KHAN G.S RESEARCH CENTRE

Kisan Cold Storage, Sai Mandir, Musallahpur, Patna - 6

Mob.: 8877918018, 8757354880



CHEMISTRY

By: Khan Sir

KHAN G.S. RESEARCH CENTRE

Kisan Cold Storage, Sai Mandir, Musallahpur Hatt, Patna-6

By: Khan Sir Mob.: 8877918018, 8757354880

(मानचित्र विशेषज्ञ)

दारोगा TONIC

CHEMISTRY

Ques. 1. निम्न में सुमेलित कीजिए-हरा काँच आयोडीन 1. 2. कीटनाशक फेरस ऑक्साइड अमाशय क्लोरीन 3. विरंजक हाइड्रोक्लोरिक एसिड 4. एयरबैग 5. POP सोडियम एजाइड कैल्शियम सल्फेड 6. आस् गैस 7. $CO + N_2$ 8. प्रोड्यूसर गैस अमोनियाँ 9. वाटर गैस CH, 10. बायो गैस CO + H11. LPG प्राकृत गैंस 12. CNG प्रोपेन + ब्युटेन 13. COAL गैस जैव ईंधन हाइड्रोजन + मिथेन + CO2+CO 14. जटरोफा प्राकृतिक ईंधन 15. रतनजोत जैव ईंधन 16. रोप सीड 17. ब्लीचिंग पाउडर प्रणोदक 18. हाइडोजन CaOCl 19. नकली सोना कठोरता 20. मोहो पैमाना रोल गोल्ड 21. पावर अल्कोहल ब्यटेन 22. लाइटर पेट्रोल + अल्कोहल 23. मरकैप्टन पेट्रोल शोधन 24. प्रभाजी आश्वन LPG रिसाव 25. भाप आश्वन नमक निर्माण 26. रिवर्स आस्मोसिस जल शोधन Qes. 2. किसी पदार्थ का परमाणु भार 24 है तथा उसकी संयोजकता 2 हो, तो उसका तुल्यांकी भार होगा ? (A) 12(B) 18 (C) 24 (D) 36 इयटीरियम का परमाण क्रमांक बताइए ? (B) 2 (A) 1 (C) 3 (D) 4 एक रेडियोधर्मी पदार्थ के 20 ग्राम का अर्द्धआय काल 4 दिन है, तो इसी पदार्थ के 10 ग्राम का अर्द्धआयु काल होगा ? (A) 2 दिन (B) 1 दिन (C) 4 दिन (D) 8 दिन परमाणु संचरना के मूलभूत कण हैं-(A) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन, मेसोॅन(B) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन, फोटॉन (C) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन, न्यूट्रॉन(D) प्रोटॉन, इलेक्ट्रॉन, ड्यूट्रॉन निम्न में से कौन न्युक्लिओंन नहीं है ? (A) प्रोटॉन (B) इलेक्ट्रॉन (D) पॉजिस्ट्रॉन (C) न्यूट्रॉन रदरफोर्ड के परमाणु मॉडल के अनुसार, परमाणु में इलेक्ट्रॉन हैं-

1	PIT TONIC
9.	निम्न में कौन् उस तत्व के प्रमाणु भार से संबंधित है जिसका प्रत्येक
	परमाणु 17 प्रोटॉन, 18 न्यूट्रॉन एवं 17 इलेक्ट्रॉनों से युक्त हैं ?
	(A) 52 (B) 35
_	(C) 18 (D) 17
	es. 10. निम्न में सुमेलित कीजिए-
1.	परमाणु क्रमांक – रदरफोर्ड नाभिक – मोसले
2. 3.	प्रोटॉन - प्लांक
3. 4.	क्वांटम संख्या - गोल्ड स्टीन
4 . 5.	पाऊली - कच्छक
6.	हुण्ड - अपवर्जन
7.	हाइजेनवर्ग - उपकक्षा
8.	ऑफबाऊ - अनिश्चता सिद्धांत
9.	बोरवरी - एंडरसन
10.	पाजिस्ट्रॉन - कक्षा
Que	s. 11. नाभिकीय रिएक्टर में ग्रेफाइट का प्रयोग होता है ?
	(A) ईंधन के रूप में (B) स्नेहक के रूप में
	(C) रोधी के रूप में (D) मंदक के रूप में
12.	अपचायक वह पदार्थ है, जो-
×	(A) इलेक्ट्रॉन ग्रहण कर्ता है
	(B) इलेक्ट्रॉन त्यागता है
	(C) प्रोटॉन ग्रहण करता है
10	(D) प्रोटॉन त्यागता है
13.	विद्युत् अपघटन में ऑक्सीकरण होता है ? (A) ऐनोड पर (B) कैथोड पर
	(A) ऐनोड पर (B) कैथोड पर (C) कैथोड एवं एनोड दोनों पर
	(C) कथाड एवं एनाड दाना पर (D) कैथोड एवं एनोड किसी पर नहीं
14.	इलेक्ट्रॉन की साझेदारी द्वारा निर्मित यौगिक कहलाता है ?
14.	(A) सहसंयोजक यौगिक (B) वैद्युत् संयोजक यौगिक
	(C) उप सहसंयोजक यौगिक
	(D) ध्रुवीय सहसंयोजक
15.	ु ₂ U ²³⁸ परमाणु में उपस्थित न्यूट्रॉनों की संख्या होगी ?
	(A) 92 (B) 238
	(C) 146 (D) 330
16.	निम्न में से कौन सा कण, कणों के वेग की द्वैती प्राकृति रखता है-
	(A) न्यूट्रॉन (B) इलेक्ट्रॉन
	(C) मेसोन (D) प्रोटॉन
	es. 17. निम्न में सुमेलित कीजिए-
1.	बॉयल – स्थिर दाब
2.	चार्ल्स – स्थिर ताप
3.	आवोगाड्रो – मोलों की संख्या गैलुसाक – स्थिर आयतन
4. 5.	गैलुसाक – स्थिर आयतन ग्राहम – पराश्रव्य ध्वनि
5. 6.	गाल्टन – पराश्रव्य व्यान गाल्टन – विसरण
0. 7.	आदर्श गैस – दाब आरोपित करते हैं
8.	वास्तविक गैस – PV = nRT
9.	डालटन - गैसों का दाब
10.	मैनोमीटर - आंशिक दाब

