

Step Academy official

Model Town Grw PH: 03016652757

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



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

Q12. Write short answers of the following questions. $250 \times 1 = 250$

مندرجہ میں سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

1. Why is there a need to divide Chemistry into many branches? Give three reasons. .1
کیمیئری کو تین شاخوں میں کیوں تقسیم کیا گیا ہے؟ کوئی سی تین وجوہات لکھیں۔
2. What types of problems are solved in analytical chemistry?
اینالیٹیکل کیمیئری میں کس قسم کے مسائل پر بحث کی جاتی ہے؟
3. What is chemistry?
کیمیئری کیا ہے؟
4. What is physical chemistry?
فریکل کیمیئری سے کیا مراد ہے؟
5. Difference between environmental and Analytical chemistry.
ماہولیاتی اور اینالیٹیکل کیمیئری میں فرق کریں۔
6. Difference between biochemistry and Nuclear chemistry.
بائیو کیمیئری اور نیو کلیپر کیمیئری میں فرق بیان کریں۔
7. Which form of matter do most of the material things in this world belong to?
اس دنیا میں موجود زیادہ تر مادی اشیا کا تعلق مادہ کی کس حالت سے ہے؟
8. How does a supercritical state look like?
ماڈ کی سپر کریٹیکل حالت کیسے دکھائی دیتی ہے؟
9. Which was the first element created in the laboratory?
لیبارٹری میں سب سے پہلے کون سا عنصر بنایا گیا تھا؟
10. Define element.
کچھ میں سے ایمپورٹیز کو دور کرنے کا طریقہ لکھیں۔
11. Define compound.
ایلینٹ کی تعریف کریں۔
12. Define mixture. Give example.
کمپاؤنڈ کی تعریف کریں۔
13. Define mixture. Give example.
کچھ کی تعریف کریں اور مثال لکھیں۔
14. Give the reason of brilliance shown by diamond. Can you improve it?
ڈائمنڈ کے چمکدار ہونے کی وجہ لکھیں۔ کیا آپ اس کی چمک کو بڑھاتے ہیں؟
15. Why graphite is slippery to touch? Which property of graphite enables it to be used as lubricant?
گریفائیٹ کو ہاتھ لگانے سے پھسلن کیوں محسوس ہوتی ہے؟ گریفائیٹ کی کون سی خصوصیت اس کو اس قابل بناتی ہے کہ اس لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جائے؟
16. How can an atom absorb and evolve energy?
ایک ایٹم کس طرح انرجی جذب اور خارج کرتا ہے؟
17.
.

Why is it needed to lower the pressure of the gas inside the discharge tube?

ڈسچارج ٹیوب کے اندر موجود گیس کے پریشر کو کم کرنے کی ضرورت کیوں پیش آتی ہے؟

18. How many times cesium bigger than Helium?

18. سیزیم ہیلیم سے کتنے گناہڑا ہے؟

19. Who discovered an electron, a protone and a neutron?

19. الیکٹرون، پروٹون اور نیوٹرون کو کس نے دریافت کیا؟

20. Differentiate between shell and sub shell with example of each.

20.

مثال کے ساتھ شیل اور سب شیل میں فرق بیان کریں۔

21. Compare the size of nucleus with the size of atom.

21. نیو کلنس کے سائز کا ایٹم کے سائز سے موازنہ کریں۔

22. Discuss characteristics of cathode rays.

22. کیتھوڈریز کی خصوصیات بیان کریں۔

23. How many neutrons are present in $^{210}_{83}\text{Bi}$?

23. $^{210}_{83}\text{Bi}$ میں کتنے نیوٹرون موجود ہوتے ہیں؟

24. Define proton number/ Atomic number.

24. پروٹون نمبر/ اٹاٹک نمبر کی تعریف کریں۔

25. Define Nucleon number/ atomic mass.

25. نیوکلیون نمبر/ اٹاٹک ماس کی تعریف کریں۔

26. Define relative isotopes masses.

26. ولیٹو آئسوٹوپ پاسسز کی تعریف کریں۔

27. What is meant by carbon dating or radio carbon dating?

27. کاربن ڈیٹنگ یا ریڈیو کاربن ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟

28. What is gallium that make it unique from other metals?

28. گالیم کو دوسری دھاتوں میں منفرد کیا چیز بناتی ہے؟

29. Write the contributions of Neil Bohr's.

29. نیل بوہر کی خدمات بیان کریں۔

30. How can atoms be seen?

30. ایٹم کو کیسے دیکھا جاسکتا ہے؟

31. How to find out the no. of electron in shell?

31. ایک شیل میں الیکٹرون کی تعداد کیسے معلوم کی جاسکتی ہے؟

32. Name different types of chemical bond.

32. کیمیکل بانڈ کی مختلف اقسام کے نام لکھیں۔

33. Why do atoms form chemical bonds?

33. ایٹم کیمیکل بانڈ کیوں بناتے ہیں؟

34. Write down dot and cross formula of HNO_3 .

34. ناٹرک ایسٹ (HNO_3) کا ڈاٹ اور کراس سٹرکچر لکھیں۔

35. Define ionic compound with example?

35. آئونک کمپاؤنڈ کو مثال سے بیان کریں۔

36. Define coordinate covalent bond and show this bonding in hydroxonium ion?

36.

