1. निम्नलिखित में कौन अपघटन अभिक्रिया है?

(क) NaOH + HCl
$$\rightarrow$$
 NaCl + H₂O

$$(T)$$
 2KClO₃ \rightarrow 2KCl + 3O₂

(평)
$$NH_4CNO \rightarrow H_2NCONH_2$$

(되)
$$H_2 + I_2 \rightarrow 2HI$$

2. निम्नलिखित में कौन विस्थापन अभिक्रिया है?

(क) CaO +
$$H_2O$$
 → Ca(OH),

(II) Fe + CuSO₄
$$\rightarrow$$
 FeSO₄ + Cu

(
$$\lnot$$
) NaOH + HCl → NaCl + H₂O

3. निम्नलिखित में कौन उभय-विस्थापन अभिक्रिया है?

(क)
$$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$$

(T)
$$AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$$

$$($$
 $\overline{\mathbf{G}})$ 2Mg + O₂ → 2MgO

(된)
$$Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$$

4. निम्नलिखित में कौन अपघटन अभिक्रिया नहीं है?

(年)
$$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$$

(
$$\mathfrak{F}$$
) 2KClO₃ → 2KCl + 3O₂

(
$$\Box$$
) 2Cu + O₂ → 2CuO

5. निम्नलिखित में कौन कथन असत्य है?

- (क) किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग ऑक्सीकरण कहलाता है।
- (ख) किसी पदार्थ में हाइड्रोजन का योग अवकरण कहलाता है।
- (ग) ऑक्सीकारक पदार्थ ऑक्सीकृत हो जाते हैं।
- (घ) अवकारक पदार्थ का ऑक्सीकरण होता है।

6. अभिक्रिया $ZnO + CO \rightarrow Zn + CO_2$ के संबंध में कौन कथन सही है?

- (क) ZnO का ऑक्सीकरण होता है।
- (ग) CO का अवकरण होता है।

- (ख) CO₂ ऑक्सीकृत होता है।
- (घ) ZnO का अवकरण होता है।

7.	निम्नलिखित में कौन दहन अभिक्रिया है?	*	
	(क) उबलता हुआ जल (ख) मोम का पि	पेघलना (ग) पेट्रोल का जलना (घ) इनमें कोई नहीं	
8.	प्रकाश-रासायनिक अभिक्रिया में		
	(क) प्रकाश का अवशोषण होता है	(ख) प्रकाश का उत्सर्जन होता है	
	(ग) पदार्थ का अपघटन होता है	(घ) प्रकाश का अपघटन होता है	
9.	अभिक्रिया $2\text{PbO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Pb} + \text{CO}_2$ में	\ 4	
	(क) PbO ऑक्सीकृत हो जाता है	(ख) C का अवकरण होता है	
	(ग) PbO का अवकरण होता है	(घ) C ऑक्सीकारक का कार्य करता है	
10.	रेडॉक्स अभिक्रिया में	र ० के क्यान से में माथ-माथ होते हैं	
	(क) सिर्फ ऑक्सीकरण होता है	(ख) ऑक्सीकरण और अवकरण दोनों साथ-साथ होते हैं	
	(ग) सिर्फ अवकरण होता है	(घ) इनमें कोई नहीं	
11.	जिस न्यूनतम ताप पर कोई पदार्थ जलना प्रा	रंभ करता है, उसे कहते हैं (ग) क्वथनांक (घ) क्रांतिक ताप	
	(क) ज्वलन-ताप (ख) द्रवणांक		
