					(10)	। नाम ही विश्व	शास है
03. फिनॉल्फथेलीन	को सिरके में डालने पर घोल.	109.	निम्नलिखित	में से कौन	सा जानवरों	में मौजूद	र नह
हो जाता है।	RRB Group-D 22-09-2018 (S	hift- ਵੈ	, जबकि पांधा	म यह है?			
IIID			RRI	B NTPC Stag	ge 1st 29-04-20	016 (Shi	ft-II
(a) गुलाबी	(b) नीला	. (a) सेलुलोज	(t	o) प्रोटीन्स		*
(c) लाल	(d) रंगहीन	(d) (c) वसा	(0	l) स्टार्च	V 0	(
. टेबल दानेदार	(b) नीला (d) रंगहीन चीनी (Table Granulated sugar) के 110. ि	नेम्नलिखित प्रति	तदशों में से	किसमें परमाण्	ुओं की	संख
राण न जाना जात	11 61	4	बिस आधक हो	101 8 1			
RRB	NTPC 19-04-2016 (Shift-III) Stage	e 1st	R.R.B	. इलाहाबाद	(सुपरवाइजर)	परीक्षा,	200
(a) सुक्रोज	(b) डेक्सट्रोज (d) फ्रक्टोज के रूप में भी जाना जाता	(6	a) 1.0g पानी H,(d) (t	o) 1.0g ब्यूटेन C	4H10	
(c) ग्लूकोज	् (d) फ्रक्टोज्	(a)	c) 1.0 g नाइट्रोज	न N, (d	l) 1.0g रज़त Ag	g	(
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	क रूप म भा जाना जाता	ह। 111. हे	रिंग का रासाय	निक गुण प्र	भावित होता ह	š :	
RKB	N 1 PC 02-04-2016 (Shift-II) Stage	eist	E	R.R.B. कालव	गता (A.S.M.)	परीक्षा,	200
(a) रेत	(b) चीनी	(1)	a) एकरंगी c) रंगहीन	(t) बहुरंगी		
(c) नमक	(b) चाना (d) क्ले रासायनिक सूत्र है—	(D)	c) रंगहीन	(d	l) वर्धनीय 🧢		(
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ cp	PR C D 04 12 2019 (51:04	112.₹	ाबसे जटिल क	गर्बनिक पदाश	वे होता है :	-0-	201
	रासायनिक सूत्र है– RRB Group-D 04-12-2018 (Shift	-111)	R.R	₹.В. महन्दूधा	e (T.C./C.C.)	पराक्षा,	200
(a) ग्लूकाज	(b) गैलेक्टोज (d) फ्रुक्टोज	(0)	a) वसा	(b) कार्बोहाइड्रेट	-0:	
c) लक्टाज रहाकोज गुक	कार्बन अणु है।	(6)	a) वसा c) प्रोटीन	(d) इनमें से काइ	नहा	(
व्युक्तका ५वर	(d) श्रुक्टाज कार्बन अणु है। RRB Group-D 01-12-2018 (Shif	113. Ç	ल्काहाल म	171	हत ह।		
(a) 6	(b) 7			R.R.B.	चेन्नई (T.A.)	परादाा,	201
(a) 6 (c) 5	(d) 4		ı) नाइट्रोजन, हाइ				
एमिनो एसिड	के 4 प्रमुख तत्व कौन से है?	(1	o) कार्बन, हाइड्रोप	जन, आक्साजन	1		
RRE	NTPC 04-04-2018 (Shift-I) Stage	a tet) ऑक्सीजन, का	बिन, नाइट्राजन	1		(
	प्तेलिकॉन और पौटिशियम	(0	l) हाइड्रोजन, क्ल	गरान, आक्सार	तन	9.0	1
(b) हीलियम लिथिर	पम, बेरिलियम और बोरॉन			* - "			
c) प्लटोनियम, यरेर्ग	नेयम, प्रोमेथियम और निऑन						
d) कार्बन, हाइडोज	न, ऑक्सीजन और नाइट्रोजन	(d)					

किस रासायनिक अभिक्रिया में भिन्न यौगिक बनाने के लिए दो यौगिकों के बीच बॉण्ड या आयनों का विनिमय होता है? RRB NTPC 04-04-2016 (Shift-III) Stage 1st

- (a) प्रतिस्थापन अभिक्रिया
- (b) दोहरा विस्थापन अभिक्रिया
- (c) रेडॉक्स प्रतिक्रियां
- (d) प्रत्यक्ष संयोजन अभिक्रिया (b)
- निम्न में से कौन सी रासायनिक अभिक्रिया की प्रकृति हमेशा ऊष्माशोषी होती है?