کو آرڈینینٹ کو یونٹ بانڈ کی تعریف کریں اور ہائیڈرو کسیو نیم آئن میں اس بانڈ کو ظاہر کریں

37. What is meant by chemical bond?

37. کیمیکل بانڈ سے کیا مراد ہے؟

38. Describe the application of ionic compounds?

38. آئونک کمپاؤنڈ کی خصوصیات بیان کریں۔

39. Define ionic bond with an example.

39. آئونک بانڈ کو مثال کے ساتھ بیان کریں۔

40. Ionic compounds conduct electricity in solution or molten form why?

40

آئندگ مرکبات محلول یا پھلے ہوئے حالت میں بجلی کیوں چلاتے ہیں؟

41. What is meant by covalent bond? 41. کوویلینٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟
42. What is meant by single covalent bond? 42. سنگل کوویلینٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟
43. What is meant by double covalent bond? Give examples. 43. ڈبل کوویلینٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ مثالیں دیں۔
44. Define coordinate covalent bond. 44. کو ارڈینینٹ کوویلینٹ بانڈ کی تعریف کریں۔
45. Draw Lewis dot and cross structure of nitrogen molecule. 45. ناٹریجن کے سالنے کی لیوس ڈاٹ اور کراس ساخت بنائیں۔
46. Metals are good conductor of electricity. why? 46. میٹلز بجلی کی اچھی کنڈ کرٹھ ہوتی ہیں۔ کیوں؟
47. Which metal reacts with mineral to form salts and hydrogen. 47. سالٹس اور ہیدروجن بنانے کے لیے کون سے میٹل مزل سے ری ایکٹ کرتی ہے۔
48. What is electropositivity? explain with an example. 48. الیکٹروپوزیٹو کیا ہوتا ہے؟ مثال کے ساتھ بیان کریں۔
49. How many oxides does nitrogen form. Write down the formulae of oxides? 49. ناٹریجن کتنی قسم کے آسائیدز بناتی ہے؟ ان آسائیدز کے فارمولے لکھیں۔
50. Why HF is a liquid while HCl is a gas? 50. HF ایک مائع ہے اور HCl ایک گیس۔ ایسا کیوں ہے؟
51. Why covalent compounds are generally not soluble in water? 51. کوویلینٹ کمپاؤنڈز عام طور پر پانی میں کیوں حل نہیں ہوتے؟
52. Define intermolecular forces with two types? 52. انٹر مالکیوں کو دو مثالوں سے بیان کریں۔
53. Define dipole-dipole forces with structures of HCl? 53. ڈائپول-ڈائپول قتوں کی تعریف کریں اور HCl کے ساخت کے ساتھ وضاحت کریں۔
54. Draw hydrogen bonding in water molecules? 54. (پانی کے سالموں میں ہائیڈروجن بانڈنگ دکھائیں)
55. Define intermolecular forces. 55. بین اسالی قتوں (Intermolecular Forces) کی تعریف کریں۔
56. Why HCl has dipole-dipole forces of attraction? 56. HCl میں ڈائپول-ڈائپول کشش کی قوتیں کیوں ہوتی ہیں؟
57. Write down the chemical formulas of the following compounds: Calcium phosphate, Aluminium nitride, Sodium acetate, Ammonium carbonate and Bismuth sulphate. 57. ذیل میں درج کیمیکل کمپاؤنڈز کے کیمیکل فارمولے لکھیں: کیا شیم فاسفیٹ، ایلو مینیم ناٹرائیڈ، سوڈیم ایسیٹیٹ، امونیم کاربونیٹ (Bismuthsulphate) اور بیمٹھ سلفیٹ (Ammonium carbonate)
58. Write down the chemical formula of lithium oxide & magnesium nitride. 58.

