High Target : बोर्ड परीक्षा तैयारी के लिए No-1
➤ कक्षा -10

- > SCIENCE (विज्ञान)
- 🕨 अम्ल क्षार तथा लवण
- > OBJECTIVE TYPE QUESTION

	2.5	
1. लिटमस विलयन जो बैंगनी रंग का रं	जक होता है यह किस पदार्थ का बना हो	ता है ?
(A) <mark>कवक</mark>	(B) लिचेन	
(C) जिम्नोस्पर्म	(D) इन <mark>में से को</mark> ई नहीं	Ans. (B)
2. निम्नलिख <mark>ित में से कौन सूचक की त</mark>	रह इस्तेमाल नहीं किया जा सकता है ?	
(A) हल्दी	(B) मेथिल ऑरंज	
(C) फीनॉल्फ <mark>थेलिन</mark>	(D) मूली	Ans. (D)
3. निम्नलिखित में से कौन गंधीय सूचक	नहीं है ?	
(A) वैनिला	(B) प्याज	
(C) सकरकन्द	(D) लौंग का तेल	Ans. (C)
4. निम्नलिखित में से कौन द्विक्षारकीय	अम्ल है ?	
(A)HCI	(B)H ₃ PO ₄	
(C)HNO ₃	(D)H ₂ SO ₄	Ans. (D)
5. पोटाश एलम होते हैं :		
(A) एक साधारण लवण	(B) एक मिश्रित लवण	
(C) एक अम्लीय लवण	(D) एक दिक् लवण	Ans. (D)

6. ऐसीटिक अम्ल एक दुर्बल अम्ल है, क्यों	के	
(A) इसके जलीय विलयन अम्लीय होते हैं (B) ये ज्यादा आयनित (ionized) होते हैं (C) ये कम आयनित (ionized) होते हैं। (D) ये -COOH समूह रखते हैं।		
7. निम्नलिखित में सबसे प्रबल लवण कौन	है ?	
(A) NaCl	(B) CaCl ₂	
(C) BaSO ₄	(D) LiCl	Ans. (A)
8. निम्नलिखित में से कौन एक से अधिक अ	म्लीय लवण बनायेगा ?	
(A) CH ₃ COOH	(B)H ₃ PO ₄	
(C)CH ₃ CH ₂ COOH	(D)ZnO	Ans. (B)
9. एक विल <mark>यन किसी नीले लिटमस को ला</mark> ज विलयन का pH मान होगा :	ल रंग में परिणत कर देता है, तो संभवत:	
(A)8	(B) 10	
(B) 12	(D)6	Ans. (D)
10. जल के अम्लीय एवं क्षारकीय विलयन	किसके कारण विद्युत के सुचालक होते हैं	§ ?
(A)H+	(B) OH-	
(C) H+ एवं OH- दोनों	(D) इनमें से कोई न <mark>हीं</mark>	Ans. (C)
11. निम्न <mark>में</mark> से कौन से धातु ठंडे जल से अधि	भेक्रिया कर धातु के हाइड्रॉक्साइड बनायें	गे ?
(A) सोडियम एवं पोटाशियम	(B) मैग्नीशियम एवं कैल्शियम	
(C) सोडियम एवं कॉपर	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)
12. निम्नलिखित में किस विलयन का उपयोग दीवारों की सफेदी करने के लिए किया जाता है ?		
(A) Ca(HCO ₃) ₂	(B) Ca(OH) ₂	
(C) Na(OH)	(D) Na(HCO ₃)	Ans. (B)