RRB NTPC Stage 1st 29-04-2016 (Shift-II)

- (a) दहन प्रतिक्रिया
- (b) अपघटन प्रतिक्रिया
- (c) विस्थापन प्रतिक्रिया
- (d) संयोजन प्रतिक्रिया
- जिस रासायनिक अभिक्रिया में ऊष्पा निकलती है उसे अभिक्रिया कहा जाता है?

RRB NTPC Stage 1st 19-01-2017 (Shift-II)

- (a) ऊष्माक्षेपी
- (b) संयोजन
- (d) अपघटन (c) ऊष्माशोषी
- प्रकाश ऊर्जा से पानी के अणु के विखंडन की प्रक्रिया को कहा जाता है।

RRB NTPC 1st 19-01-2017 (Shift-II)

- (a) विकिरण-अपघटन
- (b) विद्युत-अपघटन
- (c) प्रकाश-अपघटन
- (d) ताप-अपघटन
- (b)

- एक अभिक्रिया जिसमें एक पदार्थ के एक या अधिक अणु आपस में दोहरे या तिहरे आबंध के माध्यम से जुड़े होते है, को कहा जाता है। RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-III)
 - (a) एस्टरीकरण
 - (b) योगात्मक अभिक्रिया
 - (c) कार्यात्मक समूह
 - (d) जल अपघटन यो 'साबुनीकरण
- निम्नलिखित में से कौन सी अभिक्रिया, ऊष्माशोषी अभिक्रिया का एक उदाहरण है? RRB JE. 25-05-2018 (Shift-III)
 - (a) पानी में सोडियम् हाइड्रोक्साइड का घुलना
 - (b) फेरस सल्फेट-का अपघटन
 - (c) सल्फ्यूरिक एसिड का तनुकरण
 - (d) प्राकृतिक गैस का जलना
- पानी में एक अम्ल या क्षार का विलय करने को किस नाम से जाना जाता है?-त्RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-II)
 - (a) अपघटन अभिक्रिया
- (b) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (c) उदासीन अभिक्रिया
- (d) ऊष्माशोषी अभिक्रिया

