کاربن مونو آکسائیڈ Carbon monoxide

3. Acetic acid is used for: **3.** ایسیٹک ایسڈ کو استعمال کیا جاتا ہے:

(A) ذائقہ دار کھانا Flavouring food (B) دھماکہ خیز مواد بنانے کے لیے Making explosives (C) اینچنگ ڈیزائنز Etching designs (D) میٹلز کو صاف کرنے میں Cleaning metals

4. Which thing can be dissolved in water easily. **4.** کیا پانی میں زیادہ آسانی سے حل ہو جاتا ہے؟

(A) تیزاب Acids (B) بیس Base (C) سولیوشن Solution (D) الکلیز Alkalies

5. The natural source of Oxalic acid is............? **5.** آکسالک ایسڈ کا قدرتی ذریعہ......ہے:

(A) املی Tamarind (B) ٹماٹر Tomato (C) آملہ Amla (D) مالٹا Orange

6. Which is the organic acid of natural source Curd? **6.** قدرتی ذریعہ دہی کا نامیاتی تیزاب کون سا ہے؟

(A) سائٹرک ایسڈ Citric acid (B) لیکٹک ایسڈ Lactic acid (C) آکسالک ایسڈ Oxalic acid (D) ٹارٹرک ایسڈ Tartaric acid

7. An .... is a base that dissolve in water? **7.** ایک..........ایک بیس ہے جو پانی میں تحلیل ہوتی ہے؟

(A) آکسائیڈ Oxide (B) الکلین Alkaline (C) الکلی Alkali (D) ان میں کوئی نہیں None of these

8. The potassium hydroxide is also known as: **8.** پوٹاشیم ہائیڈرو آکسائیڈ اس سے بھی جانی جاتی ہے:

(A) کاسٹک سوڈا Caustic Soda (B) لائم واٹر Lime water (C) پانی Water (D) کاسٹک پوٹاش Caustic potash

9. Both .... & .... are corrosive? **9.** دونوں.........اور.........سنکنرن ہیں؟

(A) NaCL & KCL (B) NaOH & KCL (C) $NaOH + H_2$ (D) NaOH & KOH

10. Oxalic acid is the simplest organic .... acid? **10.** آکسالک ایسڈ سب سے سادہ نامیاتی...... تیزاب ہے؟

(A) مونو پروٹک Monoprotic (B) ٹرائی پروٹک Triprotic (C) الف اور ب دونوں Both a & b (D) ڈاتی پروٹک Diprotic

11. How many hydroxide ions, calcium hydroxide will release in water? **11.**
کیلشیم ہائڈرو آکسائڈ کو پانی میں حل کریں تو کتنے ہائڈرو آکسل آئنز بناتا ہے؟

(A) 1 (B) 2 (C) Zero (D) 3

12. Which compound is formed when SO_2 is dissolved in water: **12.**
جب SO_2 پانی میں حل ہوتی ہے تو کون سا کمپاؤنڈ بنتا ہے؟

(A) SO_3 (B) H_2SO_3 (C) H_2SO_4 (D) $H_2S_2O_7$

13.
Which a chemical reaction is carried out with a substance Z; a gas is produced which turns red litmus paper blue. What is the reaction?

13. ایک کیمیکل ری ایکشن جب وقوع پذیر ہوتا ہے تو ایک گیس بنتی ہے جو سرخ لٹمس پیپر کو نیلا کر دیتی ہے۔ ری ایکشن کی نشاندہی کریں

Step Academy

(A) ایسڈ اور میٹل کاربونیٹ کاری ایکشن Reaction of an acid with a metal carbon
(B) ایسڈ اور امونیم سالٹ کاری ایکشن Reaction of an acid with a metal hydrogen carbonate
(C) الکلی اور میٹل کاربونیٹ کاری ایکشن Reaction of an alkali with an acid
(D) الکلی اور امونیم سالٹ کاری ایکشن Reaction of an alkali with ammonium salt

14. Arrhenius suggested that acids & bases in terms of their behaviour in: **.14**

آرہینیئس نے تجویز کیا کہ تیزاب اور بیسیز ان کے رویے کے لحاظ سے:

(A) ہوا Air (B) کیمیکل Chemicals (C) پانی Water (D) ماحول Environment

15. According to Arrhenius concept acid is a substance which dissociates in aqueous solution to give: **.15**

آرہینیس تصور کے مطابق تیزاب ایک ایسا مادہ ہے جو ایکویس سلوشن میں الگ ہو جاتا ہے:

(A) ہائڈروجن آئن Hydrogen ions (B) ہائڈرو آکسائیڈ آئن Hydroxide ions (C) پروٹونز Protons (D) الیکٹرونز کا جوڑا Pair of electrons

16. Which one suggested that acid is a substance which dissociate in water to give H^+ or $H3O^+$: **.16**

کس نے تجویز کیا کہ تیزاب ایک ایسا مادہ ہے جو پانی میں الگ ہو کر H+ یا H3O+ دیتا ہے:

(A) برانسٹیڈ Bronsted (B) لیوس Lewis (C) بوہر Bohr (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

17. .... is very small in size? **.17 ......سائز میں بہت چھوٹے ہوتے ہیں:**

(A) الیکٹرون Electron (B) پروٹون Proton (C) نیوٹرون Neutron (D) ہائڈروجن Hydrogen

18. Proton has very high: **.18 پروٹون بہت ہائی رکھتا ہے:**

(A) الیکٹروافینٹی Electro affinity (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) چارج ڈینسٹی Charge Density (D) الیکٹرونز Electrons

19. Proton forms strong bond with .... of water? **.19 پروٹون پانی کے......کے ساتھ مضبوط بانڈ بناتا ہے:**

(A) الیکٹرون Electron (B) بانڈ پیئر Bond pair (C) لان کا جوڑا Lone pair (D) نیوٹرون Neutron

20. Nitric acid ionizes in .... step: **.20 نائٹرک ایسڈ......مراحل میں آئیونائز ہوتا ہے:**

(A) ڈبل Double (B) ٹرپل Triple (C) سنگل Single (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

21. Organic acids ionize upto .... extent: **.21 آرگینک ایسڈ.......حد تک آئیونائز ہوتے ہیں:**

(A) کچھ Some (B) محدود Limited (C) لا محدود Unlimited (D) زیادہ Large

22. .... has a percent ionization of only 0.132%: **.22 ....میں صرف 0.132% کا فیصد آئیونائزیشن ہے:**

(A) (B) (C) (D)

Step Academy

(A) Acetic acid ایسیٹک ایسڈ　(B) Formic acid فارمک ایسڈ　(C) میتھیل ایسٹک ایسڈ Glacial acetic acid　(D) Glacial acid میتھیل ایسڈ

23. .... is a base?

23. ......ایک بیس ہے:

(A) پانی Water　**(B)** NH_4^+ NH_4^+　**(C)** امونیا Ammonia　**(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

24. Predict the main characteristics of the reactions of metals with acids:

24. میٹلز کے ساتھ ایسڈ کے ری ایکشنز کی اہم خصوصیت کی نشاندہی کریں:

(A) میٹلز جل جاتے ہیں Metals are dissolved

(B) میٹلز سے ان کے سالٹس بن جاتے ہیں Metals are converted into salts

(C) ہائڈروجن گیس خارج ہوتی ہے Hydrogen gas is evolved

(D) یہ ساری خصوصات ان ری ایکشنز میں موجود ہیں All the above mentioned characteristics are true

25. When : NaoH + HCL → NaCL + ...?

25. جب: NaoH+HCL NaCL+.............?

(A) NaO　**(B)** OH　**(C)** H^+　**(D)** H_2O

26. When acid reacts with carbonates and bicarbonates, which gas is produced:

26. جب ایسڈ کاربونیٹس اور بائی کاروبونیٹس کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں، کون سی گیس پیدا ہوتی ہے:

(A) H_2　**(B)** CO_2　**(C)** Cl_2　**(D)** N_2

27. Alkalis react with ammonium slats to liberate:

27. الکلیز امونیا سالٹس کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے، بنانے کے لیے:

(A) SO_2　**(B)** CO_2　**(C)** NH_3　**(D)** H_2

28. When : NaoH + HCL NaCL + ...?

28. جب: NaoH+HCL NaCL+.............?

(A) NaO　**(B)** OH　**(C)** H^+　**(D)** H_2O

29. When: $2NaHCO_2 + H_2SO_4$ Na_2SO_4 + ... + ...?

29. جب: Na_2SO_4 $2NaHCO_2 + H_2SO_4$ +.................+.............?

(A) CO_2&H_2O　**(B)** $3CO_2$　**(C)** $3H_2$+$3O_2$　**(D)** $2H_2O$+$2CO_2$

30. When: ....+H_2O HNO_3 + HNO_2?

30. جب ....+H_2O HNO_3+HNO_2?

