10th

Guess paper
Annual 2024

CHEMISTRY

امتحان 2024 میں A+ گریڈ حاصل کرنے کا فارمولا

نئے طریقہ امتحان کے عین مطابق

لاہور بورڈ
فیصل آباد بورڈ
راولپنڈی بورڈ
ساہیوال بورڈ
ڈی جی خان بورڈ
گوجرانوالہ بورڈ
ملتان بورڈ
سرگودھا بورڈ
بہاولپور بورڈ

اب فیل ہونا بھول جائیں

صرف 2 ماہ تیاری کر کے پڑھائی میں کمزور طلبہ وطالبات بھی A+ گریڈ میں کامیابی حاصل کر سکتے ہیں

Taleem 360° تعلیم

USTAD 360° استاد

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

CHEMISTRY 10th

Guess Annual 2024

Q1. Choose the correct answer. — سوال نمبر 1. چار ممکنہ جوابات میں سے درست پر دائرہ لگائیں۔

1. When a system is in equilibrium, then: — جب ایک سسٹم ایکوی لبریم کی حالت میں ہوتا ہے تو:

- **(A)** ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی کنسنٹریشن برابر ہو جاتی ہے — Concentration of reactants and products becomes equal
- **(B)** مخالف ری ایکشنز (فارورڈ اور ریورس) رک جاتے ہیں — The opposing reactions stop
- **(C)** ریورس ری ایکشن کا ریٹ بہت کم ہو جاتا ہے — The rate of reverse reaction is very slow
- **(D)** فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کا ریٹ برابر ہو جاتا ہے — The rate of forward and reverse reaction becomes equal

2. In dynamic equilibrium: — ڈائنامک ایکوی لبریم کی حالت میں:

- **(A)** ری ایکشن آگے بڑھنے سے رک جاتا ہے — The reaction stops to proceed
- **(B)** ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں برابر ہوتی ہیں — The quantities of reactants and products becomes equal
- **(C)** فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کا ریٹ برابر ہوتا ہے — The rate of forward and reverse reaction becomes equal
- **(D)** ری ایکشن مزید ریورس نہیں ہوتا — The reaction can no longer be reversed

3. In an irreversible reaction, dynamic equilibrium: — ارریورسیبل ری ایکشن میں ڈائنامک ایکوی لبریم:

- **(A)** کبھی قائم نہیں ہوتا — Never establishes
- **(B)** ری ایکشن مکمل ہونے سے پہلے قائم ہو جاتا ہے — Establishes before the completion of reaction
- **(C)** ری ایکشن مکمل ہونے کے بعد قائم ہوتا ہے — Establishes after the completion of reaction
- **(D)** بہت جلد قائم ہو جاتا ہے — Establishes readily

4. Reverse reaction is: — ریورس ری ایکشن وہ ہے:

- **(A)** جو بائیں سے دائیں جانب واقع ہوتا ہے — Which takes place from left to right
- **(B)** جس میں ری ایکٹنٹس ری ایکٹ کر کے پروڈکٹس بناتے ہیں — In which reactants react to form products
- **(C)** جو بتدریج آہستہ ہوتا ہے — Which gradually slow down
- **(D)** جو بتدریج تیز ہوتا ہے — Which gradually speeds up

5. In the lime kiln, the reaction $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)} \uparrow$ goes to completion because: — چونے کی بھٹی میں درج ذیل $CaCO_{3(s)} \rightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)} \uparrow$ ری ایکشن مکمل ہونے کی وجہ ہے:

- **(A)** زیادہ ٹمپریچر — High temperature
- **(B)** $CaCO_3$ کی نسبت CaO کا زیادہ مستحکم ہونا — CaO is more stable than $CaCO_3$
- **(C)** CO_2 کا مسلسل خارج ہونا — Constant release of CO_2
- **(D)** CaO کا نہ ٹوٹنا — CaO is not dissociated

6. In a chemical reaction, the substances which react together are called: — ایک کیمیکل ری ایکشن میں جو اشیا آپس میں ری ایکٹ کرتی ہیں، وہ کہلاتی ہیں:

- **(A)** ری ایکٹنٹس Reactants
- **(B)** پروڈکٹس Products
- **(C)** ایکوی لبریم Equilibrium
- **(D)** نیومیریٹر Numerator

7. Plants use .... for photosynthesis: — پودے فوٹو سینتھیسز کے لیے استعمال کرتے ہیں:

- **(A)** کاربن ڈائی آکسائیڈ — Carbon dioxide
- **(B)** آکسیجن Oxygen
- **(C)** نائٹروجن Nitrogen
- **(D)** سلفر Sulphur

8. The color of iodine is: — آئیوڈین کا رنگ ہوتا ہے:

- **(A)** کالا Black
- **(B)** پیلا Yellow
- **(C)** جامنی Purple
- **(D)** سبز Green

ustad360.com
taleem360.com

9. At equilibrium state, there are possibilities:

.9 ایکوی لبریم کی حالت میں کتنی حالتیں ممکن ہو سکتی ہیں؟

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

10. The color of HI is:

.10 HI کا رنگ ہے:

(A) Orange اورنج (B) Purple پرپل (C) Red سرخ (D) Colourless بے رنگ

11. The substances which are formed during a chemical reaction are called:

.11 ایسی اشیا جو کیمیکل ری ایکشن کے دوران بنتی ہیں:

(A) Products پروڈکٹس (B) Reactants ری ایکٹنٹس (C) Radicals ریڈیکلز (D) Elements ایلیمنٹس

12. Reversible reaction is represented by:

.12 ریورسیبل ری ایکشن کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) $\rightarrow$ (B) $\Leftrightarrow$ (C) $\rightleftarrows$ (D) $\rightleftharpoons$

13. In the beginning, the rate of reverse reaction is:

.13 شروع میں ریورس ری ایکشن کا ریٹ ہوتا ہے:

(A) Less کم (B) Moderate درمیانہ (C) Very fast بہت تیز (D) Slow آہستہ

14. What will be present in the equilibrium mixture?
$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ $K_c = 2.86 mol^{-2}dm^6$

.14 ایکوی لبریم مکسچر میں کیا کیا موجود ہو گا؟ $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$
$K_c = 2.86 mol^{-2}dm^6$

(A) Only NH_3 (B) NH_3 and H_2, N_2 (C) H_2 and N_2 only (D) Only H_2

15. Molar concentration is represented by:

.15 مولر کنسنٹریشن کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) { } (B) [ ] (C) ( ) (D) All

16. Guldberg and Waage put law of mass action in:

.16 لاء آف ماس ایکشن گلڈ برگ اور ویگ نے پیش کیا:

(A) 1859 (B) 1869 (C) 1879 (D) 1889

17. Who presented law of mass action?

.17 لاء آف ماس ایکشن کس نے پیش کیا؟

(A) Dalton ڈالٹن (B) Guldberg گلڈ برگ (C) Rutherford ردرفورڈ (D) Moselay موزلے

18. The units for molar concentration are:

.18 مولر کنسنٹریشن کے یونٹس ہیں:

(A) $mol^{-1}dm^{-3}$ (B) $mol^{-1}dm^3$ (C) $moldm^3$ (D) $moldm^{-3}$

19. The specific rate constant of forward reaction is represented by:

.19 فارورڈ ری ایکشن کے مخصوص ریٹ کونسٹنٹ کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) k_f (B) k_c (C) k_r (D) k_b

20. K_c is equal to:

.20 K_C برابر ہے:

(A) $\frac{k_f}{k_r}$ (B) $\frac{k_r}{k_f}$ (C) $\frac{K_f}{k_f}$ (D) $\frac{K_c}{k_c}$

21. The value of K_c in equilibrium state is:

.21 ایکوی لبریم کی حالت میں K_C کی ویلیو ہوتی ہے:

(A) $\frac{K_r}{K_f}$ (B) $\frac{K_f}{K_r}$ (C) $\frac{K_r}{R_r}$ (D) $\frac{R_f}{R_r}$

22. For a reaction between PCl_3 and Cl_2 to form PCl_5, the units of K_c are:

.22 PCl_3 اور Cl_2 سے PCl_5 بنانے کے لیے ری ایکشن میں K_C کے یونٹس ہیں:

(A) $moldm^{-3}$ (B) $mol^{-1}dm^{-3}$ (C) $mol^{-1}dm^3$ (D) $moldm^3$

23. Which of the following equilibrium expression is correct for the following reaction?
$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

.23 درج ذیل ری ایکشن کے لیے کون سی ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن درست ہے؟
$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$

(A) $\frac{[2NH_3]}{[N_2][2H_2]}$ (B) $\frac{[N_2][2H_2]}{[2NH_3]}$ (C) $\frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$ (D) $\frac{[N_2][H_2]^3}{[NH_3]^2}$

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

24. Which of the following equilibrium expression is correct for the following reaction? $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

24. درج ذیل ری ایکشن کے لیے کون سی ایکوی لبریم ایکسپریشن درست ہے؟ $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

(A) $K_C = \frac{[H_2][I_2]}{[2HI]}$ (B) $K_C = \frac{[2HI]}{[H_2][I_2]}$ (C) $K_C = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$ (D) $K_C = \frac{[H]^2[I]^2}{[HI]^2}$

25. The value of K_c depends upon:

25. K_C کی ویلیو کا انحصار ہے:

(A) ٹمپریچر پر Temperature
(B) ابتدائی کنسنٹریشن پر Initial concentration
(C) دونوں Both
(D) ان میں سے کوئی نہیں None of the above

26. In a reaction, when the number of moles at both sides is equal then the unit of K_c will be:

26. ایک ری ایکشن میں جب دونوں طرف مولز کی تعداد برابر ہو تو K_C کا یونٹ ہو گا:

(A) No unit (B) $mol^{-2}dm^6$ (C) $moldm^3$ (D) $mol^{-2}dm$

27. In balanced equation $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ the units of equilibrium constant are:

27. متوازن مساوات $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ میں ایکوی لبریم کونسٹنٹ کے یونٹس ہیں:

(A) $mol^{-2}dm^6$ (B) $mol^{-1}dm^{-3}$ (C) $moldm^{-3}$ (D) None

28. The Kc units for the following reaction will be: $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

28. درج ذیل ری ایکشن کے لیے K_C کے یونٹس ہوں گے: $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

(A) $moldm^{-3}$ (B) $mol^{-1}dm^{-3}$ (C) None (D) $moldm^3$

29. For reaction $2A + B \rightleftharpoons 3C$: equilibrium constant can be represented as:

29. ایک تعامل $2A + B \rightleftharpoons 3C$ کے لیے ایکوی لبریم کے کونسٹنٹ کو اس طرح ظاہر کر سکتے ہیں:

(A) $\frac{[2A][B]}{[3C]}$ (B) $\frac{[A]^2[B]}{[C]^3}$ (C) $\frac{[3C]}{[2A][B]}$ (D) $\frac{[C]^3}{[A]^2[B]}$

30. The equilibrium constant expression for equation $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ is:

30. مساوات $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن ہے:

(A) $K_C = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$ (B) $K_C = \frac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$ (C) $K_C = \frac{[HI]^2}{[H]^2[I_2]}$ (D) $K_C = \frac{[H]^2[I]^2}{[HI]^2}$

31. Reactions which have comparable amounts of reactants and products at equilibrium state have:

31. ایسے ری ایکشنز جن میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کی مقداریں کافی ہوں تو ان کی ایکوی لبریم کی حالت میں:

(A) Kc کی ویلیو بہت چھوٹی ہوتی ہے very small Kc value
(B) Kc کی ویلیو بہت بڑی ہوتی ہے very large Kc value
(C) Kc کی ویلیو درمیانی ہوتی ہے moderate Kc value
(D) کوئی نہیں None of these

32. When the value of K_c is very small, it represents:

32. جب K_C کی ویلیو بہت کم ہو تو ظاہر کرتی ہے:

(A) ایکوی لبریم کبھی قائم نہیں ہو گا Equilibrium will never establish
(B) تمام ری ایکٹنٹس پروڈکٹس میں تبدیل ہو جائیں گے All reactants will convert into products
(C) ری ایکشن مکمل ہو جائے گا Reaction will go to completion
(D) پروڈکٹس کی مقدار بہت کم ہو گی The number of products is negligible

33. When the value of K_c is very large, it indicates:

33. جب K_C کی ویلیو بہت زیادہ ہو تو یہ ظاہر کرتی ہے:

(A) ری ایکشن مکسچر تقریباً پروڈکٹس پر مشتمل ہے Reaction mixture almost consists of all products
(B) ری ایکشن مکسچر میں تقریباً تمام ری ایکٹنٹس ہی پائے جاتے ہیں Reaction mixture almost consists of all reactants
(C) ری ایکشن ابھی مکمل نہیں ہوا ہے Reaction has not gone to completion
(D) ری ایکشن مکسچر میں بہت کم پروڈکٹس موجود ہیں Reaction mixture has negligible products

34. Reaction will be in equilibrium if:

34. ری ایکشن ایکوی لبریم کی حالت میں ہو گا اگر:

(A) $Q_C > K_C$ (B) $Q_C < K_C$ (C) $Q_C = K_C$ (D) $Q_C = 0$

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

35. The large value of K_c indicates that the reason will be: / K_C کی بڑی عددی ویلیو نشاندہی کرتی ہے کہ ری ایکشن ہو گا:

- (A) In equilibrium ایکوی لبریم میں
- (B) Completed مکمل ہوا
- (C) آگے کی طرف جائے گا Proceed in the forward direction
- (D) پیچھے کی طرف جائے گا Proceed in the reverse direction

36. If $Q_C < K_C$ then reaction proceed: / اگر $Q_C < K_C$ ری ایکشن بڑھتا ہے:

- (A) آگے کی طرف Forward direction
- (B) پیچھے کی طرف Reverse direction
- (C) Equilibrium ایکوی لبریم میں
- (D) In both directions دونوں طرف

37. Reaction will proceed from left to right if: / ری ایکشن بائیں سے دائیں جائے گا اگر:

- (A) $Q_C = K_C$
- (B) $Q_C > K_C$
- (C) $Q_C < K_C$
- (D) $Q_C = 0$

38. If $Q_C = K_C$ then reaction will proceed: / اگر $Q_C = K_C$ ہو تو ری ایکشن جائے گا:

- (A) Forward آگے
- (B) Reverse پیچھے
- (C) ایکوی لبریم کی حالت میں In equilibrium state
- (D) کچھ بھی نہیں None of the above

39. In reaction $N_2O_4 \rightleftarrows 2NO_2$, the value of Kc will be: / $N_2O_4 \rightleftarrows 2NO_2$ ری ایکشن میں K_C کی ویلیو ہے:

- (A) 0.213
- (B) 0.214
- (C) 0.211
- (D) 0.212

40. In a reversible reaction if $Q_C = K_C$ then we can conclude that: / ایک ریورسیبل ری ایکشن میں اگر $Q_C = K_C$ ہو تو ہم نتیجہ اخذ کر سکتے ہیں کہ:

- (A) ری ایکشن آگے کی طرف جارہا ہے Reaction is occurring in forward direction
- (B) ری ایکشن پیچھے کی طرف جارہا ہے Reaction is occurring in reverse direction
- (C) ایکوی لبریم حاصل ہو چکا ہے Equilibrium has been attained
- (D) ایکوی لبریم نہیں ہے Reaction is not at equilibrium

41. For which reaction, k_f is rate constant? / کس ری ایکشن کے لیے k_f ریٹ کونسٹنٹ ہے؟

- (A) فارورڈ ری ایکشن Forward reaction
- (B) ریورس ری ایکشن Reverse reaction
- (C) اپ ورڈ ری ایکشن Upward reaction
- (D) ڈاؤن ورڈ ری ایکشن Downward reaction

42. If $Q_C > K_C$ then reaction will be: / اگر $Q_C > K_C$ ہو تو ری ایکشن ہو گا:

- (A) سٹیٹک ایکوی لبریم Static equilibrium
- (B) کیمیکل ایکوی لبریم Chemical equilibrium
- (C) آگے کی سمت In the forward direction
- (D) پیچھے کی طرف In the reverse direction

43. A base is substance which neutralizes an acid. Which of these substances is not a base? / بیس وہ شے ہے جو ایسڈ کو نیوٹرل کرتی ہے ان میں سے کونسا کمپاؤنڈ بیس نہیں ہے؟

- (A) ایکوئس امونیا Aqueous ammonia
- (B) Sodium chloride سوڈیم کلورائیڈ
- (C) سوڈیم کاربونیٹ Sodium carbonate
- (D) Calcium oxide کیلیم آکسائیڈ

44. Lewis acid-base concept have the following characteristics except: / ان میں سے کونسی خصوصیت لیوس ایسڈ بیس کی نہیں ہے؟

- (A) اڈکٹ کا بننا Formation of an adduct
- (B) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کا بننا Formation of a coordinate covalent bond
- (C) الیکٹرون پیئر کا دینا اور قبول کرنا Donation and acceptance of an electron pair
- (D) پروٹان کا دینا اور قبول کرنا Donation and acceptance of a proton

45. Acetic acid is used for: / ایسٹیک ایسڈ.........بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے۔

- (A) خوراک کو خوش ذائقہ Flavoring food
- (B) دھماکہ خیز اشیاء Making explosive
- (C) Etching designs نقش و نگار
- (D) Cleaning metals میٹلز کی صفائی

46. Dilute acids react with carbonates to produce the given products except: / ڈائلیوٹ ایسڈز کاربونیٹس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے مندرجہ ذیل میں سے کونسا پراڈکٹ نہیں بناتے؟

- (A) Salt سالٹس
- (B) Water پانی
- (C) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon dioxide
- (D) Hydrogen ہائیڈروجن

47. A reaction between an acid and base produces: / ایک ایسڈ اور بیس کے درمیان ری ایکشن سے بنتا ہے۔

- (A) Salt and water سالٹ اور پانی
- (B) Salt and gas سالٹ اور گیس
- (C) Salt and an acid سالٹ اور ایسڈ
- (D) Salt and a base سالٹ اور بیس

ustad360.com
taleem360.com

48. The conjugate acid of HPO_4^{2-} is:

48. HPO_4^{2-} کا کانجوگیٹ ایسڈ کونسا ہے؟

(A) PO_4^3 (B) $H_2PO_4^{2-}$ (C) $H_2PO_4^-$ (D) H_2PO_4

49. The product of Lewis acid-base reaction is called adduct. The bond between the adduct specie is:

49. لیوس ایسڈ۔ بیس ری ایکشن کی پروڈکٹ اڈکٹ میں کونسا بانڈ ہوتا ہے؟

(A) آئیونک Ionic (B) کوویلنٹ Covalent (C) میٹلک Metallic (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate covalent

50. The water of crystallization is responsible for the:

50. واٹر آف کرسٹلائزیشن کس کا ذمہ دار ہے؟

(A) کرسٹلز کے میلٹنگ پوائنٹس کا Melting point of crystals (B) کرسٹلز کے بوائلنگ پوائنٹس کا Boiling points of crystal (C) کرسٹلز کی اشکال کا Shapes of crystal (D) کرسٹلز کے ٹرانزیشن پوائنٹ کا Transition point of crystal

