वस्तुनिष्ठ प्रश्न

- I. सही उत्तर का संकेताक्षर (क, ख, ग या घ) लिखें।
- - 1. निम्नलिखित में किस धातु को किरोसिन में डुबाकर रखते हैं?
 - (क) मैग्नीशियम
- (ग) मरकरी (घ) टंग्स्टन

- 2. बॉक्साइट निम्नलिखित में किस धातु का अयस्क है?
- (क) मैग्नीशियम ऐलुमिनियम
- (ख) सोडियम (घ) बेरियम

12. एक परमाणु से दूसरे परमाणु में इलेक्ट्रॉन के स्थानांतरण से

3.	निम्नलिखित में किस धातु पर वायु का प्रभाव नहीं पड़ता है?		13.	निम्नलिखित में कौन दो इलेक्ट्रॉन खोकर आर्गन-जैसा स्थायी			
		(ख) सोडियम		इलेक्ट्रॉनिक विन्यास प्राप्त करता है?			
	(ग) लोहा	(घ) ताँबा		(ক) Mg	(평) Br		
4.	निम्नलिखित में कौन-सा लवण समुद्री जल में पाया जाता है?			(T) Ca	(घ) S		
	ক) LiCl (ন্ত্ৰ) BaSO ₄		14.	वह परमाणु जो अपने संयोजी इलेक्ट्रॉन का त्याग आसानी से			
	(ग) Na ₃ PO ₄	24504		कर देता है, कहलाता है			
	इनमें किस धातु का विस्थापन उसके लवण के विलयन में लोहा				(ख्र) विद्युतधनात्मक		
	द्वारा होता है?			(ग) रेडियोसक्रिय	(घ) उपधातु		
	n) कैल्सियम (ख) सोडियम		15.	तत्त्व A का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 6 और तत्त्व B का 2,8,8,1 है। A और B के संयोग से बने यौगिक की प्रवृत्ति होगी			
	🕥 ताँबा	(घ) पोटैशियम			सयाग स बन यागिक का प्रवृत्ति	त हागा	
	निम्नलिखित में कौन-सी धातु साधारण ताप पर द्रव रूप में पाई			(क) आयनिक(ग) उपसहसंयोजक			
	जाती है?		16.	निम्नलिखित में कौन आर			
	(क) लिथियम	(ख) लेड (क)		(ক) HCN (ख) CCI	4 (ग) KCl (घ) CO ₂	∦Cl (घ) CO ₂	
	(ग्र/मरकरी (पारा)			चाँदी के चम्मच को लंबे समय तक खुली वायु में छोड़ देने पर उसकी सतह काली हो जाती है। निम्नलिखित में से किस यौगिक के बनने के कारण ऐसा होता है?			
	निम्नलिखित में कौन विद्युत का सुचालक है?						
	(क) सल्फर	(ख) प्लैस्टिक			(ख) Ag₃N		
	(ग) आयोडीन	(घ) ग्रैफाइट		(ক) Ag ₂ O (সু) Ag ₂ S	(ঘ) AgOH		
8.	क्रियाशीलता श्रेणी में हाइड्रोजन के नीचेवाली धातुएँ		18.		पंयोग से आयनिक बंधन तब	बनता	
	(क) अम्लों से अभिक्रिया कर हाइड्रोजन आयन देती हैं		10.	है जब			
	(ख) अम्लों से अभिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस बनाती हैं			(क) A और B दोनों इले	क्ट्रॉन प्राप्त करते हैं		
	(ग) जल के साथ साधारण ताप पर ही अभिक्रिया करती हैं			(ख) A और B दोनों इले	क्ट्रॉन का त्याग करते हैं		
	(घ्र) इनमें कोई नहीं			ुर्ऋ) A धातु और B अध			
9.	. निम्नलिखित में कौन-सी धातु अम्लराज के अलावे किसी अन्य			(घ) A और B दोनों धा	•		
	अम्ल में नहीं घुलती है?	() F -		निम्नलिखित में पीतल वि	न्सका उदाहरण है?		
	(क) Al	(평) Fe		(क) धातु	(ख) अधातु	_ ==	
	(T) Au	(घ) Cu		(ग) मिश्रधातु		Bihar]	
10.	. निम्नलिखित में किस विधि द्वारा लोहे की कड़ाही को जंग लगने		II. रि	II. रिक्त स्थानों की पूर्ति करें। 1. प्रकृति में क्रियाशील धातुएँ में नहीं पाई जाती है। अवस्थ			
	से बचाया जा सकता है? (क) ग्रीज का लेपन करके (ख) रंगाई करके		1.				
			2.	अयस्कों के सांद्रण के लिए विद्युत चुंबकीय विधि प्रयुक्त			
	(य) रगाई करके (ग) जस्ता की परत चढ़ाकर			होती है। (चुंबडीय			
	(घ) इनमें सभी के द्वारा				चालक है। (सिल्वर)		
11	 खाद्य पदार्थ रखे जानेवाले कनस्तर पर टिन का लेप चढ़ाया जाता है, जस्ता का लेप नहीं, क्योंकि क्या दिन से अधिक महँगा होता है 				मा सबसे मंद चालक होता है	I	
				अयस्कों में उपस्थित अप	• •		
			6.	किसी धातु का मरकरी	के साथ बना समांग मिश्रण	अमलग्रम	
	(ख) जरता का दवणांक टिन से अधिक होता है			कहलाता है।	1		
	(गर्भ ज्याता दिन से अधिक क्रियाशील होता ह		7.	लाहे का जस्तीकरण कर	देने से उसका धुर्ह्यार नहीं होत	ग है।	
	(घ) जस्ता टिन से कम क्रियाशाल ^{हारा। ए}		8.	सोडियम एवं पोटैशियम •••••••	भार धातु हैं।		
1	12. मोहिसम् और क्लोरीन के बीच अभिक्रिया होने पर		9.	ZnCO ₃ Pac-aiपन	ZnO + CO ₂		
	(न) चेरिक्स मुस्साम एक इलेक्टोन प्राप्त करता ह		10.	2ZnS + 3O ₂	$2ZnO + 2SO_2$		
	(क) साडियम परमाणु एक इलेक्ट्रॉन खोकर धनायन बनाता है		11.	. उत्कृष्ट गैसें अकिने होती	हैं।		

(ग) क्लोरीन परमाणु एक इलेक्ट्रॉन खोता है

(घ) सहसंयोजक यौगिक बनता है

68

- 13. वैद्युत संयोजक यौद्धाक जल में प्रायः करें, किंतु कार्बनिक विलायकों में किंतु होते हैं।
- विलायका म् क्रिक्ट होते है।

 14. दो परमाणुओं के बीच दो-दो इलेक्ट्रॉनों का साझा होने पर क्रिक्टिंग बनता है।
- 15. CO2 एक … यौगिक है। (वर्ट संयोजन)
- 16. क्लोरीन की संयोजकता 1 होती है, क्योंकि क्लोरीन के परमाणु में इलेक्ट्रॉनों की संख्या उसके निकटस्थ उत्कृष्ट गैस आर्गन से किंः कम होती है।