12.	अभिक्रिया $2\mathrm{KI} + \mathrm{Cl}_2 \rightarrow 2\mathrm{KCl} + \mathrm{I}_2$ से पत	ता चलता है कि	
	(क) I ₂ एक क्रियाशील पदार्थ है	(ख) $^{\prime}$	
	(ग) I का अवकरण हो जाता है		
13.	द्रवित सोडियम क्लोराइड का वैद्युत अपघटन	करने पर (ख) सोडियम का ऑक्सीकरण होता है	
	(क) सोडियम धातु ऐनोड पर मुक्त होती है		
	(ग) सोडियम क्लोराइड अपरिवर्तित रह जाता है		
14.	खाना बनाने में प्रयुक्त द्रवीभूत पेट्रोलियम गैर (क) प्रोपेन (ख) मेथेन	स का प्रमुख अवयव ह (ग) ब्यूटेन (घ) एथेन	
15.	कली-चूना और जल के बीच अभिक्रिया होने (क्र) पर्याप्त ऊष्मा का उत्सर्जन होता है	(ख) पर्याप्त ऊष्मा का अवशोषण होता है	
	(क) प्याप्त अन्या का उत्सवन स्ता र	न ही उत्सर्जन (घ) कली-चूना का अपघटन हो जाता है	1
	संतुलित रासायनिक समीकरण विज्ञान के कि	म मिद्धांत पर आधारित होता है?	
16.	(क) न्यूटन के गति नियम पर	(ख) द्रव्यमान की अनश्वरता के सिद्धांत पर	
	(ग) सक्रियण ऊर्जा के सिद्धांत पर	(घ) वेग-नियम के सिद्धांत पर	٠.,
	्रिंग साम्राहित अधिकिया में प्रतिफल के स	ग्राथ-साथ ऊष्मा को उत्सजन होता ह, उस कहत ह	
17.	्क्र उष्पाक्षेपी अभिक्रिया	(ख) ऊष्माशोषी अभिक्रिया	
	(ग) प्रकाश-ग्रमायनिक अभिक्रिया	(घ) वैद्युत अपघटन अभिक्रिया	
10	S STEELER	त में कौन-सा कथन असत्य है?	-
18.	्र प्राच अभिनेत्रमा के आधिकारका के परमाधूर्य	11 69 913911 11 -11 11 11 11 11	
	(प्त) राह गैसीय अभिकारकों और प्रतिफलों के उ	आपेक्षिक आयतन का जानकारा दता है।	
	(ख) यह अभिकारकों और प्रतिफलों के द्रव्यमाने	ों का अनुपात बताता है।	
	क के लिए के बेग की जानकारी देता है	हैं।	
	(ब) यह जानाजना के जिल्लान की जब सल्पर्य	रिक अंग्ले से आभाक्रिया करोड़ जाता है, तो उस आनाक्रिया का	कहते ह
	(161) Haman		
• • •	(a) Squared (b) 50 (c) 400 (g) \pm	6H ₂ O(g) निम्नलिखित में किस अभिक्रिया का उदाहरण है? (ग) उदासीनीकरण (घ) प्रकाश-रासायनिक	
20.	आभाक्रया $4NH_3(g) + 5O_2(g) \rightarrow 4NO(g)$ (क) संश्लेषण (ख) विस्थापन	(ग) उदासीनीकरण (घ) प्रकाश-रासायनिक	1
	निम्नलिखित में कौन ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया का	ं उदाहरण है?	
21.	(क) जल का वाष्पन	(a) minat	
	(ग√ अम्ल को जल दाग तन करना	(घ) इनमें कोई नहीं	
		(खने के लिए निम्नलिखित में किस गैस का उपयोग किया जा सक क्षा कार्वन हाद्यांक्साइड (घ) ऑक्सीजन	त्ता है?
22.	किसा ताजा तल का बहुत दिसो तक सुरक्षित र	(ग) कार्बन डाइऑक्साइड (घ) ऑक्सीजन	
	(क) अमोनिया (ख्रु) नाइट्रोजन	(1) 1/11 2/3	