13. निम्नलिखित में से कौन-सा बुझा हुआ	13. निम्नलिखित में से कौन-सा बुझा हुआ चूना है ?		
(A)CaO	(B) Ca(OH) ₂		
(C) CaCO ₃	(D) Ca	Ans. (A)	
14. लवण Na ₂ CO ₃ का जलीय विलयन	का pH है :		
(A)7	(B) 7 से अधिक		
(C) 7 से कम	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)	
15. ऐसेटिक अम्ल का IUPAC नाम है :			
(A) ऐथेनॉइक अम्ल	(B) मेथेनॉइक अम्ल		
(C) <mark>प्रोपेनोन</mark>	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)	
16. निम्नलिखित में कौन-सा <mark>आयन लाल</mark>	लिटमस को नीला कर सकता है ?		
(A)H	(B)OH		
(C)CI-	(D)O ₂ -	Ans. (B)	
17. कोई विलयन नीले लिटमस पत्र को लाल कर देता है, इसका pH संभवतः होगा :			
(A)5	(B)7		
(C)8	(D)10	Ans. (A)	
18. ऑक्सैलिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत	निम्नलिखित में कौन है ?		
(A <mark>)</mark> संतरा	(B) टमाटर		
(C) सिरका	(D) इमली	Ans. (B)	
19. प्लास्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक सूत्र है:			
(A) CaSO $4 \cdot 2H_2O$	(B) CaSO ₄ .1/2H ₂ O		
(C) Na ₂ CO ₃ : 10H ₂ O	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)	
20. लिटमस विलयन जब न तो अम्लीय होता है और न ही क्षारीय, तब यह किस रंग का होता है			
(A) लाल	(B) नीला		

(C) बैंगनी	(D) काला	Ans. (C)
21. किसी भी उदासीन विलयन का	pH होता है ?	
(A)5	(B)7	
(C) 14	(D)0	Ans. (B)
22. निम्नांकित में से कौन लवण है	?	
(A)HCI	(B) NaOH	
(C) K ₂ SO ₄	(D) NH ₄ OH	Ans. (C)
23. किसी लाल तप्त आयरन पर ज	लवाष्प प्रवाहित करने पर कौन-सा यौगिक प्र	ाप्त होता है ?
(A) FeO	(B) Fe ₂ O ₃	
(C) Fe ₃ O ₄	(D) Fes	Ans. (C)
24. हमारे श <mark>रीर में pH कितने परास</mark>	ा के <mark>बीच कार्य करता है ?</mark>	
(A) 6.0 से 6.8	(B) 7.0 से 7.8	
(C) 2.1 से 3.8	(D) 5.1 से 5.8,	Ans. (B)
25. बेकिंग पाउडर का अणुसूत्र क्य	ा है ?	
(A) Na ₂ CO ₃	(B) CaCO ₃	
(C) NaHCO ₃	(D) NaNO ₃	Ans. (C)
26. निम्न <mark>लि</mark> खित में कौन विजातीय	। यौगिक है ?	
(A) चूना पत्थर	(B) खड़िया	
(C) संगमरमर	(D) प्लास्टर ऑफ पेरिस	Ans. (D)
27. निम्नलिखित में सेहत का कौन-सा मान क्षारक विलयन का मान देता है ?		
(A)2	(B)7	
(C)6	(D) 13	Ans. (D)

28. निम्नलिखित अम्लों में से कौन प्रबल अम्ल है ?		
(A) लैक्टिक अम्ल	(B) ऐस्कॉरबिक अम्ल	
(C) सल्फ्यूरिक अम्ल	(D) फॉर्मिक अम्ल	Ans. (C)
29. निम्नलिखित में कौन क्षारक नहीं है ?		
(A) KOH	(B) NaCl	
(C) Al(OH) ₃	(D)ZnO	Ans. (B)
30. निम्नलिखित क्षारकों में कौन प्रबल. क्षार	क है ?	
(A) NH ₄ OH	(B) NaOH	
(C) Mg(OH) ₂	(D) Cu(OH) ₂	Ans. (B)
3. कुछ ऐसे <mark>पदार्थ होते है जिनकी गंध अम्ली</mark>	<mark>य</mark> या क्षारकीय माध्यम में बदल जाती है	, इन्हें कहते है
(A) <mark>रंगीय सू</mark> चक	(B) गंधीय सूचक	
(C) <mark>उदासीन</mark>	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
32. सभी धातु कार्बोनेट एवं हाइड्रोजनकार्बोन	नेट अम्ल के साथ अभि <mark>क्रिया क</mark> रके बना	ाते है ?
(A) संगत लवण	(B) <mark>कार्बन डाईऑक्साइड</mark>	
(C) जल	(D) इनमें सभी	Ans. (D)
33. सभी अम्लों में पाया जाता है:		
(A) ऑक्सीजन	(B) हाइड्रोजन	
(C <mark>) कैल्शियम</mark>	(D) नाइट्रोजन	Ans. (B)
34. हाइड्रोजन युक्त सभी, यौगिक होते है ?		
(A) अम्लीय	(B) क्षारीय	
(C) दोनों	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)
35. जल में घुलनशील क्षारक के बारे में क्या	सत्य है :	
(A) इन्हें क्षार कहते है	(B) स्वाद कड़वा होता है	