59. Which compounds have same empirical and molecular formulas give examples. .59
کون سا کمپاؤنڈ ایک جیسا امپیریکل اور مالیکیو لفار مولا رکھتا ہے۔ مثالیں لکھیں۔
60. How molecular formula of a compound can be found out? 60
ایک کمپاؤنڈ کا مالیکیو لفار مولا کیسے معلوم کیا جاسکتا ہے؟
61. Write down the structural formula of sulphuric acid. 61
سلفیور ک ایڈ کا سٹرکچرل فارمولہ لکھیں۔
62. Write down the molecular and structural formula of calcium carbonate. 62
کیا شم کار بونیٹ کا مالیکیو اور سٹرکچرل فارمولہ لکھیں۔
63. Why does Avogadro's number have an immense importance in chemistry? 63
علم کیمیا میں ایوو گیڈر نمبر کی اہمیت کیوں زیاد ہے؟
64. What is the difference between a mole and Avogadro's number? 64
مول اور ایوو گیڈر نمبر میں کیا فرق ہے؟
65. Calculate the molar mass of H_2SO_4 . 65
 H_2SO_4 کے مول ماس کو کیلکولیٹ کریں۔
66. Write down the chemical equation of the following reaction: Copper + Sulphuric acid (Equation) Copper sulphate + Sulphur dioxide + Water
ذیل میں ری ایکشن کی کیمیکل ایکو یشن لکھیں؟ سلفیور ک ایڈ + کپر \rightarrow کپر سلفیٹ + سلف ڈائی آکسائیڈ + پانی
67. Differentiate b/w reversible and irreversible reactions? 67
ری ور سیبل اور ارری ور سیبل ری ایکشن میں فرق بیان کریں۔
68. Why NaCL soluble in water? 68
NaCL پانی میں حل پذیر کیوں ہوتا ہے؟
69. Write down three examples of reversible reactions. 69
ری ور سیبل ری ایکشن کی تین مثالیں لکھیں۔
70. Differentiate between reactants and products. 70
ری ایکشن اور پراؤ کٹش میں فرق بیان کریں۔
71. Define reversible reaction. 71
ری ور سیبل ری ایکشن کی تعریف کریں۔
72. What information do we get from balanced chemical equation? 72
متوازن کیمیکل ایکو یشن سے ہم کیسی معلومات حاصل کرتے ہیں؟
73. How to write a chemical equation? 73
کیمیکل ایکو یشن کو کیسے لکھا جاتا ہے؟
74. Can we use energy evolved during a chemical reaction? 74
کیا ہم کیمیکل ری ایکشن کے دوران تیار ہونے والی انرجی کو استعمال کر سکتے ہیں؟
75. Write down two example of System? 75
سٹم کی ایک مثال لکھیں۔
76. Differentiate between system and surrounding. 76
سٹم اور اراؤ (گرد و نواح) میں فرق واضح کریں
77. Write down two example of Surrounding? 77
سراؤنڈنگ کے دو مثالیں لکھیں۔

78. Does boiling water in a beaker endothermic or exothermic change?

.78

کیا بکر میں پانی کا آب ان ایک اینڈو تھرمک (Exothermic) تبدیلی ہے یا ایکزو تھرمک (Endothermic)؟

79. Which forms of energy is being transferred in this system?

اس سسٹم میں کون سے انرجی کی کون سے قسم منتقل کی جاتی ہے؟

80. What is Energetics?

80. ان جیلکس کیا ہوتے ہیں؟

81. Write differentiate between Exothermic reaction and Endothermic reaction?

.81

ایکسو تھرمک ری ایکشن اور اینڈو تھرمک ری ایکشن میں فرق بیان کریں۔

82. Define Enthalpy and write it unit?

82. لینٹھالپی کی تعریف کریں اور اس کا یونٹ لکھیں۔

83. Define Thermodynamic?

83. تھرمودینامک کو بیان کریں۔

84. What is the difference between enthalpy change?

84. لینٹھالپی اور لینٹھالپی چیجنگ میں کیا فرق ہے؟

85. What is a heat content?

85. ہیٹ کانتنینٹ (HeatContent) کیا ہے؟

86. Can energy be transferred in a form other than heat during a chemical reaction?

.86

کیا کیمیائی رو عمل کے دوران توانائی حرارت کے علاوہ کسی اور شکل میں بھی منتقل ہو سکتی ہے؟

87. Define Standard enthalpy of reaction with one example?

87. ری ایکشن کی سینڈرڈ لینٹھالپی کو ایک مثال سے بیان کریں۔

88. Depict the transition state for the following reaction. $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$

.88

ذیل میں درج ری ایکشن کی ٹرانزیشن سٹیٹ کی ساخت لکھیں؟

89. Draw the reaction profiles for two exothermic reactions one of which moves faster than the other.

.89

دو ایکسو تھرمک ری ایکشنز کی انرجی پر وفا نہیں جن میں سے ری ایکشن دوسرے سے زیادہ تیز و قوی پذیر ہوتا ہے؟

90. Give energy diagram for endothermic and exothermic reaction.

.90

اینڈو تھرمک اور ایکسو تھرمک ری ایکشن کے لیے انرجی کی ڈائیگرام بنائیں۔

91. Define endothermic reaction with one example?

91. اینڈو تھرمک ری ایکشن کو مثال سے بیان کریں۔

92. Define exothermic and endothermic reactions.

92. ایکسو تھرمک اور اینڈو تھرمک ری ایکشنز کی تعریف کریں۔

93. Calculate the Enthalpy change of the following chemical reaction: $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

.93

درج ذیل کیمیائی رو عمل کے لیے انٹھالپی تبدیلی معلوم کریں:
 $H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$

94.

Physical changes which usually occur around us are given in the table. Write down whether they are exothermic or endothermic.