36,

	14.
 अभिक्रिया CaO(s) + H₂O(l) → Ca(OH)₂(s) + ऊष्पा (क) अपघटन और ऊष्पाशोषी 	ा, के लिए निम्नलियित में और का निम्नलिय
(क) अपघटन और ऊष्माशोषी	(ख्र⁄ संयोजन और क्षाण्येत
(ग) वैद्युत अपघटन और ऊष्माक्षेपी	(ख) संयोजन और ऊष्माक्षेपी (घ) संयोजन और ऊष्माशोषी
24. एक हल्के हरे रंग के रवादार पदार्थ को गर्म करने पर	
के रूप में प्राप्त होता है। यह निम्नलिखित में किस प्र	दम युटनवाला गर्स निकलता है और भूरे रंग का ठोस पदार्थ अवशेष
(क) ऑक्सीकरण (ख) अवकरण	an analysis 6:
25. सिल्वर नाइट्रेट के विलयन में ताँबे की एक नार नार	(ग) एकल विस्थापन (घ) अपघटन
अभिक्रिया से क्या पता चलता है?	ने पर ताँबे की तार पर चमकीले सिल्वर की परत बैठ जाती है। इस
(क) सिल्वर ताँबा से अधिक क्रियाशील है।	
(ग) सिल्वर और ताँबा दोनों समान क्रियाशील हैं।	(य) ताँबा सिल्वर से अधिक क्रियाशील है। (घ) इनमें कोई नहीं
26. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में मोहियम टाटटॉन्साइट उर रिक	
(क) मिश्रित विलयन में दोनों के गुण कायम रहते हैं। (ग) सोडियम क्लोराइड और जल बनते हैं। 27. समीकरण Fe.O. (s) +2AI(s) > 2AI O. (s) + 2Fe(s)	पन डालन पर निम्नालाखत में कोन-सा कथन सही है?
(ग) सोडियम क्लोराइड और जल बनते हैं।	(घ) गर्नात्रत विलयन की रंग हलका लाल हो जाता है।
27. समीकरण Fe ₂ O ₂ (s)+2Al(s) → 2Al O ₂ (s) + 2Fe(l) ₹	(प) हारुवाणन गस उत्साजत हाता है।
27. समीकरण ${\rm Fe_2O_3(s)+2Al(s)} o 2{\rm Al_2O_3(s)} + 2{\rm Fe(l)}$ से (क) संयोजन (ख) अपघटन	(ग) प्रकाश-रासायनिक (घ) विस्थापन
28. लोहे के बुरादों पर हाइड्रोक्लोरिक अप्ल डालने पर निम्	(ग) प्रकाश-रासायानक (घ) विस्थापन
्रे प्रविश्वाचान नात और फरस क्लाराइड बनता है।	(ख) हाहरोजन भीम और मेरिक क्लोक्स के
(ग) हाइड्रोजन गैस और फेरिक हाइड्रॉक्साइड बनता है।	(घ) फेरम क्लोगड़ और जल जला है।
29. एक परखनली में थोड़ा बेरियम हाइडॉक्साइड लेकर उससे	थोड़ा अमोनियम क्लोराइड डाला गया। मिश्रण को काँच की छड़ से
का का जा जा जा जा जिल्ला विश्वित ।	्याका जनातिवस क्लाराइड डाला गया। ामश्रण का कांच को छड़ से हौन-सा कञ्चन मही है?
(क) परखनला का स्पंश करने पर गर्मी महसस होती है।	
(ख) परखनली को स्पर्श करने पर ठंडक महसुस होती है।	
(ग) मिश्रण का रंग हरा हो जाता है।	
(घ) उपर्युक्त सभी कथन गलत हैं।	,
30. भखरा चूना के जलीय विलयन से दीवारों पर पुताई करने	पर दीवार की चमक बढ़ जाती है। निम्नलिखित में किस पदार्थ के
जनम का कारण एसा हाता हु?	
31. अभिक्रिया $H_2S + Cl_2 \rightarrow 2HCl + S$ में कौन-सा पदार्थ (क) H_2S (ख) Cl_2	
	(刊) S (闰) HCl
32. जल का वैद्युत अपघटन करने पर मुक्त होनेवाली हाइड्रोज (क) 1:1 (ख) 1:2	
33. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में कौन संश्लेषण अभिक्रिया है	(刊 2:1 (国) 3:2
(क) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$	ি(ত্তা) 2Na + 2H ₂ O → 2NaOH + H ₂
(7) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$	(a) $MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$
 निम्नलिखित में कौन-सा पदार्थ फोटोग्राफी में प्रयुक्त होनेव 	
(ক) Ag (ख) AgBr	(刊) AgNO ₃ (日) Ag ₂ O
35. सिल्वर क्लोराइड को गाढ़े भूरे रंग के बोतल में रखा जात	82
(क) सिल्वर क्लोराइड वायु के ऑक्सीजन के संपर्क में आकर	. ऑक्सीकृत हो जाता है 😘
(ख) सिल्वर क्लोराइड एक वाष्पशील पदार्थ है'	•
(ग) सिल्वर क्लोराइड सूर्य के प्रकाश के संपर्क में अपघटित	हो जाता है
(घ) सूर्य-प्रकाश की उपस्थिति में सिल्वर क्लोराइड का सफेद	रंग लाल हो जाता है
36. निम्नलिखित में कौन संतुलित समीकरण नहीं है?	- •
(F) $2Cu(NO_3)_2 \rightarrow 2CuO + O_2 + 3NO_2$	
(평) $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$	
(7) $2KMnO_4 + 2H_2O + 5SO_2 \rightarrow K_2SO_4 + 2MnSO_4$	+ 2H ₂ SO ₄
(\forall) Zn + 2NaOH → Na ₂ ZnO ₂ + H ₂	•

