

CHEMISTRY

BOOKS - S CHAND

ANNUAL SOLVED EXAMINATION PAPER -2012



- **1.** $CaSO_4 \frac{1}{2} H_2 O$ का सामान्य नाम क्या है?
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 2. ऐक्वा रेजिया क्या है?
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

3. ब्यूटेनॉन का प्रकार्यात्मक समूह क्या है?
🕞 वीडियो उत्तर देखें

4. ऑक्सीजन के योग या हास के आधार पर निम्न पदों की व्याख्या कीजिए। प्रत्येक

(a) उपचयन



के लिए दो उदाहरण दीजिए :

5. ऑक्सीजन के योग या हास के आधार पर निम्न पदों की व्याख्या कीजिए। प्रत्येक के लिए दो उदाहरण दीजिए :

अपचयन



6. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,7 है।

इस तत्व की परमाणु संख्या क्या है?



7. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,7 है।

निम्न में किस तत्व के साथ इसकी रासायनिक समानता होगी?

(परमाणु-संख्या कोष्ठक में दी गई है)।

N(7), F (9), P (15), Ar (18)



8. निम्न रासायनिक समीकरणों को संतुलित कीजिए :

$$Pb(NO_3)_2 o PbO + NO_2 + O_2$$



9. निम्न रासायनिक समीकरणों को संतुलित कीजिए :

 $FeSO_4 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2 + SO_3$



10. निम्न रासायनिक समीकरणों को संतुलित कीजिए :

$$CH_4 + O_2
ightarrow CO_2 + H_2O.$$



11. विद्युत टोस्टरों तथा विद्युत इस्तिरयों के तापन अवयव शुद्ध धातु के न बनाकर किसी मिश्रधातु के क्यों बनाए जाते हैं?



12. एथनॉल द्वारा इथीन कैसे बनाया जाता है?

वीडियो उत्तर देखें

13. एथेनॉइक अम्ल से एस्टर कैसे बनाया जाता है?



14. लौह-चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है?



15. हाइड्रोजन सल्फाइड गैसे का वायु में दहन होने से जल एवं सल्फर डाइऑक्साइड बनता है। संतुलित रासायनिक समीकरण दीजिए।



16. बेकिंग सोडा का रासायनिक नाम क्या है?



17. टमाटर में कौन-सा अम्ल उपस्थित रहता है?



18. क्यो हाइड्रोजन आयन H_3O^+ के रूप में दर्शाता है?



19, किस तत्व में-

(i) दो कोश हैं तथा दोनों इलेक्ट्रॉनों से पूरित हैं?

- (ii) इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2,8,2 है?
- (iii) कुल तीन कोश हैं तथा संयोजकता कोश में चार इलेक्ट्रॉन हैं।



20. आवर्त सारणी में इनके स्थान के आधार पर निम्न में से किस तत्व में सबसे अधिक धात्विक अभिलक्षण की विशेषता है तथा क्यों?

Ga, Ge, As, Se, Be,



21. परमाणु संख्या 12 वाले मैग्नीशियम तथा परमाणु संख्या 16 वाले सल्फर की संयोजकता क्या है?



22. थायरॉक्सिन के स्त्रावन में कौन तत्व आवश्यक है? (उत्तर एक शब्द या एक वाक्य में दीजिए)



Science Practical

1. NaOH घोल का pH मान है

A. 7

B. 7 से अधिक

C. 7 से कम

D. 4



2. निम्न समीकरण में लुप्त पद क्या है?

 $2HCl(aq) + Na_2CO_3(s)
ightarrow 2NaCl(aq) + CO_2(g) +$

A. H_2CO_3

B. Na_2CO_3

D. NaOH

 $\mathsf{C}.\,H_2SO_4$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न समीकरण में कौन अपचायक के रूप में कार्य करता है?