(B) कोन्द्रित

इलेक्ट्रॉन पर आवेश के सुनिश्चित मान का निर्धारण द्वारा किया-

(D) चैडविक

(D) इनमें से कोई नहीं

(B) आर. ए. मिलिकन

(A) स्थायी

(C) अस्थायी

(C) रदरफोर्ड

(A) जे. जे. थॉमसन

Ques. 18. समभारिक क्या हैं ? 31. निम्न में से कौन सबसे भिन्न हैं— (A) समान परमाणु क्रमांक तथा भिन्न-भिन्न द्रव्यमान सं. वाले तत्व (A) ट्रॉम्बे (B) तारापुर (B) भिन्न-भिन्न परमाणु क्रमांक तथा समान द्रव्यमान सं. वाले तत्व (C) कलपक्कम (D) नरोरा (C) भिन्न-भिन्न परमाणु क्रमांक तथा भिन्न-भिन्न द्रव्यमान सं. 32. निम्नलिखित में कौन-सा धातु वर्ग विद्युत-धनात्मक गुण को बढ़ते (D) समान परमाणु क्रमांक तथा समान वाले तत्व द्रव्यमान सं. हुए क्रम में दर्शाता है ? 19. निम्नलिखित में से किसको रेडियोधर्मिता की भौतिक परिमापण की (A) Li > Na < K < Rb < Csइकाई कहते हैं ? (B) Li > Na < K > Rb > Cs(A) रेडियन (B) बैकोरल (C) Li < Na < K < Rb < Cs(C) स्टेरेडियन (D) Li < Na > K > Rb > Cs(D) केल्विन 33. कौन-सा ऑक्साइड अम्लीय है ? 20. सबसे हल्का रेडियाएक्टिव तत्व हैं-(B) पोलोनियम (A) ड्यूटीरियम (A) CO (D) H,Õ (C) ट्रीटियम (C) NO (D) यूरेनियम 34. उप-सहसंयोजी बंध में-21. विद्युत् लेपन की प्रक्रिया में, विद्युत् लेपन की जाने वाली वस्तु कार्य (A) इलेक्ट्रॉनों की बराबर साझेदारी होती है (B) हाइड्रोजन बंध बनता है (A) वैद्युत् अपघट्य का (B) एनोड का (C) इलेक्ट्रॉनों का स्थानांतरण होता है (C) उत्प्रेरक का (D) कैथोड का (D) केवल एक परमाण के इलेक्ट्रॉनों का दो परमाणुओं के मध्य 22. किसी गैस का 27°C पर आयतन 300 मिली है। दाब को स्थिर रखते साझा होता है हुए उस गैस का तापक्रम 127°C कर दिया जाए, तो गैस का आयतन क्या होगा ? भौतिक राशि जो किसी समूह में ऊपर से नीचे की ओर जाने पर (A) 300 मिली बढती है ? (B) 400 मिली (D) 500 मिली (A) आयनन विभव (B) वैद्युतऋणता (C) 450 मिली (C) वैद्यतधनता (D) इलेक्ट्रॉन बंधुता 23. CrO_4^{-2} में क्रोमियम की ऑक्सीकरण संख्या-निम्न में से कौन-सा गुणधर्म ऊष्माक्षेपी अभिक्रियाओं से संबंधित है? (A) + 3 है(B) +4 **है** (A) ऊष्मा का निष्कर्षण (B) ऊष्मा अवशोषण (C) + 6 है (D) $+ 2 \ \vec{\epsilon}$ (C) ताप परिवर्तन में संलिप्त नहीं होती Zn + H₂SO₄ → ZnSO₄ + H₂ अभिक्रिया में (D) इनमें से कोई नहीं (A) Zn एक ऑक्सीकारक है ऑक्सीकरण अभिक्रिया में क्या होता है? (B) CuSO₄ अवकारक है (A) प्रोटॉनों का दान होता है (C) Cu⁺⁺ का ऑक्सीकरण हुआ है (B) इलेक्ट्रॉनों का दान होता है (D) Cu⁺⁺का अवकरण हुआ है (C) न्यूट्रॉनों का दान होता है 25. निम्न में से किस अयस्क हेतु प्रारंभिक पद के रूप में निस्तापन की (D) इलेक्ट्रॉन ग्रहण होते हैं आवश्यकता होती है ? Ques. 38. निम्न में सुमेलित नहीं है-(A) कार्बोनेट (B) सल्फाइड इलेक्ट्रॉन की हानि ऑक्सीकरण 1. (C) ऑक्साइड (D) क्लोराइड ऑक्सीजन से संयोग ऑक्सीकरण 2. 26. नाभिक की अस्थिरता का मुख्य कारण हैं-ऑक्सीकरण 3. $Fe^{++} \rightarrow Fe^{+++}$ (A) इलेक्ट्रॉन तथा प्रोटॉन के उच्च अनुपात 4. ऑक्सीकरण संख्या में वृद्धि ऑक्सीकरण (B) न्यूट्रॉन तथा प्रोटॉन के उच्च अनुपात 5. अवकरण इलेक्ट्रॉन का लाभ (C) इलेक्ट्रॉन से प्रोटॉन के निम्न अनुपात अवकरण 6. (D) न्यूट्रॉन से इलेक्ट्रॉन के निम्न अनुपात $Cl \rightarrow Cl^{-}$ 7. आयोडिन ऑक्सीकारक + अवकारक 27. निम्न में से कौन-सी रासायनिक समीकरण सबसे हानिकारक किरणों को जन्म देती है ऑक्सीकरण $2Na^+ + Cl_2^- \rightarrow 2NaCl -$ (B) विखण्डन (A) संलयन Ques. 39. प्रकाश् संश्लेषण की क्रिया के दौरान ऑक्सीजन के मुक्त होने (C) रसायनिक समीकरण (D) प्रकाश रसायनिक का कारण है– Ques. 28. निम्न में सुमेलित कीजिए-(A) कार्बोहाइड्रेट का हाइड्रोजनीकरण विद्युत संयोजि इलेक्ट्रॉन की साझेदारी (B) जल का प्राकश अपघटन सह-संयोजित इलेक्ट्रॉन का स्थानांतरण 2. (C) कार्बनहाइऑक्साइड का अपचयन हाइड्रोजन बंध शक्तिशाली 3. (D) क्लारोफिल का विघटन त्रि-बंध कमजोर 4. जब हाइड्रोजन का हवा में दहन होता है, तब प्राप्त होता है— इलेक्ट्रॉन बंधुतता द्वि–इलेक्ट्रॉन 5. (A) अमोनिया (B) जल विद्युत ऋणात्मकता एकल इलेक्ट्रॉन 6. (C) मेथेन (D) कार्बोनिक अम्ल आयनन विभव आंतरिक इलेक्ट्रॉन 7. पुरानी किताबों के पन्नों का रंग भूरा हो जाता है। इसका मुख्य कारण कोर इलेक्ट्रॉन उच्च ऊर्जा 8. संयोजि इलेक्ट्रॉन उच्च आयनन विभव 9. (A) लगातार उपयोग करना (B) वायु का संचरण न होना 10. अक्रिय गैस बाह्य इलेक्ट्रॉन (C) धूल के एकत्र होने से (D) सेल्युलोज का ऑक्सीकरण Ques. 29. नाभिकीय रिएक्टर की खोज किसने की ? 42. पाइराइट अयस्क को सल्फर की अधिकता समाप्त करने के लिए (A) एनरिको फर्मी ने (B) एडोल्फ गेस्टॉन इयूगन फिक ने गरम करने के प्रक्रम को-(D) बेनॉइड फॉरनिरॉन ने (A) निस्तापन कहते हैं (B) भर्जन कहते हैं (C) सेनफोर्ड 30. ट्रीटियम निम्न में से किस का समस्थानिक हैं-(C) क्युपलेशन कहते हैं। (D) प्रगलन कहते हैं 43. कॉपर का अयस्क (A) ऑक्सीजन (B) हाइड्रोजन (A) चैल्कोपाइराइट है (C) फॉस्फोरस (B) पाइरोलुसाइट है (D) नाइट्रोजन (C) सिनाबार है (D) डोलोमाइट है