51. Which ion is the conjugate base of sulphuric acid?

51. سلفیورک ایسڈ کا کانجوگیٹ بیس ہے۔

(A) SO_3^{2-} (B) S^{2-} (C) HSO_3^- (D) HSO_4^-

52. Which one of the following is a Lewis base?

52. مندرجہ ذیل میں سے کونسی لیوس بیس ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) H^+ (D) $AlCl_3$

53. According to the Lewis concept, acid is a substance which can:

53. لیوس نظریہ کے مطابق ایسڈ ایک ایسی شے ہے جو:

(A) پروٹان دے سکتا ہے Donate a proton (B) الیکٹرونز کا پیئر دے سکتا ہے Donate a pair of electron (C) پروٹان قبول کرسکتا ہے Accept a proton (D) الیکٹرونز کا پیئر قبول کرسکتا ہے Accept a pair of electron

54. Which one of the following species is not amphoteric?

54. مندرجہ ذیل میں سے کونسی ایمفوٹیرک نہیں ہے؟

(A) H_2O (B) NH_3 (C) HCO_3^- (D) SO_4^{2-}

55. The conjugate acid of base H_2O is:

55. بیس H_2O کا کانجوگیٹ ایسڈ ہے:

(A) H^+ (B) H_2 (C) H_3O^+ (D) O^{-2}

56. The meaning of Latin word "acidus" is:

56. لاطینی زبان میں ایسڈس کا مطلب ہے:

(A) میٹھا Sweet (B) بے ذائقہ Tasteless (C) نمکین Salty (D) کھٹا Sour

57. .... is not mineral acid:

57. .... منرل ایسڈ نہیں ہے:

(A) HCl (B) CH_3COOH (C) H_2SO_4 (D) NaOH

58. Acids reacting with metal sulphides, liberate gas:

58. ایسڈز میٹل سلفائیڈز سے ری ایکٹ کرکے جو گیس خارج کرتے ہیں:

(A) آکسیجن Oxygen (B) ہائیڈروجن Hydrogen (C) ہائیڈروجن سلفائیڈ Hydrogen sulphide (D) ہائیڈروجن آکسائیڈ Hydrogen oxide

59. When bases react with acids, they form salt and:

59. بیسز جب ایسڈز کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو بناتے ہیں نمک اور:

(A) آکسیجن گیس Oxygen gas (B) ہائیڈروجن گیس Hydrogen gas (C) پانی Water (D) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon dioxide

60. Which of the following is not an acid?

60. درج ذیل میں سے کون سا تیزاب نہیں ہے؟

(A) $AlCl_3$ (B) BF_3 (C) NH_3 (D) H^+

61. The natural source of citric acid is:

61. سٹرک ایسڈ کا قدرتی ذریعہ ہے:

(A) باسی مکھن Rancid butter (B) چربی Fats (C) لیموں Lemon (D) پھٹا ہوا دودھ Sour milk

62. Rancid butter has a foul smell because of:

62. باسی مکھن سے آنے والی گندی بو کی وجہ ہے:

(A) بیوٹانک Butanoic (B) نائٹرک ایسڈ Nitric acid (C) ٹارٹرک ایسڈ Tartaric acid (D) سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid

ustad360.com

taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

63. According to Arhenius concept, base is a specie which:

63. آرہینس کے نظریے کے مطابق بیس وہ ہے جو:

- (A) ایکوئس سلوشن میں H^+ آئن دیتی ہے Gives H^+ ion in aqueous solution
- (B) ایکوئس سلوشن میں OH^- آئن دیتی ہے Gives OH^- ion in aqueous solution
- (C) جو کسی دوسری شے کو پروٹان دے سکتی ہے Which can donate a proton to other specie
- (D) جو کسی دوسری شے سے پروٹان قبول کر سکتی ہے Which can accept a proton from other specie

64. .... is a lewis base:

64. .... ایک لیوس بیس ہے:

- (A) $AlCl_3$
- (B) H^+
- (C) BF_3
- (D) NH_3

65. In strong acidic solution the color of litmus becomes:

65. طاقتور ایسڈک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:

- (A) سرخ Red
- (B) نیلا Blue
- (C) پیلا Yellow
- (D) بے رنگ Colorless

66. Uric acid is found in:

66. یورک ایسڈ پایا جاتا ہے:

- (A) پیشاب Urine
- (B) فیٹس Fats
- (C) سیب Apple
- (D) انگور Grapes

67. Which of the following is used for the preparation of soap?

67. درج ذیل میں سے کسے صابن کی تیاری میں استعمال کیا جاتا ہے؟

- (A) $Pb(NO_3)_2$
- (B) $ZnCl_2$
- (C) $NaOH$
- (D) $Fe(OH)_2$

68. The taste of acid is:

68. ایسڈز کا ذائقہ ہوتا ہے:

- (A) کڑوا Bitter
- (B) میٹھا Sweet
- (C) ترش Sour
- (D) نمکین Salty

69. The taste of base is:

69. بیسز کا ذائقہ ہوتا ہے:

- (A) کڑوا Bitter
- (B) میٹھا Sweet
- (C) ترش Sour
- (D) نمکین Salty

70. .... is not an acid:

70. .... تیزاب نہیں ہے:

- (A) HCl
- (B) NH_3
- (C) H_2CO_3
- (D) H_2SO_4

71. The acid which is the king of chemicals is:

71. وہ تیزاب جو کیمیکلز کا بادشاہ ہے:

- (A) سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid
- (B) نائٹرک ایسڈ Nitric acid
- (C) ہائیڈروکلورک ایسڈ Hydrochloric acid
- (D) ایسیٹک ایسڈ Acitic acid

72. Which base is more corrosive?

72. کونسا بیس زیادہ کروسیو ہے؟

- (A) NH_4OH
- (B) $NaOH$
- (C) $Ca(OH)_2$
- (D) $An(OH)_3$

73. Arrhenius presented the concept of acid and base in:

73. آرہینس نے ایسڈ اور بیسز کا نظریہ پیش کیا:

- (A) 1787
- (B) 1788
- (C) 1789
- (D) 1790

74. The conjugate base of HCl acid is:

74. HCl ایسڈ کا کانجوگیٹ بیس ہے:

- (A) H^+
- (B) OH^-
- (C) Cl^-
- (D) NH_4^+

75. The conjugate base of H_3O^+ is:

75. H_3O^+ کا کانجوگیٹ بیس ہوتا ہے:

- (A) H_2O
- (B) OH^-
- (C) H_3O^+
- (D) H_3O^-

76. The acid used in lead storage batteries as electrolyte is:

76. لیڈ سٹوریج بیٹری میں بطور الیکٹرولائیٹ استعمال ہونے والا تیزاب ہے:

- (A) سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid
- (B) یورک ایسڈ Uric acid
- (C) فارمک ایسڈ Formic acid
- (D) سٹرک ایسڈ Citric acid

77. Which acid is used for the preservation of food?

77. خوراک کو محفوظ کرنے کے لیے کون سا ایسڈ استعمال کیا جاتا ہے؟

- (A) سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid
- (B) نائٹرک ایسڈ Nitric acid
- (C) ہائیڈروکلورک ایسڈ Hydrochloric acid
- (D) بینزوئک ایسڈ Benzoic acid

78. The base which is used in alkaline battery:

78. الکائن بیٹری میں جو بیس استعمال ہوتی ہے:

- (A) $NaOH$
- (B) $Al(OH)_3$
- (C) KOH
- (D) $Mg(OH)_2$

ustad360.com
taleem360.com

79. If $Kw = [H^+][OH^-] = 1.0 \times 10^{-14}$ at 25⁰C. What is the concentration of H^+ in pure water at 25⁰C?

79. 25^0C پر $Kw = [H^+][OH^-] = 1.0 \times 10^{-14}$ خالص پانی میں H^+ کی کنسنٹریشن کیا ہو گی؟

(A) $1 \times 10^{-7} moldm^{-3}$ (B) $1 \times 10^{7} moldm^{-3}$ (C) $1 \times 10^{-14} moldm^{-3}$ (D) $1 \times 10^{14} moldm^{-3}$

80. The first acid known to man was:

80. سب سے پہلے دریافت ہونے والا ایسڈ تھا:

(A) بنزوئک ایسڈ Benzoic acid (B) ایسٹیک ایسڈ Acetic acid (C) سلفیورک ایسڈ Sulphuric acid (D) نائٹرک ایسڈ Nitric acid

81. Lactic acid is found in:

81. لیکٹک ایسڈ پایا جاتا ہے:

(A) پھٹا ہوا دودھ Sour milk (B) سیب Apple (C) انگور Grapes (D) لیموں Lemon

82. Bronsted-Lowry presented the concept of acids and bases in:

82. لوری اور برونسٹڈ نے ایسڈز اور بیسز کی تھیوریز کب پیش کیں؟

(A) 1787 (B) 1823 (C) 1923 (D) 1943

83. The acid present in sour milk is:

83. پھٹے ہوئے دودھ میں پایا جانے والا ایسڈ ہے:

(A) لیکٹک ایسڈ Lactic acid (B) فارمک ایسڈ Formic acid (C) ٹارٹارک ایسڈ Tartaric acid (D) یورک ایسڈ Uric acid

84. Citric acid is found in:

84. سٹرک ایسڈ پایا جاتا ہے:

(A) پیشاب میں Urine (B) چربی میں Fat (C) لیموں میں Lemon (D) پھٹے ہوئے دودھ میں Sour milk

85. The binary compounds of oxygen such as carbon dioxide and sulphur dioxide were named as acids by:

85. آکسیجن کے بائنری کمپاؤنڈز جیسا کہ کاربن ڈائی آکسائیڈ اور سلفر ڈائی آکسائیڈ کو ایسڈز کا نام دیا:

(A) جابر بن حیان نے Jabir bin Hayan (B) لیوازیے نے Lavisior (C) الجاحظ نے Al Jahiz (D) ہمفری ڈیوی نے Hamphry devy

86. Word acid came from:

86. لفظ ایسڈ ماخوذ ہے:

(A) یونانی لفظ سے Greek (B) اٹیلک لفظ سے Italian (C) انڈین لفظ سے Indian (D) لاطینی لفظ سے Latin

87. Maliac acid is found in:

87. مالیک ایسڈ پایا جاتا ہے:

(A) پیشاب میں Urine (B) چربی میں Fat (C) سیب میں Apple (D) مکھن میں Butter

88. Butyric acid is found in:

88. بیوٹائرک ایسڈ پایا جاتا ہے:

(A) سیبوں میں Apple (B) فیٹس میں Fats (C) انگوروں میں Grapes (D) باسی مکھن میں Rancid butter

89. Bases on reaction with ammonium salt release:

89. بیسز امونیم سالٹس کے ساتھ ری ایکٹ کر کے خارج کرتی ہیں:

(A) نائٹروجن گیس Nitrogen gas (B) ہائیڈروجن گیس Hydrogen gas (C) سلفر ڈائی آکسائیڈ گیس Sulphur dioxide gas (D) امونیا گیس Ammonia gas

90. In strong basic solution the color of litmus turns into:

90. طاقتور بیسک سلوشن میں لٹمس کا رنگ ہو جاتا ہے:

(A) پیلا Yellow (B) نیلا Blue (C) سرخ Red (D) بے رنگ Colorless

91. Which chemical is used for removing grease from clothes?

91. کپڑوں سے گریس کے داغ نکالنے کے لیے کون سا کیمیکل استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) امونیم نائٹریٹ Ammonium nitrate (B) ایلومینیم ہائیڈروآکسائیڈ Aluminium hydroxide (C) امونیم ہائیڈروآکسائیڈ Ammonium hydroxide (D) ایلومینیم کلورائڈ Aluminium chloride

92. The formula of citric acid is:

92. سٹرک ایسڈ کا فارمولا ہے:

(A) $C_{14}H_{31}COOH$ (B) $C_{15}H_{31}COOH$ (C) $C_{16}H_{31}COOH$ (D) $C_{17}H_{35}COOH$

93. Which one of the following is lavoisier acid?

93. کون سا لیوازیے ایسڈ ہے؟

(A) CO_2 (B) H_2SO_4 (C) HCl (D) NH_3

94. Which base is used to neutralize acidity in the stomach?

94. معدے کی ایسیڈیٹی ختم کرنے کے لیے کون سا بیس استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) $Ca(OH)_2$ (B) $NaOH$ (C) $Mg(OH)_2$ (D) KOH

ustad360.com
taleem360.com

95. Acid used for flavouring of food is:

95. خوراک کو خوش ذائقہ بنانے کے لیے کون سا ایسڈ استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Benzoic acid بینزوئک ایسڈ (B) Acetic acid ایسیٹک ایسڈ (C) Sulphuric acid سلفیورک ایسڈ (D) Nitric acid نائٹرک ایسڈ

96. Which compound is amphoteric?

96. کونسا مرکب ایمفوٹیرک ہے؟

(A) H_2O (B) NaCl (C) HCl (D) CH_3COOH

97. If a liquid has a pH7 then it must:

97. اگر کسی مائع کی pH7 ہو تو یہ ہو گا۔

(A) بے رنگ اور بے بو Be colorless and odorless liquid
(B) 100^0C پر بوائل اور 0^0C پر فریز freeze at 0^0C and boils at 100^0C
(C) Be neutral نیوٹرل
(D) پانی پر مشتمل سلوشن Be a solution containing water

98. What is the pOH of $Ca(OH)_2$ $0.02M$ solution?

98. $Ca(OH)_2$ $0.02M$ کے سلوشن کی pOH کیا ہے؟

(A) 1.698 (B) 1.397 (C) 12.31 (D) 12.61

99. The pOH of 0.001M solution of KOH is:

99. KOH کے 0.001M سلوشن کی pOH ہو گی:

(A) 3 (B) 11 (C) 2 (D) 4

100. The sum of pH and pOH is always:

100. pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:

(A) 1 (B) 0 (C) 7 (D) 14

101. Which is common indicator?

101. کون سی چیز عام انڈیکیٹر ہے؟

(A) Methyl orange میتھائل اورنج (B) Litmus paper لٹمس پیپر (C) pH paper pH پیپر (D) None of the above کوئی نہیں

102. The sum of pH and pOH at 25^0C is always:

102. 25^0C پر pH اور pOH کا مجموعہ ہمیشہ برابر ہوتا ہے:

(A) 4 (B) 8 (C) 10 (D) 14

103. The pH of neutral solution is:

103. نیوٹرل سلوشن کی pH ہوتی ہے:

(A) 6 (B) 7 (C) 8 (D) 12

104. The pH value of a neutral solution is always:

104. پی ایچ ویلیو تعدیلی سلوشن کی ہمیشہ ہوتی ہے:

(A) سات سے زیادہ Greater than seven (B) Less than seven سات سے کم (C) Equal to seven سات کے برابر (D) Zero صفر

105. Values of pH and pOH are:

105. pH اور pOH کی قیمتیں ہوتی ہیں:

(A) 0 to 10 (B) 0 to 14 (C) 1 to 13 (D) 1 to 16

106. A salt is not composed of:

106. ان میں سے کونسا آئن سالٹ میں نہیں ہوتا؟

(A) A metallic cation مٹیلک کیٹائن (B) نان مٹیلک اینائن Non-metallic anion (C) بیس کے اینائن An anion of a base (D) ایسڈ کے اینائن An anion of an acid

107. You want to dry a gas which one of the following salt you will use.

107. گیس کو خشک کرنے کے لیے کونسا سالٹ استعمال کریں گے؟

(A) $CaCl_2$ (B) NaCl (C) CaO (D) Na_2SiO_3

108. Ferric hydroxide $(Fe(OH)_3)$ is precipitated out of solution when aqueous sodium hydroxide solution is added to ferric chloride ($FeCl_3$).

$$FeCl_{3(aq)} + 3NaOH_{(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{3(s)} + 3NaCl_{(aq)}$$

108. جب فیرک کلورائڈ ($FeCl_3$) میں سوڈیم ہائڈرو آکسائیڈ کا ایکوئس سلوشن ملایا جاتا ہے تو فیرک ہائڈرو آکسائڈ $(Fe(OH)_3)$ کا رسوب بنتا ہے۔ اس رسوب کا رنگ کیا ہے؟

$$FeCl_{3(aq)} + 3NaOH_{(aq)} \rightarrow Fe(OH)_{3(s)} + 3NaCl_{(aq)}$$

(A) White سفید (B) Blue نیلا (C) Dirty green گندا سبز (D) Brown بھورا

109. When alkalies react with ammonium salts which gas is liberated?

109. جب الکلیز امونیم سالٹس سے ری ایکٹ کرتی ہیں تو کونسی گیس خارج ہوتی ہے؟

(A) O_2 (B) CO_2 (C) H_2 (D) NH_3

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

110. Which of the following is an example of complex salt? — **110.** درج ذیل میں سے کون سی کمپلیکس سالٹ کی مثال ہے؟

(A) زنک سلفیٹ Zinc sulphate (B) پوٹاش ایلم Potash alum (C) پوٹاشیم فیروسایانائیڈ Potassium ferrocyanids (D) سوڈیم فاسفیٹ Sodium phosphate

111. Potassium ferrocyanids $K_4[Fe(CN_6)]$ is: — **111.** پوٹاشیم فیروسایانائیڈ $K_4[Fe(CN_6)]$ ہے:

(A) نارمل سالٹ Normal salt (B) مکسڈ سالٹ Mixed salt (C) کمپلیکس سالٹ Complex salt (D) ڈبل سالٹ Double salt

112. $Ca(OCl)Cl$ is an example of: — **112.** $Ca(OCl)Cl$ مثال ہے:

(A) کمپلیکس سالٹ Complex salt (B) ڈبل سالٹ Double salt (C) نارمل سالٹ Normal salt (D) مکسڈ سالٹ Mixed salt

113. Which of the following is acidic salt? — **113.** ان میں سے کون سا ایسڈک سالٹ ہے؟

(A) $KHSO_4$ (B) $Al(OH)_2Cl$ (C) NaCl (D) Ca(OCl)Cl

114. Salt formed with the reaction of HCl and KOH is: — **114.** HCl اور KOH کو ملانے سے جو سالٹ بنتا ہے وہ ہوتا ہے:

(A) ایسڈک Acidic (B) بیسک Basic (C) نیوٹرل Neutral (D) کمپلیکس Complex

115. Which of the following is not present in mixed salts? — **115.** درج ذیل میں سے کون سا مکسڈ سالٹس میں نہیں ہوتا؟

(A) $K_4[Fe(CN_6)]$ (B) $Ca(OCl)Cl$ (C) $K_2SO_4.Al_2(SO_4)_3.24H_2O$ (D) NH_4NO_3

116. Which of the following is used as fertilizer? — **116.** درج ذیل میں سے کس کو بطور فرٹیلائزر استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) جپسم Gypsum (B) پوٹاشیم نائٹریٹ Potassium nitrate (C) سوڈیم کاربونیٹ Sodium carbonate (D) الف اور ب دونوں Both a and b