् वह प्रक्रिया है विकास	रसायन विज्ञान (9)
8 वह प्रक्रिया है जिसमें अम्ल और क्षार मिलकर लवण और जल का निर्माण करते है।	17. जब एक धातु ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया करती है, तो
RRRAI DE Ton (21 00 00	क्या बनता है? RRB Group-D 29-10-2018 (Shift-III)
RRB ALP& Tec. (21-08-2018 Shift-II)	(a) अधातु ऑक्साइड (b) धात्विक हाइड्रॉक्साइड
(७) विद्युत अपवटन	(c) धात्विक ऑक्साइड (d) अधातु हाइड्रॉक्साइड (c)
(c) आसवन (d) हाइड्रोलिसिस (a)	18 ने उत्प्रेरक के रूप में प्लेटिनम पर पहला
. सीडियम सल्फेट और बेरियम क्लोराइड विलयन की	अवलोकन किया - RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)
अभिक्रिया का एक उदाहरण है।	(a) मेंडलीफ (b) मोसली
RRB JE 26-05-2019 (Shift-IV)	(a) 1) 0 \
KKB Group-1) 28-00-2019 (CL:6-11)	19. वनस्पति तेल के हाइड्रोजिनेशन में, उत्प्रेरक (कैटलिस्ट)
(a) एकल विस्थापन अभिक्रिया(b) उद्यापने अभिक्रिया	के रूप में का प्रयोग किया जाता है।
	RRB Group-D 26-09-2018 (Shift-I)
2. 1 AVIII (0) 514 MAIL (1)	(a) हीलियम (b) निकेल
पाला (त) 11,0 हवा में जलता है और 110 और 60	
है। (1) जाना का उपस्थित में फरम मन्द्रेन ने	20. एक दोहरी अपघटन अभिक्रिया के दौरान अभिकारकों के
अपघटन Fe ₂ O ₃ , SO ₂ और SO ₃ देता है।	ं बीच क्या आदान-प्रदान किया जाता है?
RRB ALP& Tec. (31-08-18 Shift-III)	
(a) कथन A और B दोनों सही है।	(a) आयन (b) इलेक्ट्रॉन
(b) कथन A सही है, जबिक B गलत है	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
(c) कथन A और B गलत है	(c) परमाणु (d) अणु (a) 21. 2Mg + O ₂ → 2MgO अभिक्रिया अभिक्रिया का एक
(d) #913 D 714 4	चदाहरण है— RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
(a) फियन B सहा है, जबकि A गलत है (a) 1. निम्नलिखित में से कौन एक द्वि-विस्थापन अभिक्रिया	
नहीं है? RRR AL P& Te(c) (30.08.2018 Shife II)	(c) विस्थापन (d) दोहरा विस्थापन (a)
(a) CuSo + H S \ CUS + H SO	(c) विस्थापन (d) दोहरा विस्थापन (a) 22. $P_4O_{10} + H_2O \rightarrow H_3PO_4$ समीकरण पर ध्यान दें। इस
(a) Cubo ₄ · H ₂ b · COS · H ₂ SO ₄	अभिक्रिया में जल के आवश्यक कण होंगे।
(b) $Mg_3N_2 + 6H_2O \rightarrow 3Mg(OH)_2 + 2NH_3$	RRB Group-D 01-12-2018 (Shift-H
(c) $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2HCL$	(a) 2 (b) 6
(d) NaOH+ HCL \rightarrow NaCl +H ₂ O (b)	(c) 8
2. ऑक्सीजन में कार्बन को जलींने पर कार्बन डाइऑक्साइड	23. दी गई अभिक्रिया का -एक उदाहरण है
उत्पन्न होते समय कौन सी अभिक्रिया घटित होती है?	$BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2NaCl$
RRB ALP& Tec. (21-08-2018 Shift-II)	To to 2010 (Shift-Hi
(a) योगात्मक अभिक्रिया (b) प्रतिस्थापन अभिक्रिया	(a) विस्थापन अमिक्रिया (b) अपघटन अभिक्रिया
(c) दहन अभिक्रिया (d) अपघटन अभिक्रिया (c)	
3. समीकरण $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$ का एक उदाहरण	
है। RRB Group-D 20-09-2018 (Shift-III)	लिए उसमें डाला जाता है। यह एक हल्का असंक्षारव
(a) दोहरी प्रतिस्थापन अभिक्रिया	क्षार है। नीचे दी गई अभिक्रिया इसके निर्माण की क्रिय
(b) संयोजन अभिक्रिया	दर्शाती है। इस यौगिक का नाम बताइए?
(c) अपघटन अभिक्रिया	NaCl+H ₂ O + CO ₂ + NH ₃ = ?
(d) विस्थापन अभिकिया (b)	
4. सीमेंट तथा जल के मध्य रासायनिक क्रिया को कहते हैं?	(a) सोडियम कार्बोनेट (b) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट (c) अमोनियम क्लोराइड (d) अमोनियम कार्बोनेट
RRB SSE (21-12-2014, Set-08, Green Paper)	(c) अमोनियम क्लोराइड (d) अमोनियम कार्बोनेट (25. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/असत
(a) जलीकरण (b) क्लोरोनीकरण	· 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