(C) प्रकृति संक्षारक होती है	(D) इनमें सभी	Ans. (D)
36. pH में p सूचक है:		
(A) पुसांस (Potenz)	(B) पावर (Power)	
(C) दोनो	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)
37. ऐसीटिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत निम्न	निखित में से कौन है ?	
(A) संतरा	(B) सिरका	
(C) इमली	(D) <mark>टमाटर</mark>	Ans. (B)
38. सिट्रिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत है :		
(A) <mark>इमली</mark>	(B) टमाटर	
(C) <mark>संतरा, नींबू</mark>	(D) दही	Ans. (C)
39. टार्टरिक अम्ल इनमें से किसमें पाया जा	ता है ?	
(A) <mark>टमाटर</mark>	(B) इमली	
(C) दही	(D) सिरका	Ans. (B)
40. लैक्टिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत है :		
(A) दही	(B) इमली	
(C) सिरका	(D) टमाटर	Ans. (A)
41. चींटी के डंक और नेटल के डंक में कौन	-सा अम्ल पाया जाता है ?	
(A) सिट्रिक अम्ल	(B) लैटिक अम्ल	
(C) ऐसीटिक अम्ल	(D) मेथैनॉइक अम्ल	Ans. (D)
42. दाँतों का क्षय कब प्रारंभ होता है ?		
(A) मुँह का pH 5.5 से अधिक हो	ने पर	
(B) मुँह का pH 5.5 से कम होने प	τ	
(C) मुँह का pH 7 होने पर		
(D) इनमें से कोई नहीं		Ans. (B)

43. हमारे पेट (उदर) से कौन-सा अम्ल उत्पन	न होता है ?	
(A) ऑक्जेलिक अम्ल	(B) सिट्रिक अम्ल	
(С) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल	(D) टार्टरिक अम्ल	Ans. (C)
44. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल एवं सोडियम हाइ से उत्पन्न लवण को क्या कहते है ?	ड्रोक्साइड के विलयन की अभिक्रिया	
(A) हाइड्रोजन क्लोराइड	(B) सोडियम क्लोराइड	
(C) हाइड्राक्साइड	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
45. धोने का सोडा का रासायनिक सूत्र है:		
$(A) Na2CO3 \cdot 10H2O(B) N$	Ja ₂ CO · H ₂ O	
(C) NaCO ₃ · 10H ₂ O(D) Na	CO ₄ · 10H ₂ O	Ans. (A)
46. बेकिंग <mark>सोडा का रासायनिक नाम है:</mark>		
(A) <mark>सोडियम कार्बोनेट</mark>	(B) सोडियम हाइड्रोजन कार्बो <mark>नेट</mark>	
(C) कैल्शियम कार्बोनेट	(D) कैल्शियम हाइड्रोजन कार्बोनेट	Ans. (B)
47. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है:		
(A) Na ₂ CO ₃	(B)NH ₄ CI	
(C) NaHCO ₃	(D) NaCl	Ans. (C)
48. जल की स्थाई कठोरता को हटाने के लि	ए किसका उपयोग किया जाता है ?	
(A <mark>)</mark> बेकिंग सोडा	(B) धोने का सोडा	
(C) विरंचक चूर्ण	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
49. सोडा-अम्ल अग्निशामक में किसका उप	ायोग किया जाता है ?	
(A) सोडियम कार्बोनेट	(B) कैल्शियम कार्बोनेट	
(C) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट	(D) कैल्शियम बाई कार्बोनेट	Ans. (C)
50. सल्फेट अर्धहाइड्रेट/हेमिटाइड्रेट का अन्य	प्र नाम है	