[3]

_		· · · · · ·			
44.	धातु जिसका अयस्क केरि		58.		गया जाने वाला उत्प्रेरक होता है ?
		(B) कॉपर			(B) मॉलिब्डेनम-मिश्रित लोहा
	(C) टिन	(D) लैड		(C) पैलेडियम	(D) निकेल
45.	ऑयरन का सबसे शुद्ध रू		59.	श्वेत फॉस्फोर्स (P) से ल	ाल फॉस्फोरस बनाने में कौन–से उत्प्रेरक
	(A) कॉस्ट ऑयरन			का उपयोग होता है?	
	(C) पिग ऑयरन			(A) प्लेटिनम	(B) Cu ₂ Cl ₂
46.	एक आयन जो CO के स			(C) निकेल	(D) आयोडींन
			60.	धोबिया सोडा का अणुसूत्र	है ?
	(A) CN ⁻ (B) NO				
47.	यौगिक जिसे लूनार कास्टि	क कहते हैं?		(A) Na ₂ CO ₃ (C) Na ₂ CO ₃ .10H ₂ O	(D) Na CO 11H O
	(A) NaOH	(B) NaNO ₃	61	अश्रु गैस का सूत्र है ?	(D) $\mathcal{H}_{a_2}\mathcal{CO}_3\mathcal{H}_{a_2}\mathcal{CO}_3\mathcal{H}_{a_2}\mathcal{O}_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcalOO_3\mathcal$
	(C) Ag(OH)	(D) AgNO,	01.	पशु गत का तूत्र ह :	(D) CCLNO
48.	K,[Ni(CN,)] में Ni की अ	ॉक्सीकरण संख्या क्या होगी ?		(A) CHCl ₃	(B) CCl ₃ NO ₂
	(A) 0	(B) + 4		(C) SO ₂ Cl ₂	(D) HOCI
	(C) – 4		62.	3 , 6	
49.	Fe ₂ O ₄ में Fe की ऑक्सी			(A) अपचयन	(B) स्लैग (धातुमल) बनाना
'''	(A) $3/2$	(B) 4/5		(C) वाष्पशील पदार्थों को	अलग करना
	(C) 5/4			(D) ऑक्सीकरण	C: 3
50	K ₂ Cr ₂ O ₇ में Cr की ऑक्स	(<i>D)</i> 0/0	Que	es. 63. निम्न में सुमेलित	नहीं है-
1 30.	(A) + 7	(D) 6	1.	साद्र विलियन –	विलेय अधिक
		(B) + 6	2.	तनु विलियन –	
	(C) + 3	(D) + 2	3.	संतुलित विलियन –	अति उच्च विलेय
51.		ए निम्नमें कौन से कारक उत्तरदायी है?	4.	जल –	सार्ववत्रिक विलायक
	(A) कार्बनडाईऑक्साइड त	था जलवाष्प का	5.	एरोसोल -	धूलकण
	(B) जल तथा रंग की		6.	वायु –	गैस में गैस का विलयन
	(C) ऑक्सीजन तथा ग्रीस		7.	धुआं –	गैस में ठोस का विलयन
	(D) ऑक्सीजन तथा जलव		8.	कपूर –	ठोस में गैस का विलयन
Que	es. 52. निम्न में सुमेलित व	नहीं है-	9.		ठोस में ठोस का विलयन
1.	दही (खट्टा दुध)	– लैक्टिक अम्ल		सरवत –	द्रव में ठोस का विलयन
2.	नींबू	– सिट्टिक अम्ल		कोलड्रींक –	द्रव में द्रव का विलयन
3.	चींटी की डंक	– मेथैनॉइक अम्ल		कालडाक —	प्रयम् प्रयाजनात्र ।
١٠.					
4.	नेटल का डंक	– मेथैनॉइक अम्ल		es. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल
1	नेटल का डंक सिरका	– मेथैनॉइक अम्ल – ऐसीटिक अम्ल		es. 64. अम्ल देता है।	. लिटमस पत्र को में बदल
4.	नेटल का डंक सिरका संतरा	– मेथैनॉइक अम्ल – ऐसीटिक अम्ल – सिट्रिक अम्ल		es. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला
4. 5.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टीरक अम्ल 	Que	s. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल
4. 5. 6.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टीरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 	Que	s. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है।
4. 5. 6. 7. 8. 9.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 	Que	es. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला
4. 5. 6. 7. 8. 9.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टीरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 	Que	es. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 	Que	s. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा ''ऑयल ऑफ विट्रिऑल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टिक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 	Que	8. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा ''ऑयल ऑफ विट्रिऑल (A) सल्फ्यूरिक अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 	Que	8. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा ''ऑयल ऑफ विट्रिऑल (A) सल्फ्यूरिक अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टिरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 	Que 65.	s. 64. अम्ल देता है। (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा अम्ल लिटमस (A) लाल, नीला (C) पीला, हरा ''ऑयल ऑफ विट्रिऑल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल नाम बताइये ?
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टिरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 	Que 65.	8. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (B) कार्बोनिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव स्क्त	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टिरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 	Que 65.	8. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (B) कार्बोनिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव स्क्त	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टिरक अम्ल ऑक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 	Que 65. 66.	8. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायिनक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त es. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है—	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी 	Que 65. 66.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायिनक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल भी कहते हैं।
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15.	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त es. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल 	Que 65. 66.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त es. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल 	Que 65. 66. 67.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल त नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) पौलिक अम्ल (D) पौलिक अम्ल (D) पौलिक अम्ल (D) पौरिका
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त es. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिन्में ऑ	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल 	Que 65. 66. 67.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (B) स्प्रिट (D) सिरका से युक्त होता है।
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त es. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है—	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान 	Que 65. 66. 67.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल ज नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक उम्ल (D) प्रांतिक अम्ल (D) प्रांतिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) प्रांतिक अम्ल (D) एक लवण विलयन