 $K_2Cr_2O_7 + 3SO_2 + H_2SO_4
ightarrow Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$

- A. $K_2Cr_2O_7$
- B. SO_2
- $\mathsf{C}.\,H_2SO_4$
- D. इनमें से सभी



- 4. CO_2 गैस भींगा हुआ नीला लिटमस को परिवर्तित करता है
 - A. लाल में
 - B. हरा में
 - C. पीला में
 - D. कोई प्रभाव नहीं।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

- **5.** SO_2 जल में घुलकर बनाता है।
 - A. सल्फ्यूरिक अम्ल
 - B. सल्फ्यूरस अम्ल
 - C. थियोसल्फ्यूरिक अम्ल
 - D. पेरॉक्सी मोनोसल्फ्यूरक अम्ल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. ऐसीटिक अम्ल और सोडियम बाइकार्बोनेट को मिश्रित करिने पर क्या होता है?

- A. एक गंधहीन गैस निकलती है
- B. निकलनेवाली रंगहीन गैस में नीला लिटमस विलयन लाल हो जाता है।
- C. यह रंगहीन गैस चूना जल को दुधिया बना देता है।
- D. इनमें से सभी।

Answer: D



7. रंध्रों को खुलने में निम्नलिखित में से किस रंग की किरण अधिक - प्रभावी भूमिका निभाती है?

A. हरा

B. नीला

C. लाल

D. पीला

Answer: B



8. किसी पादप कोशिका को किसी अइति परासरी विलयन में रखे जाने पर उस पादप कोशिका से जल की अत्यधिक हानि होने की घटना क्या कहलाती है?

- A. अंत:परासरण
- B. विसरण
- C. जीवद्रव्यकुंचन
- D. अंतःशोषणा

Answer: C



- 9. पाइरूवेट का कार्बन डाइआक्साइड, जल एवं ऊर्जा में टूट जाना देखा जाता है
 - A. साइटोप्लाज्म में
 - B. माइटोकॉण्ड्रिया में
 - C. क्लोरोप्लास्ट में
 - D. केन्द्रक में।



- **10.** SO_2 गैस हवा के ऊपर विस्थापन विधि से एकत्रित किया जाता है, जबकि जल
- विस्थापन विधि
 - A. यह हवा से हल्का है
 - B. यह जल में अघुलनशील है

C. यह हवा से भारी और जल में घुलनशील है,

D. यह हवा से हल्का और जल में घुलनशील है।

Answer: C



11. पत्ती से क्लोरोफिल हटाने के लिए उसे निम्नलिखित में से किस विलयन में रखकर

उबाला जाता है?

A. आयोडीन

B. ऐल्कोहॉल

C. जल

D. इनमें से कोई नहीं।

12. H_2O से O_2 निर्मुक्त होना निम्नलिखित में से किसका उदाहरण है?

- A. प्रकाश अभिक्रिया
- B. अप्रकाशिक अभिक्रिया
- C. ये दोनों
- D. इनमें से कोई नहीं।

Answer: A



- 13. जिंक की प्रतिक्रियाशीलता ताँबा से अधिक दिखाने के लिए सही विधि क्या है?
 - A. ताँबा के धातु को जिंक सल्फेट के विलयन में डुबोकर एक घंटा देखना

- B. जिंक तथा ताँबा के धातुओं को एक साथ गर्म करना ।
- C. जिंक के धातु को कॉपर सल्फेट के विलयन में डुबोकर एक घंटा देखना
- D. दोनों धातुओं पर तनु सल्फ्यूरिक अम्ल डालना।

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

14. नीचे दी गयी अभिक्रिया के संबंध में कौन-सा कथन असत्य है?

$$2PbO(s) + C(s)
ightarrow 2Pb(s) + CO_2(g)$$

- (i) सीसा अपचयित हो रहा है
- (ii) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है
- (iii) कार्बन उपचयित हो रहा है
- (iv) लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है।

A. (i) एवं (ii)

- B. (i) एवं (iii)
- C. (i), (ii) एवं (iii)
- D. इनमें से सभी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. सिरका का गंधवाला एक अम्ल पदार्थ Y के घोल के साथ मिलाने से एक गंधहीन एवं रंगहीन गैस मुक्त किया। पदार्थ Y क्या है?

- A. ऐसीटिक अम्ल
- B. सोडियम हाइड्रॉक्साइड
- C. सोडियम बाइकार्बोनेट
- D. सोडियम क्लोराइड

Answer: C



🕞 वीडियो उत्तर देखें