(c) निस्तापन (d) इनमें से कोई नहीं (a)	
5. वह अभिक्रिया जिसमें 10% NaCl से बिजली पास की	
er de allalandi loldi 10 to tono	B. निम्नलिखित ऊष्मीय अपघटन अभिक्रिया का एव
जाती है करवाती है?	Di l'i di
जाती है करवाती है?	ਚਟਾਵਵਾਂਗ ਫ਼ੋ: $C_{0}(S) \rightarrow C_{0}(S) + C_{0}(a)$
जाती है, कहलाती हैं? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I)	
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर—क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर—लवण अभिक्रिया	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर—क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर—लवण अभिक्रिया (b) क्लोर—हर्गक अभिक्रिया (a)	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-हिराल्ट अभिक्रिया (a)	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I (a) केवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं।
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-हिराल्ट अभिक्रिया (a) 6. क्लोर-एल्कली प्रक्रिया में कौन से उत्पाद निर्मित होते हैं? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)	(a) केवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (26. दी गई रासायनिक अभिक्रिया को पूर्ण करें।
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-हेराल्ट अभिक्रिया (a) (b) क्लोर-एक्कली प्रक्रिया में कोन से उत्पाद निर्मित होते हैं? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II)	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I (a) कंवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) कंवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (€) 26. दी गई रासायनिक अभिक्रिया को पूर्ण करें। CH,CH,OH+3O,→
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-'हेराल्ट अभिक्रिया (a) 16. क्लोर-एल्कली प्रक्रिया में कौन से उत्पाद निर्मित होते हैं? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II) (a) क्लोरीन और कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I (a) केवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) केवल A सत्य हैं। (e) A और B दोनों सत्य हैं। (e) केवल A सत्य हैं। (e) A और B दोनों असत्य हैं। (e) A और B दोनों अस्य हैं। (e) A और B दोन
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-हेराल्ट अभिक्रिया (a) 16. क्लोर-एक्कली प्रक्रिया में कौन से उत्पाद निर्मित होते हैं? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II) (a) क्लोरीन और कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड (b) क्लोरीन और पौटेशियम हाइड्रॉक्साइड (c) क्लोरीन और एक्टोपिन्सम हाइड्रॉक्साइड	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I (a) केवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) 26. दी गई रासायनिक अभिक्रिया को पूर्ण करें। CH ₃ CH ₂ OH+3O ₂ → RRB Group-D 05-12-2018 (Shift-I (a) CO ₃ +3H ₂ O+ ऊर्जा (b) CO ₃ + H ₂ O+ ऊर्जा
जाती है, कहलाती है? RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-I) (a) क्लोर-क्षार प्रक्रिया (b) क्लोर-लवण अभिक्रिया (c) बेयर्स अभिक्रिया (d) हॉल-'हेराल्ट अभिक्रिया (a) 16. क्लोर-एक्कली प्रक्रिया में कौन से उत्पाद निर्मित होते हैं? RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-II) (a) क्लोरीन और कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड	RRB Group-D 15-11-2018 (Shift-I (a) केवल B सत्य है (b) A और B दोनों असत्य हैं (c) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) केवल A सत्य हैं (d) A और B दोनों सत्य हैं। (e) 26. दी गई रासायनिक अभिक्रिया को पूर्ण करें। CH ₃ CH ₂ OH+3O ₂ → RRB Group -D 05-12-2018 (Shift-I (a) CO ₂ +3H ₂ O+ऊर्जा (b) CO ₂ +H ₂ O+ऊर्जा