117. Bleaching powder is an example of: — **117.** بلیچنگ پاؤڈر مثال ہے:

(A) مکسڈ سالٹ کی Mixed salt (B) ایسڈک سالٹ کی Acidic salt (C) ڈبل سالٹ کی Double salt (D) کوئی نہیں None

118. KCl is an example of: — **118.** KCl مثال ہے:

(A) ڈبل سالٹ کی Double salt (B) نارمل سالٹ کی Normal salt (C) مکسڈ سالٹ کی Mixed salt (D) کمپلیکس سالٹ Complex salt

119. Which of the following is double salt? — **119.** کونسا ڈبل سالٹ ہے؟

(A) NaCl (B) CaO (C) $AlCl_3$ (D) $K_2SO_4.Al_2(SO_4)_3.24H_2O$

120. The ability of carbon atoms to form chains is called: — **120.** کاربن ایٹمز کی چین بنانے کی صلاحیت کو کہتے ہیں۔

(A) کیٹی نیشن Catenation (B) آئسومرزم Isomerism (C) کنڈنسیشن Condensation (D) ریزونینس Resonance

121. In laboratory urea was prepared by: — **121.** لیبارٹری میں کس سائنسدان نے یوریا تیار کیا؟

(A) وہلر Wohler (B) ردرفورڈ Rutherford (C) برزی لیئس Berzelius (D) ڈالٹن Dalton

122. Which one of the following is not a fossil fuel? — **122.** مندرجہ ذیل میں سے کون سا فوسل فیول نہیں ہے؟

(A) کوئلہ Coal (B) قدرتی گیس Natural gas (C) بائیوگیس Biogas (D) پٹرولیم Petroleum

123. Which one of the following does not contain protein? — **123.** مندرجہ ذیل میں سے کس میں پروٹین موجود نہیں ہوتی؟

(A) دالوں میں Pulses (B) آلوؤں میں Potatoes (C) پھلیوں میں Beans (D) انڈے میں Eggs

124. Which one of the following statements is not true about fossil fuels? — **124.** فوسل فیولز کے بارے میں کون سا بیان درست نہیں ہے:

(A) یہ تمام کاربن پر مشتمل ہوتے ہیں they all contain carbon (B) انہیں دوبارہ سے بنایا جا سکتا ہے they are renewable (C) جلنے کے باعث پولیوشن پیدا کرتے ہیں they produce pollution when burnt (D) یہ ایسڈک بارش کا سبب بنتے ہیں they cause acid rain

125. Who prepared the first organic compound urea? — **125.** پہلا آرگینک کمپاؤنڈ یوریا کس نے تیار کیا؟

(A) وہلر Wohler (B) آرہینیس نے Arrhenius (C) ڈالٹن Dalton (D) جابر بن حیان Jabir bin Hayan

ustad360.com
taleem360.com

126. The branch of chemistry which deals with hydrocarbons and their derivatives is called:

126. کیمسٹری کی وہ شاخ جو ہائیڈروکاربنز اور ان کے ڈیریویٹوز کا مطالعہ کرتی ہے کہلاتی ہے:

(A) ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry
(B) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry
(C) فزیکل کیمسٹری Physical chemistry
(D) اینالیٹیکل کیمسٹری Analytical chemistry

127. The bond energy of C - C bond is:

127. C-C بانڈ کی بانڈ انرجی ہے:

(A) $255 kJmol_{-1}$
(B) $355 kJmol_{-1}$
(C) $455 kJmol_{-1}$
(D) $555 kJmol_{-1}$

128. Carbon is:

128. کاربن ہوتی ہے:

(A) ایک دھات A metal
(B) ایک غیر دھات A non-metal
(C) دھات نما Metalloid
(D) مرکب Compound

129. The example of heterocyclic compound is:

129. ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈ کی مثال ہے:

(A) بینزین Benzene
(B) ہیگزین Hexane
(C) سائیکلوہیگزین Cyclohexane
(D) پائیریڈین Pyridine

130. The chemical formula of urea is:

130. یوریا کا کیمیکل فارمولا ہے:

(A) NH_4CNO
(B) NH_4CN
(C) NH_2CONH_2
(D) NH_4Cl

131. Coal having 90% carbon content is called:

131. جس کوئلہ میں 90 فیصد کاربن کے اجزا موجود ہوتے ہیں وہ کہلاتا ہے؟

(A) پیٹ Peat
(B) لگنائٹ Lignite
(C) اینتھراسائیٹ Anthracite
(D) بچومینس Bituminous

132. Main component of natural gas is:

132. قدرتی گیس کا اہم جز کون سی گیس ہے؟

(A) میتھین Methane
(B) پروپین Propane
(C) بیوٹین Butane
(D) پروپائن Propyne

133. The strong heating of coal in retorts in the absence of air is called:

133. ہوا کی عدم موجودگی میں کوئلہ کو بہت زیادہ ٹمپریچر پر گرم کرنے کو کیا کہتے ہیں؟

(A) فریکشنل ڈسٹلیشن Fractional distillation
(B) سبلیمیشن Sublimation
(C) روسٹنگ Roasting
(D) ڈسٹرکٹو ڈسٹلیشن Destructive distillation

134. Pitch is black residue of:

134. پچ کس کا سیاہ ویسٹ ہے؟

(A) کوک کا Coke
(B) تارکول کا Coal tar
(C) کوئلہ کا Coal
(D) کوئلہ گیس کا Coal gas

135. Natural gas is 85% methane. It is used to make:

135. قدرتی گیس میں 85 فیصد میتھین موجود ہوتی ہے اسے بنانے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) کاربن بلیک Carbon black
(B) کوک Coke
(C) کول تار Coal tar
(D) کول گیس Coal gas

136. Which one of the following does not contain starch?

136. مندرجہ ذیل میں سے کس میں سٹارچ موجود نہیں ہوتی؟

(A) گنا Sugar cane
(B) مکئی Maize
(C) جو Barley
(D) آلو Potatoes

137. Petroleum is refined by:

137. پٹرولیم کو مندرجہ ذیل میں سے کس طریقے سے ریفائن کیا جاتا ہے؟

(A) ڈسٹرکٹو ڈسٹلیشن Destructive distillation
(B) فریکشنل ڈسٹلیشن Fractional distillation
(C) سمپل ڈسٹلیشن Simple distillation
(D) ڈرائی ڈسٹلیشن Dry distillation

138. Which one of the following is the hardest coal?

138. مندرجہ ذیل میں سے کون سا سخت ترین کوئلہ ہے؟

(A) پیٹ Peat
(B) لگنائٹ Lignite
(C) بچومینس Bituminous
(D) اینتھراسائیٹ Anthracite

139. Carbonization process is the conversion of:

139. کس تبدیلی کے طریقہ کو کاربونائزیشن کہتے ہیں؟

(A) کوئلہ کی کول تار میں Coal into coal gas
(B) کوئلہ کی لکڑی میں Coal into wood
(C) لکڑی کی کوئلہ میں Wood into coal
(D) لکڑی کی کول تار میں Wood into coal tar

140. Coal gas is a mixture of:

140. کول گیس مکسچر ہے۔

(A) CH_4 and CO
(B) CO_2, CH_4 and CO
(C) H_2, CH_4 and CO
(D) CO_2, H_2 and CO

141. Conversion of dead plants into coal by the action of bacteria and heat is called:

141. بیکٹیریا اور حرارت کے عمل سے مردہ پودوں کا کوئلہ میں تبدیل ہونا کہلاتا ہے۔

(A) کاربونائزیشن Carbonization
(B) کیٹی نیشن Catenation
(C) ہائیڈروجنیشن Hydrogenation
(D) کریکنگ Cracking

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

142. Percentage of methane present in natural gas is:
142. قدرتی گیس کا کتنے فیصد میتھین پر مشتمل ہوتا ہے:

(A) 75% (B) 80% (C) 85% (D) 90%

143. The amount of carbon in peat is:
143. پیٹ میں کاربن کی مقدار ہوتی ہے:

(A) 60% (B) 70% (C) 85% (D) 90%

144. The percentage amount of carbon in wood is:
144. لکڑی میں کاربن کا فیصد تناسب ہے:

(A) 40% (B) 52% (C) 60% (D) 70%

145. The amount of carbon in lignite is:
145. لگنائٹ میں کاربن کی مقدار ہے:

(A) 60% (B) 70% (C) 85% (D) 90%

146. Which one of the following is a synthetic fiber?
146. مندرجہ ذیل میں سے کون سا سنتھیٹک فائبر ہے؟

(A) Cotton کاٹن (B) Wool وول (C) Nylon نائیلون (D) Silk سلک

147. General formula of alkyl radicals is:
147. الکائل ریڈیکلز کا جنرل فارمولا ہے۔

(A) C_aH_{2n+2} (B) C_nH_{2n-2} (C) C_nH_{2n+1} (D) C_nH_{2n}

148. Identify which one of the following compounds is a ketone:
148. شناخت کریں مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز میں سے کونسا کیٹون ہے؟

(A) $(CH_3)_2CHOH$ (B) $(CH_3)_2CO$ (C) $(CH_3)_2NH$ (D) $(CH_3)_2CHCl$

149. The formula of ethane is:
149. ایتھین کا فارمولا ہے:

(A) CH_4 (B) C_2H_6 (C) C_2H_4 (D) C_4H_4

150. The molecular formula of butane is:
150. بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا ہے:

(A) C_4H_8 (B) C_4H_{10} (C) C_4H_{12} (D) C_6H_6

151. General formula of alkanes is:
151. الکینز کا جنرل فارمولا ہے:

(A) C_nH_{2n} (B) C_nH_{2n+1} (C) C_nH_{2n-2} (D) C_nH_{2n+2}

152. The formula of decane is:
152. ڈیکین کا فارمولا ہے:

(A) $C_{10}H_{20}$ (B) $C_{10}H_{22}$ (C) $C_{10}H_8$ (D) $C_{10}H_{16}$

153. The hydrogen atoms in pentane are:
153. پینٹین میں ہائیڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:

(A) 10 (B) 12 (C) 14 (D) 16

154. The other name of alkanes is:
154. الکینز کا دوسرا نام ہے:

(A) Halogens ہیلوجنز (B) Olefins اولی فنز (C) Paraffins پیرافنز (D) Ethylene ایتھائلین

155. The functional group $-COOH$ is found in:
155. فنکشنل گروپ $COOH-$ کن میں پایا جاتا ہے؟

(A) کاربا کسلک ایسڈز Carboxylic acids (B) Aldehydes ایلڈی ہائڈز (C) Alcohols الکوحلز (D) Esters ایسٹرز

156. In which of the following groups, oxygen is attached on both sides with carbon atoms?
156. مندرجہ ذیل میں کون سے گروپس میں آکسیجن کے دونوں اطراف میں کاربن ایٹمز جڑے ہوئے ہوتے ہیں؟

(A) Ketone کیٹون (B) Ether ایتھر (C) Aldehyde ایلڈی ہائڈ (D) Ester ایسٹر

157. Which one of the following compounds is an aldehyde?
157. مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز میں سے کون سا ایلڈی ہائڈ ہے؟

(A) CH_3-CH_2-OH (B) CH_3-COOH (C) CH_3CHO (D) CH_3COCH_3

ustad360.com
taleem360.com

158. Organic compounds containing $-OH$ group are called:

158. OH – گروپ رکھنے والے آرگینک کمپاؤنڈز کہلاتے ہیں:

(A) الکوحلز Alcohols
(B) ایلڈی ہائڈز Aldehydes
(C) کیٹونز Ketones
(D) کاربا کسلک ایسڈز Carboxylic acids

159. Which of the following compounds is aldehyde?

159. مندرجہ ذیل کمپاؤنڈز میں سے کون سا ایلڈی ہائڈ ہے؟

(A) $OH-CH_2-CH_3$
(B) $COOH-CH_3$
(C) CH_3CHO
(D) CH_3COCH_3

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

160. ان ہائڈروکاربن مالیکولز میں سے کونسا برومین کے ایکوئس سلوشن پر کوئی اثر نہیں کرے گا؟

(A) CH_4
(B) $C_{10}H_{20}$
(C) C_2H_4
(D) C_2H_2

161. Halogenation of methane does not produce which one of the following;

161. میتھین کی ہیلوجینیشن سے مندرجہ ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ نہیں بنتا؟

(A) کاربن ٹیٹرا کلورائڈ Carbon tetrachloride
(B) کلوروفام Chloroform
(C) کاربن بلیک Carbon black
(D) کلورومیتھین Chloromethane

162. Incomplete combustion of alkanes produces:

162. الکینز کے نامکمل جلنے سے پیدا ہوتی ہے۔

(A) صرف کاربن ڈائی آکسائڈ Carbon dioxide only
(B) صرف کاربن مونو آکسائڈ Carbon monoxide only
(C) کاربن مونو آکسائڈ اور کاربن بلیک Carbon monoxide and carbon black
(D) کاربن ڈائی آکسائڈ اور کاربن بلیک Carbon dioxide and carbon black

163. Which one of these is a saturated hydrocarbon?

163. ان میں سے کونسا سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن ہے؟

(A) C_2H_4
(B) C_3H_6
(C) C_4H_8
(D) C_5H_{12}

164. One of the hydrocarbons reacts with one mole of hydrogen to form a saturated hydrocarbon. What is the formula could be of the "X"?

164. ہائڈروکاربن "X" کے ایک مول کے ساتھ ہائڈروجن کا ایک مول ری ایکٹ کرکے سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن بناتا ہے۔ "X" کا فارمولا کیا ہوگا؟

(A) C_3H_8
(B) C_6H_{12}
(C) C_4H_{10}
(D) C_7H_{16}

165. Dehydration of alcohols can be carried out with:

165. الکوحلز کی ڈی ہائڈریشن مندرجہ ذیل میں سے کس کے ساتھ کی جاسکتی ہے؟

(A) NaOH
(B) KOH
(C) H_2SO_4
(D) HCl

166. Substitution reaction is the characteristics of:

166. تبادلے کاری ایکشن درج ذیل میں سے کس کی خصوصیت ہے؟

(A) الکینز کا Alkanes
(B) الکینز کا Alkenes
(C) الکائنز کا Alkynes
(D) ان میں کوئی نہیں None of these

167. Halogenation of methane in the presence of diffused sunlight takes place:

167. سورج کی مدھم روشنی کی موجودگی میں میتھین کی ہیلوجنیشن کس طرح ہوتی ہے؟

(A) اچانک صرف ایک مرحلے میں Suddenly, only in a step
(B) ایک مرحلے میں آہستگی سے Slowly in one step
(C) چار مراحل کی سیریز میں In a series of four step
(D) تیزی سے دو مراحل میں Fastly in two steps

168. Which one of the following is a substitution reaction?

168. مندرجہ ذیل میں سے کونسا تبادلے کاری ایکشن ہے؟

(A) الکائنز کی ہیلوجنیشن Halogenation of alkynes
(B) الکینز کی ہیلوجنیشن Halogenation of alkenes
(C) الکینز کی ہیلوجینیشن Halogenation of alkanes
(D) الکینز کی برومینیشن Bromination of alkenes

169. What is the molecular formula for the eighth alkane member, octane, which is found in petrol?

169. الکین ہائڈروکاربنز کے پہلے تین ممبرز کے مالیکیولر فارمولے CH_4، C_2H_6 اور C_3H_8 ہیں۔ آٹھوں الکین ممبر، آکٹین کا مالیکیولر فارمولا کیا ہوگا جو کہ پٹرول میں پایا جاتا ہے۔

(A) C^8H^8
(B) C^8H^{16}
(C) C^8H^{18}
(D) C^8H^{20}

170. General formula of saturated hydrocarbons is:

170. سیچوریٹڈ ہائڈروکاربنز کا جنرل فارمولا ہے:

(A) C^nH^{2n-2}
(B) C^nH^{2n+2}
(C) C^nH^{2n}
(D) C^nH^n

171. Which of the following is saturated hydrocarbon?

171. ان میں سے کون سا مرکب سیچوریٹڈ ہائڈروکاربن ہے؟

(A) میتھین Methane
(B) پروپین Propane
(C) ایتھائن Ethyne
(D) پروپائین Propyne

ustad360.com
taleem360.com

172. The formula of pentane is:
.172 پینٹین کا فارمولا ہے:

(A) C_5H_{12} (B) C_5H_{10} (C) C_5H_8 (D) C_5H_{14}

173. The number of hydrogen atoms in pentane is:
.173 پینٹین میں ہائیڈروجن ایٹمز ہوتے ہیں:

(A) 10 (B) 12 (C) 14 (D) 16

174. The chemical formula of chloroform is:
.174 کلوروفارم کا کیمیائی فارمولا ہے:

(A) CH_3Cl (B) CH_2Cl_2 (C) CCl_4 (D) $CHCl_3$

175. Which of the following is called paraffins?
.175 درج ذیل میں سے کسے پیرافنز کہتے ہیں؟

(A) Alkanes الکینز (B) Alkenes الکینز (C) Alkynes الکائنز (D) Alkyls الکائلز

176. The main source of alkanes is:
.176 الکینز کا اہم سورس ہے:

(A) پٹرولیم اور قدرتی گیس Petroleum and natural gas (B) ہوا اور واٹر گیس Air and water gas (C) کول گیس اور واٹر گیس Coal gas and water gas (D) None of the above کوئی نہیں

177. Marsh gas consists of:
.177 مارش گیس مشتمل ہوتی ہے:

(A) Methane میتھین (B) Ethane ایتھین (C) Propane پروپین (D) Butane بیوٹین

178. Alkenes are prepared from alcohol by a process called:
.178 الکینز کو الکوحلز سے کس پروسس کے تحت تیار کیا جاتا ہے؟

(A) ڈی ہائیڈروجینیشن Dehydration (B) ڈی ہیلوجینیشن Dehalogenation (C) ڈی ہائیڈریشن Dehydration (D) ڈی ہائیڈروہیلوجنیشن Dehydrohalogenation

179. Dehydrohalogenation takes place in the presence of:
.179 ڈی ہائیڈروہیلوجنیشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟

(A) ایکوئس NaOH Aqueous NaOH (B) Alcoholic KOH الکوحلک KOH (C) Aqueous KOH ایکوئس KOH (D) الکوحلک NaOH Alcoholic NaOH

180. Oxidation of ethene with $KMnO_4$ produces:
.180 ایتھین کی $KMnO_4$ کے ساتھ آکسیڈیشن سے کون سا کمپاؤنڈ بنتا ہے؟

(A) Oxalic acid آگزالک ایسڈ (B) Glyoxal گلائی آکسل (C) Ethane glycol ایتھین گلائی کول (D) Propene glycol پروپین گلائی کول

181. The end of the product of oxidation of acetylene is:
.181 ایسٹیلین کی آکسیڈیشن کا آخری پروڈکٹ کونسا ہے؟

(A) Oxalic acid آگزالک ایسڈ (B) Glycol گلائی کول (C) Glyoxal گلائی آکسل (D) None of these ان میں کوئی نہیں

