

Class 10th CHEMISTRY

Chapter 02 : अम्ल, क्षार और लवण

OBJECTIVE Question Set (Most VVI –BSEB Exam)

📚 अतिरिक्त अभ्यास / परीक्षा के लिए उपयोगी

- अध्याय 1 और 2 से **objective + reasoning type questions** हर साल आते हैं।
- अध्याय 3 और 4 से **numerical और short answer** पूछे जाते हैं।
- अध्याय 5 से **matching / assertion reason / conceptual** प्रश्न आते हैं।

📋 अध्याय 2 – अम्ल, क्षार और लवण

🔳 Most VVI Objective Questions (Bihar Board 2026)

1. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ अम्लीय है? (2024)

- (a) NaOH (b) HCl (c) NaCl (d) Ca(OH)₂

उत्तर: (b) HCl

2. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ क्षारीय है? (2023)

- (a) NaOH (b) H₂SO₄ (c) CH₃COOH (d) HCl

उत्तर: (a) NaOH

3. निम्नलिखित में से कौन-सा एक प्राकृतिक अम्ल है? (2025)

- (a) साइट्रिक अम्ल (b) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (c) सल्फ्यूरिक अम्ल (d) नाइट्रिक अम्ल

उत्तर: (a) साइट्रिक अम्ल

4. लिटमस एक प्राकृतिक संकेतक है, यह प्राप्त होता है – (2022)

- (a) पेड़ों से (b) फूलों से (c) लाइकेन से (d) जड़ से

उत्तर: (c) लाइकेन से

5. जब अम्ल को क्षार से मिलाया जाता है तो बनता है – (2021)

- (a) केवल जल (b) केवल लवण (c) जल और लवण (d) ऑक्सीजन

उत्तर: (c) जल और लवण

6. pH मान 7 से कम होने पर विलयन होता है – (2023)

- (a) क्षारीय (b) अम्लीय (c) उदासीन (d) लवणीय

उत्तर: (b) अम्लीय

7. pH मान 7 से अधिक होने पर विलयन होता है – (2023)

- (a) क्षारीय (b) अम्लीय (c) तटस्थ (d) गैसीय

उत्तर: (a) क्षारीय

8. अम्ल में कौन-सा आयन उपस्थित होता है? (2025)

- (a) OH⁻ (b) H⁺ (c) Na⁺ (d) Cl⁻

उत्तर: (b) H^+

9. क्षार में कौन-सा आयन उपस्थित होता है? (2024)

- (a) H^+ (b) OH^- (c) CO_3^{2-} (d) Cl^-

उत्तर: (b) OH^-

10. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है – (2025)

- (a) Na_2CO_3 (b) $NaHCO_3$ (c) $CaCO_3$ (d) $NaOH$

उत्तर: (b) $NaHCO_3$

11. वॉशिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है – (2024)

- (a) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$ (b) $NaHCO_3$ (c) $NaCl$ (d) $Ca(OH)_2$

उत्तर: (a) $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

12. ब्लू लिटमस को रेड करने वाला विलयन है – (2022)

- (a) क्षार (b) अम्ल (c) लवण (d) जल

उत्तर: (b) अम्ल

13. रेड लिटमस को ब्लू करने वाला विलयन है – (2023)

- (a) अम्ल (b) क्षार (c) तटस्थ (d) नमक

उत्तर: (b) क्षार

14. बेकिंग सोडा का उपयोग होता है – (2024)

- (a) बेकरी उत्पादों में (b) साबुन में (c) प्लास्टिक में (d) धातु चमकाने में

उत्तर: (a) बेकरी उत्पादों में

15. अम्ल और धातु की अभिक्रिया से क्या बनता है? (2022)

- (a) लवण और जल (b) हाइड्रोजन गैस और लवण (c) केवल जल (d) ऑक्सीजन

उत्तर: (b) हाइड्रोजन गैस और लवण

16. दूध का pH मान लगभग कितना होता है? (2021)

- (a) 2 (b) 6.5 (c) 7.5 (d) 9

उत्तर: (b) 6.5

17. अम्ल + धातु कार्बोनेट \rightarrow ? (2024)

- (a) लवण + जल + CO_2 (b) लवण + H_2 (c) केवल लवण (d) केवल CO_2

उत्तर: (a) लवण + जल + CO_2

18. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की उपस्थिति की जाँच किससे की जाती है? (2023)

- (a) मिथाइल ऑरेंज (b) ब्लू लिटमस (c) रेड लिटमस (d) फिनॉल्फथेलीन

उत्तर: (b) ब्लू लिटमस

19. "Neutralisation Reaction" में उत्पाद होते हैं – (2022)

- (a) केवल लवण (b) केवल जल (c) लवण और जल (d) CO_2

****उत्तर:**** (c) लवण और जल

20. सामान्य नमक (Common Salt) का रासायनिक सूत्र है – (2025)