27. उत्प्रेरक वे पदार्थ हैं, जो-	34.	अधिक सांद्रित H,SO, के साथ 443K पर इथेनॉल गर्म
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift	-I)	करने पर इथेनॉल के निजलींकरण में प्राप्त होता है-
(a) अभिकारकों को मुक्त करते है		RRB Group-D 10-10-2018 (Shift-II)
(b) अभिक्रियाओं को तीव्र कर देते है		(a) मीथेन (b) मीथीन
(c) अभिक्रियाओं को निष्क्रिय कर देते है		(c) ईथेन (d) एथीन (d)
(d) अभिक्रियाओं को उत्क्रमणीय कर देते है	(b) 35.	$MgO_2 + 4HCL \rightarrow MnCl_2 + H_2O + CL_3$ दी गई अभिक्रिया
28. Fe + CuSO₄ → FeSO₄ + Cu. दी गई अभिक्रिया निम्न	का	अभिक्रिया का एक उदाहरण है।
एक उदाहरण है-		RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)
RRB Group-D 25-09-2018 (Shift	-D	(a) संयोजन (b) विस्थापन
(a) अपघटन अभिक्रिया (b) दहन अभिक्रिया	-/	(c) दोहरे विस्थापन (d) रेडॉक्स (d)
(c) योगात्मक अभिक्रिया (d) प्रतिस्थापन अभिक्रिया	(d) 36	निम्नलिखित में से कौन-सा समीकरण किसी ढाँचांगत
29. CaO + $H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ दी गई प्रतिक्रिया प्रतिक्रि	18.131	रासायनिक समीकरण को निरूपित करता है?
का एक उदाहरण है।	(3)	RRB Group-D 27-09-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 05-12-2018 (Shift	-D	RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-II)
	-1)	(a) Mg+O ₂ MgO
	(c)	(b) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$
(c) संयोजन (d) विस्थापन 30. निम्नलिखित में से कौनसा/से कथन सत्य/असत्य		(c) $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
कथन A. नीचे दिया गया उदाहरण अप्रत्यावर्ती अभिक्रि		(d) $CO + 2H_2 \rightarrow CH_3OH$ (a)
	37.	कॉपर ऑक्साइड (CuO) और कार्बन मोनोक्साइड (CO)
का है— N ₂ (g) + 3H ₂ (g) = 2NH ₃ (g)	TITE	अभिक्रिया में, अपचयन अभिकारक है-
B. नीचे दिया गया उदाहरण दोहरी विस्थापन अभिक्रि	91	RRB Group-D 24-09-2018 (Shift-III)
का है : $2Mg(s) + O_1(g) \rightarrow 2MgO(s)$	III)	(a) CO ₂ (b) CuO
RRB Group-D 05-11-2018 (Shift-	11)	(c) CO (d) Cu (b)
(a) केवल A ही सत्य है	38.	जब बिजली प्रवाहित करने से एक पदार्थ का नए पदार्थों में अपधटन किया जाता हैं तो इनमें से .कौन सी
(b) केवल B ही सत्य है		
(c) A और B दोनों असत्य है	/ N	रासायनिक अभिक्रिया होती है?
	(c)	RRB Group-D 26-11-2018 (Shift-III)
31. निम्निलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/अस	त्य	(a) उष्मीय अपघटन (b) अपघटन अभिक्रिया (c) फोटोलेटिक अषघटन (d) इलेक्ट्रोलेटिक अपघटन (d)
者/ 普?	ET 20	(c) फोटोलेटिक अपघटन (d) इलेक्ट्रोलेटिक अपघटन (d) निम्न में से कौन सी क्रिया अत्यधिक ऊष्माक्षेपी होती है?
A. निम्नलिखित अभिक्रिया उत्क्रमणीय अभिक्रिया	471 39.	RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-II)
एक उदाहरण है। $N_2 + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$	755	RRB Group-D 05-10-2018 (Shift-I)
B. निम्नलिखित ऊष्मीय अपघटन अभिक्रिया का ए	,47	(a) ब्लीचिंग पाउंडर का जल में घुलना
उदाहरण है। CaCO ₃ (s) heat CaO(s) + CO ₂ (g)	II)	(b) धोवन सोडा का जल में घुलना
RRB Group-D 12-11-2018 (Shift-I	11)	(c) कॉपर सल्फेट का जल में घुलना
(a) A और B दोनों ही असत्य हैं।		(d) सल्फ्यूरिक अम्ल का जल में घुलना
(b) केवल B सत्य है	40	ऑक्सीकरण अभिक्रिया जो गर्मी और प्रकाश पैदा करती
(c) A और B दोनों ही सत्य हैं	(c)	है, वह है: RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-I)
		(a) ऊष्माशोषी (b) दहन
32. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य/अस		(a) जन्मश्रेपी (d) उदासीन (b)
है / हैं ? A. निम्नलिखित अप्रत्यावर्ती अभिक्रिया का एक उदाहर	TIT 41	क्षणाक्षेपी अभिक्रिया वह अभिक्रिया होती है जिसमें
A. निम्नलिखित अप्रत्यावता आमाक्रया का एक उपार	71.	Texter Control of the
$B \mid N_2(g) + 3H_2 \rightarrow 2NH_3(g)$	יטו	RRB Group-D 18-09-2018 (Shift-I)
B. निम्नलिखित संयोजक अभिक्रिया का एक उदाहर		(a) ऑक्सीजन की क्षति होती है
ਵੈ $2Mg(s) + O_2(g) \rightarrow 2Mg0(s)$ RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-I	III	(b) ऊष्मा का अवशोषण होता है।
RRB Group-D 20-10-2016 (Shift-1	11,	(c) ऑक्सीजन प्राप्त होती है
(a) कंवल A ही सत्य है (b) A और B दोनों सत्य हैं	(d)	(४) क्रष्मा निकलती है
	(d) 42.	अभिकारकों को विभाजित करने के लिए अभिक्रिया
22 Ph + CuCl -> PbCl, + Cu qi qqi qqqqqq		में कर्ज़ा की आवश्यकता होती है।
भाविकिया का एक उदाहरण है।		RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-I)
RRB Group-D 22-10-2018 (Smit-	11)	(a) जंगोरनन (b) अपघटन
(a) विस्थापन (b) संयोजन		(a) संवाजन (b) विस्थापन (d) विस्थापन
(c) दोहरे विस्थापन (d) अपघटन	(a)	(6) 318 11 11 11 11 11
N.V.		