(C) विरंचक चूर्ण	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
51. किसी भी उदासीन विलयन क	ा pH होता है ?	
(A)5	(B)7	
(C) 14	(D)0	Ans. (B)
52. निम्नांकित में से कौन लवण है	?	
(A)HCI	(B) NaOH	
(C) K ₂ SO ₄	(D) NH ₄ OH	Ans. (C)
53. किसी लाल तप्त आयरन पर ज	लवाष्प प्रवाहित करने पर कौन- <mark>सा यौ</mark> गिक प्रा	प्त होता है ?
(A) FeO	(B) Fe ₂ O ₃	
(C) Fe ₃ O ₄	(D) Fes	Ans. (C)
54. हमारे श <mark>रीर में pH कितने परार</mark>	त के बीच कार्य करता है ?	
(A) 6.0 से 6.8	(B) 7.0 से 7.8	
(C) 2.1 से 3.8	(D) 5.1 से 5.8	Ans. (B)
55. बेकिंग पाउडर का अणुसूत्र क्य	π है ?	
(A) Na ₂ CO ₃	(B) CaCO ₃	
(C) NaHCO ₃	(D) NaNO ₃	Ans. (C)
56. निम्नलिखित में कौन विजातीर	प्र यौगिक है ?	
(A) चूना पत्थर	(B) खड़िया	
(C) संगमरमर	(D) प्लास्टर ऑफ पेरिस	Ans. (D)
57. निम्नलिखित में सेहत का कौन	-सा मान क्षारक विलयन का मान देता है ?	
(A)2	(B)7	
(C)6	(D) 13	Ans. (D)

58. निम्नलिखित अम्लों में से कौन प्रबल अम्ल है ?		
(A) लैक्टिक अम्ल	(B) ऐस्कॉरबिक अम्ल	
(C) सल्फ्यूरिक अम्ल	(D) फॉर्मिक अम्ल	Ans. (C)
59. निम्नलिखित में कौन क्षारक नहीं है ?		
(A) KOH	(B) NaCl	
(C) Al(OH) ₃	(D)ZnO	Ans. (B)
60. निम्नलिखित क्षारकों में कौन प्रबल. क्षा	एक है ?	
(A) NH ₄ OH	(B) NaOH	
(C) Mg(OH) ₂	(D) Cu(OH) ₂	Ans. (B)
61.कुछ ऐसे पदार्थ होते है जिनकी गंध अम्ल	<mark>ीय</mark> या क्षार <mark>कीय माध्यम में बदल जाती</mark>	है इन्हें कहते है
(A) <mark>रंगीय सू</mark> चक	(B) गंधीय सूचक	
(C) उ <mark>दासीन</mark>	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
62. सभी धातु कार्बोनेट एवं हाइड्रोजनकार्बो	नेट अम्ल के साथ अभिक्रिया <mark>क</mark> रके बन	ाते है ?
(A) संगत लवण	(B) <mark>कार्बन डाईऑक्साइड</mark>	
(C) जल	(D) इनमें सभी	Ans. (D)
63. सभी अम्लों में पाया जाता है:		
(A) ऑक्सीजन	(B) हाइड्रोजन	
(C) कैल्शियम	(D) नाइट्रोजन	Ans. (B)
64. हाइड्रोजन युक्त सभी, यौगिक होते है ?		
(A) अम्लीय	(B) क्षारीय	
(C) दोनों	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)
65. जल में घुलनशील क्षारक के बारे में क्या	सत्य है :	
(A) इन्हें क्षार कहते है	(B)स्वाद कड़वा होता है	