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव स्क्त क्षा जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिन्में ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आॅक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं 	Que 65. 66. 67. 68.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायिनक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल जाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) पौलिक जम्ल (D) एमिसका में युक्त होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं (C) डीनग अभिक्रियाएं	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - ऑक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 ट उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं	Que 65. 66. 67. 68.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) प्रौलिक अम्ल (D) एक हा होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ?
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फरल अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - टार्टीरेक अम्ल - टार्टीरेक अम्ल - ऑक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 ड उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ?	Que 65. 66. 67. 68.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल त नाम बताइये ? (B) कार्बोनिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) एक हते हैं। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त थः. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं (C) डीनग अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल सिट्रिक अम्ल टार्टरिक अम्ल आंक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन 	Que 65. 66. 67. 68. 70.	ह. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) एक क्षरकीय अम्ल (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त अर्धाक जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं (C) डीनग अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल टार्टीरिक अम्ल टार्टीरिक अम्ल आंक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट 	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) सिरका (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली	 मेथैनॉइक अम्ल ऐसीटिक अम्ल टार्टीरिक अम्ल टार्टीरिक अम्ल आंक्सैलिक अम्ल 8.4 6.5 6.4 6 2.8 2.4 2.2 7.8 उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- 	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) प्रतिक अम्ल (D) एमिरका में युक्त होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं निम्न में कौन-सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली (A) उदासीन होता है	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - एसीटिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - आंक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 ट उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- (B) क्षारीय होता है	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) सर्प्रट (D) स्रिरका से युक्त होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14 (D) इनमें से कोई नहीं
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें आ होता है, कहलाती है— (A) फरल अभिक्रियाएं (C) डीनग अभिक्रियाएं निम्न में कौन-सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली (A) उदासीन होता है (C) अम्लीय होता है	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - डार्टरिक अम्ल - आंक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 ड उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- (B) क्षारीय होता है (D) उभयधर्मी होता है	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) एक बर्ग होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14 (D) इनमें से कोई नहीं अयस्क में आक्सीजन नहीं है?
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली (A) उदासीन होता है इनमें से कौन लोहे का अ	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - एसीटिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - डार्टरिक अम्ल - आंक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 डपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- (B) क्षारीय होता है (D) उभयधर्मी होता है	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) सर्प्रट (D) स्रिरका से युक्त होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14 (D) इनमें से कोई नहीं
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त का जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिन्में ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं (C) डीनग अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली (A) उदासीन होता है इनमें से कौन लोहे का अ (A) हेमेटाइट	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - एसीटिक अम्ल - टार्टिक अम्ल - टार्टिक अम्ल - आंक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 ट उपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- (B) क्षारीय होता है (D) उभयधर्मी होता है परक नहीं है ? (B) मैग्नेटाइट	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) एक बर्ग होता है। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14 (D) इनमें से कोई नहीं अयस्क में आक्सीजन नहीं है?
4. 5. 6. 7. 8. 9. 10. 11. 12. 13. 14. 15. 16. Que	नेटल का डंक सिरका संतरा इमली टमाटर समुद्री जल लार दूध मूत्र शराब सिरका नींबू मानव रक्त श. 53. निम्न में से किसकी लग जाती है— (A) वर्षा का जल (C) समुद्री जल वह अभिक्रियाएं जिनमें ऑ होता है, कहलाती है— (A) फेरल अभिक्रियाएं निम्न में कौन–सा तत्व स (A) हाइड्रोजन (C) ऑक्सीजन फेरिक क्लोराइड का जली (A) उदासीन होता है इनमें से कौन लोहे का अ	- मेथैनॉइक अम्ल - ऐसीटिक अम्ल - एसीटिक अम्ल - टार्टरिक अम्ल - डार्टरिक अम्ल - आंक्सैलिक अम्ल - 8.4 - 6.5 - 6.4 - 6 - 2.8 - 2.4 - 2.2 - 7.8 डपस्थिति में लोहे पर जंग बहुत जल्दी (B) आसुत जल (D) नदी का जल क्सीकरण तथा अपचयन एक साथ समान (B) रेडॉक्स अभिक्रियाएं (D) की रॉल अभिक्रियाएं भी अम्लों में पाया जाता है ? (B) नाइट्रोजन (D) सल्फ्ट य विलयन- (B) क्षारीय होता है (D) उभयधर्मी होता है	Que 65. 66. 67. 68. 70.	हे. 64. अम्ल	. लिटमस पत्र को में बदल (B) हरा, पीला (D) ऑक्जेलिक अम्ल पत्र को में बदल देता है। (B) हरा, पीला (D) नीला, लाल '' का रसायनिक नाम है— (B) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) नाइट्रिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) मौलिक अम्ल (D) एक क्षरकी हैं। (B) एक लवण विलयन (D) एक क्षरकीय अम्ल होता है ? (B) 5 (D) 1 — (B) 8-14 (D) इनमें से कोई नहीं अयस्क में आक्सीजन नहीं है? (B) मैलेकाइट