37.	निम्नलिखित कथनों में कौन कथन सही नहीं है?	2010	क्रिक स्केट अवशेष बनता है।			
	नम्नालाखत कथनों में कौन कथन सही नहीं है? (क) पोटैशियम क्लोराइड के विलयन में सिल्वर नाइट्रेट का विलयन डालने पर एक अविलेय सफेद अवक्षेप बनता है। (ख) सिल्वर धातु के एक टुकड़े को तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में डालने पर कोई अभिक्रिया नहीं होती है।					
	(ख) सिल्वर धातु के एक टुकड़े को तनु हाइड्रोक्लोरिक उ	भम्ल म डालन पर काइ ज	भाक्रया नहां हाता है।			
	(ग) जल का वैद्युत अपघटन करने पर H ⁺ और OH ⁻³	गयन बनत ह।				
	(घ) H_2S और Cl_2 के बीच अभिक्रिया होने पर S (सल	फर) पृथक हो जाता है।	०० में जी सा कथन असत	य है?		
38.		के गंबंध में निर्म	मलाखत म कान-सा पाउँ।			
	किला-चूना और जल के बीच होनेवाली रासायनिक आ (क) इस अभिक्रिया में कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड बनता है।	(ख) इस अभिक्रिया	न प्याप्त अपना उर्गानमा कार्बोनेट ब	नता है।		
	(II) III The state of the state	(हा /हम आमाकाना)	1/ 1/1/1/	ाता है		
39.	वसायुक्त खाद्य पदार्थों को सड़ने से बचाने के लिए	जस बाहरी पदार्थ का इर	तमाल किया जाता है, वर उन्हर्स (घ) इनमें कोई नहीं			
	(स) उत्तोष्ट (स), मेंग्रेशांसमीटेंग्र	(11) (14-21124				
40.	कॉपर सल्फेट के जलीय विलयन में लोहे की कीलों के	। डुबाया गया। लगभग 3	0 मिनट के बाद यह पाया राया	जा ।जलवन		
	कारग					
		(ख) नीला से रंगहीन	हा गया			
	(ग) नीला से हलका हरा हो गया	(घ) रंगहीन से हलव	अ हरा हा गया 	न प्रचा को		
41.	11. ऐलुमिनियम के एक साफ पत्तर को जिंक सल्फेट के जलीय विलयन में डुबाया गया। करीब 20 मिनट के पश्चात प विलयन में से बाहर निकाला गया तो इसपर चमकीले धूसर रंग की परत जमी थी। इससे पता चलता है कि					
			Tall sad an active control	*.		
	(क) ऐलुमिनियम जिंक की तुलना में अधिक क्रियाशील है	ह				
	(ख) जिंक ऐलुमिनियम से अधिक क्रियाशील है (ग) जिंक और ऐलुमिनियम दोनों ही समान रूप से क्रियाशी	ਜ਼ ਤੈਂ				
	(ग) जिंक और ऐलुमिनियम दोनों ही अक्रिय हैं	101 6				
12	मैग्नीशियम के एक जलते हुए फीते को नाइट्रोजन गै	व से धरे एक पात्र में ह	ने जाया गया तो फीते का जलन	। जारी रहा		
42.	जिसके फलस्वरूप एक यौगिक बना। इस यौगिक का					
	(क) MgN_2 (ख) Mg_2N_3	(ग) Mg_3N_2	(ঘ) MgN			
43.	निम्नलिखित में कौन रासायनिक अभिक्रिया है?					
	(क) एक गैस सिलिंडर में उच्च दाब पर नाइट्रोजन गैस	का भंडारण				
	(ख) एक प्याले में पेट्रोल को खुली वायु में रखा जाना		•			
	(ग) कार्बन डाइऑक्साइड गैस को द्रवीभूत करना		,			
	(घ) ताँबे की एक तार को उच्च ताप पर वायु में गर्म व	करना	·			
44.	निम्नलिखित में किस युग्म के बीच विस्थापन अभिक्रि					
(क) NaCl का विलयन और कॉपर धातु (ख) MgCl ₂ का विलयन और ऐलुमिनियम धातु						
	(ग) $FeSO_4$ का विलयन और सिल्वर धातु (घ) $AgNO_3$ का विलयन और कॉपर धातु					
45.	निम्नलिखित अभिक्रियाओं में ऑक्सीकरण-अवकरण इ					
		$HCl \rightarrow CaCl_2 + 2H_2O$				
	$(T)^{\bullet}CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$		$SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2HCl$			
46	अभिक्रिया $\mathrm{Fe_2O_3}$ + $\mathrm{3CO} \rightarrow \mathrm{2Fe}$ + $\mathrm{3CO_2}$ में अवव		~ *			
	(ক) Fe (ख)/CO	(ग) Fe ₂ O ₃	(घ) CO,			
47	अभिक्रिया $3 \mathrm{Fe} + 4 \mathrm{H}_2 \mathrm{O} \rightarrow \mathrm{Fe}_3 \mathrm{O}_4 + 4 \mathrm{H}_2$ में ऑक	~ -				
	(ক) Fe (ম) H ₂ O	(ग) H ₂	(ঘ) Fe ₃ O ₄			
48	द्रवीभूत पेट्रोलियम गैस का जलना निम्नलिखित में वि	5 12 No				
40.	(क) अपघटन (ख) अवकरण	(ग)∕ दहन	(घ) संश्लेषण			
49.	निम्नलिखित धातुओं में कौन कॉपर सल्फेट के विलय					
	(क) Ca (ख) Fe	(ग) Al	(된)》Au	** •		
50.	रासायनिक अभिक्रिया के फलस्वरूप निम्नलिखित में		हीं होता है?	-		
	(क) आयतन (ख) भौतिक गुण	(ग) द्रव्यमान				
	3		(घ) रासायनिक गुण			