182. Dehalogenation of tetrahalides produces acetylene. This reaction takes place in the presence of:
.182 ٹیٹراہیلائیڈز کی ڈی ہیلوجینیشن سے ایسٹیلین بنتی ہے۔ یہ ری ایکشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتا ہے؟

(A) Sodium metal سوڈیم میٹل (B) Zinc metal زنک میٹل (C) میگنیشیم میٹل Magnesium metal (D) Potassium metal پوٹاشیم میٹل

183. The order of reactivity of hydrogen halides with alkenes
.183 الکینز کے ساتھ ہائیڈروجن ہیلائیڈز کی ریکٹیویٹی کی ترتیب ہے۔

(A) HI > HBr (B) HBr > HI (C) HCl > HBr (D) HBr > HCl

184. Oxidation of alkenes produce:
.184 الکینز کی آکسیڈیشن سے بنتا ہے۔

(A) Glyoxal گلائی آکسل (B) Glycol گلائی کول (C) Oxalic acid آگزالک ایسڈ (D) Formic acid فارمک ایسڈ

185. Which reactions are the characteristic properties of alkenes?
.185 کونسے ری ایکشنز الکینز کی اہم خصوصیت ہیں؟

(A) سبسٹی ٹیوشن ری ایکشن Substitution reaction (B) آکسیڈیشن ری ایکشن Oxidation reaction (C) ریڈکشن ری ایکشن Reduction reaction (D) ایڈیشن ری ایکشن Addition reaction

186. Alkenes are also called:
.186 الکینز........ بھی کہلاتی ہیں:

(A) Paraffins پیرافنز (B) Olefins اولی فنز (C) Acetylenes ایسٹیلینز (D) ایرومیٹک کمپاؤنڈز Aeromatic compounds

187. General formula of alkenes is:
.187 الکینز کا جنرل فارمولا ہے:

(A) C_nH_{2n-2} (B) C_nH_{2n} (C) C_nH_{2n+2} (D) C_nH_{2n-1}

ustad360.com
taleem360.com

188. Alkenes are known by the name: — ایتھلینز کو کس نام سے جانا جاتا ہے؟ .188

(A) Methane (B) پیرافنز Paraffins (C) اولی فنز Olefins (D) ایسٹیلینز Acetylenes

189. Benzene is formed by the polymerization of: — بینزین درج ذیل میں سے کس کی پولیمرائزیشن سے بنتی ہے؟ .189

(A) Methane (B) Acetylene (C) ایتھین Ethene (D) بیوٹین Butene

190. The final product of the oxidation of acetylene is: — ایسٹیلین کی آکسیڈیشن کی آخری پروڈکٹ .190

(A) Oxalic acid آگزالک ایسڈ (B) گلائی کول Glycol (C) گلائی آکسل Glyoxal (D) کوئی نہیں None of the above

191. The catalyst used in the hydrogenation of ethene is: — ایتھین کی ہائیڈروجینیشن میں بطور کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے: .191

(A) Cu (B) Mg (C) Ni (D) Ag

192. Ripening of bananas produces gas: — کیلے پکنے کے عمل کے دوران کون سی گیس خارج کرتے ہیں؟ .192

(A) Methane (B) Ethane (C) ایتھین گیس Ethene (D) نائٹروجن گیس Nitrogen

193. The reduction of alkyl halides takes place in the presence of: — الکائل ہیلائڈز کی ری ڈکشن مندرجہ ذیل میں سے کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟ .193

(A) Zn / HCl (B) Na / HCl (C) Mg / HCl (D) Cu / HCl

194. A hydrocarbon has molecular formula C_8H_{14}, what is the molecular formula of the next member of the same homologous series? — ایک ہائیڈروکاربن کا مالیکولر فارمولا C_8H_{14} ہے۔ اسی ہومولوگس سیریز کے اگلے ممبر کا مالیکولر فارمولا کیا ہوگا؟ .194

(A) C_9H_{18} (B) C_9H_{16} (C) C_9H_{20} (D) C_9H_{12}

195. Dehalogenation of tetra halides is carried in the presence of: — ٹیٹرا ہیلائڈز کی ڈی ہیلوجینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟ .195

(A) K (B) Mg (C) Na (D) Zinc dust

196. Alkynes are called: — الکائنز کو کہا جاتا ہے: .196

(A) اولی فنز Olefins (B) ایتھین Ethene (C) پیرافنز Paraffins (D) ایسٹیلین Acetylene

197. Which one of following hydrocarbon gas reacts with acidic solution of $KMnO_4$ to neutralize its pink colour? — کون سی ہائیڈروکاربن پوٹاشیم پرمیگنیٹ کے ایسڈک سلوشن کے گلابی رنگ کو ختم کر دیتی ہے؟ .197

(A) CH_4 (B) C_2H_4 (C) C_2H_6 (D) C_3H_8

198. Dehydrohalogenation of vicinal dihalides takes place in the presence of: — ویسینل ڈائی ہیلائڈز کی ڈی ہائیڈروہیلوجینیشن کس کی موجودگی میں ہوتی ہے؟ .198

(A) ایکوئس NaOH Aqueous NaOH (B) الکوحلک KOH Alcoholic KOH (C) ایکوئس KOH Aqueous KOH (D) الکوحلک NaOH Alcoholic NaOH

199. The percentage quantity of acetylene in coal gas is: — کول گیس میں ایسٹیلین کی فیصد مقدار ہوتی ہے: .199

(A) 0.06% (B) 0.7% (C) 0.08% (D) 0.09%

200. The molecular formula of acetylene is: — ایسٹیلین کا مالیکولر فارمولا ہے: .200

(A) C_2H_6 (B) C_2H_4 (C) C_2H_2 (D) C_2H_5

201. Carbohydrates are synthesized by plants through photosynthesis process which requires the following except: — کاربوہائیڈریٹس فوٹوسنتھی سز کے عمل کے ذریعے پودوں میں تیار ہوتے ہیں۔ اس عمل کے لیے مندرجہ ذیل میں کس کی ضرورت نہیں ہوتی۔ .201

(A) پانی اور CO_2 Water and CO_2 (B) سورج کی روشنی کی موجودگی Presence of sunlight (C) O_2 O_2 (D) کلوروفل Chlorophyll

202. Which of the following is a disaccharide? — مندرجہ ذیل میں سے کون سا ڈائی سکرائڈ ہے؟ .202

(A) گلوکوز Glucose (B) فرکٹوز Fructose (C) سکروز Sucrose (D) سٹارچ Starch

203. Photosynthesis process produces: — فوٹوسنتھی سز کے عمل سے پیدا ہوتا ہے۔ .203

(A) سٹارچ Starch (B) سیلولوز Cellulose (C) سکروز Sucrose (D) گلوکوز Glucose

ustad360.com
taleem360.com

204. Which one of the following is tasteless?
204. مندرجہ ذیل میں سے کونسا بے ذائقہ ہوتا ہے؟

(A) سٹارچ Starch (B) گلوکوز Glucose (C) فرکٹوز Fructose (D) سکروز Sucrose

205. Glucose is:
205. گلوکوز ہے۔

(A) ہیگزاہائڈروآکسی ایلڈی ہائڈ Hexahydroxy aldehyde (B) ہیگزاہائڈروآکسی کیٹون Hexahydroxy ketone (C) پینٹاہائڈروآکسی ایلڈی ہائڈ Pentahydroxy aldehyde (D) پینٹاہائڈروآکسی کیٹون Pentahydroxy ketone

206. Which one of the following is not a characteristic of monosaccharide?
206. مندرجہ ذیل میں سے کون سی خصوصیت مونو سکرائڈز میں نہیں پائی جاتی؟

(A) سفید کرسٹلائن White crystalline solids (B) پانی سولیبل Soluble in water (C) ہائڈرولائزایبل Hydrolyzeable (D) قدرتی طور پر ریڈیوسنگ Reducing in nature

207. The most important oligosaccharide is:
207. سب سے اہم اولیگو سکرائڈ ہے۔

(A) سکروز Sucrose (B) گلوکوز Glucose (C) فرکٹوز Fructose (D) مالٹوز Maltose

208. Which simple sugar cannot be hydrolyzed?
208. کون سی سادہ شوگر ہے جسے ہائیڈرولائزڈ نہیں کیا جا سکتا؟

(A) گلوکوز Glucose (B) سکروز Sucrose (C) سٹارچ Starch (D) سیلولوز Cellulose

209. Lactose is a type of sugar, it consists of sugar and ....:
209. لیکٹوز شوگر کی ایک قسم ہے جو گلوکوز اور.........پر مشتمل ہے:

(A) سکروز Sucrose (B) مالٹوز Maltose (C) سٹارچ Starch (D) گیلیکٹوز Galactose

210. In which part of digestive system glucose is absorbed?
210. گلوکوز ڈائجیسٹو سسٹم کے کس حصے میں جذب ہوتا ہے؟

(A) معدہ Stomach (B) جگر Liver (C) چھوٹی آنت Small intestine (D) بڑی آنت Large intestine

211. Which of the following is tri saccharide?
211. درج ذیل میں سے کونسا ٹرائی سکرائیڈ ہے؟

(A) کاربوہائڈریٹس Carbohydrates (B) پروٹینز Proteins (C) لپڈز Lipids (D) وٹامن Vitamins

212. Which of the following is pure cellulose?
212. کون سی ایک خالص سیلولوز ہے؟

(A) مکئی Maize (B) چاول Rice (C) روٹی Bread (D) گندم Wheat

213. Which of the following is crystalline solid?
213. مندرجہ ذیل میں سے کون سا کرسٹلائن ٹھوس ہے؟

(A) گلوکوز Glucose (B) سٹارچ Starch (C) سیلولوز Cellulose (D) گلائی کوجن Glycogen

214. Mono saccharides consists of .... carbon atoms:
214. مونو سکرائڈز کتنے کاربن ایٹمز پر مشتمل ہوتے ہیں؟

(A) دو سے چار Two to four (B) چار سے آٹھ Four to eight (C) تین سے نو Three to nine (D) پانچ سے دس Five to ten

215. Which of the following does not contain starch?
215. مندرجہ ذیل میں سے کس میں سٹارچ موجود نہیں ہوتی؟

(A) گنا Sugarcane (B) مکئی Maize (C) جو Barley (D) آلو Potatoes

216. Pentahydroxy ketone is called:
216. پینٹا ہائیڈروآکسی کیٹون کہلاتا ہے:

(A) گلوکوز Glucose (B) سٹارچ Starch (C) سکروز Sucrose (D) فرکٹوز Fructose

217. Chemical formula of fructose is:
217. فرکٹوز کا کیمیائی فارمولا ہے:

(A) $C_{12}H_{22}O_{11}$ (B) $C_6H_{12}O_6$ (C) C_4H_{10} (D) C_5H_{12}

218. Which protects us from muscle cramping?
218. ہمارے مسلز کی کریمپنگ سے کون حفاظت کرتا ہے؟

(A) پروٹینز Proteins (B) لپڈز Lipids (C) وٹامنز Vitamins (D) کاربوہائیڈریٹس Carbohydrates

219. Thousands of the amino acid polymerize to form:
219. ہزاروں امائنو ایسڈز پولیمرائز ہو کر بناتے ہیں؟

(A) کاربوہائڈریٹس Carbohydrates (B) پروٹینز Proteins (C) لپڈز Lipids (D) وٹامنز Vitamins

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

220. Enzymes are proteins which have the following properties except:

220. ۔انزائمز پروٹینز ہیں جو سوائے ایک کے مندرجہ ذیل خصوصیات رکھتے ہیں

(A) یہ ری ایکشن کو کیٹالائز کرتے ہیں They catalyze reaction
(B) یہ مخصوص نہیں ہوتے They are highly non-specific
(C) یہ بہت زیادہ موثر ہیں They are highly efficient
(D) یہ زندہ سیلز کے ذریعے تیار ہیں They are produced by living cells

221. The organic compounds used as drug to control bleeding are:

221. بلیڈنگ کو روکنے کے لیے دوا کے طور پر کونسے آرگینک کمپاؤنڈز استعمال کیے جاتے ہیں

(A) وٹامنز Vitamins
(B) پروٹینز Proteins
(C) لپڈز Lipids
(D) گلیسرائڈ Glycerides

222. Amino acids are linked to each other through:

222. امائنو ایسڈز ایک دوسرے کے ساتھ لنک ہوتے ہیں

(A) ہائیڈروجن لنک Hydrogen link
(B) آئیونک لنک Ionic link
(C) جیلیٹن لنک Gelatin link
(D) پیپٹائڈ لنک Peptide link

223. Gelatin protein is present in:

223. جیلیٹین پروٹین پائی جاتی ہے:

(A) خون میں Blood
(B) جلد میں Skin
(C) دل میں Heart
(D) ہڈیوں میں Bones

224. Proteins are ……… by weight of cell:

224. سیل کے وزن کا تقریباً.........فیصد حصہ پروٹینز سے بنا ہوتا ہے:

(A) 40%
(B) 35%
(C) 65%
(D) 50%

225. The body reactions are catalyzed by:

225. جسم میں ہونے والے کیمیکل ری ایکشنز کو کیٹالائز کرتے ہیں

(A) امائنو ایسڈز Amino acids
(B) لپڈز Lipids
(C) انزائمز Enzymes
(D) فیٹی ایسڈز Fatty acids

226. Which one of the following is a triglyceride?

226. مندرجہ ذیل میں سے کون سا ٹرائی گلیسرائڈ ہے؟

(A) کاربوہائیڈریٹس Carbohydrates
(B) پروٹینز Proteins
(C) لپڈز Lipids
(D) وٹامنز Vitamins

227. The chemical formula of citric acid is:

227. سٹرک ایسڈ کا کیمیکل فارمولا ہے:

(A) $C_{17}H_{35}COOH$
(B) $C_{17}H_{33}COOH$
(C) $C_{17}H_{37}COOH$
(D) $C_{15}H_{31}COOH$

228. Building blocks of lipids are:

228. لپڈز کے بلڈنگ بلاکس کہلاتے ہیں:

(A) نیوکلیک ایسڈ Nucleic acids
(B) امائنو ایسڈ Amino acids
(C) فیٹی ایسڈز Fatty acids
(D) مونو سکرائیڈز Mono saccharides

229. The formula of palmitic acid is:

229. پالمٹک ایسڈ کا فارمولا ہے:

(A) $C_{15}H_{31}COOH$
(B) $C_{17}H_{35}COOH$
(C) $C_{15}H_{32}COOH$
(D) $C_{17}H_{36}COOH$

230. Catalyst used in the hydrogenation of vegetable oil is:

230. ویجیٹیبل آئل کی ہائڈروجینیشن میں بطور کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے:

(A) Al
(B) Cu
(C) Ni
(D) Pb

231. Which scientist discovered the structure of DNA?

231. DNA کا سٹرکچر کس سائنسدان نے دریافت کیا؟

(A) ہاپکنز Hopkins
(B) جان ڈالٹن John Dalton
(C) واٹسن اینڈ کرک Watson and Crick
(D) رابرٹ ہک Robert Hook

232. Which one of the following vitamins is water soluble?

232. مندرجہ ذیل وٹامنز میں سے کون سا پانی میں سولیبل ہوتا ہے؟

(A) وٹامن A Vitamin A
(B) وٹامن C Vitamin C
(C) وٹامن D Vitamin D
(D) وٹامن E Vitamin E

233. Which one of the following is a fat-soluble vitamin?

233. مندرجہ ذیل میں سے کون سا وٹامن فیٹ سولیبل ہے؟

(A) A
(B) E
(C) K
(D) All of these

234. Night blindness is because of deficiency of:

234. کس وٹامن کی کمی کی وجہ سے نائٹ بلائنڈنس کی بیماری ہوتی ہے؟

(A) وٹامن A Vitamin A
(B) وٹامن B Vitamin E
(C) وٹامن C Vitamin C
(D) وٹامن D Vitamin D

235. Deficiency of vitamin E causes:

235. وٹامن E کی کمی کی وجہ سے کونسی بیماری ہوتی ہے؟

(A) سوکھے کی بیماری Rickets
(B) سکروی Scurvy
(C) بچوں میں اینیمیا Anemia in babies
(D) نائٹ بلائنڈنس Night blindness`

236. Vitamins B complex contains:

236. وٹامن B کمپلیکس میں شامل ہوتے ہیں:

(A) 10 وٹامنز 10 vitamins
(B) 8 وٹامنز 8 vitamins
(C) 6 وٹامنز 6 vitamins
(D) 12 وٹامنز 12 vitamins

ustad360.com
taleem360.com

237. Who proposed the name of vitamin?

237. وٹامن کا نام کس نے تجویز کیا؟

(A) Funk فنک (B) Watson واٹسن (C) F Crick ایف۔کرک (D) Lewis لیوس

238. Rickets disease is caused by the deficiency of:

(A) Vitamin D وٹامن D (B) Vitamin A وٹامن A (C) Vitamin E وٹامن E (D) Vitamin C وٹامن C

239. Who invented vitamin B_1 (Thiamin)?

(A) Hopkins ہاپکنز (B) Funk فنک (C) J Watson جے واٹسن (D) Davy ڈیوی

240. ……… is caused by the deficiency of vitamin A:

(A) Night blindness (B) Sore eyes آنکھوں کی جلن (C) Rickets سوکھے کی بیماری (D) Both a and b الف اور ب دونوں

241. Fat soluble vitamin is:

241. فیٹ سولیبل وٹامن ہے:

(A) A (B) E (C) K (D) All

242. Hopkins noticed for the first time:

(A) Carbohydrates (B) Proteins پروٹینز (C) Lipids لپڈز (D) Vitamins وٹامنز

243. About 99% atmosphere's mass lies within:

(A) 30 km 30 کلومیٹر (B) 35 km 35 کلومیٹر (C) 15 km 15 کلومیٹر (D) 11 km 11 کلومیٹر

244. How many percentage of sunlight is absorbed by atmospheric gases?

244. سورج کی روشنی کا کتنے فیصد حصہ ایٹموسفیئرک گیسز جذب کر لیتی ہیں؟

(A) 12% (B) 18% (C) 24% (D) 3%

245. The two major components of atmosphere are:

245. ایٹموسفیئر کے دو اہم اجزا ہیں:

(A) ہائیڈروجن اور آکسیجن Hydrogen and oxygen (B) نائٹروجن اور ہائیڈروجن Nitrogen and hydrogen (C) نائٹروجن اور آکسیجن Nitrogen and oxygen (D) آکسیجن اور پانی Oxygen and water

246. Nitrogen and oxygen are ………% of atmosphere:

246. نائٹروجن اور آکسیجن ایٹموسفیئر کا کتنے فیصد حصہ ہیں؟

(A) 80% (B) 90% (C) 99% (D) 75%

247. The volume of CO_2 in dry air by ratio is:

247. بلحاظ حجم کاربن ڈائی آکسائیڈ کا خشک ہوا میں تناسب ہوتا ہے:

(A) 0.03% (B) 0.93% (C) 20.94% (D) 78.09%

248. Depending upon temperature variation, atmosphere is divided into how many regions?

248. ٹمپریچر میں تبدیلی کی بنا پر ایٹموسفیئر کو کتنے ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے؟