73.	जल की अस्थायी कठोरता उत्पन्न होती है, इसमें घुले हुए कैल्सियम	81.	परमाणु की उच्च ऊर्जा अवस्था में, इलेक्ट्रॉन कहलाते हैं–
	व मैग्नीशियम के-		(A) संयोजक प्रोटॉन (B) कक्षक प्रोटॉन
	(A) क्लोराइडों से (B) नाइट्रेटों से		(C) संयोजक इलेक्ट्रॉन (D) कक्षक इलेक्ट्रॉन
	(C) कार्बोनेटों से (D) बाईकार्बोनेटों से	82	निम्न में से कौन-सा बंध सबसे प्रबल बन्ध होगा-
74	एल्युमिनियम ऑक्साइड निम्न में से क्या है ?	02.	(A) C = C (B) C ≡ C
′ ′′	(A) क्षारीय ऑक्साइड (B) सामान्य ऑक्साइड		
	(C) उभयधर्मी (D) अम्लीय ऑक्साइड		(C) C – C (D) सभी समान रूप से प्रबल होंगे
	(b) उनपथना (b) जन्साय जायसाइड विकास में कोर्न काली मध्या काला काला के	83.	आधुनिक आवर्त सारणी द्वारा प्रस्तावित की गयी?
/5.	किंडनी में होने वाली पथरी का मुख्य अवयव क्या है?		(A) पैराडे (B) मेन्डेलीव
	(A) कैल्शियम ऑक्सेलेट (B) सोडियम क्लोराइड		(C) न्यूट्न (D) बोर
	(C) मैग्नीशियम नाइ्ट्रेट (D) कैल्शियम हाइकार्बोनेट	84.	इस्पात में कार्बन की मात्रा-
76.	''सोडियम बाइकार्बोनेट'' निम्न में से किसे कहते हैं ?		(A) ढलवां लोहे से कम, परन्तु पिटवां लोहे से अधिक होता है
	(A) बेकिंग सोडा (B) वॉशिंग सोडा		(B) ढलवां एवं पिटवां दोनों लोहे से कम होता है
	(C) प्लाटर (D) भस्म		(C) ढलवां एवं पिटवां दोनों लोहे से अधिक होता है
Que	s. 77. निम्न में सुमेलित कीर्जिए-		(D) ढलवां लोहे से अधिक, परन्तु पिटवां लोहे से कम होता है
1.	हीरा – स्नेहक	85.	स्टेनलेस स्टील में लोहे के अलावा कौन धातुएं हैं ?
2.	ग्रेफाइट – अपरूप	00.	(A) कार्बन, क्रोमियम, निकेल
3.	टीनड्ल प्रभाव - इंधन		(B) एल्युमीनियम, तांबा
4.	हाइड्राकाबन – कोलाइडो विलियन		(C) मान कार्बन (D) मान फॉस्फोरम
5.	बल्निकरण – जिंक	04	(C) मात्र कार्बन (D) मात्र फॉस्फोरस चिली साल्टपीटर अयस्क है ?
6.	जस्तीकरण – सल्फर्	ö0.	(४) आगोरीन (०) नोगीन र
7.	प्राकृत रबर – स्टार्च ्सेलुलोज		(A) आयोडीन(B) ब्रोमीन का(C) सोडियम का(D) क्लोरीन का
8.	प्राकृत बहुल्क - आइ्स्रोप्रीन	2=	(U) साडियम का (D) क्लारान की
9.	प्राकृत प्लास्टिक – पॉलीथिन, नाइलॉन	87.	आधुनिक आवर्त सारणी में निम्न में किसका स्थान उचित रूप से
10.	थर्मोप्लास्टिक – लाह		व्यवस्थित नहीं है-
11.			(A) अक्रिय गैस (B) अन्तः संक्रमण तत्व
	नॉन स्टीक – बैकेलाइट, पी.बी.सी.	7/	(C) सक्रमण तत्व (D) फ्लारान
	प्रतिसीतक – पॉली एमाइड	88.	
	नाइलॉन – फ्रीयॉन		(A) शून्य (B) निम्न
	रेयॉन – अंतरिक्षयान		(C) उच्च (D) ऋणावेशित
	कार्बन फाइबर – सेलुलोज	89.	तत्वों के वर्गीकरण से संबंधित 'त्रिक के नियम' का प्रतिपादन किया-
17.	हॉज पाईप - CO + H,		(A) लीथर मेयर (B) डोबरेनर
	सेंथेटिक गैस – पॉलिएस्टर्र		(C) मेंडेलीफ (D) न्यूलैंडस
	नेफ्था – मोम	90.	(1, 1, u) · v (, u)
	पाराफीन – ट्रांसफॉर्मर	,	किया ?
21.	सिन गैस – धातु + पारा		(A) डूमा ने (B) डोबरेनर ने
	अमलगम – CO + H ₂		(C) न्यूलैंडस ने (D) मेंडेलीफ ने
23.	फीलामेण्ड – लीथियम	91.	''यदि तत्वों को बढ्ते परमाणु भारों के क्रम में लिखा जाए, तो हर
	हल्का धातु – टंग्सटन	71.	आठवां तत्व अपने से पहले तत्व मके समान गुणों वाला होगा''। यह
25.	भारी धातु – प्लेटिनम		नियम है-
	कठोर धातु – ओसमियम		(A) मेंडलीफ का आवर्त नियम
	कठोर पदार्थ – सोना		(B) डोबरेनर का त्रिक नियम
	उत्कृष्ट धातु – हीरा		(C) डूमा का प्रयास (D) न्यूलैंडस का अष्टक नियम
	सोडियम पाराऑक्सइड – विष	00	
	जिंक फास्फाइड – वायु शोधन	92.	''तत्वों के भौतिक और रासायनिक गुण उनके परमाणु भारों के आवर्त फलन होते हैं।'' यह नियम किसने प्रतिपादित किया ?
	अवारा तत्व – इलेक्ट्रॉन		
	अवारा कण — हाइड्रोजन		(A) मेंडेलीफ ने (B) मोसले ने
	सिल्वर नाइट्रेट – कलई		(C) रदरफोर्ड ने (D) न्यूलैंडस ने
34.	सिल्वर ब्रोमाइड – स्याही	93.	मेंडेलीफ के अनुसार तत्वों के गुण आवर्ती फलन होते हैं-
	सिल्वर आयोडाइड – कीटनाशक		(A) परमाणु भार के (B) परमाणु आयतन _् के
36.	जिंक क्लोराइड – कृत्रिम वर्षा		(C) परमाणु संख्या (D) परमाणु घनत्व के
Que	s. 78. बिना बुझे चूने का रासायनिक नाम क्या होता है?	94.	आधुनिक आवर्त सारणी में आवर्तों की कुल संख्या है–
	(A) कैल्शियम कॉर्बोनेट (B) सोडियम हॉइड्रॉक्साइड		(A) 7 (B) 9
	(C) कैल्शियम ऑक्साइड (D) कैल्शियम सल्फेट		(C) 16 (D) 18
79.	CaOCI का सामान्य नाम क्या होगा ?	Oue	es. 95. निम्न में सुमेलित कोर्जिए-
	(A) धार्वेन सोडा (B) विरंजक चूर्ण	1.	लाइम स्टोन — Ca(OH),
	(C) बेकिंग पाउडर (D) बेकिंग सोडा	2.	लाइम वाटर - CaCO ₃
80.	निम्न में से कौन-सा यौगिक आयनिक बन्ध युक्त होता है?	3.	कास्टिक सोडा – Al ₂ O ₃ .2H ₂ O
	(A) CH ₄ (B) CHCl ₃	3. 4.	बॉक्साइट – NaOH
	(C) NaCl (D) O ₂	4. 5.	सिनेबार – PbS
	(2) 32		Δ
		6.	गैलना – HgS
			rea Dy i Khon Cir