(A) CO_2　**(B)** NO　**(C)** NO_2　**(D)** $2NO_2$

Chapter # 8

1. Which of the following best describe the correct order of oxygen, fluorine, and nitrogen's atomic radii?

Step Academy

1. درج ذیل میں سے کونسا آرڈر آکسیجن، فلورین اور نائٹروجن کے اٹامک ریڈیس کے بارے میں صحیح ہے؟

(A) O>F>N **(B)** N>F>O **(C)** F>O>N **(D)** O>N>F

2.
The element having less value of ionization energy and less value of electron affinity is likely to belong to:

2. جس ایلیمنٹ کی ایونائزیشن انرجی اور الیکٹرون افینٹی دونوں کم ہوں گی اس کا تعلق کس گروپ سے ہوگا؟

(A) گروپ 1 Group 1 **(B)** گروپ 13 Group 13 **(C)** گروپ 16 Group 16 **(D)** گروپ 17 Group 17

3. The vertical columns present in the periodic table are called................: **.3**

پیریاڈک ٹیبل میں موجود عمودی کالموں کو...... کہا جاتا ہے:

(A) گروپ Group **(B)** پیریڈ Period **(C)** دونوں Both **(D)** کوئی نہیں None

4. How many electrons can nitrogen accept in its outermost shell? **.4**

نائٹروجن کا ایٹم اپنے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرونز حاصل کرتا ہے؟

(A) 2 **(B)** 3 **(C)** 4 **(D)** 5

5. Which element is the most reactive element? **.5** کون سا ایلیمنٹ سب سے بھاری ری ایکٹیو ہے؟

(A) آکسیجن Oxygen **(B)** کلورین Chlorine **(C)** فلورین Fluorine **(D)** نائٹروجن Nitrogen

6. Number of periods in the periodic table are: **.6** پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز کی تعداد ہے:

(A) 8 **(B)** 7 **(C)** 16 **(D)** 5

7. The total periods in periodic table is ....: **.7** پیریاڈک ٹیبل میں کل......پیریڈز ہیں:

(A) 7 **(B)** 8 **(C)** 10 **(D)** 12

8. Which of the following groups contain alkaline earth metals? **.8**
درج ذیل میں سے کون سا گروپ الکائین ارتھ میٹلز رکھتا ہے:

(A) IA **(B)** IIA **(C)** VIIA **(D)** VIIIA

9. The period of 5th element is: **.9** پانچویں ایلیمنٹ کا پیریڈ ہے:

(A) لمبا Long **(B)** بہت لمبا Very long **(C)** چھوٹا Short **(D)** درمیانہ Normal

10. The total groups in periodic table is ....? **.10** پیریاڈک ٹیبل میں کل...... گروپس ہیں؟

(A) 18 **(B)** 19 **(C)** 20 **(D)** 22

11. The electronic configuration of boron family is ....: **.11** بورون کی فیملی کی الیکٹرن کی کنفگوریشن ......ہے:

(A) ns^2np^1 **(B)** ns^2np^2 **(C)** ns^2np^3 **(D)** ns^2np^6

12. The atomic radii of the elements in periodic table: **.12** پیریاڈک ٹیبل میں موجود ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیائی:

(A) **(B)** **(C)** **(D)**

Step Academy

پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے — Increase from left to right in a period

گروپ میں اوپر سے نیچے کی طرف بڑھتا ہے — Increase from top to bottom in a group

پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا — Do not change from left to right in a period

گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے — Decrease from top to bottom in a group

13. Elements present in group 13 to 18 are called...............:

13. 13 سے 18 گروپس میں موجود ایلیمنٹس کو کہا جاتا ہے:

(A) بلاک ایلیمنٹس s — s-block elements
(B) بلاک ایلیمنٹس p — p-block elements
(C) بلاک ایلیمنٹس f — f-block elements
(D) بلاک ایلیمنٹس d — d-block elements

14. Mendeleev arranged elements in his periodic table in the ascending order of their ....:

14. مینڈلیف نے اپنے پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کو ان کے......کے مطابق صعودی ترتیب میں ترتیب دیا ہے۔

(A) اٹامک ماسسز — Atomic masses
(B) اٹامک نمبر — Atomic number
(C) اٹامک ریڈیس — Atomic radius
(D) الیکٹرون افینٹی — Electron affinity

15. How many groups are present in the modern periodic table?

15. ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں کتنے گروپس موجود ہیں:

(A) 8 **(B)** 10 **(C)** 15 **(D)** 18

16. How many periods are present in the modern periodic table?

16. ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں کتنے پیریڈز موجود ہیں؟

(A) 7 **(B)** 8 **(C)** 10 **(D)** 12

17. How many elements are present in 1st period?

17. پہلے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس موجود ہیں:

(A) 1 **(B)** 2 **(C)** 8 **(D)** 18

18. How many elements are present in each 4th and 5th period?

18. چوتھے اور پانچویں پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس موجود ہوتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 8 **(C)** 18 **(D)** 32

19. How many elements are present in 6th period?

19. چھٹے پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس موجود ہوتے ہیں؟

(A) 2 **(B)** 8 **(C)** 18 **(D)** 32

Step Academy

20. How many elements are present in 7th period?

20. ساتویں پیریڈ میں کتنے ایلیمنٹس موجود ہوتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 8 **(C)** 18 **(D)** 32

21. The elements of group 1 and 2 are placed in which block:

21. گروپ 1 اور 2 کے ایلیمنٹس کو کس بلاک میں رکھا جاتا ہے:

(A) s **(B)** p **(C)** d **(D)** f

22. Which of the following element is present in 1st period?

22. درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ پہلے پیریڈ میں موجود ہوتا ہے؟

(A) ہائڈروجن Hydrogen
(B) ہیلیم Helium
(C) الف اور ب دونوں
(D) ان میں سے کوئی نہیں

None of these Both a and b

23. Elements with atomic number 90 to 103 are called: **23.** 90 سے 103 اٹامک نمبر رکھنے والے ایلیمنٹس کو کہا جاتا ہے:

(A) لینتھانائیڈز Lanthanides **(B)** ایکٹینائڈس Actinides **(C)** الف اور ب دونوں Both a and b **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of these

24. Period number tells about the: **24.** پیریڈ نمبر کس کے متعلق بتاتا ہے:

(A) ویلنس الیکٹرونز کی تعداد Number of valence electrons **(B)** الیکٹرونک شیلز کی تعداد Number of electronic shells **(C)** الف اور ب دونوں Both a and b **(D)** ان میں سے کوئی نہیں None of above

25. Which of the following element is present in group IA? **25.** درج ذیل میں سے کون سا ایلیمنٹ گروپ IA میں موجود ہوتا ہے:

(A) ہائڈروجن Hydrogen **(B)** لیتھیم Lithium **(C)** سوڈیم Sodium **(D)** یہ تمام All of these

26. 17th group elements are known as: **26.** ستارویں گروپ کے ایلیمنٹس جانے جاتے ہیں:

(A) الکلیز میٹلز Alkali metals **(B)** الکلین ارتھ میٹلز Alkaline earth metals **(C)** ہیلو جینز Halogens **(D)** نوبل گیسیز Noble gases

27. 17th group elements contain electrons in their outer most shell: **27.** 17 ویں گروپ کے ایلیمنٹس کے ویلنس شیل میں الیکٹرون موجود ہوتے ہیں؟

(A) 4 **(B)** 5 **(C)** 6 **(D)** 7

28. The elements of group 3 to 12 are called: **28.** 3 سے 12 کے گروپس کے ایلیمنٹس کو کہا جاتا ہے:

(A) نارمل ایلیمنٹس Normal elements **(B)** ٹرانزیشن ایلیمنٹس Transition elements **(C)** ہیلو جینز Halogens **(D)** نوبل گیسیز Noble gases

29. All transition elements belong to: **29.** تمام ٹرانزیشن ایلیمنٹس تعلق رکھتے ہیں:

(A) s اور p بلاک سے s and p block **(B)** d بلاک سے d-block **(C)** f بلاک سے f-block **(D)** d اور f بلاک سے d and f block

30. Which is strongest oxidizing agent? **30.** درج میں سے کون سا آکسائڈائزنگ ایجنٹ ہے:

(A) فلورین Flourine **(B)** کلورین Chlorine **(C)** برومین Bromine **(D)** آئیوڈین Iodine

31. The .... cloud of an atom has no definite limit: **31.** ایٹم کے...... بادل کی کوئی خاص حد نہیں ہے:

(A) الیکٹرون Electron **(B)** کمپاؤنڈ Compound **(C)** دونوں Both **(D)** کوئی نہیں None

32. The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called: **32.**

Step Academy

انرجی کا نکلنا جب ایٹم میں الیکٹرون داخل کیا جائے، کہلاتا ہے:

(A) لیٹیک انرجی Lattice energy (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) الیکٹرونیگٹیویٹی Electronegativity (D) الیکٹرون افینٹی Electron affinity

33. Atomic Radius is expressed in ....: **33.** اٹامک ریڈیس کو...... میں ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) pm **(B)** m **(C)** A° **(D)** kj