Physical change	Exothermic or Endothermic	Physical change	Exothermic or Endothermic
Conversion of hydrated salt into anhydrous salt		Conduction of electricity by metals	
Burning of paper		Dissolving ammonium chloride in water	
Vapourizing liquid nitrogen		Formation of rain from clouds	
Evaporation of dry ice		Dissolving sodium carbonate in	

94. عام زندگی میں ہونے والی طبی تبدیلیاں نیچے لکھی گئی ہیں۔ لکھیے کہ ان میں سے کون سی تبدیلیاں ایکسو تھرمک اور کون سی اینڈو تھرمک ہیں

ایکسو تھرمک یا اینڈو تھرمک فزیکل چیਜ

ایکسو تھرمک یا اینڈو تھرمک فزیکل چیج

میٹلز کا اپنے میں سے پانی گزارنا

امونیم کلورائیڈ کا پانی میں حل ہونا

بادلوں سے بارش کا منہنا

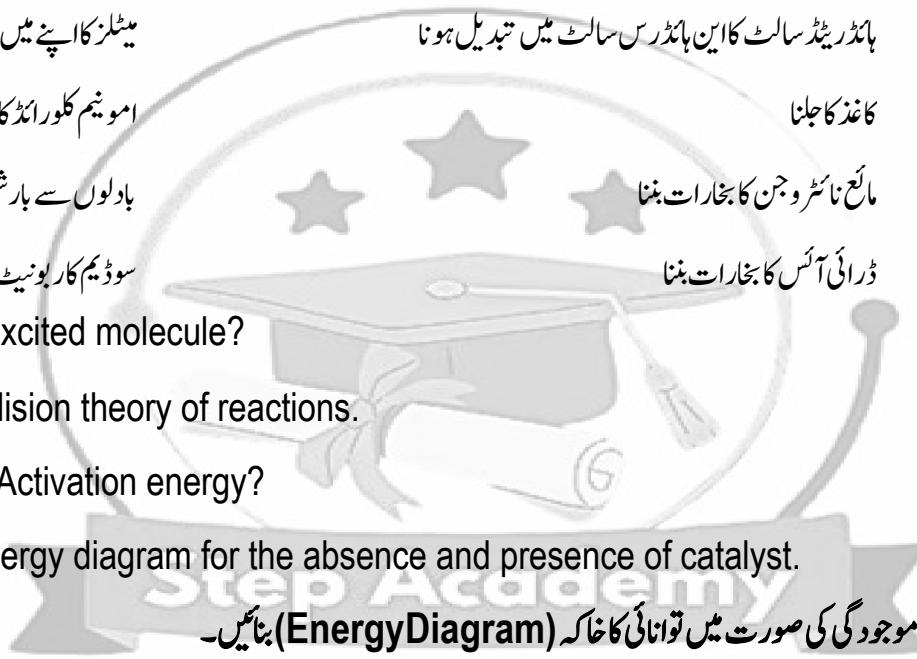
سوڈیم کاربونیٹ کا پانی میں حل ہونا

95. Define excited molecule?

96. Give collision theory of reactions.

97. What is Activation energy?

98. Draw energy diagram for the absence and presence of catalyst.



95. ایکسائیڈ مائیکروں کی تعریف کریں۔

96. ری ایکشن کے مکراؤ کی تھیوری لکھیں۔

97. ایکٹیویشن از جی کیا ہوتی ہے؟

98.

99. How energy is produced from food?

99. خوراک سے از جی کیسے بنتی ہے؟

100. Define Anaerobic respiration and give equation?

100. اینا ایروبک ریپلیشن کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔

101. Explain the role of lipid?

101. لپڈز کے کردار کو بیان کریں۔

102. What is total heat of content?

102. ٹوٹل ہیٹ آف کنٹنٹ کیا ہوتا ہے؟

103. Define Enthalpy change of the reaction?

103. ایک ری ایکشن کی دنٹھاپی چیج کو بیان کریں۔

104.

How the following reversible reaction will be affected if its temperature is increased? $2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ (equation)
(pending)