- (a) NaOH (b) NaCl (c) NaHCO₃ (d) Na₂CO₃

****उत्तर:**** (b) NaCl

21. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल का सूत्र है – (2021)

- (a) HCl (b) H₂SO₄ (c) HNO₃ (d) CH₃COOH

****उत्तर:**** (a) HCl

22. चूना जल का रासायनिक नाम है – (2022)

- (a) Ca(OH)₂ (b) NaOH (c) H₂O (d) CaCO₃

****उत्तर:**** (a) Ca(OH)₂

23. NaOH को और किस नाम से जाना जाता है? (2023)

- (a) कास्टिक सोडा (b) बेकिंग सोडा (c) वॉशिंग सोडा (d) स्लैक्ड लाइम

****उत्तर:**** (a) कास्टिक सोडा

24. सल्फ्यूरिक अम्ल को कहा जाता है – (2024)

- (a) बेसिक अम्ल (b) औद्योगिक अम्ल (c) प्राकृतिक अम्ल (d) कमज़ोर अम्ल

****उत्तर:**** (b) औद्योगिक अम्ल

25. अम्ल का स्वाद कैसा होता है? (2021)

- (a) मीठा (b) खट्टा (c) कड़वा (d) नमकीन

****उत्तर:**** (b) खट्टा

 अध्याय 2 – अम्ल, क्षार और लवण

◆ Extra 40 Most VVI Objective Questions (Textbook Based + Expected 2026)

26. अम्ल का pH मान कैसा होता है?

- (a) 7 से कम (b) 7 से अधिक (c) 7 के बराबर (d) 10

****उत्तर:**** (a) 7 से कम

27. क्षार का pH मान कैसा होता है?

- (a) 7 से कम (b) 7 से अधिक (c) 0 (d) 6

****उत्तर:**** (b) 7 से अधिक

28. तटस्थ पदार्थ का pH मान कितना होता है?

- (a) 0 (b) 7 (c) 14 (d) 10

****उत्तर:**** (b) 7

29. फिनॉल्फथेलीन का रंग अम्लीय विलयन में कैसा होता है?

- (a) गुलाबी (b) रंगहीन (c) नीला (d) लाल

****उत्तर:**** (b) रंगहीन

30. फिनॉल्फथेलीन का रंग क्षारीय विलयन में कैसा होता है?

- (a) गुलाबी (b) लाल (c) पीला (d) हरा

उत्तर: (a) गुलाबी

31. मिथाइल ऑरेज का रंग अम्लीय विलयन में होता है –

- (a) लाल (b) पीला (c) नीला (d) गुलाबी

उत्तर: (a) लाल

32. मिथाइल ऑरेज का रंग क्षारीय विलयन में होता है –

- (a) लाल (b) पीला (c) नीला (d) बैंगनी

उत्तर: (b) पीला

33. कौन-सा अम्ल पेट में पाया जाता है?

- (a) HCl (b) H_2SO_4 (c) HNO_3 (d) CH_3COOH

उत्तर: (a) HCl

34. पेट में अधिक अम्ल बनने से कौन-सी समस्या होती है?

- (a) बदहजमी (b) सिर दर्द (c) बुखार (d) खुजली

उत्तर: (a) बदहजमी

35. अम्लीयता की समस्या को ठीक करने के लिए क्या दिया जाता है?

- (a) अम्ल (b) क्षार (c) लवण (d) जल

उत्तर: (b) क्षार

36. बेकिंग पाउडर क्या होता है?

- (a) $NaHCO_3$ + टार्टरिक अम्ल (b) Na_2CO_3 (c) NaCl (d) $Ca(OH)_2$

उत्तर: (a) $NaHCO_3$ + टार्टरिक अम्ल

37. टार्टरिक अम्ल पाया जाता है –

- (a) इमली में (b) नींबू में (c) दूध में (d) सिरके में

उत्तर: (a) इमली में

38. सिरके में पाया जाने वाला अम्ल है –

- (a) एसीटिक अम्ल (b) साइट्रिक अम्ल (c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (d) सल्फ्यूरिक अम्ल

उत्तर: (a) एसीटिक अम्ल

39. नींबू में पाया जाने वाला अम्ल है –

- (a) साइट्रिक अम्ल (b) एसीटिक अम्ल (c) टार्टरिक अम्ल (d) ऑक्सेलिक अम्ल

उत्तर: (a) साइट्रिक अम्ल

40. अम्ल और धातु की अभिक्रिया में कौन-सी गैस बनती है?

- (a) हाइड्रोजन (b) ऑक्सीजन (c) कार्बन डाइऑक्साइड (d) नाइट्रोजन

****उत्तरः**** (a) हाइड्रोजेन

41. Na_2CO_3 को क्या कहा जाता है?

- (a) वॉशिंग सोडा (b) बेकिंग सोडा (c) कास्टिक सोडा (d) स्लैक्ड लाइम

****उत्तरः**** (a) वॉशिंग सोडा

42. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ को क्या कहा जाता है?