34. Along the period. In which one of the following decreased: **34.** پریڈ میں، کم ہوتا ہے:

(A) اٹامک ریڈیس Atomic radius **(B)** آئیونائزیشن انرجی Ionization energy **(C)** الیکٹرون افینٹی Electron affinity **(D)** الیکٹرونیگٹیویٹی Electronegativity

35. 1 pm is equal to: **35.** pm1 برابر ہوتا ہے:

(A) 10^{-10} **(B)** 10^{-12} **(C)** 10^{-15} **(D)** 10^{16}

36. Mark the incorrect statement about ionization energy: **36.** آئیونائزیشن انرجی کے حوالے سے غلط سٹیٹمنٹ کی نشاندہی کریں:

(A) اس کی پیمائش $kJ\,mol^{-1}$ میں کیا جاتی ہے It is measured in $kJ\,mol^{-1}$ **(B)** یہ انرجی کو جذب کرتا ہے It is absorption of energy **(C)** یہ پیریڈ میں کم ہوتی ہے It is decreases in a period **(D)** یہ گروپ میں کم ہوتی جاتی ہے It is decreases in a group

37. Unit of atomic size is: **37.** اٹامک سائز کا یونٹ ہے:

(A) nm **(B)** pm **(C)** $Kj\,mol^{-1}$ **(D)** Both a and b

38. The atomic radii of carbon is ....: **38.** کاربن کا اٹامک ریڈیائی...... ہے:

(A) 88 **(B)** 75 **(C)** 79 **(D)** 77

39. The electrons in the inner shells of sodium ....: **39.** سوڈیم کے اندرونی شیل میں ...... الیکٹرونز ہوتے ہیں:

(A) 18 **(B)** 20 **(C)** 19 **(D)** 10

Step Academy

40. The atoms become .... with the increase in their atomic numbers: **40.** ایٹم اٹامک نمبر کے بڑھنے سے...... ہیں:

(A) بڑے Larger **(B)** چھوٹے Smaller **(C)** بہت چھوٹے Very smaller **(D)** ایک جیسے Same

41.
The minimum amount of energy which is required to remove an electron from valence shell of the gaseous state of an atom is called:

41. ایٹم کی گیسی حالت کے والینس شیل سے الیکٹران کو نکالنے کے لیے توانائی کی کم از کم مقدار کو کہا جاتا ہے:

(A) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy **(B)** االیکٹرون افینٹی Electron affinity **(C)** الیکٹرونیگٹیویٹی Electronegativity **(D)** پوٹینشیل انرجی Potential energy

42. Ionization energy is expressed in ....:

42. آئیونائزیشن انرجی کو...... میں بیان کیا جاتا ہے:

(A) k-mol **(B)** KJ **(C)** mol^{-1} **(D)** $KJ mol^{-1}$

43. Mg has .... electrons in its outermost shell:

43. میگنیشم کے آخری شیل میں الیکٹرون ہوتے ہیں:

(A) 2 **(B)** 3 **(C)** 5 **(D)** 7

44. Unit of electron affinity is:

44. الیکٹرون افینٹی کا یونٹ ہے:

(A) pm pm **(B)** kJ mol kJ mol **(C)** $kJ mol^{-1}$ $kJ mol^{-1}$ **(D)** نیوٹن Newton

45. Electron affinity of flourine in $kJmol^{-1}$ is:

45. $kJmol^{-1}$ میں فلورین کی الیکٹرون افینٹی ہے:

(A) 328 **(B)** -328 **(C)** -330 **(D)** -340

46. Which one of the following halogens has highest electronegativity?

46. درج ذیل میں سے کس ہیلوجینز کی الیکٹرونیگٹویٹی زیادہ ہوتی ہے:

(A) آئیوڈین Iodine **(B)** کلورین Chlorine **(C)** فلورین Fluorine **(D)** برومین Bromine

47. The electron affinity of chlorine is ....:

47. کلورین کی الیکٹرون افینٹی...... ہے:

(A) -349 **(B)** -295.2 **(C)** -324 **(D)** -324.6

48. The first ionization energy of Magnesium:

48. میگنیشیم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے:

(A) +1681 **(B)** +737 **(C)** +520 **(D)** +417

49. The ionization energy of potassium:

49. پوٹاشیم کی آئیونائزیشن انرجی ہے:

(A) +520 kJ/mol **(B)** +496 KJ/mol **(C)** +419 KJ/mol **(D)** +403 KJ/mol

50. Which group of elements has low ionization energies?

50. کون سے ایلیمنٹس کا گروپ کم آئیونائزیشن انرجی رکھتا ہے:

(A) الکلی میٹلز Alkali metals **(B)** الکلین ارتھ میٹلز Alkaline earth metals **(C)** ہیلوجینز Halogens **(D)** نوبل گیسز Noble gases

Step Academy

Chapter # 9

---

1. In which element there exists the strongest forces of attraction between atoms?

1. کن ایلیمنٹس کے ایٹمز میں مضبوط ترین باہمی کشش موجود ہوتی ہے؟

(A) Mg **(B)** Ca **(C)** Sr **(D)** Ba

2. Which group elements are the most reactive elements?

2. کون سے گروپ کے ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹو ہیں؟

(A) ٹرانزیشن میٹلز گروپ Transition metal group **(B)** پہلا گروپ First group **(C)** دوسرا گروپ Second group **(D)** تیسرا گروپ Third group

3. Which one of the following is brittle?
3. درج ذیل میں سے برٹل کون سا ہے:

(A) Sodium سوڈیم (B) Aluminum ایلومینیم (C) Selenium سنیلیم (D) Magnesium میگنیشیم

4. Identify least reactive metal among the following:
4. درج ذیل میں سے کم ری ایکٹیو کی شناخت کریں۔

(A) Copper کوپر (B) Mercury مرکری (C) Silver سلور (D) All of these یہ تمام

5. Non-metals form:
5. نان میٹلز بناتی ہیں:

(A) Positive ion پوزیٹیو آئن (B) Negative ion نیگٹیو آئن (C) Neutral atom قدرتی ایٹم (D) None of these ان میں سے کوئی نہیں

6. Which element has high electronegativity value?
6. کون سا ایلیمنٹ زیادہ الیکٹرونیگٹیویٹی ویلیو رکھتا ہے:

(A) Flourine فلورین (B) Oxygen آکسیجن (C) Chlorine کلورین (D) Nitrogen نائٹروجن

7. Which is a weak acid?
7. کمزور ایسڈ ہے:

(A) HF (B) HCL (C) HBr (D) HI

8. The non-metal which is present in group-15 of periodic table:
8. پریاڈیک ٹیبل کے 15ویں گروپ میں کون سی نان میٹل موجود ہوتی ہے:

(A) Carbon کاربن (B) Sulphur سلفر (C) Nitrogen نائٹروجن (D) Iodine آئیوڈین

9. The elements in which d-orbital is in the process of filling constitute a group of metals called:
9. ان ایلیمنٹس کا گروپ جن کا dاوربٹل بھرنے کے عمل میں کہلاتا ہے:

(A) Alkali metals الکلی میٹل (B) Alkaline earth metals الکلائن ارتھ میٹلز (C) Transition metals ٹرانزیشن میٹلز (D) Noble gases نوبل گیسز

10. Platinum alloyed with which metal is used catalyst in automobiles as catalytic converter?
10. کیٹالیٹک کنورٹر میں کون سے کیٹالسٹ استعمال ہوتے ہیں؟

(A) Palladium پلاڈیم (B) Rhodium روہوڈیم (C) Gold گولڈ (D) Both a and b الف اور ب دونوں

Step Academy

Chapter # 10

1. Which gases are responsible for greenhouse effect:
1. کونسی گیسیں گرین ہاوس ایفیکٹ کا موجب بنتی ہے؟

(A) SO_2, NO_2 (B) NO_2, CO (C) CO_2, CH_4 (D) O_2, N_2

2. Environmental chemistry is a part:
2. ماحولیاتی کیمیا حصہ ہے:

(A) Conversation کنزرویشن (B) Environmental ماحولیاتی (C) Protection پروٹکشن (D) Atmosphere ماحول

3. Earth is covered with blanket of air called .....: — 3. زمین ہوا کے غلاف میں لپٹی ہوئی ہے جسے..... کہتے ہیں:

(A) ماحول Atmosphere (B) ساخت Structure (C) ریولیوشن Revolution (D) پروٹکشن Protection

4. Percentage of argon in atmosphere: — 4. ماحول میں آرگن کی مقدار:

(A) 7.8 (B) 21 (C) 2.3 (D) 0.934

5. The envelope of different gases around the earth is called: — 5. زمین کے گرد مختلف گیسوں کی تہہ کہلاتی ہے:

(A) ماحول Atmosphere (B) بائیوسفئیر Biosphere (C) لیتھوسفئیر Lithosphere (D) ہائڈروسفئیر Hydrosphere