104. ذیل میں درج ری اور سیبل ری ایکشن پر ٹپر پر بڑھنے کے کیا اثرات ہوں گے؟
105. کمبینری ایکشنز عام طور پر اریو سیبل کیوں ہوتے ہیں؟ 105.
106. What are irreversible reactions? Give few characteristics of them. 106.
- اریو سیبل ری ایکشن کیا ہوتے ہیں۔ ان کی چند خصوصیات لکھیں۔
107. What do you meant by Reversible reaction with an example? 107.
- ری اور سیبل ری ایکشن سے آپ کی کیا مراد ہے مثال بھی دیں۔
108. Define reversible reactions. write their two characteristics. 108.
- ری اور سیبل ری ایکشن کی تعریف کریں۔ ان کی دو خصوصیات لکھیں۔
109. How reversible reaction goes to completion? 109.
- ری اور سیبل ری ایکشن کیسے مکمل ہوتا ہے؟
110. Difference between reversible and irreversible reaction? 110.
- ری اور سیبل اور اریو سیبل ری ایکشن میں فرق بیان کریں۔
111. How does the moisture affect the colouring in cobalt chloride? 111.
- کوبالت کلورائیڈ میں نمی رنگ کو کیسے متاثر کرتی ہے؟
112. Write formula and colour of Anhydrous Cobalt chloride? 112.
- اینائیڈروس کوبالت کلورائیڈ کا فارمولہ اور رنگ لکھیں۔
113. What is chemical equilibrium? 113.
- کیمیکل ایکولبریم کیا ہوتا ہے؟
114. Write two ways of the disturbs of the chemical reaction? 114.
- کیمیکل ری ایکشن کو ڈسٹرబ کرنے کے دو طریقے لکھیں۔
115. Write reaction of ammonia? 115.
- امونیا کی صنعتی پیداوار پر مختصر نوٹ لکھیں۔
116. Write a short note on the industrial production of the ammonia? 116.
117. How is dynamic equilibrium different from the static equilibrium? 117.
- ڈیناک ایکولبریم اور سٹینک ایکولبریم (static equilibrium) میں کیا فرق ہے؟
118. What is chemical equilibrium? 118.
- کیمیکل ایکولبریم سے کیا مراد ہے؟
119. Write down the conditions for equilibrium. 119.
- ایکولبریم کی حالتیں لکھیں۔
120. For which properties acids are known? Also give some example of acids? 120.
- ایسٹ کن خصوصیات کی وجہ سے جانے جاتے ہیں؟ ایسٹریز کی کچھ مثالیں بھی دیں۔
121. Differentiate b/w natural & mineral acids? 121.
- قدرتی اور منزل ایسٹریز میں فرق بیان کریں۔
122. Name two substances that contain lactic acid? 122.
- دو ایسے عناصر کا نام لکھیں جن میں لیکنک ایسٹ موجود ہو۔
123. 123.

Write a short note on oxalic acid?

آسائک ایڈ پر مختصر نوٹ لھیں۔

124. یہاںک اکسائیڈ کو ہائیڈرو اکسائیڈ میں کیسے تبدیل کیا جاسکتا ہے؟

125. کیا شیم میں کس طرح سلفیور ک ایڈ سے ری ایکٹ کرتی ہے؟

126.

In the presence of a drop of an acid, water is known to ionize as follows: $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ (equation) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$. In your opinion, which name will be suitable for water: an acid, a base or both?

126. ایڈ کے ایک قطرہ کی موجودگی میں پانی آئیونائز ہو جاتا ہے، آپ کے خیال میں پانی کے لیے کوئی نام موزوں ہو گا، ایڈ، میں یا دونوں؟ $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ (equation) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$.

127. Differentiate b/w Arrhenius acids & Bases? Also give their example?

.127

آرہنیئس ایڈ اور بیس میں فرق بیان کریں اور ان کی مثالیں بھی دیں۔

128. According to Arrhenius what is neutralization?

128. آرہنیئس کے مطابق نیوٹرالائزیشن کیا ہے؟

129. Why salt NaCL that is formed with water does not exist as solid crystal?

.129

سالٹ NaCL جو پانی کے ساتھ ہتھا ہے سالد کر شل کی صورت میں کیوں نہیں پایا جاتا؟

130. What is the percent ionization of glacial acetic acid and formic acid?

.130

گلیشیل ایڈ اور فارمک ایڈ آئیونائزیشن فیصد کیا ہے؟

131. Define strong acid. Give examples.

131. طاقت ور ایڈ کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔

132. Define weak acid. Give examples.

132. کمزور ایڈ کی تعریف کریں اور مثالیں بھی دیں۔

133. How will you justify that HSO_4^- is a Bronsted-Lowry acid?

.133

آپ کس طرح ہتھا گے کہ HSO_4^- ایک بر آنسٹیڈ-لاری ایڈ ہے؟

134. Why is HCl not edible although it is present in the stomach and responsible for digestion of food?

.134

ہائیڈرولکلور ک ایڈ بطور خوراک یا اس کے اجزاء کے طور پر استعمال کیوں نہیں ہوتا اگرچہ یہ ایڈ ہمارے معدے میں پایا جاتا ہے اور ہماری خوراک کو ہضم کرتا ہے؟