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

249. Just above the earth's surface is:

249. زمین کی سطح کے بالکل اوپر کون سا سفیئر ہے؟

(A) Mesosphere میسوسفیئر (B) Stratosphere سٹریٹوسفیئر (C) Thermosphere تھرموسفیئر (D) Troposphere ٹروپوسفیئر

250. A group of gasses that maintains temperature of atmosphere is:

250. ایٹموسفیئرک ٹمپریچر کو برقرار رکھنے والی گیسز کا گروپ کون سا ہے؟

(A) کاربن ڈائی آکسائڈ اور پانی کے بخارات Carbon dioxide and water vapours (B) نائٹروجن اور کاربن ڈائی آکسائڈ Nitrogen and carbon dioxide (C) آکسیجن اور پانی کے بخارات Oxygen and water vapours (D) نائٹروجن اور آکسیجن Nitrogen and oxygen

251. The earth's atmosphere is getting hotter because of:

251. زمین کا ایٹموسفیئر کس کی وجہ سے مزید گرم ہو رہا ہے؟

(A) CO کی کنسنٹریشن میں اضافے Increasing concentration of CO (B) CO_2 کی کنسنٹریشن میں اضافے Increasing concentration of CO_2 (C) O_3 کی کنسنٹریشن میں اضافے Increasing concentration of O_3 (D) SO_2 کی کنسنٹریشن میں اضافے Increasing concentration of SO_2

252. On which bases atmosphere is divided into four regions?

252. ایٹموسفیئر کو کس بنیاد پر چار ریجنز میں تقسیم کیا گیا ہے؟

(A) دباؤ میں تبدیلی Change in pressure (B) ریڈی ایشنز میں تبدیلی Change in radiations (C) ٹمپریچر میں تبدیلی Change in temperature (D) موسم میں تبدیلی Change in weather

ustad360.com
taleem360.com

253. Height of stratosphere from earth's surface is:

253. سٹریٹوسفیئر سطح زمین سے بلندی پر ہے:

(A) 30 km (B) 40 km (C) 50 km (D) 60 km

254. Thermosphere layer is at height above earth's surface is:

254. تھرموسفیئر لیئر کی زمین کی سطح سے بلندی ہے:

(A) 0-12 km (B) 12-50 km (C) 50-85 km (D) 85-120 km

255. The major constituents of troposphere are nitrogen and:

255. ٹروپوسفیئر کے بنیادی اجزاء نائٹروجن اور......... ہیں:

(A) ہائڈروجن Hydrogen (B) کاربن ڈائی آکسائیڈ Carbon dioxide (C) آکسیجن Oxygen (D) سلفر Sulphur

256. At the height 85-120 km from earth's surface is:

256. زمین کی سطح سے 85 سے 120 کلومیٹر تک کیا موجود ہوتا ہے؟

(A) ٹروپوسفیئر Troposphere (B) میزوسفیئر Mesosphere (C) سٹریٹوسفیئر Stratosphere (D) تھرموسفیئر Thermosphere

257. The layer of atmosphere which is next to troposphere and extends up to 50 km is called:

257. ٹروپوسفیئر سے اوپر 50 کلومیٹر تک بلند لیئر کہلاتی ہے:

(A) میسوسفیئر Mesosphere (B) ہائڈروسفیئر Hydrosphere (C) تھرموسفیئر Thermosphere (D) سٹریٹوسفیئر Stratosphere

258. Which one of the following is not a green house effect?

258. مندرجہ ذیل میں سے کونسا گرین ہاؤس ایفیکٹ نہیں ہے؟

(A) اٹموسفیرک ٹمپریچر میں اضافہ Increasing atmosphere temperature (B) فوڈچینز میں اضافہ Increasing food chains (C) سیلاب کے خطرات میں اضافہ Increasing flood risks (D) سمندر کی سطح میں اضافہ Increasing sea-level

259. Which one of the following is not an air pollutant?

259. مندرجہ ذیل میں سے کون ساہوا کا پلوٹینٹ نہیں ہے؟

(A) کاربن ڈائی آکسائڈ Carbon dioxide (B) کاربن مونو آکسائڈ Carbon monoxide (C) نائٹروجن ڈائی آکسائڈ Nitrogen dioxide (D) اوزون Ozone

260. Which one of these pollutants are not found in car exhaust fumes?

260. مندرجہ ذیل میں سے کون ساپلوٹینٹ کار کی ایگزاسٹ گیسز میں نہیں پایا جاتا؟

(A) CO (B) O_3 (C) NO_2 (D) SO_2

261. Waste material that pollutes air, water and soil is termed as:

261. ایک ناکارہ مادہ جو ہوا، پانی اور مٹی کو آلودہ کرتا ہے:

(A) پلوشن Pollution (B) پلوٹینٹ Pollutant (C) سولوینٹ Solvent (D) سلوشن Solution

262. A primary pollutant is:

262. ایک پرائمری پلوٹینٹ ہے:

(A) CH_4 (B) HNO_3 (C) H_2CO_3 (D) H_2SO_4

263. Carbon monoxide is harmful to us because:

263. کاربن مونو آکسائیڈ ہمارے لیے نقصان دہ ہے کیونکہ:

(A) یہ پھیپھڑوں کو مفلوج کر دیتی ہے Paralysis lungs (B) یہ پھیپھڑوں کے ٹشوز کو تباہ کر دیتی ہے Damages lungs tissue (C) یہ ہیموگلوبن کی آکسیجن لے جانے کی صلاحیت کو کم کر دیتی ہے Reduces oxygen carrying ability of hemoglobin (D) یہ خون کے لوتھڑے بناتی ہے Makes the blood coagulate

264. Every year there is a rise of ...... in atmospheric temperature due to carbon dioxide in air:

264. ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ میں اضافے کی وجہ سے ہر سال تقریباً...... ایٹموسفیرک ٹمپریچر میں اضافہ ہو رہا ہے:

(A) 2°C (B) 0.05°C (C) 0.02°C (D) 0.01°C

265. A secondary pollutant is:

265. .... سیکنڈری پولیوٹینٹ ہے:

(A) SO_2 (B) CO_2 (C) CH_4 (D) HCl

266. Normally rain water is weakly acidic because of:

266. عام طور پر بارش کا پانی کون سی گیس کی وجہ سے کم ایسڈک ہوتا ہے؟

(A) SO_3 (B) CO_2 (C) SO_2 (D) NO_2

ustad360.com
taleem360.com

267. Buildings are being damaged by acid rain because it attacks:

267. ایسڈ رین کی وجہ سے عمارتوں کو نقصان پہنچتا ہے کیونکہ یہ مندرجہ ذیل میں سے کس سے ری ایکٹ کرتی ہیں؟

(A) کیلشیم سلفیٹ Calcium sulphate (B) کیلشیم نائٹریٹ Calcium nitrate (C) کیلشیم کاربونیٹ Calcium carbonate (D) کیلشیم آکسلیٹ Calcium oxalate

268. Acid rain affects the aquatic life by clogging fish gills because of:

268. ایسڈ رین میں موجود کون سا میٹل مچھلیوں کے گلز کو بند کر کے آبی زندگی کو متاثر کرتی ہے؟

(A) لیڈ Lead metal (B) کرومیم Chromium metal (C) مرکری Mercury metal (D) ایلومینیم Aluminum metal

269. Iron and steel structures are damaged by:

269. آئرن اور سٹیل کی ساخت کس سے تباہ ہوتی ہے؟

(A) کاربن مونو آکسائڈ Carbon monoxide (B) سلفر ڈائی آکسائڈ Sulphur oxide (C) میتھین Methane (D) کاربن ڈائی آکسائڈ Carbon dioxide

270. The pH of normal rain water is:

270. نارمل بارش کے پانی کی pH ہوتی ہے:

(A) 5.5-6 (B) 5.4-6 (C) 6-6.5 (D) 5.6-6

271. The pH of acid rain is:

271. ایسڈ رین کی pH ہوتی ہے:

(A) 4 (B) 5 (C) 6-6.5 (D) 7

272. Which one of the metal clogs gills of the fish?

272. کس دھات کی زیادہ مقدار مچھلیوں کے گلز کو بند کر دیتی ہے؟

(A) آئرن Iron (B) کاپر Copper (C) ایلومینیم Aluminium (D) لیڈ Lead

273. Ozone is beneficial for us as it:

273. اوزون ہمارے لیے مفید ہے کیونکہ یہ کرتی ہے:

(A) انفراریڈ ریڈی ایشنز کو جذب Absorb infrared radiations (B) الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز کو جذب Absorbs ultraviolet radiations (C) کلوروفلوروکاربنز کو جذب Absorbs chlorofluorocarbons (D) ہوا کے پلوٹینٹس کو جذب Absorbs air pollutants

274. Infrared radiations emitted by the earth are absorbed by:

274. زمین سے خارج ہونے والی انفراریڈ ریڈی ایشنز کس میں جذب ہوتی ہیں؟

(A) CO_2 and H_2O H_2O اور CO_2 (B) O_2 and N_2 N_2 اور O_2 (C) N_2 and CO_2 CO_2 اور N_2 (D) CO_2 and O_2 O_2 اور CO_2

275. Global warming causes rising of the sea level. The cause of global warming is:

275. گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح میں اضافہ ہوتا ہے۔ گلوبل وارمنگ کی وجہ کون سی گیس ہے؟

(A) CO_2 (B) SO_2 (C) NO_8 (D) O_3

276. Which gas protects the earth's surface from ultraviolet radiations?

276. کون سی گیس زمین کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

(A) CO_2 (B) CO (C) N_2 (D) O_3

277. Effects of ozone depletion are following except the one:

277. مندرجہ ذیل میں سے کونسی وجہ اوزون کے خاتمہ کے لیے نہیں ہے؟

(A) متعدی بیماریوں میں اضافہ Increases infectious diseases (B) فصلوں کی پیداوار میں اضافہ Increases crops production (C) سکن کینسر کا باعث بنا Can cause skin cancer (D) آب و ہوا میں تبدیلی کا باعث بنا Can cause climatic changes

278. Cause of global warming is:

278. گلوبل وارمنگ کی وجہ ہے:

(A) CO_2 گیس CO_2 Gas (B) SO_2 گیس SO_2 Gas (C) NO_2 گیس NO_2 Gas (D) O_2 گیس O_2 Gas

279. In which region ozone formed?

279. اوزون کس ریجن میں بنتی ہے؟

(A) ٹروپوسفیئر میں Troposphere (B) سٹریٹوسفیئر میں Stratosphere (C) میسوسفیئر میں Mesosphere (D) تھرموسفیئر میں Thermosphere

280. Sea surface is protected from ultraviolet radiations in global warming by:

280. گلوبل وارمنگ سے سمندر کی سطح کو الٹراوائلٹ ریڈی ایشنز سے محفوظ رکھتی ہے؟

(A) CO_2 گیس CO_2 Gas (B) SO_2 گیس SO_2 Gas (C) NO_2 گیس NO_2 Gas (D) O_3 گیس O_3 Gas

281. The formula of ozone is:

281. اوزون کا فارمولا ہے:

(A) O_2 (B) O_3 (C) O (D) CO

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

282. Which one of the reasons of global warming?

282. گلوبل وارمنگ کی مندرجہ ذیل میں سے کون سی وجہ ہے؟

(A) زمین کی سطح سے خارج ہونے والی IR ریڈی ایشنز کا جذب ہونا Absorption of infrared radiation emitted by the earth

(B) سورج سے آنے والی IR ریڈی ایشنز کا جذب ہونا Absorption of infrared radiations coming from the sun

(C) سورج سے آنے والی UV ریڈی ایشنز کا جذب ہونا Absorption of ultraviolet radiations coming from the sun

(D) زمین کی سطح سے UV ریڈی ایشنز کا خارج ہونا Emission of ultraviolet radiations by the earth

283. Which gas is called greenhouse gas?

283. کون سی گیس گرین ہاؤس گیس کہلاتی ہے؟

(A) CO_2 (B) CO (C) N_2 (D) HCl

284. Which one of the following properties of water is responsible for rising of water in plants?

284. پانی کی مندرجہ ذیل خصوصیات میں سے کونسی پودوں میں پانی کے اوپر چڑھنے کی ذمہ دار ہے؟

(A) خاص ہیٹ کپیسٹی Specific heat capacity

(B) سرفیس ٹینشن Surface tension

(C) بہترین سولوینٹ ایکشن Excellent solvent action

(D) کیپلری ایکشن Capillary action

285. Specific heat capacity of water is:

285. پانی کی مخصوص ہیٹ کپیسٹی مندرجہ ذیل میں سے کون سی ہے؟

(A) $4.2KJ^{-1}K^{-1}$ (B) $4.2Jg^{-1}K^{-1}$ (C) $4.2KJg^{-1}K^{-1}$ (D) $2.4Jg^{-1}K^{-1}$

286. Density of water is maximum at ………:

286. کس ٹمپریچر پر پانی کی ڈینسٹی سب سے زیادہ ہوتی ہے؟

(A) 0^0C (B) 2^0C (C) 4^0C (D) 6^0C

287. The density of water at 4^0C is:

287. 4^0C پر پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:

(A) 1 gcm^{-3} (B) 2 gcm^{-3} (C) 3 gcm^{-3} (D) 4 gcm^{-4}

288. The freezing point of water at sea level is:

288. سمندر کی سطح پر پانی کا فریزنگ پوائنٹ ہوتا ہے:

(A) 0^0C (B) 1^0C (C) 2^0C (D) 3^0C

289. How much percentage of water is drinkable out of all the water present on Earth?

289. زمین پر موجود پانی کا کل کتنے فیصد حصہ پینے کے قابل ہے؟

(A) 0.001% (B) 2.1% (C) 0.2% (D) 90%

290. Water dissolves non-ionic compound by:

290. پانی نان آئیونک کمپاؤنڈز کو کس وجہ سے حل کر سکتا ہے؟

(A) آئن۔آئن فورسز Ion-ion forces

(B) آئن۔ڈائی پول فورسز Ion-dipole forces

(C) ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز Dipole-dipole forces

(D) ہائڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding

291. Ionic compounds are soluble in water due to:

291. آئیونک کمپاؤنڈز کس وجہ سے پانی میں سولیبل ہیں؟

(A) ہائڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding

(B) آئن۔ڈائی پول فورسز Ion-dipole forces

(C) ڈائی پول۔ڈائی پول فورسز Dipole-dipole forces

(D) ڈائی پول۔انڈیوسڈ ڈائی پول فورسز Dipole-induced dipole forces

292. The HOH bond angle in water is:

292. پانی میں HOH بانڈ اینگل ہوتا ہے:

(A) 104.5^0 (B) 104.6^0 (C) 104.7^0 (D) 104.8^0

293. Temporary hardness is because of:

293. ٹمپریری ہارڈنیس کس کی وجہ سے ہوتی ہے؟

(A) $Ca(HCO_3)_2$ (B) $CaCO_3$ (C) $MgCO_3$ (D) $MgSO_4$

294. Permanent hardness is removed by adding:

294. پرمانینٹ ہارڈنیس کو کس استعمال سے ختم کیا جاتا ہے؟

(A) سوڈیم زیولائٹ Sodium zeolite

(B) سوڈالائم Soda lime

(C) چونے کا پانی Lime water

(D) ان بجھا چونا Quick lime

295. Which one of the following ions does not cause hardness in water?

295. مندرجہ ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا؟

(A) Al^{3+} (B) Mg^{2+} (C) Fe^{2+} (D) Na^+

296. Which of the following ion is not a cause of water hardness?

296. مندرجہ ذیل آئنز میں سے کونسا آئن واٹر ہارڈنیس کی وجہ نہیں بنتا ہے؟

(A) Ca^{2+} (B) Mg^{2+} (C) SO_4^{2-} (D) Na^+

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

297. The removal of Mg_{+2} and Ca_{+2} ions which are responsible for the hardness of water is called:

297. واٹر ہارڈنیس کا سبب بننے والے Mg^{+2} اور Ca^{+2} آئنز کا اخراج کہلاتا ہے:

(A) پرمانینٹ ہارڈنیس Permanent hardness
(B) ٹمپریری ہارڈنیس Temporary hardness
(C) Water softening واٹر سوفٹنگ
(D) ہائڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding

298. Which of the following method is used for removing temporary water hardness?

298. پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس کو ختم کرنے کے لیے کون سا طریقہ استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Clark's method کلارک کا طریقہ
(B) واشنگ سوڈا کا طریقہ Washing soda method
(C) Sodium zeolite سوڈیم زیولائٹ
(D) Filtration method فلٹریشن میتھڈ

299. The chemical used in Clark's method is:

299. کلارک کے طریقے میں استعمال ہونے والا کیمیکل ہے:

(A) $Ca(HCO_3)_2$
(B) Ca-Zeolite
(C) Zeolite Na_2
(D) $Ca(OH)_2$

300. The types of water hardness are:

300. پانی کی ہارڈنیس کی اقسام ہوتی ہیں:

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

301. Permanent hardness is because of:

301. پرمانینٹ ہارڈنیس کس وجہ سے ہوتی ہے؟

(A) $Ca(HCO_3)_2$
(B) $Mg(HCO_3)_2$
(C) NaCl
(D) $CaCl_2$

302. Temporary hardness of water can be removed by adding:

302. پانی کی ٹمپریری ہارڈنیس .... شامل کرنے سے ختم کی جاسکتی ہے:

(A) Lime stone لائم سٹون
(B) Slaked lime سلیکڈ لائم
(C) Quick lime کوئیک لائم
(D) Washing soda واشنگ سوڈا

303. Rapid growth of algae in water bodies is because of detergent having:

303. ڈیٹرجنٹ میں کون سے سالٹس کی موجودگی کی وجہ سے پانی میں الجی کی گروتھ تیز ہوتی ہے؟

(A) کاربونیٹ سالٹس Carbonate salts
(B) سلفیورک ایسڈ سالٹس Sulphuric acid salts
(C) Sulphate salts سلفیٹ سالٹس
(D) فاسفیٹ سالٹس Phosphate salts

304. Depletion of O2 from water is not because of:

304. مندرجہ ذیل میں کون سا عمل پانی سے O_2 کے خاتمے کی وجہ نہیں ہے؟

(A) ایکوٹک پودوں کے گلنے سڑنے سے Decaying of aquatic plants
(B) ایکوٹک پودوں کی بوسیدگی سے Biodegradation of aquatic plants
(C) ایکوٹک پودوں کی تیز گروتھ سے Rapid growth of aquatic plants
(D) ایکوٹک پودوں کی ڈی کمپوزیشن سے Decomposition of aquatic plants

305. Which of the following is an agricultural influent?

305. درج ذیل میں سے کون سا ایگریکلچرل انفلوینٹ ہے؟

(A) Heavy metals بھاری میٹلز
(B) Mineral acids منرل ایسڈز
(C) Detergents ڈیٹرجینٹس
(D) Fertilizers فرٹیلائزرز

306. In water, ... ions are responsible for the quick growth of algae:

306. پانی میں......... آئنز کی وجہ سے الجی کی گروتھ تیز ہوتی ہے:

(A) NO_3^-, PO_4^{3-}
(B) Br^-, Cl^-
(C) Cl^-, SiO_3^{2-}
(D) SO_4^{2-}, CO_3^{2-}

307. The rain water is slightly acidic it is because:

307. بارش کا پانی معمولی ایسڈک ہوتا ہے اس کی وجہ:

(A) SO_3
(B) CO_2
(C) SO_2
(D) NO_2

308. The industrial effluents, when taken by men, are responsible for disease:

308. جب انڈسٹریل افلیونٹس کا پانی انسان استعمال کرتے ہیں تو کس بیماری کا شکار ہو سکتے ہیں؟

(A) Cancer کینسر
(B) Asthma دمہ
(C) Pleague طاعون
(D) Cholera ہیضہ

309. Which one of the following disease causes liver inflammation?

309. مندرجہ ذیل میں سے کون سی بیماری جگر کی سوزش کا سبب بنتی ہے؟

(A) Typhoid ٹائیفائڈ
(B) Jaundice یرقان
(C) Cholera ہیضہ
(D) Hepatitis ہیپاٹائٹس

310. Which one of the following disease causes severe diarrhea and can be fatal?

310. مندرجہ ذیل میں سے کون سی بیماری ڈائیریا کا سبب بنتی ہے اور مہلک ہو سکتی ہیں؟

(A) Jaundice یرقان
(B) Dysentery ڈائریا
(C) Cholera ہیضہ
(D) Typhoid ٹائیفائڈ

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

311. Which one of the following gase is used to destroy harmful bacteria in water?

311. پانی میں موجود نقصان دہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لیے کونسی گیس استعمال کی جاتی ہے ؟

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

312. Vibrios cholera bacteria causes the disease:

312. وائبریو کالرا بیکٹیریا کون سی بیماری پھیلاتا ہے

(A) Cholera (B) ڈائی سنٹری Dysentery (C) ٹائی فائیڈ Typhoid (D) ہیپاٹائٹس Hepatitis

313. The cause of cholera is:

313. ہیضہ (کالرا) کی وجہ

(A) Protozoa (B) وائرس Virus (C) بیکٹیریا Bacteria (D) فنجائی Fungi

314. Swimming pools are cleaned by a process called:

314. سوئمنگ پول کو کس پروسیس سے صاف کیا جاتا ہے

(A) Bromination (B) ہائیڈروجینیشن Hydrogenation (C) نائٹریشن Nitration (D) کلورینیشن Chlorination

315. Cholera is caused by:

315. ہیضہ کی وجہ ہے:

(A) Virus (B) بیکٹیریا Bacteria (C) فنجائی Fungi (D) پروٹوزوا Protozoa

316. Concentration is a:

316. کنسنٹریشن

(A) Mixing technique (B) سیپریٹنگ تکنیک Separating technique (C) بوائلنگ تکنیک Boiling technique (D) کولنگ تکنیک Cooling technique

317. Froth flotation process is used to concentrate the ore on:

317. فراتھ فلوٹیشن کس بنیاد پر کیا جاتا ہے؟

(A) ڈینسٹی کی بنیاد پر Density basis (B) کنسنٹریشن کی بنیاد پر Concentration basis (C) ویٹنگ کی بنیاد پر Wetting basis (D) میگنیٹنگ کی بنیاد پر Magnetic basis

318. Matte is a mixture of:

318. میٹ مکسچر ہے

(A) CuO اور FeS, CuO and FeS (B) FeO اور Cu_2O, FeO and Cu_2O (C) FeS اور Cu_2S, FeS and Cu_2S (D) FeO اور CuS, FeO and CuS

319. In the bessemerization process:

319. بیسمرائزیشن پروسس میں:

(A) روسٹڈ اور کو گرم کیا جاتا ہے Roasted ore is heated (B) مولٹن میٹ کو خارج کیا جاتا ہے Molten matte is removed (C) مولٹن میٹ کو گرم کیا جاتا ہے Molten matte is heated (D) مولٹن میٹ داخل کیا جاتا ہے Molten matte is added

320. Concentration of the copper ore is carried out by:

320. کاپر اور کی کنسنٹریشن کا طریقہ ہے۔

(A) کیلسی نیشن Calcinations (B) روسٹنگ Roasting (C) فراتھ فلوٹیشن Froth flotation (D) ڈسٹیلیشن Distillation

321. Chalco-pyrite is an ore of:

321. چالکو پائیرائٹ کس کی اور ہے؟

(A) کاپر Copper (B) سلور Silver (C) آئرن Iron (D) ایلومینیم Aluminium

322. The chemical formula of chalco-pyrite is:

322. چالکو پائیرائٹ کا کیمیائی فارمولا ہے:

(A) Cu_2S (B) $CuFe_2S$ (C) CuS (D) FeS

323. The underground and other impurities present in minerals are called:

323. منرلز میں موجود زمینی اور دوسری امپیوریٹیز کہلاتی ہیں:

(A) میٹلرجی Metallurgy (B) اورز Ores (C) گینگ Gang (D) کمپاؤنڈز Compounds

324. .... is called the king of chemicals:

324. .... کنگ آف کیمیکلز ہے:

(A) HCl (B) HNO_3 (C) H_2SO_4 (D) H_3PO_4

325. The brown colour of the hairs is due to the presence of .... compounds:

325. ہمارے بالوں کا براؤن رنگ .... کے کمپاؤنڈز کی وجہ سے ہوتا ہے:

(A) ٹائیٹینیم Titanium (B) کاپر Copper (C) مولیبڈینم Molybdenum (D) مرکری Mercury

326. In Solvay's process slaked lime is used to:

326. سالوے پروسیس میں بجھے ہوئے چونے کو کس لیے استعمال کیا جاتا ہے ؟

(A) CO_2 تیار کرنے کے لیے Prepare CO_2 (B) ان بجھا چونا تیار کرنے کے لیے Prepare quick lime (C) امونیا حاصل کرنے کے لیے Recover ammonia (D) Na_2CO_3 بنانے کے لیے Form Na_2CO_3

ustad360.com
taleem360.com

327. When $NaHCO_3$ is heated it forms:

327. جب $NaHCO_3$ کو گرم کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔

(A) CO_2 (B) $Ca(OH)_2$ (C) $CaCO_3$ (D) CaO

328. Ammonia is prepared by the process called:

328. امونیا کس پروسیس سے تیار کیا جاتا ہے؟

(A) سالوے پروسیس Solvay's process (B) ہبر پروسیس Hibr's process (C) فلوٹیشن پروسیس Floatation process (D) ہائبرز پروسیس Hyber's process

329. Formula of urea is:

329. یوریا کا فارمولا کون سا ہے؟

(A) NH_2COONH_4 (B) NH_2COONH_2 (C) NH_2CONH_4 (D) NH_2CONH_2

330. The nitrogen present in urea is used by plants to synthesize:

330. پودے یوریا میں موجود نائٹروجن کس کی تیاری میں استعمال کرتے ہیں؟

(A) شوگر Sugar (B) پروٹینز Proteins (C) فیٹس Fats (D) DNA DNA

331. The quantity of nitrogen in urea is:

331. یوریا میں نائٹروجن کی مقدار ہوتی ہے:

(A) 76.6% (B) 66.6% (C) 56.6% (D) 46.6%

332. The preparation of urea consists of ……… stages:

332. یوریا کی تیاری......... مراحل پر مشتمل ہوتی ہے:

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

333. In Haber's process, the catalyst used is:

333. ہابر کے عمل میں کیٹالسٹ استعمال ہوتا ہے:

(A) نکل Nickel (B) پلاٹینم Platinum (C) کیڈمیم Cadmium (D) سوڈیم Sodium

334. The number of units in Pakistan for the preparation of urea are:

334. پاکستان میں یوریا تیار کرنے کے یونٹس ہیں:

(A) چار Four (B) پانچ Five (C) چھ Six (D) دس Ten

335. The gas prepared by haber process is:

335. ہابر پروسیس کی مدد سے تیار ہونے والی گیس ہے:

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

336. Crude oil is heated in the furnace up to:

336. کروڈ آئل کو فرنس میں کس ٹمپریچر تک گرم کیا جاتا ہے؟

(A) 300^0C (B) 350^0C (C) 400^0C (D) 450^0C

337. Which one of the following is used as jet fuel?

337. مندرجہ ذیل میں سے کون سی فریکشن بطور جیٹ فیول استعمال ہوتی ہے؟

(A) کیروسین آئل Kerosene oil (B) لبریکیٹنگ آئل Lubricating oil (C) فیول آئل Fuel oil (D) ڈیزل آئل Diesel oil

338. Which one of the following is not a fraction of petroleum?

338. مندرجہ ذیل میں کونسی پٹرولیم کی فریکشن نہیں ہے؟

(A) کیروسین آئل Kerosene oil (B) ڈیزل آئل Diesel oil (C) الکوحل Alcohol (D) پٹرول Petrol

339. Which one of the following organic compound is found in gasoline?

339. مندرجہ ذیل میں سے کونسا آرگینک کمپاؤنڈ گیسولین میں پایا جاتا ہے؟

(A) C_2H_4 (B) C_3H_8 (C) C_8H_{18} (D) $C_{12}H_{26}$

340. Petroleum fraction having molecular composition C_1 - C_4 is called:

340. پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C_1-C_4 ہو کہلاتی ہے:

(A) پٹرولیم گیس Petroleum gas (B) پٹرولیم ایتھر Petroleum ether (C) گیسولین یا پٹرول Gasoline or petrol (D) کیروسین آئل Kerosene oil

341. Petroleum fraction having molecular composition C_5- C_7 is called:

341. پٹرولیم فریکشن جس کی مالیکیولر کمپوزیشن C_5-C_7 ہو کہلاتی ہے:

(A) پٹرولیم گیس Petroleum gas (B) پٹرولیم ایتھر Petroleum ether (C) گیسولین یا پٹرول Gasoline or petrol (D) کیروسین آئل Kerosene oil

342. The molecular composition of kerosene oil is:

342. کیروسین آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) C_5 - C_7 (B) C_7 - C_{10} (C) C_{10} - C_{12} (D) C_{13} - C_{15}

ustad360.com
taleem360.com

343. The carbon composition of diesel oil is:

343. ڈیزل آئل کی کاربن کمپوزیشن ہے:

(A) $C_7 - C_{10}$ (B) $C_{10} - C_{12}$ (C) $C_{13} - C_{15}$ (D) $C_{15} - C_{18}$

344. Petroleum fraction whose composition is C_5 and C_7 is called:

344. پٹرولیم فریکشن جس کی کمپوزیشن C_5 اور C_7 ہو کہلاتی ہے:

(A) Petroleum gas پٹرولیم گیس (B) Petroleum ether پٹرولیم ایتھر (C) Gasoline or petrol گیسولین یا پٹرول (D) Kerosene oil کیروسین آئل

345. Which fraction of petroleum is used as fuel in ships and industries?

345. پٹرولیم کی کون سی فریکشن بحری جہازوں اور انڈسٹریوں میں بطور فیول استعمال ہوتا ہے؟

(A) Petroleum gas پٹرولیم گیس (B) Petrol پٹرول (C) Diesel oil ڈیزل آئل (D) Fuel oil فیول آئل

346. Which of the following fraction is used as laboratory solvent?

346. درج ذیل میں سے کون سی فریکشن بطور لیبارٹری سولوینٹ استعمال ہوتی ہے؟

(A) Kerosene oil کیروسین آئل (B) Diesel oil ڈیزل آئل (C) Petroleum ether پٹرولیم ایتھر (D) Fuel oil فیول آئل

347. The molecular composition of gasoline is:

347. گیسولین کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) $C_5 - C_7$ (B) $C_7 - C_{10}$ (C) $C_{10} - C_{12}$ (D) $C_{13} - C_{15}$

348. The molecular composition of fuel oil is:

348. فیول آئل کی مالیکیولر کمپوزیشن ہے:

(A) $C_7 - C_{10}$ (B) $C_{10} - C_{12}$ (C) $C_{13} - C_{15}$ (D) $C_{15} - C_{18}$

349. The boiling range of gasoline or petrol is:

349. گیسولین یا پٹرول کی بوائلنگ رینج ہے:

(A) 80 to 170°C (B) 170 to 250°C (C) 250 to 350°C (D) 350 to 400°C

350. The boiling range of petroleum ether is:

350. پٹرولیم ایتھر کی بوائلنگ رینج ہے:

(A) 170 - 250°C (B) 30 - 80°C (C) 20 - 170°C (D) 80 - 170°C

ustad360.com

taleem360.com

اہم ترین مختصر مشقی سوالات

Q1. Write short answers of the following questions.	مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔
1.What are irreversible reactions? Give a few characteristics of them?	1. ریورسیبل ری ایکشنز کیا ہیں؟ان کی چند خصوصیات بیان کریں۔
2.Define chemical equilibrium state.	2. کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت بیان کریں۔
3.Give the characteristics of reversible reaction.	3. ریورسیبل ری ایکشن کی خصوصیات بیان کریں۔
4.How is dynamic equilibrium established?	4. ڈائنامک ایکوی لبریم کیسے قائم ہوتا ہے؟
5.Why at equilibrium state reaction does not stop?	5. ایکوی لبریم کی حالت میں ری ایکشن کیوں نہیں رکتا؟
6.What is relationship between active mass and rate of reaction?	6. ایکٹوماس اور ری ایکشن کے ریٹ میں کیا تعلق ہے؟
7.Why H^+ ions act as Lewis acid?	7. H^+ آئن کیوں لیوس ایسڈ کے طور پر کام کرتا ہے؟
8.Name two acids used in the pH of pure water.	8. فرٹیلائزرز کی تیاری میں استعمال ہونے والے دو ایسڈز کے نام لکھیں۔
9.Define pH What is the pH of pure water?	9. pH کی تعریف کریں۔خالص پانی کی pH کیا ہے؟
10.Na_2SO_4 is a neutral salt while $NaHSO_4$ is an acid salt, justify?	10. Na_2SO_4 ایک نیوٹرل سالٹ ہے جبکہ $NaHSO_4$ ایک ایسڈ سالٹ ہے۔جواز پیش کریں۔
11.Why a salt is neutral, explain with an example?	11. سالٹ نیوٹرل کیوں ہوتا ہے؟مثال سے وضاحت کریں۔
12.How can you justify that $Pb(OH)NO_3$ is a basic salt?	12. آپ کیسے وضاحت کر سکتے ہیں کہ $Pb(OH)NO_3$ ایک بیسک سالٹ ہے؟
13.Which salt is used to prepare plaster of Paris?	13. پلاسٹر آف پیرس بنانے کے لیے کونسا سالٹ استعمال کیا جاتا ہے؟
14.What is meant by the term catenation? Give an example of a compound that displays catenation.	14. لفظ 'کیٹی نیشن' سے کیا مراد ہے؟ کیٹی نیشن کا مظاہرہ کرنے والے کسی ایک کمپاؤنڈ کی مثال بھی دیں۔
15.What are homocyclic compounds? Give two examples.	15. ہوموسائیکلک کمپاؤنڈز کیا ہیں؟دو مثالیں تحریر کریں۔
16.What are heterocyclic compounds? Give two examples.	16. ہیٹروسائیکلک کمپاؤنڈز کیا ہیں؟دو مثالیں تحریر کریں۔
17.How is coal formed?	17. کوئلہ کیسے بنتا ہے؟
18.Write classification of coal.	18. کوئلہ کی کلاسفیکیشن تحریر کریں۔
19.How are alkyl radicals formed? Explain with examples.	19. الکائل ریڈیکلز کیسے بنتے ہیں؟مثال دے کر وضاحت کریں۔
20.Define homologous series.	20. ہومولوگس سیریز کی تعریف بیان کریں۔
21.What is an ester group? Write down the formula of ethyl acetate.	21. ایسٹر گروپ کیا ہے؟ایتھائل ایسیٹیٹ کا فارمولا بھی تحریر کریں۔
22.Define functional group with an example.	22. مثال کی مدد سے فنکشنل گروپ کی تعریف کریں۔
23.Differentiate between saturated and unsaturated hydrocarbons.	23. سیچوریٹڈ اور ان سیچوریٹڈ ہائیڈروکاربنز میں فرق بیان کریں۔
24.Why is the alkanes called paraffins?	24. الکینز "پیرافنز" کیوں کہلاتی ہیں؟
25.Why are the alkanes used as fuel?	25. الکینز کو فیول کے طور پر کیوں استعمال کیا جاتا ہے؟
26.What do you know about hydrogenation of alkenes?	26. الکینز کی ہائیڈروجینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟
27.Why alkenes are called 'olefins'?	27. الکینز کیوں "اولی فنز" کہلاتی ہیں؟
28.How can you identify ethane from ethene?	28. آپ ایتھین اور ایتھین کی شناخت کیسے کر سکتے ہیں۔
29.What are the addition reactions? Explain with an example.	29. ایڈیشن ری ایکشنز کیا ہیں۔مثال سے وضاحت کریں۔
30.Give the characteristics of monosaccharides.	30. مونوسکرائیڈز کی خصوصیات تحریر کریں۔
31.What is difference between glucose and fructose?	31. گلوکوز اور فرکٹوز میں فرق واضح کریں۔
32.Describe the uses of carbohydrates.	32. کاربوہائیڈریٹس کے استعمالات بیان کریں؟

ustad360.com
taleem360.com

33.Where are the proteins found?	33. پروٹینز کہاں پائی جاتی ہیں؟
34.Why the ten amino acids are essential for us?	34. دس امائنو ایسڈز ہمارے لیے کیوں ایسینشل ہیں؟
35.How are proteins formed?	35. پروٹینز کیسے بنتی ہیں؟
36.How is gelatin obtained?	36. جیلیٹن کو کیسے حاصل کیا جاتا ہے؟
37.Give the general formula of the lipids.	37. لپڈز کا جنرل فارمولا لکھیں۔
38.What do you mean by genetic code of life?	38. جینیٹک کوڈ آف لائف کیا ہے؟
39.What is the function of DNA?	39. DNA کا فنکشن تحریر کریں۔
40.How you justify RNA works like a messenger?	40. آپ کیسے وضاحت کر سکتے ہیں کہ RNA مسینجر کے طور پر کام کرتا ہے؟
41.Differentiate between primary and secondary air pollutants.	41. ہوا کے پرائمری اور سیکنڈری پلوٹینٹس میں موازنہ کریں۔
42.State the major sources of CO and CO_2 emission.	42. CO اور CO_2 کے اخراج کے اہم سورسز لکھیں۔
43.If there was no CO_2 in the air, could we survive?	43. اگر ہوا میں CO_2 نہ ہوتی تو کیا ہم زندہ رہ سکتے تھے؟
44.Point out two serious effects of ozone depletion.	44. اوزون کے خاتمے کے اہم اثرات بیان کریں۔
45.How ozone layer forms in stratosphere?	45. سٹریٹوسفیئر میں اوزون لیئر کیسے بنتی ہے؟
46.How is ozone layer being depleted by chlorofluorocarbons?	46. کلوروفلوروکاربنز سے اوزون کی لیئر کو کیسے نقصان پہنچتا ہے؟
47.Why non-polar compounds are insoluble in water?	47. پانی میں نان پولر کمپاؤنڈز حل کیوں نہیں ہوتے؟
48.How water dissolves sugar and alcohol?	48. پانی میں شوگر اور الکوحل کیوں حل ہوتے ہیں؟
49.Differentiate between soft and hard water?	49. سافٹ واٹر اور ہارڈ واٹر میں موازنہ کریں۔
50.What are the causes of hardness in water?	50. واٹر ہارڈنیس کے کیا اثرات ہیں؟
51.What is difference between biodegradable and non-biodegradable substances?	51. بائیوڈی گریڈ ایبل اور نان بائیوڈی گریڈ ایبل اشیا میں کیا فرق ہے؟
52.How detergents make the water unfit for the aquatic life?	52. ڈیٹرجینٹس پانی کو کیسے ایکوئس لائف کے لیے مہلک بناتے ہیں؟
53.How is roasting carried out?	53. روسٹنگ کس طرح کی جاتی ہے؟
54.What are the advantages of Solvay's process?	54. سالوے پروسس کے فوائد تحریر کریں۔
55.What is the principle of Solvay's process?	55. سالوے پروسس کا اصول کیا ہے؟
56.How is ammonia prepared for the synthesis of urea?	56. یوریا کی تیاری کے لیے امونیا کو کیسے بنایا جاتا ہے؟
57.Describe the formation of petroleum.	57. پٹرولیم کس طرح بنتا ہے؟
58.Give a use of kerosene oil.	58. کیروسین آئل کے استعمالات تحریر کریں۔
59.Describe the difference between diesel oil and fuel oil.	59. ڈیزل آئل اور فیول آئل میں فرق بیان کریں۔
60.What is the difference between crude oil and residual oil?	.کروڈ آئل اور ریزیڈیول آئل میں کیا فرق ہے؟