T.E.	
7. आयर पाइराइट - यूरेनियम	109. बॉक्साइट का रासायनिक नाम है–
8. पिंचब्लैंड – FeS ₂	(A) ऐलुमिनियम ऑक्साइड(B) ऐलुमिनियम क्लोराइड
9. नीला थोथा — FeSO ₄	(C) ऐलुमिनियम सल्फेट (D) हाइड्रेटेड ऐलुमिना
4	110. प्लास्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक सूत्र है ?
4 2	११०. प्लास्टर आफ पारस का रासायानक सूत्र ह ?
11. सफेद थोथा — CuSO₄.2H₂O	(A) $CaSO_4.5H_2O$ (B) $2CaSO_4.H_2O$
12. जिप्सम	. 2
13. पीओपी — CuSO ₄	(C) $(CaSO_4)_2.2H_2O$ (D) $CaSO_4.MgO$
14. तुतिया - CuSO ₄ .½H ₂ O	111. डोलोमाइट का रासायनिक सूत्र है–
15. थीनर – शराब का पता	(A) $CaCO_3$ (B) $CaSO_4$
	(C) MgCO ₃ (D) CaCO ₃ .MgCO ₃
16. पोटैशियम डाइक्रोमेट – एसिटोन	(5) $(5$
Ques. 96.खंड, जिसमें हैलोजन का स्थान है ?	
(A) s-खंड (B) p-खंड	(A) कैल्सियम और मैग्नीशियम
(A) s-खंड (C) d-खंड (D) f-खंड	(B) तांबा, जिंक और मैंगनीज
97. दैनिकुचर्या की वस्तुओं में प्लास्टिक का प्रयोग होता है। निम्नलिखित	(C) सीसा और लोहा
में कौन प्लास्टिक होता है ?	(D) कैल्सियम और जिंक
(A) रबर, कांच (B) नायलॉन, टेरिलीन	113. हीमोग्लोबीन में उपस्थित होता है—
(C) बेकेलाइट, पोलीएथीलिन	(A) लोहा (B) कॉपर
(D) पोलीएथीलिन, कांच्	(C) निकेल (D) कोबाल्ट
98. निम्नलिखित ईंधन में कौन-सा द्रव नहीं है ?	114. बायो गैस एक मिश्रण है ?
(A) मिट्टी का तेल (B) डीजल	
(C) द्रवित पेट्रोलियम गैस (D) द्रवित हाइड्रोजन	(A) हाइड्रोजन, मिथेन, कार्बन डाईऑक्साइड और हाइड्रोजन सल्फाइड
99. क्षार धातुओं को आवर्त सारणी के किस समूह में रखा गया है ?	का
(A) I A (B) I B	(B) कार्बन और हाइड्रोजन का
	(C) ऑक्सीजन, नाइट्रोजन और हाइड्रोजन सल्फाइड
(C) B	(D) क्लोरीन, हाइड्रोजन और ऑक्सीजन प्रक्रिया
100. किस समूह के तत्वों को 'सिक्का धातु'' कहा जाता है ?	
(A) I A (B) I B	115. निम्नलिखित में से कौन यौगिक ऐल्केन नहीं है?
(C) II A (D) III A	(A) CH_4 (B) C_2H_6
Ques. 101. निम्न में सुमेलित नहीं है-	(C) C_2H_4 (D) C_4H_{10}
1. पीतल — Cu + Zn	Ques. 116. निम्न में सुमेलित कीजिए है-
2. कांसा — Cu + Sn	1. मैल्शियम सिलकेट + कैल्शियम एलुमिनेट – सीमेंट
3. जर्मन सिल्वर — Cu + Zn + Ni	
	 जिप्सम – सीमेंट को जल्दी सुखाता है
4. टाका (रागा)	
	 एलिमना – सीमेंट को देर से सुखाना
5. रोल्ड गोल्ड — Cu + Al	 एलिमिना – सीमेंट को देर से सुखाना आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना
5. राल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn	 आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना
5. रोल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील् — Fe + C	 आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती
5. रोल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni	 आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती अतिशीतित द्रव – साबुन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ?	 4. आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव – साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल – कांच
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं	 आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती अतिशीतित द्रव – साबुन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मुदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं	 4. आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव – साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल- कांच 8. रीजिंन – कठोर जल से झाग
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं—	 4. आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव – साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल – कांच 8. रीजिंन – कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट – साबुन का झाग
5. रिल्ड गॉल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना	 4. आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव – साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल- कांच 8. रीजिंन – कठोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट – साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि – जलशोधन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम	 4. आयरन ऑक्साइड – सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर – सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव – साबुन 7. सोडियम का उच्च बसीय अम्ल – कांच 8. रीजिंन – कठोर जल से झाग 9. डिटजेंट – साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि – जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ?
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समृह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है—	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च बसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समृह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कठोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समृह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समृह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ?
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैंग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ?	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च बसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल	 आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती अतिशीतित द्रव — साबुन सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच रीजिंन — कठोर जल से झाग डिटजेंट — साबुन का झाग परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल— कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ?
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है—	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल — कांच 8. रीजिंन — कठोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व िकस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण िकसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल— कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ?
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O	4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च बसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायिनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कठोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ?
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायिनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ?	4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल— कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायिनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ? (A) MgCl ₂ (B) MgCO ₃	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन 121. लौह धृतु के जग लगने के लिए वायु में दोनों की आवश्यकता
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ?	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीऐमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन 121. लौह धातु के जग लगने के लिए वायु में दोनों की आवश्यकता होती है।
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ? (A) MgCl ₂ (B) MgCO ₃ (C) Mg(OH) (D) MgSO ₄	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटर्जेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन 121. लौह धृतु के जग लगने के लिए वायु में दोनों की आवश्यकता
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैंग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैंग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ? (A) MgCl ₂ (B) MgCO ₃ (C) Mg(OH) (D) MgSO ₄ 108. क्लोरोफिल अणु में निम्नलिखित में से क्या मौजूद होता है ?	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अग्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीएमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन 121. लौह धातु के जग लगने के लिए वायु में दोनों की आवश्यकता होती है। (A) ऑक्सीजन और ग्रीस (B) ऑक्सीजन और नमी
5. रिल्ड गोल्ड — Cu + Al 6. टाइप मेटल (मुद्रण) — Pb + Sb + Sn 7. स्टील — Fe + C 8. स्टेनलेस स्टील — Fe + Cr + Ni Ques. 102. शून्य समूह में रखे गये तत्व किस नाम से जाने जाते हैं ? (A) हैलोजन (B) क्षार धातुएं (C) क्षारीय मृदा धातु (D) निष्क्रिय धातुएं 103. सबसे भारी धातु हैं— (A) चांदी (B) सोना (C) पारा (D) ओस्मियम 104. सबसे हल्का तत्व है— (A) मैग्नीशियम (B) ऐलुमिनयम (C) प्लेटिनम (D) लिथियम 105. सोडियम धातु का संग्रहण किसमें करना चाहिए ? (A) एल्कोहॉल (B) मिट्टी का तेल (C) जल (D) HCI 106. हाइपो (Hypo) का रासायनिक सूत्र है— (A) Na ₂ S ₂ O ₃ .5H ₂ O (B) Na ₂ CO ₃ .H ₂ O (C) Na ₂ S ₂ O ₃ .2H ₂ O (D) Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O 107. 'मिल्क ऑफ मैग्नीसियम' के रूप में बाजार में लाए जा रहे प्रति–अम्ल का मुख्य तत्व क्या है ? (A) MgCl ₂ (B) MgCO ₃ (C) Mg(OH) (D) MgSO ₄	 4. आयरन ऑक्साइड — सीमेंट में दरार को रोकना 5. चूना पत्थर — सीमेंट की मजबूती 6. अतिशीतित द्रव — साबुन 7. सोडियम का उच्च वसीय अम्ल — कांच 8. रीजिंन — कटोर जल से झाग 9. डिटजेंट — साबुन का झाग 10. परम्यूटीड विधि — जलशोधन Ques. 117. टेरीलीन होती है ? (A) पॉलीऐस्टर (B) पॉलीईथर (C) पॉलीऐमाइट (D) लंबी शृंखला के हाइड्रोकार्बन 118. जिस यौगिक से आयोडोफॉर्म बना सकते हैं, वह है ? (A) एसीटोन (B) मिथाइल आयोडाइड (C) एसीटिक एसिड (D) प्रोपेनॉल 119. नॉयलोन बनाने में प्रयुक्त एक कच्चा पदार्थ है ? (A) एडीपिक अम्ल (B) ब्यूटाडाइन (C) एथिलीन (D) एल्कोहल 120. पेट्रोल में अपस्फोटनरोधी पदार्थ मिलाया जाता है ? (A) एथिल ऐल्कोहॉल (B) ब्रोमीन (C) टेट्राएथिल लेड (D) n-ऑक्टेन 121. लौह धातु के जग लगने के लिए वायु में दोनों की आवश्यकता होती है।