135. Which condition is eliminated in Bronsted-Lowry concept.

135. بر آن سٹیڈ اور لاری کے نظریہ میں کون سے شرط ختم ہوتی ہے؟

136. What is meant by amphoteric? Also give it example?

136. ایک فوٹر ک سے کیا مراد ہے؟ مثال بھی دیں۔

137. Define neutralization reaction according to Bronsted-Lowry concepts.

.137

بر آن سٹیڈ-لاری نظریے کے مطابق نیوٹرالائزیشن ری ایکشن کو بیان کریں۔

138. What do you mean by neutralization reaction according to Arrhenius acid-base concept?

.138

آرہنیئس کے ایڈ میں تصور کے مطابق نیوٹرالائزیشن سے آپ کی کیا مراد ہے؟

139. What chemical name will you give to soap as a compound? 139. صابن کا کیمیائی نام ہے۔
140. What is the difference between a strong acid and a concentrated acid? 140. سروںگ ایسڈ اور کنسنٹریٹڈ ایسڈ (concentrated acid) میں کیا فرق ہے؟
141. Write some properties of bases? 141. بیس کی چند خصوصیات لکھیں۔
142. How to clean a blocked drain? 142. بند نالے کو کیسے صاف کیا جاسکتا ہے؟
143. Define alkali. 143. الکلی کی تعریف کریں۔
144. When acids reacts with carbonates and bicarbonates which gas evolves out? 144. جب ایسڈز کا روپ نیٹھ اور بائی کاربو نیٹھ سے ری ایکٹ کرتے ہیں تو کون سی گیس خارج ہوتی ہے؟
145. Name the gas liberated when alkalis react with ammonium salt. 145. جب الکلیں امونیم سالٹ کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے تو خارج ہونے والی گیس کا نام بتائیں۔
146. Why does the size of a period increase as we move down the periodic table? 146. پیریاڈک ٹیبل میں ہم جب اوپر سے نیچے آتے ہیں تو پیریاڈک سائز بڑا کیوں ہو جاتا ہے؟
147. In a group, the elements have the same number of electrons in the outermost shell. Why is it so? 147. گروپ میں موجود ایلیمنٹس کے پیرونی شیلز میں الکٹرونز کی تعداد ایک جیسی کیوں ہے؟
148. Define periodic table. 148. پیریاڈک ٹیبل کی تعریف کریں۔
149. Why the properties of elements are different in period and same in group? 149. ایک جیسے پیریاڈ اور گروپ میں ایلیمنٹس کی خصوصیات مختلف کیوں ہوتی ہیں؟
150. Suppose a new element is discovered. where would you like to accommodate this element in the periodic table? 150. فرض کریں کہ ایک نیا ایلیمنٹ دریافت ہوتا ہے۔ آپ اس ایلیمنٹ کو پیریاڈک ٹیبل میں کہاں رکھنا چاہیں گے؟
151. What is the first element of the periodic table? Will it lose an electron or gain it? 151. پیریاڈک ٹیبل کا پہلا ایلیمنٹ کونسا ہے؟ کیا یہ الکٹرون گھوٹاتا ہے یا حاصل کرتا ہے؟
152. Difference between lanthanides and Actinides? 152. لینٹھنائیڈز اور ایکٹنائیڈز میں فرق بیان کریں۔
153. What are the electronic configuration of Halogen Family, Nitrogen Family? 153. ہیلوجن اور ناٹروجن فیملز کی الکٹرونک کنفگوریشن کیا ہے؟
154. Why lanthanides and actinides are placed at the bottom of the periodic tables? 154. لینٹھنائیڈز اور ایکٹنائیڈز کو پیریاڈک ٹیبل میں سب سے آخر میں کیوں رکھا جاتا ہے؟
155. 155.

176. Define oxidation and reducing agent. Give example. اکسیڈیشن اور ریڈیو سنگ ایجنت کی تعریف کریں اور مثال لکھیں۔ 176
177. What do you mean by malleable and ductile? میلیبل اور ڈیکٹنل سے آپ کی کیا مراد ہے؟ 177
178. What are non-metals? نان میٹلز کیا ہوتی ہیں؟ 178
179. Non-metals are bad conductor of electricity except graphite why? 179
- گریفیٹ کے سوانان میٹلز بھلی کی اچھی کنڈ کٹر ہوتی ہیں، کیوں؟
180. Why non-metals cannot be polished? نان میٹلز کو پوش کیوں نہیں کیا جاسکتا؟ 180
181. Why non-metals are weak as compared to metals? نان میٹلز میٹلز کی نسبت کمزور کیوں ہوتی ہیں؟ 181
182. How can you reduce the emission of CO present in the gases emitted by the burning of fuel in the automobile engines? موٹر کاروں میں فیول کے جلنے سے بننے والی کاربن ڈائی آکسائیڈ گیس کی مقدار کو ہم کس طرح کم کر سکتے ہیں؟
183. Define atmosphere? And name of major gases include in composition of atmosphere? 183
- ماحوں کی تعریف کریں اور ماحوں کی کمپوزیشن میں شامل اہم گیسوں کے نام لکھیں۔
184. Write composition of dry air. 184
- ڈرائی ہوا کے اجزائی ترکیبی لکھیں۔
185. How is wind energy useful for us? 185
- ہوا کے چلنے کی توانائی کس طرح ہمارے لیے فائدہ مند ہو سکتی ہے؟
186. Percentage of CO₂ in air is only 0.04%. Then how does it become harmful for the ecosystem? 186
- ہوا میں کاربن ڈائی آکسائیڈ صرف 0.04% ہے۔ کس طرح یہ گیس ہمارے ماحوں کے لیے خطرناک ہے؟
187. What is air pollutants? How can be expressed in it? 187
- پاؤ ٹنٹس کیا ہوتے ہیں ان کو کیسے بیان کیا جاسکتا ہے؟
188. Why air is not always clean? 188
- ہوا ہر وقت صاف کیوں نہیں ہوتی؟
189. Name of any three air pollutants? 189
- تین فضائی آلودگی کے نام لکھیں۔
190. How are sulphur containing compounds emitted naturally? 190
- سلفر رکھنے والے کمپاؤنڈز کیسے قدرتی طور پر کیسے خارج ہوتے ہیں؟
191. Which factors are responsible for environmental pollution? 191
- ماحویاتی آلودگی کے لیے کون سے عوامل ذمہ دار ہیں؟
192. How ozone is formed? 192
- اووزون کیسے بنتی ہے؟
193. CO is a hidden enemy. explain its action. 193
- CO ایک چھپا ہوا دشمن ہے۔ اس کے ایکشن کو بیان کریں۔
194. Define smog? 194
- سموگ کی تعریف کریں۔
195. What harmful effects of hydrocarbons? 195
- ہائیروکاربنز کے خطرناک اثرات کیا ہوتے ہیں؟
196. What harmful effects of ozone? 196
- اووزون کے خطرناک اثرات کیا ہیں؟