اہم ترین مختصر اضافی سوالات

Q2. Write short answers of the following questions.	**مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔**
1.What is the difference between reactants and products? Give example.	1. ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس میں کیا فرق ہے؟ مثال دیں۔
2.Define forward and reverse reactions.	2. فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کی تعریفیں کریں۔
3.Write any two macroscopic characteristics of forward reactions.	3. فارورڈ ری ایکشن کی کوئی سی دو میکروسکوپک خصوصیات تحریر کریں۔
4.Write two possibilities of chemical equilibrium state.	4. کیمیکل ایکوی لبریم کی حالت کی دو صورتیں لکھیں۔
5.Describe any two macroscopic characteristics of dynamic equilibrium.	5. ڈائنامک ایکوی لبریم کی کوئی سی دو میکروسکوپک خواص بیان کریں۔
6.How atmospheric gases are used to prepare chemicals?	6. کس طرح ایٹماسفیرک گیسز کیمیکل بنانے کے لیے استعمال ہوتی ہیں؟
7.What is meant by limit of a reaction?	7. ری ایکشن کی حد سے کیا مراد ہے؟

ustad360.com
taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

8.Why reversible reactions do not reach to completion?	8. ریورسیبل ری ایکشنز تکمیل تک کیوں نہیں پہنچتے؟
9.What is meant by active mass? Write its unit.	9. ایکٹوماس سے کیا مراد ہے؟اس کا یونٹ تحریر کریں۔
10.Define law of mass action.	10. لاء آف ماس ایکشن کی تعریف کریں۔
11.What is meant by equilibrium constant?	11. ایکوی لبریم کونسٹنٹ سے کیا مراد ہے؟
12.Nitrogen and hydrogen combine to form ammonia. Write equilibrium expression for this reaction.	12. نائٹروجن اور ہائیڈروجن مل کر امونیا بناتے ہیں۔اس ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم ایکسپریشن لکھیں۔
13.Predict the extent of the reaction when the numerical value of Kc is small.	13. Kc کی چھوٹی عددی ویلیو والے ری ایکشن کی حد کی پیش گوئی کیجئے۔
14.Define Arrhenius concept of acids and bases.	14. ایسڈز اور بیسز کے بارے میں ارہینیس کے نظریے کی تعریف کریں۔
15.Write the limitations of Arrhenius concept.	15. ارہینیس کے نظریے کی حدود بیان کریں۔
16.Define lewis concept of acids and bases. Give example of each.	16. لیوس کے ایسڈز اور بیسز کے نظریے کی تعریف کریں۔اور ایک مثال بھی دیں۔
17.How BF_3 acts as lewis base?	17. BF_3 کس طرح لیوس بیس کی طرح کام کرتا ہے؟
18.Write the names of two mineral acids.	18. دو منرل ایسڈز کے نام لکھیں۔
19.Write neutralization reaction. Give example.	19. نیوٹریلائزیشن ری ایکشن لکھیں اور ایک مثال دیں۔
20.Write the uses of nitric acid.	20. نائٹرک ایسڈ کے استعمالات بیان کریں۔
21.Write the uses of sulphuric acid.	21. سلفیورک ایسڈ کے استعمالات بیان کریں۔
22.Write the uses of acetic acid.	22. ایسٹک ایسڈ کے استعمالات بیان کریں۔
23.Write down two uses of magnesium hydroxide.	23. میگنیشیم ہائیڈروآکسائیڈ کے دو استعمالات لکھیں۔
24.Define base. And explain that all alkalis are bases but all bases are not alkalis.	24. بیس کی تعریف کریں اور وضاحت کریں کہ تمام الکلیز بیسز ہیں لیکن تمام بیسز الکلیز نہیں ہیں۔
25.Define hyperacidity.	25. ہائپر ایسیڈیٹی کی تعریف کریں۔
26.Write two preventions from hyperacidity.	26. ہائپر ایسیڈیٹی سے بچاؤ کی دو احتیاطی تدابیر لکھیں۔
27.Define acid rain.	27. ایسڈرین کی تعریف کریں۔
28.What is meant by conjugate acid and conjugate base? Explain with the help of an example.	28. کانجوگیٹ ایسڈ اور کانجوگیٹ بیس سے کیا مراد ہے؟ایک مثال دے کر وضاحت کریں۔
29.What is meant by amphoteric compounds? Explain that water is an amphoteric compound.	29. ایمفوٹیرک کمپاؤنڈ سے کیا مراد ہے؟وضاحت کریں کہ پانی ایک ایمفوٹیرک کمپاؤنڈ ہے۔
30.Write two differences between acids and bases.	30. ایسڈز اور بیسز کے درمیان دو فرق لکھیں۔
31.What is the difference between Arrhenius base and lowry bronsted base?	31. ارہینیس بیس اور لوری برونسٹڈ بیس میں کیا فرق ہے؟
32.What is meant by pH? Write down the uses of pH.	32. pH سے کیا مراد ہے؟ pH کے استعمالات تحریر کریں۔
33.What is meant by indicator? Explain with examples.	33. انڈیکیٹرز سے کیا مراد ہے؟مثالوں سے وضاحت کیجئے۔
34.Define normal salts. And give example.	34. نارمل سالٹس کی تعریف کریں اور مثال دیں۔
35.Write down two uses of salts.	35. سالٹس کے دو استعمالات لکھیں۔
36.Differentiate between basic salts and acidic salts.	36. بیسک سالٹس اور ایسڈک سالٹس میں فرق بیان کریں۔
37.Write down two uses of calcium sulphate.	37. کیلیشیم سلفیٹ کے دو استعمالات لکھیں۔
38.What is meant by water of crystallization?	38. واٹر آف کرسٹلائزیشن سے کیا مراد ہے؟
39.Write down the chemical formula of gypsum.	39. جپسم کا کیمیائی فارمولا لکھیں۔
40.Write down the formula of potash alum and ferric alum.	40. پوٹاش ایلم اور فیرک ایلم کے فارمولا لکھیں۔
41.Write down two uses of sodium carbonate.	41. سوڈیم کاربونیٹ کے دو استعمالات لکھیں۔
42.What is condensed formula? Give example.	42. کنڈینسڈ فارمولا کیا ہے؟مثال دیں۔
43.How carbon completes its octet and why it does so?	43. کاربن اپنے آکٹیٹ کو کیوں اور کس طرح مکمل کرتی ہے؟
44.Define structural formula. Write the structural formula of n-butane and iso butane and give example.	44. سٹرکچرل فارمولا کی تعریف کریں۔n- بیوٹین اور آئسو بیوٹین کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں اور اس کی مثال دیں۔
45.Define closed chain compounds. And also give an example.	45. کلوزڈ چین کمپاؤنڈز کی تعریف کریں اور ایک مثال دیجئے۔

ustad360.com
taleem360.com

46.Define open chain or acyclic compounds.	46. اوپن چین یا اے سائیکلک کمپاؤنڈز کی تعریف کریں۔
47.What is meant by homo cyclic compounds?	47. ہوموسائیکلک کمپاؤنڈز سے کیا مراد ہے؟
48.Differentiate between coal tar and coke.	48. کول تار اور کوک میں فرق بیان کریں۔
49.What is coal gas? Write its use.	49. کول گیس کیا ہے؟اس کا استعمال بیان کریں۔
50.What is destructive distillation?	50. ڈسٹرکٹوڈسٹیلیشن کیا ہے؟
51.Wrote down the two conditions for catenation.	51. کیٹی نیشن کے لیے دو بنیادی شرائط بیان کریں۔
52.What is meant by vital force theory?	52. وائٹل فورس تھیوری سے کیا مراد ہے؟
53.What is the difference between aeromatic and alicyclic compounds?	53. ایروبیٹک اور ایلی سائیکلک کمپاؤنڈز میں کیا فرق ہے؟
54.Describe the modern definition of organic chemistry.	54. آرگینک کیمسٹری کی جدید تعریف بیان کریں۔
55.How a sniffing dog can recognize the person's smell?	55. سونگھنے والا کتا انسانی خون کی بُو کو کس طرح پہچان لیتا ہے؟
56.Write the names of different types of coal.	56. کوئلہ کی مختلف اقسام کے نام لکھیں۔
57.What is the importance of natural gas?	57. قدرتی گیس کی اہمیت کیا ہے؟
58.Define anthracite. Write its one use.	58. اینتھراسائیٹ کی تعریف کریں۔اور اس کا ایک استعمال لکھیں۔
59.Write down two uses of organic compounds.	59. آرگینک کمپاؤنڈز کے دو استعمالات لکھیں۔
60.Write down the use of organic compounds as medicine.	60. ادویات کے طور پر آرگینک کمپاؤنڈز کے استعمالات بیان کریں۔
61.What are alkyl radicals? Write general formula and give example.	61. الکائل ریڈیکلز کسے کہتے ہیں؟مثال دے کر جنرل فارمولا تحریر کریں۔
62.Explain different radicals of butane.	62. بیوٹین کے مختلف ریڈیکلز کی وضاحت کریں۔
63.Define functional group of alcohols. And explain alcohols with examples.	63. الکوحلز کے فنکشنل گروپ کی تعریف کریں۔اور مثالوں سے الکوحلز کی وضاحت کریں۔
64.What is meant by ester linkage? Write general formula.	64. ایسٹر لینکیج سے کیا مراد ہے؟جنرل فارمولا لکھیں۔
65.Define isomers. Write the isomers of pentane.	65. آئسومرز کی تعریف کریں۔اور پینٹین کے آئسومرز لکھیں۔
66.What is meant by bromine water test?	66. برومین واٹر ٹیسٹ سے کیا مراد ہے؟
67.What are hydrocarbons? Give two examples.	67. ہائڈروکاربنز کیا ہیں؟دو مثالیں دیں۔
68.What do you know about hydrogenation of alkanes?	68. الکینز کی ہائیڈروجینیشن کے بارے میں آپ کیا جانتے ہیں؟
69.What is meant by exchange reaction? Give an example.	69. تبادلے کاری ایکشن سے کیا مراد ہے؟ایک مثال دیں۔
70.Write down the uses of chloroform and carbon tetrachloride.	70. کلوروفارم اور کاربن ٹیٹرا کلورائیڈ کے استعمالات لکھیں۔
71.Write down the two uses of methane.	71. میتھین کے دو استعمالات لکھیں۔
72.Write down two characteristics of homologous series.	72. ہومولوگس سیریز کی دو خصوصیات لکھیں۔
73.What is hydrogenation? Give example.	73. ہائڈروجینیشن کیا ہے؟مثال دیں۔
74.How alkenes are prepared from dehydro halogenations of alkyl halides?	74. الکائل ہیلائڈز کی ڈی ہائڈروہیلوجینیشن سے الکینز کیسے تیار ہوتی ہے؟
75.Why alkenes are reactive?	75. الکینز ری ایکٹو کیوں ہیں؟
76.Write down some uses of ethene.	76. ایتھین کے کچھ استعمالات لکھیں۔
77.What is meant by alkenes? Write their general formula.	77. الکینز سے کیا مراد ہے؟ان کا جنرل فارمولا لکھیں۔
78.Write the chemical and structural formula of benzene.	78. بینزین کا کیمیائی اور سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔
79.What are unsaturated hydrocarbons?	79. اَن سیچوریٹڈ ہائڈروکاربنز کیا ہوتے ہیں؟
80.What is the difference between glycol and glyoxal?	80. گلائی کول اور گلائی آکسل میں کیا فرق ہے؟
81.What is the difference between alkanes and alkynes?	81. الکینز اور الکائنز میں کیا فرق ہے؟
82.Write down four characteristics of alkynes.	82. الکائنز کی چار خصوصیات بیان کریں۔
83.Write down two uses of acetylene.	83. ایسیٹیلین کے دو استعمالات لکھیں۔
84.Define monosaccharides.	84. مونوسیکرائیڈ کی تعریف کریں۔
85.Write down the characteristics of oligosaccharides.	85. اولیگوسکرائیڈ کی خصوصیات بیان کریں۔
86.What are polysaccharides? Give examples.	86. پولی سکرائیڈ کیا ہوتے ہیں؟مثالیں بھی دیں۔

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

87.Describe the use of dextrose in drips.	87. ڈیکسٹروز کا ڈرپس میں استعمال بیان کریں۔
88.Write the structural formula of glucose and fructose.	88. گلوکوز اور فرکٹوز کا سٹرکچرل فارمولا لکھیں۔
89.What is meant by triglycerides? Give their examples and write their general formulas.	89. ٹرائی گلیسرائیڈ سے کیا مراد ہے؟ان کی مثالیں دیں۔ نیز ان کا جنرل فارمولا بھی لکھیں۔
90.What are the sources of carbohydrates?	90. کاربوہائیڈریٹس کے ذرائع کیا ہیں؟
91.Write the difference between essential and non-essential amino acids.	91. ایسینشل امائنو ایسڈز اور نان ایسینشل امائنو ایسڈز میں فرق بتائیں۔
92.Define proteins and write their basic units.	92. پروٹینز کی تعریف کیجئے اور اس کے بنیادی یونٹس کا نام لکھیں۔
93.What are lipids? Give their examples.	93. لپڈز کیا ہوتے ہیں؟ان کی مثالیں دیں۔
94.Describe hydrogenation of vegetable oil.	94. ویجیٹیبل آئل کی ہائیڈروجینیشن بیان کریں۔
95.What is the difference between oils and fats?	95. آئلز اور فیٹس میں کیا فرق ہے؟
96.Write the sources and uses of lipids.	96. لپڈز کے سورسز اور استعمالات بیان کریں۔
97.Why RNA is called messenger?	97. RNA مسینجر کیوں کہلاتا ہے؟
98.What are nucleic acids? Write the constituents of nucleotides.	98. نیوکلئیک ایسڈز کیا ہوتے ہیں؟نیوکلیوٹائڈز کے اجزاء لکھیں۔
99.Explain fat soluble and water soluble vitamins.	99. فیٹ سولیبل اور واٹر سولیبل وٹامنز کی وضاحت کریں۔
100.Write the sources and use of water soluble vitamins. Also write symptoms of their deficiency.	100.. واٹر سولیبل وٹامنز کے سورسز، استعمالات اور ان کی کمی کی علامات تحریر کریں۔
101.What is the difference between atmosphere and environment?	101.. ایٹماسفیئر اور انوائرمنٹ میں کیا فرق ہے؟
102.Write down the composition of dry air.	102.. خشک ہوا کی کمپوزیشن لکھیں۔
103.Write down the uses of nitrogen and oxygen.	103.. نائٹروجن اور آکسیجن کے استعمالات تحریر کریں۔
104.If CO2 is not present in the air, can we live?	104.. اگر ہوا میں CO_2 نہ ہوتی تو ہم زندہ کیسے رہ سکتے تھے؟
105.What is troposphere? Write down two characteristics.	105.. ٹروپوسفیئر کیا ہے؟اس کی دو خصوصیات لکھیں۔
106.How temperature of atmosphere is maintained?	106.. ایٹماسفیئر کا ٹمپریچر کس طرح برقرار رہتا ہے؟
107.What is meant by air pollutant? Give two examples.	107.. ہوا کے پولیوٹینٹ سے کیا مراد ہے؟دو مثالیں دیں۔
108.What are primary and secondary pollutants? Write difference between them.	108.. پرائمری اور سیکنڈری پولیوٹینٹس بتائیں؟اور ان میں فرق بیان کریں۔
109.Why CO is considered hazardous for health?	109. CO کو صحت کے لیے خطرہ کیوں تصور کیا جاتا ہے؟
110.What is meant by air pollutants?	110.. ہوا کے پولیوٹینٹس سے کیا مراد ہے؟
111.What is meant by incineration?	111.. انسنریشن سے کیا مراد ہے؟
112.What is meant by greenhouse effect?	112.. گرین ہاؤس ایفیکٹ سے کیا مراد ہے؟
113.Write down two effects of global warming.	113.. گلوبل وارمنگ کے دو اثرات تحریر کریں۔
114.Write down two effects of acid rain.	114.. ایسڈ رین کے دو اثرات بیان کریں۔
115.How acid rain is produced?	115.. ایسڈ رین کس طرح بنتی ہے؟
116.Why acid rain damages buildings?	116.. ایسڈ رین عمارتوں کو کیوں تباہ کرتی ہے؟
117.How aquatic life is affected by acid rain?	117.. ایسڈ زرین سے آبی حیات کیسے متاثر ہوتی ہے؟
118.Why CO_2 is called greenhouse gas?	118. CO_2 گرین ہاؤس گیس کیوں کہلاتی ہے؟
119.Define ozone and ozone hole.	119.. اوزون اور اوزون ہول کی تعریف کریں۔
120.What is meant by ozone hole?	120.. اوزون ہول سے کیا مراد ہے؟
121.Write down four characteristics of water.	121.. پانی کی چار خصوصیات بیان کریں۔
122.How water rises in plants?	122.. پودوں میں پانی کس طرح اوپر چڑھتا ہے؟
123.Explain how ionic compounds dissolve in water?	123.. وضاحت کریں کہ آئیونک کمپاؤنڈز پانی میں کیسے حل ہوتے ہیں؟
124.Water is a universal solvent. Explain.	124.. پانی یونیورسل سولوینٹ ہے۔ وضاحت کریں۔
125.Write down the causes of water hardness.	125.. واٹر ہارڈنیس کی وجوہات کیا ہیں؟
126.How washing soda softens water?	126.. واشنگ سوڈا پانی کو سوفٹ کیسے کرتا ہے؟
127.How sodium zeolite softens water?	127 سوڈیم زیولائیٹ پانی کو سوفٹ کیسے کرتا ہے؟

