	अम्ल, भर	म तथा लवण	
. निम्नलिखित में किसका pH	न्यून होगा?		
(क) दूध का	(ख) लार का	(ग) खून का	(झ) आमाशय-रस का
. निम्नलिखित में किसका $pH$	सबसे अधिक क्षारीय श्रेणी	में होगा?	
(क) दूध का	(ख) आँसू का	(ग) पसीना का	(म) पित्त का
. निम्नलिखित के जलीय विल			
(ক) NaCl কা	(ख़) Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> का	(ग) NH <sub>4</sub> Cl का	(ঘ) NaHCO <sub>3</sub> কা
4. अभिक्रिया $2\mathrm{H}_2\mathrm{O} \rightleftharpoons \mathrm{H}_3\mathrm{O}^*$	+ OH में, जल है	•	
(क) एक दुर्बल भस्म		(ख) एक दुर्बल अम्ल	
(ग) एक दुर्बल अम्ल और एक दुर्बल भस्म		(घ) न तो अम्ल और न ही भस्म	
5. pH की सही परिभाषा है			1
$pH = -\log[H^+]$	(평) pH = log[H <sup>+</sup> ]	$(7) pH = -\log[OH^{-}]$	(된) $pH = \frac{1}{[H^+]}$
6. निम्नलिखित में कौन धातु I	HCl या NaOH विलयन से अ	मिक्रिया कर हाइड्रोजन गैस	। मुक्त करता है?
	(Fe) Zn	(ग) Sn	(घ) Mg
7. जब किसी विलयन का pH	मान घटता है तब विलयन मे		
(क) घटती है		असे बढ़ती है	
(ग) स्थिर होती है		(घ) तेजी से बढ़ती है	
8. शुद्ध जल का pH मान 25°	°C पर निम्नलिखित में किसके	करीब होगा?	
(क) शन्य	( <del>da</del> ) 7	(41) 2	(घ) 9
9. एक जलीय विलयन का pI	H मान 3 है तो इसका pOH	मान निम्नलिखित में क्या ह	ोगा?
(क) 3	(ख) 6	(刊) 9	L(H) 11
10. बैटरी अम्ल है		(TZ) Triz LINIO	
्रक्र सांद्र H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		(ख) सांद्र HNO <sub>3</sub>	
(ग) सांद्र HCl		(घ) इनमें कोई नहीं	

(घ) इनमें कोई नहीं

11. निम्नलिखित में कौन-सा कथ-	न सही नहीं है?				
(क) लिटमस एक सूचक है।		े के कंप केया है।			
(ख) लिटमस अम्लीय विलयन में लाल तथा क्षारीय विलयन में नीला रंग देता है।					
प्रिंगित जेरेनियम फूल के पत्तों से निकाला गया एक उदासीन अर्क है।					
(घ) लिटमस एक उदासीन अ	र्क होता है जो सूचक का कार्य	करता है।			
12. इमली में कौन-सा अम्ल होत (क) सिट्रिक अम्ल	(क्य <del>ोगित आ</del> ख	(ग) ऐसीटिक अम्ल	(घ) ऑक्जेलिक अम्ल		
<ol> <li>निम्नलिखित में किससे बनाय (क) हल्दी</li> </ol>	ा गया विलयन (extract) अम् (ख) लाल गोभी	ल तथा क्षार की उपस्थिति व (ग) चुकंदर	को दर्शाने में सक्षम नहीं होता है? (घ) गेंदा फूल		
<ol> <li>निम्नलिखित में भास्मिक लव (क्र) Pb(OH)NO<sub>3</sub></li> </ol>		(₮) NaHSO <sub>4</sub>	(घ) इनमें कोई नहीं		
(ख) धातु के कार्बोनेट अम्ल (ग) बाइकार्बोनेट अम्ल से अ (घ्र∕धातु के ऑक्साइड मूलत	भिक्रिया से लवण तथा जल बन से अभिक्रिया कर लवण एवं क भिक्रिया कर लवण, जल तथा नः भस्म होते हैं, अम्ल से अभि	नते हैं। जर्बन डाइऑक्साइड बनाते हैं। कार्बन डाइऑक्साइड बनाते हैं। मेक्रिया कर लवण तथा हाइड्रोजन	न गैस बनाते हैं।		
<ol> <li>निम्नलिखित में कौन प्रबल</li> <li>(क) H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub></li> </ol>	अम्ल है? (ख) CH <sub>3</sub> COOH	(H) HCI	(된) H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
(ख) बोरिक अम्ल का उपयोग (ग) सिरका का उपयोग हानि	ा ऐंटिबायोटिक के रूप में होता		5 लिए किया जाता है		
18. निम्नलिखित में ऑल्फैक्टरी (क) प्याज	सूचक कौन नहीं है? (म्ब) फिनॉल्फ्यैलीन	(ग) लवंग	(घ) वैनिला इत्र		
19. निम्नलिखित में कौन प्रस्वेद्य	लवण है?				
(क) आयोडीनयुक्त लवण	(ख) प्लास्टर ऑफ पेरिस	(ग) जिप्सम	अनाई CaCl <sub>2</sub>		
20. निम्नलिखित लवणों में कौन	हवा में खुला छोड़ देने पर	रवाकरण के जल त्यागते हैं?			
$Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$	(ख) CuSO₄ · 5H₂O	$(7)$ CaSO <sub>4</sub> $\cdot$ 2H <sub>2</sub> O	(덕) (CaSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> · H <sub>2</sub> O		
21. निम्नलिखित में प्लास्टर ऑफ पेरिस कौन है?					
	(평) $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$		(되) CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O		
22. जल में स्थायी खारापन दूर					
(帝) NaHCO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	(T) MgCO <sub>3</sub>	(घ) CaCO <sub>3</sub>		
23. आयोडीनयुक्त नमक है	()				
	(ख) NaCl + KI	-	(되) NaCl + CHI <sub>3</sub>		
24. अमोनिया-सोडा विधि द्वारा					
(ক) NaOH		(ग) NaHCO <sub>3</sub>	(व) 'ख' और 'ग' दोनों		
	म्प्ल की थौड़ी-थोड़ी मात्रा जल ड़ी मात्रा सल्फ्यूरिक अम्ल में डा				