197. What is the main objective of environmental education? 197. ماحولیاتی تعلیم کا سب سے اہم مقصد کیا ہے؟
198. How many tons of garbage spread over in the pacific ocean? 198. بحر الکاہل میں کتنے ٹن کچر اپھیلا ہوا ہے؟
199. Define acid rain? 199. ایسڈرین کی تعریف کریں۔
200. How is acid rain produced? 200. ایسڈرین کیسے نتیجے ہے؟
201. How acid droplets are formed? 201. تیزاب کے قطرے کیسے بنتے ہیں؟
202. What are the strategies to reduce or control the acid rain? 202. ایسڈرین کو کم یا کنٹرول کرنے کے لیے کیا حکمت عملی اپنانی چاہیے؟
203. How are organic compounds useful for us? 203. آر گینک کمپاؤنڈز ہمارے لیے کس طرح فائدہ مند ہو سکتے ہیں؟
204. Write down the names of five such organic compounds which exist naturally? 204. ایسے پانچ آر گینک کمپاؤنڈز کے نام لکھیں جو کہ قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں؟
205. How do the melting and boiling points of alkanes change when we move from lower members to higher members? 205. جب ہم لوڑاڑو کاربزن سے ہائٹر ہائٹر کاربزن کی طرف جاتے ہیں تو ان کے میلینگ اور بولنگ پوائنٹ پاؤنٹس میں کس طرح تبدیلی آتی ہے؟
206. How do you compare the melting and boiling points of inorganic and organic compounds? 206. آپ آر گینک اور ان ڈگینک کمپاؤنڈز کے میلینگ پوائنٹ کا موازنہ کیسے کریں گے؟
207. Why are hydrocarbons considered as parent organic compounds? 207. ہائیڈرو کاربزن کو پیرنٹ آر گینک کمپاؤنڈ کیوں تصور کیا جاتا ہے؟
208. What does LPG and CNG stands for? 208. CNG اور LPG کس کا مخفف ہیں؟
209. How naphtha fraction is decomposed to give lower hydrocarbons? 209. کم ماس والے ہائٹر کاربزن کے حصول کے لیے نیفٹا فریکیشن کو کس طرح تخلیل کیا جاتا ہے؟
210. Which property of alkanes make them distinct from other compounds? 210. الکیز کی کون سی خاصیت انہیں دوسرے کمپاؤنڈز سے ممتاز کرتی ہے؟
211. IUPAC stands for? 211. IUPAC کس کا مخفف ہے؟
212. What is the importance of cracking of petroleum? 212. پیٹرولیم کی کریکنگ کی اہمیت بیان کریں۔
213. What is reason behind a random error? 213. ریٹڈم ایر کی وجہ بیان کریں۔
214. Does systematic error affect the accuracy? 214. کیا سسٹمیٹک ایر ایکوریسی کو متاثر کرتا ہے؟
215. Define meter. 215. میٹر کی تعریف کریں۔

216. What are five basic SI units which are used in Chemistry?

.216

کیمسٹری میں استعمال ہونے والے پانچ بنیادی یو نٹس کون سے ہیں؟

217. Explain why do we prefer to use smaller units of mass and volume in Chemistry?

.217

اس بات کی وضاحت کریں کہ ہم کیمسٹری میں ماس اور حجم کے لیے چھوٹے یو نٹس کے استعمال کو ترجیح کیوں دیتے ہیں؟