(С) प्रकृति संक्षारक होती है	(D) इनमें सभी	Ans. (D)
66. pH में p सूचक है:		
(A) पुसांस (Potenz)	(B) पावर (Power)	
(C) दोनो	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (A)
67. ऐसीटिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत निम्न	निखित में से कौन है ?	
(A) संतरा	(B) सिरका	
(C) इमली	(D) <mark>टमाटर</mark>	Ans. (B)
68. सिट्रिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत है :		
(A) इमली	(B) टमाटर	
(C) <mark>संतरा, नींब</mark> ू	(D) दही	Ans. (C)
69. टार्टरिक अम्ल इनमें से किसमें पाया जा	ता है ?	
(A) <mark>टमाटर</mark>	(B) इमली	
(C) दही	(D) सिरका	Ans. (B)
70. लैक्टिक अम्ल का प्राकृतिक स्रोत है :		
(A) दही	(B) इमली	
(C) सिरका	(D) टमाटर	Ans. (A)
71. चींटी के डंक और नेटल के डंक में कौन	-सा अम्ल पाया जाता है ?	
(A) सिट्रिक अम्ल	(B) लैटिक अम्ल	
(C) ऐसीटिक अम्ल	(D) मेथैनॉइक अम्ल	Ans. (D)
72. दाँतों का क्षय कब प्रारंभ होता है ?		
(A) मुँह का pH 5.5 से अधिक होने	ने पर	
(B) मुँह का pH 5.5 से कम होने प	ζ	
(C) मुँह का pH 7 होने पर		
(D) इनमें से कोई नहीं		Ans. (B)

73. हमारे पेट (उदर) से कौन-सा अम्ल उत्प	न्न होता है ?	
(A) ऑक्जेलिक अम्ल	(B) सिट्रिक अम्ल	
(C) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल	(D) टार्टरिक अम्ल	Ans. (C)
74. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल एवं सोडियम हाइ को क्या कहते है ?	ड्रोक्साइड के विलयन की अभिक्रिया से	उत्पन्न लवण
(A) हाइड्रोजन क्लोराइड	(B) सोडियम क्लोराइड	
(C) हाइड्राक्साइड	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
75. धोने का सोडा का रासायनिक सूत्र है:		
(A) Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O	(B) Na ₂ CO·H ₂ O	
(C) NaCO ₃ · 10H ₂ O	(D) NaCO ₄ · 10H ₂ O	Ans. (A)
76. बेकिंग <mark>सोडा का</mark> रासायनि <mark>क ना</mark> म है:		
(A) <mark>सोडियम</mark> कार्बोनेट	(B) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट	
(C) कैल्शियम कार्बोनेट	(D) कैल्शियम हाइड्रोजन कार्बोनेट	Ans. (B)
77. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र है:		
(A) Na ₂ CO ₃	(B)NH ₄ CI	
(C) NaHCO ₃	(D) NaCl	Ans. (C)
78. जल की स्थाई कठोरता को हटाने के लि	ए किसका उपयोग किया जाता है ?	
(A) बेकिंग सोडा	(B) धोने का सोडा	
(C) विरंचक चूर्ण	(D) इनमें से कोई नहीं	Ans. (B)
79. सोडा-अम्ल अग्निशामक में किसका उप	ग्योग किया जाता है ?	
(A) सोडियम कार्बोनेट	(B) कैल्शियम कार्बोनेट	
(С) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट	(D) कैल्शियम बाई कार्बोनेट	Ans. (C)
80. सल्फेट अर्धहाइड्रेट/हेमिटाइड्रेट का अन्य	य नाम है	
(A) जिप्सम	(B) प्लास्टर ऑफ पेरिस	

Copyright ©All Rights Reserved : High Target

By- C.K VERMA

YouTube: High Taregt

Website: www.cktaregt.com

Play Store: High Target Mobile Application

Email Id: cktargetteam@gmail.com

Whatsapp No- 9523320309



High Target