Oues. 122. निम्न में विस्फोटक नहीं है-डाइनामाइट 2. T.N.T. 3. T.N.P. 4. T.N.G. 5. RDX 6. **IED** 7. पिक्रिक एसीड 9. गन पाउडर 10. सोडियम नाइट्रेट 11. मस्टर्ड ऑयल 12. गैसोलिन Ques. 123. जंगहरित लोहा बनाने में प्रयुक्त महत्वपूर्ण धातु है-(A) ऐलुमिनियम (B) कार्बन (D) टिन (C) क्रोमियम 124. लोहा का शुद्ध रूप क्या है ? (B) पिटवा लोहा (A) कच्चा लोहा (C) ढलवां लोहा (D) स्टील 125. स्टील को कठोरता प्रदान करने के लिए मिलायी जाती है-(A) कार्बन की मात्रा (B) मैंगनीज की मात्रा (C) सिलकॉन की मात्रा (D) क्रोमियम की मात्रा 126. निर्म्नलिखित धातुओं में से लोहें पर किसकी परत चढाना 'गैल्वनाइजिंग' कहलाती है ? (A) जस्ता (B) तांबा (C) कैडमियम (D) टिन 127. धान का खैरा रोग किस तत्व की कमी के कारण होता है? (A) नाइट्रोजन (B) जस्ता (D) मैग्नीशियम (C) कैल्सियम 128. प्रयोगशाला में काम आनेवाली खोखली वस्तुओं को बनाने में किस कांच का अधिकतर प्रयोग होता है ? (A) फिंलट कांच का (B) रेशेदार कांच का (C) पाइरेक्स कांच का (D) कठोर कांच का 129. मिथाइल एल्कोहल का औद्योगिक निर्माण किया जाता है ? (A) किण्वन द्वारा (B) एथिल एल्कोहल पर ऐसीटोन की क्रिया से (C) लकड़ी के भंजक आसवन द्वारा (D) कैल्सियम कार्बाइड पर जल की क्रिया से 130. लंकड़ी की वस्तुओं को कीड़ों से बचाने के लिए उसपर लेपन किया (A) जिंक क्लोराइड का (B) सोडियम क्लोराइड का (C) अमोनियम क्लोराइड का (D) सिल्वर ब्रोमाइड का 131. बेवकूफों का सोना (Fool's Gold) के नाम से जाना जाता है-(B) गैलना को (A) पायराइट्स को (C) फ्लूराइट्स को (D) पायरोलुसाइट्स को 132. प्रकृति में स्वेतंत्र अवस्था में भी पाया जाता है-(A) सोना (B) चांदी (C) तांबा (D) इनमें से कोई नहीं 133. आतिशबाजी में हरा रंग किसके क्लोराइड लवण के कारण दिखाई (A) सोडियम (B) बेरियम् (C) कैल्सियम (D) स्ट्रोंशियम 134 उर्वरकों के निर्माण में कौन-सा तत्व प्रयोग में लाया जाता है ? (B) पोटैशियम (A) फ्लुओरीन (C) सीसा (D) ऐलुमिनियम 135. 'गर्न-पाउंडर' किस मिश्रण से बनता है ? (A) पोटैशियम एवं सोडियम का नाइट्रेट (B) पोटैशियम एवं मैग्नीशियम् का सल्फेट (C) चारकोल, सल्फर एवं पोटैशियम नाइट्रेट (D) पाटैशियम सल्फेट एवं चारकोल 136 'चिली शीरा' किसका सामान्य नाम है ? (A) पोटैशियम नाइट्रेट (B) सोडियम नाइट्रेट (C) सोडियम नाइट्राइट (D) पोटैशियम नाइट्राइट 137. निम्नलिखित में से किस एक में रजत नहीं होता है ? (A) हॉर्न सिल्वर (B) जर्मन सिल्वर (C) रूबी सिल्वर (D) लुनर कास्टिक