- (a) स्लैक्ड लाइम (b) बेकिंग सोडा (c) कास्टिक सोडा (d) सोडा ऐश

****उत्तरः**** (a) स्लैक्ड लाइम

43. CaO को क्या कहा जाता है?

- (a) क्विक लाइम (b) स्लैक्ड लाइम (c) बेकिंग सोडा (d) कास्टिक सोडा

****उत्तरः**** (a) क्विक लाइम

44. अम्ल और क्षार के बीच होने वाली अभिक्रिया कहलाती है –

- (a) अपघटन (b) निष्प्रभावन (Neutralisation) (c) ऑक्सीकरण (d) अपचयन

****उत्तरः**** (b) निष्प्रभावन (Neutralisation)

45. "Bleaching Powder" का रासायनिक सूत्र है –

- (a) CaOCl_2 (b) NaCl (c) Na_2CO_3 (d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

****उत्तरः**** (a) CaOCl_2

46. ब्लीचिंग पाउडर का उपयोग किया जाता है –

- (a) कपड़े धोने में (b) पानी शुद्ध करने में (c) धातु चमकाने में (d) खाद बनाने में

****उत्तरः**** (b) पानी शुद्ध करने में

47. सामान्य नमक तैयार किया जाता है –

- (a) समुद्री जल से (b) नदी के जल से (c) वर्षा जल से (d) झरने के जल से

****उत्तरः**** (a) समुद्री जल से

48. "Soda Ash" का दूसरा नाम है –

- (a) Na_2CO_3 (b) NaHCO_3 (c) NaCl (d) CaCO_3

****उत्तरः**** (a) Na_2CO_3

49. अम्ल, क्षार और लवण के अध्ययन को कहते हैं –

- (a) भौतिक रसायन (b) अम्लीय रसायन (c) रासायनिक विज्ञान (d) तटस्थ रसायन

****उत्तरः**** (c) रासायनिक विज्ञान

50. कौन-सा अम्ल "King of Chemicals" कहलाता है?

- (a) H_2SO_4 (b) HCl (c) HNO_3 (d) CH_3COOH

****उत्तरः**** (a) H_2SO_4

51. अम्लों में हाइड्रोजेन आयन उत्पन्न होते हैं –

- (a) जल में (b) तेल में (c) हवा में (d) ठोस में

उत्तर: (a) जल में

52. कमजोर अम्ल का उदाहरण है –

- (a) CH_3COOH (b) H_2SO_4 (c) HCl (d) HNO_3

उत्तर: (a) CH_3COOH

53. मजबूत क्षार का उदाहरण है –

- (a) NaOH (b) NH_4OH (c) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

उत्तर: (a) NaOH

54. कमजोर क्षार का उदाहरण है –

- (a) NH_4OH (b) NaOH (c) KOH (d) CaO

उत्तर: (a) NH_4OH

55. लवण का स्वाद सामान्यतः –

- (a) नमकीन (b) मीठा (c) खट्टा (d) कडवा

उत्तर: (a) नमकीन

56. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow ?$

- (a) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (b) $\text{NaCl} + \text{H}_2$ (c) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2$ (d) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

उत्तर: (a) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

57. अम्लों का सामान्य सूत्र क्या है?

- (a) H^+ युक्त यौगिक (b) OH^- युक्त यौगिक (c) CO_3^{2-} युक्त यौगिक (d) Cl^- युक्त यौगिक

उत्तर: (a) H^+ युक्त यौगिक

58. क्षारों का सामान्य सूत्र क्या है?

- (a) OH^- युक्त यौगिक (b) H^+ युक्त यौगिक (c) O^{2-} युक्त यौगिक (d) Cl^- युक्त यौगिक

उत्तर: (a) OH^- युक्त यौगिक

59. HNO_3 का सामान्य नाम है –

- (a) नाइट्रिक अम्ल (b) सल्फ्यूरिक अम्ल (c) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (d) एसीटिक अम्ल

उत्तर: (a) नाइट्रिक अम्ल

60. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow ?$

- (a) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (b) $\text{NaCl} + \text{H}_2$ (c) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2$ (d) NaHCO_3

उत्तर: (a) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

◆ Test Prepared By: Study For Bihar Board ◆

Visit: <https://pyarifatma123-commits.github.io/study-for-bihar>

(यह प्रश्नपत्र बिहार बोर्ड पाठ्यक्रम पर आधारित विश्वसनीय अभ्यास सामग्री है,
जो छात्रों की परीक्षा तैयारी को मजबूत बनाने के उद्देश्य से तैयार की गई है।)

© 2025 Study For Bihar Board | All Rights Reserved.