43. निम्नलिखित में से कौन सा कथन सत्य/असत्य है? 50. वनस्पति पदार्थों के खाद में अपघटन की अभिक्रिया कथन A: निम्नलिखित प्रतिवर्ती अभिक्रिया का एक का एक उदाहरण है। उदाहरण है। $N_2(g) - 3H_1(g) \rightleftharpoons 2H_1(g)$ RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III) B. निम्नलिखित उष्मीय अपघटन का एक उदाहरण है (a) ऊष्माक्षेपी (b) ऊष्माशोषी $CaCo_s(s) \rightarrow CaO + CO_s(g)$ (c) विस्थापन (d) दोहरा विस्थापन RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-II) 51. निम्नलिखित में से किस अभिक्रिया में अवक्षेप तैयार होता (a) A और B दोनों असत्य है (b) केवल A सत्य है RRB Group-D 15-10-2018 (Shift-III) (c) A और B दोनों सत्य है (d) केवल B सत्य है। (b) दोहरा विस्थापन (a) अपघटन 44. एक सूखी टेस्ट द्यूब में लेंड नाइट्रेंट के क्रिस्टल्स को (c) विस्थापन (d) संयोग 52. अवक्षेपण (प्रीसिपिटेशन) अभिक्रिया..... उत्पादित करती तेज गरम करने पर RRB Group-D 27-11-018 (Shift-III) RRB Group-D 12-12-2018 (Shift-I) (a) पायस (b) अघुलनशील लवण (a) एक पीले रंग का अवशेष छोड़ जाते है। (b) एक भूरे रंग का अवशेष छोड़ जाते है। (c) क्षार (d) अम्ल 53. निम्निलिखित में से कौन सा भौतिक परिवर्तन नहीं है? (c) ट्यूब में से सफेद धुआँ निकलता है। RRB JE 24.05.2019 (Shift-I) (d) क्रिस्टल तुरंत गल जाते है। (h) (a) ठोसों का द्रवों में पिघलना (b) गैसों का द्रवों में द्रवीकरण 45. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है? (c) पदार्थों का किण्वन (d) द्रवों का गैसों में वाष्पीकरण (e) A. उत्क्रमणीय अभिक्रियाः जब वसा और तेल का ऑक्सीकरण 54. इनमें कौन सा रासायनिक परिवर्तन नहीं है? होता हैं, तो उनमें उत्क्रमणीय अभिक्रिया होती है और उनकी RRB JE 2014 (14.12.2014 Set-2, Red Paper) गंध और स्वाद बदल जाते हैं। (a) ईंधन का दहन B. यदि किसी अभिक्रियाशील धातु के पृष्ठ पर हवा, पानी या (b) अम्लीकृत जल का वैद्युत अपघटन उसके आसपास के अन्य पदार्थों का प्रभाव पड़ता है तो इसे (c) ऑक्सीकरण / लौह में जंग लगना संक्षारित होना कहा जाता है। (d) प्लेटिनम तार का जलना 55. इनमें से कौन-सा एक रासायनिक परिवर्तन है? RRB Group-D 24-10-2018 (Shift-III) (a) केवल B सत्य हैं RRB ALP&Tec. (29-08-2018 Shift-I) (b) A और B दोनों असत्य हैं (a) मक्खन का खट्टा होना (c) A और B दोनों सत्य है।(d) केवल A सत्य है। (b) Co2 से सूखी बर्फ का बनाना 46. दी गई अभिक्रियाओं में से कौन सी संयोजन अभिक्रियाओं (c) एक प्लैटिनम तार का गर्म होना के विपरीत होती है। (d) लोहे का चुंबकीकरण RRB Group-D 04-10-2018 (Shift-II) 56. लोहे में जंग लगना इनमें से किसका सामान्य उदाहरण है। (a) दोहरा विस्थापन (b) विस्थापन RRB NTPC 07.04.2016 (Shift-II) Stage 1st) (c) अपघटन (d) अवक्षेपण RRB NTPC 18.01.2017(Shift-II) Stage 2nd 47. निम्नलिखित में से कौन सा/से कथन सत्य है/हैं? (a) भौतिक परिवर्तन (b) उष्माक्षेपी परिवर्तन A. एक संतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारकों और उत्पादों (c) उष्माग्राही परिवर्तन (d) रासायनिक परिवर्तन 57. इनमें से कौन-सा रासायनिक परिवर्तन का एक उदाहरण है? में सभी तत्वों के परमाणुओं की संख्या समान होती है। RRB NTPC 28.03.2016 (Shift-III) Stage 1st B. एक असंतुलित रासायनिक समीकरण में अभिकारकों और (a) उर्ध्वपातन (b) क्रिस्टलीकरण उत्पादों में एक या अधिक अवयवों वाले परमाणुओं की संख्या (c) निष्क्रियीकरण (d) आसवन असमान होती है। RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-III) 58. उस प्रक्रिया का क्या नाम है, जिसमें गैस सीधे ही टोस (a) A और B दोनों सत्य है (b) A और B दोनों असत्य है (सॉलिड) में परिवर्तित हो जाती है? (c) केवल A ही सत्य हैं RRB NTPC 16.04.2016 (Shift-III) Stage 1st (d) केवल B ही सत्य है। (a) सब्लिमेशन (b) डिपोजिशन 48. उस अभिक्रिया को क्या कहते हैं जिसमें दो यौगिक (c) कंडनसेशन (d) इवैपोरेशन आयनों का आदान-प्रदान कर नए यौगिक बनाते हैं? 59. निम्नलिखित में से कौन सा अवलोकन हमें यह निर्धारित करने में मदद करता हैं कि रासायनिक अभिक्रिया हुई है RRB Group-D 23-10-2018 (Shift-II) (a) संयोजन (b) समावयवीकरण अभिक्रिया RRB Group-D 09-10-2018 (Shift-II) (c) अपघटन अभिक्रिया (d) द्वि विस्थापन अभिक्रिया (a) अवस्था में परिवर्तन (b) गैस का उत्सर्जन 49. निम्नलिखित में से कौन सी एक अवक्षेपण अभिक्रिया है? (c) रंग बदलना (d) ये सभी विकल्प 60. निम्नलिखित में से कौनसा एक मौतिक परिवर्तन है? (a) सोडियम सल्फेट + बेरियम क्लोराइड → बेरियम सल्फेट + RRB Group-D 08-10-2018 (Shift-III) सोडियम क्लोराइड RRB Group-D 08-10-2018(Shift-II) (b) लेड + कॉपर क्लोराइड → लेड क्लोराइड + कॉपर RRB NTPC 11.04.2016 (Shift-II) Stage 1st (c) मीथेन + ऑक्सीजन → कार्बन डाईऑक्साइड + जल (a) पानी का बर्फ में परिवर्तन(b) मानव में श्वसन