6. Which substance remains unaffected in the catalytic converter fixed in the exhaust of the automobiles?

6. موٹر کاروں میں کیٹالیٹک کنورٹر کونسی گیس کو تبدیل نہیں کرتا؟

(A) CO_2 (B) CO (C) NO (D) No_2

7. Which following ...... types of harmful substance which account more than 90%of air pollution: .7

کئی اقسام کے خطرناک ذرات 90 فیصد ہوائی آلودگی کی وجہ ہیں:

(A) پانچ Five (B) چھ Six (C) سات Seven (D) نو Nine

8. Hydrocarbons contains ......: — 8. ہائڈروکاربنز میں شامل ہیں:

(A) دھول Dust (B) انزائمز Enzymes (C) اوزون Ozone (D) ایتھین Ethane

9. Carbon monoxide is a ...... gas: — 9. کاربن مونوآکسائیڈ ایک...... گیس ہے:

(A) زہریلی Poisonous (B) خطرناک Dangerous (C) کھانسی والی Coughing (D) کوئی نہیں None

10. Human can use only ...... of all available water: — 10. انسانی موجودہ پانی کا صرف...... فیصد استعمال کرسکتے ہیں:

(A) 1% (B) 2% (C) 3% (D) 0.5%

11. The world has over 3.04 ...... trees: — 11. دنیا میں 3.04.......سے زیادہ درخت ہیں:

(A) ملین Million (B) ٹریلین Trillion (C) لاکھ Lac (D) انفکشن Infection

12. The world has over 3.04...... trees: — 12. دنیا میں 3.04 ....سے زیادہ درخت ہیں:

(A) ملین Million (B) ٹریلین Trillion (C) لاکھ Lac (D) انفکشن Infection

Step Academy

13. The percentage of SO_2 released by the combustion of coal and petroleum products is: .13

کوئلے اور پٹرولیم کی پروڈکٹس سے جلنے والی SO_2 کی فیصد مقدار ہے:

(A) 40% (B) 60% (C) 70% (D) 80%

14. Which is not an air pollutant? — 14. فضائی آلودگی نہیں ہے:

(A) CO_2 (B) SO_2 (C) CO (D) NH_3

15. .15

Higher concentration of CO causes? — CO کا زیادہ ارتکاز سبب بنتا ہے:

(A) تھکاوٹ کا Fatigue (B) سر درد کا Headache (C) سانس لینے میں مشکلات کا Breathing difficulties (D) یہ تمام All of these

16. Which of the following is a poisonous gas? — **16.** درج ذیل میں سے کون سی زہریلی گیس ہے؟

(A) آکسیجن Oxygen (B) اوزون Ozone (C) نائٹروجن Nitrogen (D) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon dioxide

17. Which gas emitted due to volcanic eruption? — **17.** آتش فشاں پھٹنے سے کون سی گیس خارج ہوتی ہے؟

(A) CO_2 CO_2 (B) SO_2 SO_2 (C) N_2 N_2 (D) الف اور ب دونوں Both a and b

18. Nitrogen oxides produced by ...... engines: — **18.** نائٹروجن گیس......انجنوں سے پیدا ہوتی ہے:

(A) گاڑیوں کے Automobile (B) ہوائی جہاز کے Airplane (C) ان میں سے کوئی نہیں None of these (D) گیس Gas

19. Which toxic substance present in soil: — **19.** مٹی میں کون سا زہریلا مادہ موجود ہے:

(A) ایلومینیم Aluminum (B) مرکری Mercury (C) الف اور ب دونوں a and b (D) ان میں سے کوئی نہیں None of these

20. The pH of normal rain water is: — **20.** نارمل بارش کے پانی کی pH ہوتی ہے:

(A) 4-6 (B) 5-6 (C) 6-7 (D) 7-8

Chapter # 11

1. Which other atom is almost always present along with carbon atom in all organic compounds? — **.1** آرگینک کمپاؤنڈ میں کونسا ایلیمنٹ کاربن ایٹم کے ساتھ اکثر موجود ہوتا ہے:

(A) آکسیجن Oxygen (B) نائٹروجن Nitrogen (C) ہائڈروجن Hydrogen (D) ہیلوجن Halogen

2. If naphtha undergoes a combustion reaction what products do you expect it to form? — **.2** نیفتھا کمبسچن کے نتیجے میں کون سے پراڈکٹس بننے کی توقع ہے:

(A) ایلکنیز Alkanes (B) الکنیز Alkenes (C) CO_2 اور H_2O — CO_2 and H_2O (D) دونوں ایلکنیز اور الکنیز Both alkanes and alkenes