218. What are the advantages of SI unit system?

.218 سسٹم انٹر نیشنل کے کیا فوائد ہیں؟

219. How many S.I units are used in chemistry? Write their names.

.219

کیمسٹری میں کتنے ایس آئی یو نٹس استعمال کیے جاتے ہیں؟ ان کے نام لکھیں۔

220. Define SI units.

.220 آئی یو نٹس کی تعریف کریں۔

221. What are derived units? Give examples.

.221 مانعو یو نٹس کیا ہوتے ہیں؟ مثالیں دیں۔

222. Name some corrosive chemicals.

.222 چند گلانے والے کیمیکلز کے نام لکھیں۔

223. How will you handle an emergency situation caused by fire due to short circuiting?

.223

آپ شارٹ سرکٹ سے لگنے والی آگ سے پیدا ہونے والی ہنگامی صورتحال سے کیسے نمیں گے؟

224. Put forward at least two suggestions to improve safety in the lab.

.224

لیبارٹری میں حفاظت کو بہتر کرنے کے لیے کم از کم دو تجویز پیش کریں۔

225. Can you identify warning symbols posted for radiation and asphyxiant chemicals?

.225

کیا آپ تابکاری اور دم گٹھنے والے کیمیکلز کے لیے چسپاں کردہ انتباہی علامات کی نشاندہی کر سکتے ہیں؟

226. Why sudden shock can cause some chemicals to explode?

.226

اچانک جھٹکا (شاک) کچھ کیمیکلز کے پھٹنے کا سبب بن سکتا ہے۔ کیوں؟

227. What is explosive chemicals with example?

.227 دھاکے خیز کیمیکل کیا ہیں مثال کے ساتھ بتائیں۔

228. What is Flammable Chemical give an example?

.228 آتش گیر کیمیکل کیا ہوتے ہیں مثال بھی دیں۔

229. Write any three safety instructions of flammable chemical?

.229 آتش گیر کیمیکل کے لیے تین حفاظتی اقدامات لکھیں۔

230. Write a brief note on Corrosive hazard?

.230 گلانے والے کیمیکل پر مختصر نوٹ لکھیں۔

231. Describe the safety instructions about Corrosive hazard?

.231 گلانے کے کیمیکل کے حفاظتی سامان بیان کریں۔

232. What is toxic chemical? Give example.

.232 زہر یا کیمیکل کیا ہوتے ہیں؟ مثال بھی دیں۔

233. Define Toxic chemical give an example?

.233 زہر یا کیمیکل کی تعریف کریں اور مثال بھی دیں۔

234. When precautions should be taken when using toxic chemicals?

.234

زہر یا کیمیکل کو استعمال کرتے ہوئے کون سی حفاظتی تدابیر اختیار کرنی چاہیں۔

235.

.235

What are the precautions for using reactive chemicals?

حفاظتی میکلز استعمال کرنے کے حفاظتی اقدامات بیان کریں۔

236. What are the harms of hazards radiation?

236. ریڈیشن کے کیا نقصانات ہوتے ہیں؟

237. Describe the two safety precautions of reactive chemical hazard?

237. ری ایکٹو خطرات کے دو حفاظتی اقدامات لکھیں۔

238. Causes of gamma rays?

238. گیما شا尤وں کے اسباب بیان کریں۔

239. Write any three safety instructions of radiation hazard?

239. ریڈیشن کے خطرات سے تین حفاظتی اقدامات لکھیں۔

240. How radiation damages animal tissues. Give its safety instructions.

240.

ریڈیشن جانوروں کے لشوز کو کیسے نقصان پہنچاتی ہے۔ اس کے حفاظتی اقدامات لکھیں۔

241. Define asphyxiation hazard with example?

241. دم گٹھنے کے خطرات مثال سے بیان کریں۔

242. Define asphyxiation Hazards. Give its safety instructions.

242.

دم گٹھنے کے خطرات بیان کریں اور اس کی حفاظتی تدابیر بیان کریں۔

243. Write down the importance of sign and symbols?

243. علامات اور سمبل کی اہمیت بیان کریں۔

244. Define PPE?

244. PPE کی تعریف کریں۔

245. Write a brief note on location of fire extinguisher?

245. آگ بھانے والے آلات کی جگہ پر ایک مختصر نوٹ لکھیں؟

246. What type of safety precautions are adopted to avoid damage due to explosive chemicals?

246. دھاکہ خیز کیمیلز سے ہونے والے نقصانات سے بچاؤ کے لیے کس قسم کی حفاظتی تدابیر اختیار کی جاتی ہے؟

247. Indicate two such safety instructions which are required to avoid radiation.

247.

اسی دو حفاظتی ہدایات بیان کریں جو تباکاری کے اثرات سے بچاؤ کے لیے ضروری ہیں۔

248. Which chemicals can cause suffocation?

248. کون سا کیمیکل دم گٹھنے کا باعث بن سکتا ہے؟

249. What is the importance of fire extinguisher?

249. آگ بھانے والے آلات کی کیا اہمیت ہے؟

250. What type of reactions should be carried out in fume cupboard?

250.

فیوم کپ بورڈ میں کس قسم کے ری ایکشنز کرنے چاہیں؟