(c) मानव में पाचन

(d) द्ध से दही बनना

(d) कैल्शियम कार्बोनेट → कैल्शियम ऑक्साइड + कार्बन

डाईऑक्साइड

69.

194> रसायन विज्ञान	यं नाप में विश्वास
61. निम्न में से कौन सा रासायनिक परिवर्तन का उदाहरण	70. निम्निलिखित एजेंटों में से कौन सा पेयजल की शुद्धिकर
नहीं है? RRB Group D 01-10-2018 (Shift-II)	(शोधन) के लिए अच्छा है!
(a) शरीर में भोजन का पाचन	RRB NTPC 29-03-2016 (Shift-III) Stage 1
(b) दूध से दही बनना	(a) उत्प्रेरक (कैटेलिटिक) एजेंट
(c) जल का जल-वाष्प में परिवर्तन	(b) अपचायक (रिड्यूसिंग) एजेंट
(c) जल की जल-याच्य ने परिवर्तन (d) लोहे में जंग लगना 62. निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प रासायनिक परिवर्तन है?	(c) स्टरलाइजिंग एजट (d) आक्साडाइजिंग एजट (
62. निम्नलिखित में से कौन-सा विकल्प रासायनिक परिवर्तन है?	है, वह है। RRB Group-D 28-09-2018 (Shift-III)
RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I)	
(a) दूध का दही में परिवर्तित होना	(a) ऊष्माशोषी (b) दहन (c) ऊष्माक्षेपी (d) उदासीन
(b) शुष्क बर्फ का ्सब्लिमेशन होना	(c) ऊष्पाक्षेपी (d) उदासीन 72. निम्निलखित में से कौन सा कथन सत्य है?
(c) रेत का पानी में घुलना	RRB Group-D 12-10-2018 (Shift-I
(d) चीनी का पानी में घुलना 63. अभिक्रिया MgO+CO→Mg+CO, में, किस पदार्थ का	(a) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में प्रोटॉनों की क्षति होती है
ऑक्सीकरण होता है? RRB JE 27-05-2019 (Shift-III)	(b) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में प्रोटॉन उत्सर्जि
(a) मैग्नीशियम (b) कार्बन मोनोऑक्साइड	होता है।
(c) कार्बन डाईऑक्साइड (d) मैग्नीशियम ऑक्साइड (b)	(c) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में इलेक्ट्रॉन्स की क्षी
64. खाद्य पदार्थों में दुर्गन्ध आने का मुख्य कारण यसा और	होती है।
तेलों का है। RRB ALP& Tec (09-09-18 Shift-II)	(d) अपचयन अभिक्रिया के दौरान परमाणु में इलेक्ट्रॉन्स उत्सर्जि
,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	नोते है।
(c) शोधन (d) अवकरण (b)	73 में, ऑक्सीकरण और अपचयन दोनों होते हैं।
65. SnCl ₂ + 2HgCl ₂ → Hg ₂ Cl ₂ + SnCl ₄ अभिक्रिया में -	RRB Group-D 26-10-2018 (Shift-I
RRB ALP& Tec (13-08-18 Shift-I)	(a) प्रतिस्थापन अभिक्रिया (b) विस्थापन अभ्रिकिया
(a) HgCl ₂ ऑक्सीकृत हो जाता हैं	(c) रेडॉक्स अभिक्रिया (d) संयोजन अभिक्रिया (
(b) SnCl, ऑक्सीकृत हो जाता है	त्र आसाक्रया क संबंध में निम्तालाखत कथना न त पर्य
(c) Hg,Cl, ऑक्सीकृत हो जाता है	