3. The most essential element for organic compound is: — **3.** آرگینک کمپاؤنڈ کا اہم عنصر ہے:

(A) کاربن Carbon (B) ہائڈروجن Hydrogen (C) نائٹروجن Nitrogen (D) آکسیجن Oxygen

Step Academy

4. Examples of organic compounds are:

4. آرگینک کمپاؤنڈ کی مثال ہے:

(A) C_2H_6 C_2H_6 **(B)** CH_3Cl CH_3Cl **(C)** CH_3OH CH_3OH **(D)** یہ تمام All of these

5.
The formula which represent the actual number of atoms in one molecule of an organic compound is called:

5. فارمولا جو آرگینک کمپاؤنڈ کے ایک مالیکیول میں ایٹموں کی اصل تعداد کو ظاہر کرتا ہے، کہلاتا ہے:

(A) مالیکیولر فارمولا **(B)** ساختی فارمولا **(C)** کنڈینسڈ فارمولا **(D)** ڈاٹ اور کراس فارمولا

Molecular formula | Structural formula | Condensed formula | Dot and cross formula

6. How many moles of oxygen will be required to completely burn propane?

.6
پروپین کو مکمل طور پر جلانے کے لیے آکسیجن کے کتنے مولز درکار ہوں گے؟

(A) 4 مولز 4 moles **(B)** 5 مولز 5 moles **(C)** 6 مولز 6 moles **(D)** 3 مولز 3 moles

7. Which one of these hydrocarbon molecules would have no effect on an aqueous solution of bromine?

7. کس ہائڈروکاربن کا برومین کے سلوشن پر کوئی اثر نہیں ہوتا:

(A) CH_4 **(B)** $C_{10}H_{10}$ **(C)** C_2H_4 **(D)** C_2H_2

8.
If an organic compound has 4 carbon atoms. All singly bonded, it will have the following characteristics except one:

8. اگر ایک آرگینک کمپاؤنڈ میں 4 کاربن ایٹم ہوں اور سب سنگل بانڈ سے جڑے ہوں تو خصوصیات ہوں گی سوائے:

(A) یہ سیچوریٹیڈ ہائڈروکاربنز ہو سکتے ہیں
It will be saturated hydrocarbon

(B) ان میں 8 ہائڈروجن کاربن ایٹمز ہو سکتے ہیں
It will have 8 hydrogen carbon atoms

(C) بیوٹین ہو سکتا ہے-n ان کا نام
Its name will be n-butane

(D) یہ کم ری ایکٹو ہو سکتے ہیں
It will be least reactive

9. Condensed formula of ethane is:

9. ایتھین کا کنڈینس فارمولا ہے:

(A) C_3H_8 **(B)** C_2H_6 **(C)** H_3CCH_3 **(D)** None of these

10. The longest continuous carbon chain in IUPAC nomenclature tells:

10. IUPAC میں کاربن کی لمبی چین بتاتی ہے:

(A) روٹ Root **(B)** سوفکس Suffix **(C)** پری فکس Prefix **(D)** ان میں کوئی نہیں
None of these

11. Which other metal can be used to reduce alkyl halides?

.11
کون سی دوسری میٹلز کو الکائل ہیلائڈز کو ریڈیوس کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Al **(B)** Mg **(C)** Ni **(D)** Co

Star Academy

12. Which alkane will evolve the most amount of heat when it is burnt with oxygen? **.12**

آکسیجن کے ساتھ جلانے پر کونسی الکین سب سے زیادہ حرارت خارج کرے گی؟

(A) ایتھین Ethane **(B)** پروپین Propane **(C)** این بیوٹین n-Butane **(D)** آئسو بیوٹین iso-Butane

13. Which reaction is not given by alkanes? **.13** الکینز کون ساری ایکشن ظاہر نہیں کرتے؟

(A) سبسٹی ٹیوشن Substitution **(B)** کمبشن Combustion **(C)** ایڈیشن Addition **(D)** کریکنگ Cracking

14. The catalyst used for cracking of naphtha is: **.14** نیفتھا کی کریکنگ کے لیے کون سا کیٹالسٹ استعمال کیا جاتا ہے:

(A) عام نمک Common salt **(B)** واشنگ سوڈا Washing soda **(C)** زیولائٹ Zeolite **(D)** Ni Ni

15. Which of the following will react with one mole of H_2 to form saturated hydrocarbon? **.15**

درج ذیل میں سے کون سیچوریٹیڈ ہائیڈروکاربن بنانے کے لیے H_2 کے ایک مول سے ری ایکٹ کرتی ہے:

(A) الکینز Alkanes **(B)** الکین Alkene **(C)** الکائن Alkyne **(D)** بینزین Benzene

Step Academy