138 दो या दो से अधिक यौंगिक जिनमें समान प्रकार के परमाणुओं की संख्या समान हो, कहलाते हैं ? (A) समावयवी (B) अपरूप (D) वैद्युत् अपघट्य (C) बहुलक 139 तेल में लगी आग बुझाने के उपयोग में आता है? (A) झाग वाला अग्निशामक(B) जल अग्निशामक (C) सोडा अम्ल अग्निशामक (D) द्रव पेट्रोलियम गैस 140. झार्ग अग्निशामक में प्रयोग किया जानेवाला पदार्थ है? (B) CaSO, (A) Na₂SO₄ (C) Al₂(SO₂) (D) CCI 141. कृत्रिम रैखा जै पॉलीएमाइड का बना होता है ? (B) नाइलॉन (C) टेरीलीन (D) सेल्युलोज 142. बहुलकी प्रकृति का पदार्थ नहीं है-(A) नाइलॉन (B) सेल्युलोज (D) ग्लूकोज (C) मंड 143. गर्ने की शक्कर को ग्लूकोज तथा फ्रेक्टोज में जल अपघटित करने वाला एन्जाइम है-(A) लाइपेज (B) इनवर्टेज (C) जायमेज (D) डाइस्टेज 144 अस्पतालों में सांसा लेने वाली ऑक्सीजन नली में ऑक्सीजन और निम्नलिखित गैस होती है-(B) हीलियम (A) नाइट्रोजन (C) आर्गान (D) कार्बन डाइऑक्साइड 145. एसिटिल सेलिसिलिक अम्ल आमतौर पर निम्नलिखित काम में लाया जाता हैं-(A) आंसू गैस (B) उर्वरक (C) पीडा हर (D) शामक औषध 146. आ्रंत्र ज्वर् (Typhoid) के लिए सामान्यत: उपयोग की जाने वाली औषधि है-(B) ऐस्कॉर्बिक अम्ल (A) क्लोराक्वीन (D) क्लोरोमाइसिटिन (C) सल्फा डुग 147. फ्लिट (Flint) कांच में होता है? (A) बोरेंक्स (B) सोडियम कार्बोनेट की अधिकता (C) हाइड्रोफ्लुओरिक अम्ल(D) लेड क्रोमेट 148. मोनोजाइट अयस्क है-(A) जर्मेनियम (B) टाइटेनियम (D) थोरियम (C) लोहा 149. जल में कैल्सियम अथवा मैग्नीशियम के घुलनशील लवण होते हैं: (B) भारी जल (A) कठोर जल (D) आसूत जल (C) मृदु जल 150. सुर्मेलित कीजिए-निकोटीन तम्बाक् 1. थीन चाय कैफीन कॉफी कैप्सृल स्टार्च संलुलोज वस्त्र डयुरेलेमिन वायुयान



[7]