(d) SnC1 अपचयित हो जाता है (b)	$2PbO(s) + C(s) \rightarrow 2Pb(s) + CO₂(g)$ A. कार्बन डाईऑक्साइड, उपचयन हो रहा है
66. H ₂ O ₂ + Cl ₂ → 2HCl + O ₂ . अभिक्रिया में, H ₂ O ₂ , क्सिक	A. कार्बन डाइआक्साइड, उपययन हा रहा है B. लेड, अपचयन होता जा रहा है
रूप में कार्य करता है?	C. कार्बन का उपचयन हो गया है
RRB ALP&Tec (10-08-18 Shift-II)	D. लेड ऑक्साइड उपचयन हो रहा है
(a) एक अम्ल (b) एक आक्सीकारक	RRB Group-D 03-10-2018 (Shift-
(c) एक अपचायक (d) एक क्षार (c)	(a) A और C (b) B और C
67. PbO ₂ + 4HCl → PbCl ₂ + 2H ₂ O + Cl ₂ में ऑक्सीकृत होने वाला पदार्थ है।	(a) A और C (c) A और B (d) A, B और C
RRB JE 29-05-2019 (Shift-I)	75. निम्न तत्व में से कौन-सा एक अपचायक कारक नहीं है
(a) हाइड्रोजन (b) लेड क्लोराइड	RRB Group-D 02-11-2018 (Shift-
(a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल (d) लेड डाईऑक्साइड (c)	(a) जस्ता (b) कोक
69 निम्निलियन में से ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया के बारे में क्या	(c) क्लोरीन (d) सोडियम
सही नहीं है?	76. निम्न में से कौन एक कैटायन है?
RRB NTPC Stage 1st 30-04-2016 (Shift-I)	RRB Group-D 22-09-2018 (Shift-
(a) एक पदार्थ में ऑक्सीजन की अनुवृद्धि या उसमें से हाइड्रोजन	(a) कार्बोनेट (b) हाइड्रॉक्साइड
	(c) नाइट्रेट (d) अमोनियम
(b) वह पदार्थ जो ऑक्सीकरण के लिए ऑक्सीजन देता है या	77. परमाणु की ऑक्सीकरण स्थिति क्या प्रदर्शित करती है
हाइड्रोजन को हटाता है उसे ऑक्सीकारक कहा जाता है।	RRB Group-D 27-11-2018 (Shift-
(c) वनस्पति तेल का हाइड्रोजनीकरण एक ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया है।	(a) उसकी रिक्तियाँ
(d) धातुओं में जंग लगना ऑक्सीकारण प्रतिक्रिया का एक प्रभाव	(b) यौगिक का वास्तविक आवेश
(c)	(c) क्षति हुए इलेक्ट्रॉनों की संख्या
o व्यानारिक गा प्रतिकिया में निम्निलिखित में से क्या होता है?	(d) प्राप्त इलेक्ट्रॉनों की संख्या
RRB NTPC 03-04-2016 (Shift-I) Stage 1st	78. घटती हुई प्रतिक्रिया के क्रम में व्यवस्थित आम धातु
(a) इलेक्ट्रॉन में वृद्धि होती है।	को इस प्रकार से जाना जाता है:
(a) इलक्ट्रान ने शृक्ष होता है। (b) इलेक्ट्रॉन में कमी होती है।	RRB ALP& Tec (29-08-18 Shift-II)
(b) इलब्रहान ने बर्गा खेला दे।	(a) प्रवाहकत्व (b) इलेक्ट्रोलाइटिक अपचयन
(c) प्रोटॉन में वृद्धि होती है (d) पोटॉन में कमी होती है	(c) गतिविधि श्रृंखलन (d) प्रतिक्रियात्मकता
(d) प्रोटॉन में कमी होती है	Market and the second of the s