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)

128.What is meant by boiler scales? How can they be removed?	128..بوائلر سکیلز سے کیا مراد ہے؟انہیں ختم کیسے کیا جاسکتا ہے؟
129.Write down two disadvantages of temporary hard water.	129..ٹمپریری ہارڈ واٹر کے دو نقصانات لکھیں۔
130.Why pesticides are used?	130..پیسٹی سائیڈز کیوں استعمال کیے جاتے ہیں؟
131.Describe the effects of industrial effluents.	131..انڈسٹریل فلیوئنٹس کے اثرات بیان کریں۔
132.Describe the effects of water pollution.	132..واٹر پولیوشن کے اثرات بیان کریں۔
133.What is meant by leaching process?	133..لیچنگ پروسیس سے کیا مراد ہے؟
134.How pesticides can cause water pollution?	134..پیسٹی سائیڈز کیسے واٹر پولیوشن کا سبب بنتی ہیں؟
135.What is the difference between biodegradeable and non biodegradeable substances?	135..بائیوڈی گریڈ ایبل اور نان بائیوڈی گریڈ ایبل اشیاء میں کیا فرق ہے؟
136.Describe the chemistry of swimming pool cleanliness.	136..سوئمنگ پول کی صفائی کی کیمسٹری بیان کریں۔
137.What is meant by hepatitis?	137..ہیپاٹائٹس سے کیا مراد ہے؟
138.Write the names of four water borne diseases.	138..پانی کی وجہ سے پیدا ہونے والی کوئی سی چار بیماریوں کے نام لکھیں۔
139.What is the cause of cholera? Why is it fatal?	139..ہیضہ کی وجہ کیا ہے؟اور یہ کیوں مہلک ہے؟
140.What is jaundice? Write down its symptoms.	140..یرقان کیا ہے؟اور اس کی علامات تحریر کریں۔
141.Write about cryptosporidium.	141..کرپٹو سپوریڈم کے بارے میں تحریر کیجیے۔
142.What is meant by fluorosis?	142..فلوروسیس سے کیا مراد ہے؟
143.What is meant by metallurgy?	143..میٹلرجی سے کیا مراد ہے؟
144.Write the names and formulae of two copper ores.	144..دو کاپر اُوور کے نام اور ان کے فارمولے لکھیں۔
145.Write down the difference between minerals and ores.	145..منرلز اور اُوورز میں فرق بیان کریں۔
146.Define gang.	146..گینگ کی تعریف کریں۔
147.What is the difference between slag and matte?	147..سلیگ اور میٹے میں کیا فرق ہے؟
148.Explain the concentration of ores.	148..اُوورز کی کنسنٹریشن کی وضاحت کریں۔
149.What is gravity separation?	149..گریویٹی سیپریشن کیا ہے؟
150.What is meant by froth floatation?	150..فراتھ فلوٹیشن سے کیا مراد ہے؟
151.What is meant by electromagnetic separation?	151..الیکٹرومیگنیٹک سیپریشن سے کیا مراد ہے؟
152.What is meant by roasting? Write its chemical reaction with respect to copper metal.	152..روسٹنگ سے کیا مراد ہے؟کاپر میٹل کے حوالے سے اس کا کیمیکل ری ایکشن تحریر کریں۔
153.What is meant by bessemerization process?	153..بیسمیرائزیشن پروسس سے کیا مراد ہے؟
154.What is meant by anode mud and blister copper?	154..اینوڈ مڈ اور بلسٹر کاپر سے کیا مراد ہے؟
155.Write down the role of technology in the preparation of common chemicals.	155..عام کیمیکلز کی تیاری میں ٹیکنالوجی کا کردار بیان کریں۔
156.What is meant by calcinations?	156..کیلسی نیشن سے کیا مراد ہے؟
157.Draw the flow chart diagram of Solvay's process for the preparation of sodium carbonate.	157..سوڈیم کاربونیٹ بنانے کے لیے سالوے پروسس کی فلوشیٹ ڈایا گرام بنائیں۔
158.How CO2 is prepared in Solvay's process?	158..سالوے پروسس میں CO_2 کیسے تیار کی جاتی ہے؟
159.Write the preparation of ammonia in Solvay's process.	159..سالوے پروسس سے امونیا کی تیاری لکھیں۔
160.Describe the method of granulation of urea.	160..یوریا کی گرینولیشن کا طریقہ بیان کریں۔
161.What is meant by natural fertilizer?	161..قدرتی فرٹیلائزر سے کیا مراد ہے؟
162.Write down two uses of urea.	162..یوریا کے دو استعمالات لکھیں۔
163.What is meant by refining of petroleum?	163..پٹرولیم کی ریفائننگ سے کیا مراد ہے؟
164.Write down two uses of petroleum ether.	164..پٹرولیم ایتھر کے دو استعمالات لکھیں۔
165.Write down the uses of diesel oil.	165..ڈیزل آئل کے استعمالات لکھیں۔
166.Write the uses of gasoline.	166..گیسولین کے استعمالات لکھیں۔
167.Which petroleum fraction is not used in dry cleaning?	167..ڈرائی کلینگ میں کون سی پٹرولیم فریکشن استعمال نہیں ہوتی؟
168.Write down two uses of petroleum gas.	168..پٹرولیم گیس کے دو استعمالات لکھیں۔

169.Write down two uses of fuel oil.	169..فیول آئل کے دو استعمالات لکھیں۔

حصہ انشائیہ

Q3. Write detailed answers of the following questions.	مندرجہ ذیل سوالات کے تفصیلاً جوابات تحریر کریں۔
1.What is meant by reversible reaction? Write their characteristics. Explain reversible reactions with the help of an example.	1. .ریورسیبل ری ایکشنز سے کیا مراد ہے؟ ان کی خصوصیات بیان کریں۔ایک مثال سے ریورسیبل ری ایکشنز کی وضاحت کریں۔
2.Write the macroscopic characteristics of forward and reverse reactions. What is the difference between forward and reverse reaction?	2. .فارورڈ اور ریورس ری ایکشن کی میکروسکوپک خصوصیات بیان کریں۔فارورڈ ری ایکشن اور ریورس ری ایکشن میں فرق بیان کریں۔
3.State law of mass action. Also derive equilibrium constant expression for the given chemical reaction. $A + B \rightleftarrows C + D$	3. .لاء آف ماس ایکشن بیان کریں۔اور دیے ہوئے ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کونسٹنٹ ایکسپریشن اخذ کریں۔ $A + B \rightleftarrows C + D$
4.Explain that how can we predict the direction of any reaction from the value of equilibrium constant?	4. .وضاحت کریں کہ ایکوی لبریم کونسٹنٹ کی ویلیو سے کسی ری ایکشن کی سمت کی پیش گوئی کیسے کی جا سکتی ہے؟
5.Describe Arrhenius concept of acids and bases and explain with examples. Also write the limitations of this concept.	5. .ارہینیس کا ایسڈز اور بیسز کا نظریہ بیان کریں اور مثالوں کے ساتھ وضاحت کریں۔اس نظریہ کی حدود بھی بیان کریں۔
6.Describe Lowry-Bronsted concept of acids and bases and explain with the help of examples.	6. .لوری برونسٹڈ کا ایسڈز اور بیسز کا نظریہ بیان کریں اور مثالوں سے وضاحت کریں۔
7.What is meant by conjugate acid and conjugate base? Explain with examples. Write the limitation of Lowry-Bronsted concept.	7. .کانجوگیٹ ایسڈ اور کانجوگیٹ بیس سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے واضح کریں۔برونسٹڈ لوری نظریہ کی حدود بیان کریں۔
8.What is meant by neutralization reaction? Explain with the help of examples.	8. .نیوٹریلائزیشن ری ایکشن سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔
9.Write the names of naturally occurring acids and also write their sources.	9. .قدرتی طور پر پائے جانے والے چند ایسڈز کے نام لکھیں اور ان کے سورسز بھی بیان کریں۔
10.What is meant by indicators? Explain with examples.	10. .انڈیکیٹرز سے کیا مراد ہے؟ مثالوں سے وضاحت کریں۔
1.Write down the methods of preparation of alkanes.	11. .الکینز کی تیاری کے طریقے بیان کریں۔
2.Describe substitution reaction. Explain it with the help of halogenation of alkane.	12. .سبسٹی ٹیوشن ری ایکشن بیان کریں۔ہیلو جینیشن آف الکین سے اس کی وضاحت کریں۔
3.Write the uses of methane and ethane.	13. .میتھین اور ایتھین کے استعمالات بیان کریں۔
4.Define hydrocarbons. Write down two methods of the preparation of alkanes.	14. .ہائیڈروکاربنز کی تعریف کریں۔الکینز کی تیاری کے دو طریقے تحریر کیجئے۔
5.Write down the uses of ethene.	15. ایتھین کے استعمالات تحریر بیان کریں۔
6.Explain different methods of the preparation of alkynes.	16. .الکائنز کی تیاری کے مختلف طریقوں کی وضاحت کریں۔
7.Write down the chemical reactions of alkynes.	17. .الکائنز کے کیمیکل ری ایکشنز بیان کریں۔
8.Describe the classification of carbohydrates. Give examples.	18. .کاربوہائیڈریٹس کی کلاسیفیکیشن بیان کریں۔اور مثالیں دیں۔
9.Define carbohydrates. Also explain monosaccharides.	19. .کاربوہائیڈریٹس کی تعریف کریں۔نیز مونوسکرائیڈ کی وضاحت کریں۔
10.What are polysaccharids? Give any two examples and write their properties.	20. .پولی سکرائیڈ کیا ہیں؟ کوئی سی دو مثالیں دیں اور ان کی خصوصیات لکھیں۔
11.What are proteins? Write their chemical structures. In which compounds they are present?	21. .پروٹینز کیا ہوتی ہیں؟ ان کی کیمیائی ساخت کیا ہے؟ نیز یہ کن چیزوں میں پائی جاتی ہیں؟
12.What are nucleic acids? Write the components and types of nucleic acids.	22. .نیوکلئیک ایسڈز کیا ہوتے ہیں؟ نیوکلئیک ایسڈز کے اجزاء اور ان کی اقسام کے نام تحریر کریں۔
13.Write the functions of RNA. What is the similarity between the functions of DNA and RNA?	23. RNA کے افعال تحریر کریں۔نیز ڈی این اے اور آر این اے کے افعال میں کیا مطابقت ہے؟
14.Write the detail of commercial importance and uses of enzymes.	24. .انزائمز کی تجارتی پیمانے پر اہمیت اور استعمالات کی تفصیل لکھیں۔
15.Describe the sources and uses of vitamins A and D.	25. .وٹامنز A اور D کے سورسز اور استعمالات بیان کریں۔
16.Explain fat soluble vitamins. Describe the importance of vitamins.	26. .فیٹ سولیبل وٹامنز کی وضاحت کریں۔وٹامنز کی اہمیت بیان کریں۔
1.What is meant by soft and hard water? Write the causes of water hardness.	27. .سوفٹ اور ہارڈ واٹر سے کیا مراد ہے؟ واٹر ہارڈنیس کی وجوہات تحریر کریں۔
2.Describe the types of water hardness.	28. .واٹر ہارڈنیس کی اقسام بیان کریں۔

ustad360.com
taleem360.com

3.Explain the methods of removing permanent water hardness.	29. پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس کو دور کرنے کے طریقوں کی وضاحت کریں۔
4.Explain that domestic effluents used water is also a cause of water pollution.	30. وضاحت کریں کہ ڈومیسٹک افلیونٹس استعمال کا پانی بھی واٹر پلوشن کا سبب ہے۔
5.What is meant by metallurgy? Explain terms related to metallurgical process.	31. میٹلرجی سے کیا مراد ہے؟ میٹلرجیکل پروسس سے متعلق ٹرمز کی وضاحت کریں۔
6.Explain briefly froth floatation process.	32. فراتھ فلوٹیشن پروسس تفصیل سے بیان کریں۔
7.What is meant by smelting? Explain with reference to smelting process of copper metal.	33. سمیلٹنگ سے کیا مراد ہے؟ کاپر میٹل کے حوالے سے اس پروسس کی وضاحت کریں۔
8.Define bessemerization. Explain with reference to bessemerization of copper metal.	34. بیسمیرائزیشن کی تعریف کریں۔ کاپر میٹل کے حوالے سے اس پروسس کی وضاحت کریں۔
9.How sodium carbonate Na_2CO_3 is prepared from Solvay's process?	35. سالوے پروسس سے سوڈیم کاربونیٹ Na_2CO_3 کیسے تیار کیا جاتا ہے؟
10.What are fertilizers? What is the difference between natural and artificial fertilizer? Also explain that natural fertilizer is better than artificial fertilizer.	36. فرٹیلائزر کیا ہے؟ قدرتی اور مصنوعی فرٹیلائزرز میں فرق بیان کریں۔ نیز وضاحت کریں کہ قدرتی فرٹیلائزرز مصنوعی فرٹیلائزرز سے بہتر ہیں۔
11.What is meant by fractional distillation? Describe fractional distillation of petroleum.	37. فریکشنل ڈسٹیلیشن سے کیا مراد ہے؟ پٹرولیم کی فریکشنل ڈسٹیلیشن بیان کریں۔
12.Write down the names, composition, boiling range and uses of important fractions of petroleum.	38. پٹرولیم کی اہم فریکشنز کے نام، کمپوزیشن، بوائلنگ رینج، اور استعمالات تحریر کریں۔

ANSWER KEY

1	(D)	2	(C)	3	(B)	4	(D)	5	(C)	6	(A)	7	(A)	8	(C)	9	(A)	10	(D)
11	(A)	12	(D)	13	(A)	14	(A)	15	(B)	16	(B)	17	(B)	18	(D)	19	(A)	20	(A)
21	(B)	22	(C)	23	(C)	24	(C)	25	(A)	26	(A)	27	(A)	28	(C)	29	(D)	30	(A)
31	(C)	32	(D)	33	(A)	34	(C)	35	(C)	36	(A)	37	(C)	38	(C)	39	(C)	40	(C)
41	(A)	42	(D)	43	(B)	44	(D)	45	(A)	46	(D)	47	(A)	48	(C)	49	(D)	50	(C)
51	(D)	52	(A)	53	(D)	54	(C)	55	(C)	56	(D)	57	(D)	58	(C)	59	(C)	60	(A)
61	(C)	62	(A)	63	(A)	64	(D)	65	(A)	66	(A)	67	(C)	68	(C)	69	(A)	70	(B)
71	(A)	72	(B)	73	(A)	74	(C)	75	(A)	76	(A)	77	(D)	78	(C)	79	(A)	80	(B)
81	(A)	82	(C)	83	(A)	84	(C)	85	(B)	86	(D)	87	(C)	88	(D)	89	(D)	90	(B)
91	(C)	92	(D)	93	(A)	94	(C)	95	(B)	96	(A)	97	(C)	98	(A)	99	(B)	100	(D)
101	(B)	102	(D)	103	(B)	104	(C)	105	(B)	106	(B)	107	(A)	108	(D)	109	(D)	110	(C)
111	(C)	112	(D)	113	(A)	114	(C)	115	(D)	116	(D)	117	(A)	118	(B)	119	(D)	120	(A)
121	(A)	122	(C)	123	(B)	124	(B)	125	(A)	126	(B)	127	(B)	128	(B)	129	(D)	130	(C)
131	(C)	132	(A)	133	(D)	134	(B)	135	(A)	136	(A)	137	(B)	138	(D)	139	(C)	140	(C)
141	(A)	142	(C)	143	(C)	144	(A)	145	(B)	146	(C)	147	(C)	148	(B)	149	(B)	150	(B)
151	(D)	152	(B)	153	(B)	154	(C)	155	(A)	156	(B)	157	(C)	158	(A)	159	(C)	160	(A)
161	(C)	162	(C)	163	(D)	164	(B)	165	(C)	166	(A)	167	(C)	168	(C)	169	(C)	170	(B)
171	(A)	172	(A)	173	(B)	174	(D)	175	(A)	176	(A)	177	(A)	178	(C)	179	(B)	180	(C)
181	(A)	182	(B)	183	(A)	184	(B)	185	(C)	186	(B)	187	(B)	188	(C)	189	(C)	190	(A)
191	(C)	192	(C)	193	(A)	194	(B)	195	(D)	196	(D)	197	(B)	198	(B)	199	(A)	200	(C)
201	(A)	202	(C)	203	(D)	204	(A)	205	(C)	206	(C)	207	(A)	208	(A)	209	(D)	210	(C)
211	(A)	212	(C)	213	(A)	214	(C)	215	(A)	216	(D)	217	(B)	218	(D)	219	(B)	220	(B)
221	(B)	222	(D)	223	(D)	224	(D)	225	(C)	226	(C)	227	(A)	228	(C)	229	(A)	230	(C)

231	(C)	232	(B)	233	(D)	234	(A)	235	(C)	236	(A)	237	(A)	238	(A)	239	(B)	240	(A)
241	(D)	242	(D)	243	(A)	244	(B)	245	(C)	246	(C)	247	(A)	248	(D)	249	(D)	250	(D)
251	(B)	252	(C)	253	(C)	254	(D)	255	(C)	256	(D)	257	(D)	258	(B)	259	(D)	260	(B)
261	(B)	262	(A)	263	(C)	264	(B)	265	(C)	266	(B)	267	(C)	268	(D)	269	(B)	270	(D)
271	(A)	272	(C)	273	(B)	274	(A)	275	(A)	276	(A)	277	(B)	278	(A)	279	(B)	280	(B)
281	(B)	282	(A)	283	(A)	284	(D)	285	(B)	286	(C)	287	(A)	288	(A)	289	(C)	290	(D)
291	(A)	292	(A)	293	(A)	294	(A)	295	(B)	296	(D)	297	(C)	298	(A)	299	(D)	300	(A)
301	(D)	302	(B)	303	(D)	304	(C)	305	(D)	306	(A)	307	(B)	308	(D)	309	(D)	310	(C)
311	(B)	312	(A)	313	(C)	314	(D)	315	(B)	316	(B)	317	(C)	318	(C)	319	(C)	320	(B)
321	(A)	322	(B)	323	(C)	324	(C)	325	(B)	326	(C)	327	(A)	328	(A)	329	(D)	330	(B)
331	(D)	332	(B)	333	(A)	334	(C)	335	(D)	336	(C)	337	(A)	338	(C)	339	(C)	340	(A)
341	(B)	342	(C)	343	(C)	344	(B)	345	(D)	346	(C)	347	(B)	348	(D)	349	(A)	350	(B)

ustad360.com

taleem360.com

For more, Visit (www.taleem360.com) & (www.ustad360.com)