



CHEMISTRY

BOOKS - ARIHANT PUBLICATION JHARKHAND

सॉल्वड पेपर 2019

रसायन विज्ञान

1.गैस मुक्त होती है, जब H_2SO_4 के साथ जिंक की

क्रिया करायी जाती है।

- A. C_2
- B. SO_3
- $\mathsf{C}.\,H_2$
- D. SO_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. त्वरित चुना..... है।

A. CaO

B. $CaCl_2$

C. $Ca(OH)_2$

D. $Ca(HCO_3)_2$

Answer: A



उत्तर देखें

3. बुझा हुआ चूना धीरे-धीरे हवा में CO_2 के साथकी

पतली परत बनाने के लिए अभिक्रिया करता है।

A. $Ca(HCO_3)_2$

B. CaO

C. $Ca(OH)_2$

D. $CaCO_3$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4.श्वसन के दौरान कोशिकाओं में ऑक्सीजन के साथ

मिलकर CO_2 और पानी का उत्पादन करता है।

A. सुक्रोस

- B. फ्रक्टोस
- C. ग्लूकोस
- D. गैलैक्टोस

Answer: C



- 5. आयरन सल्फेट क्रिस्टल का रंग...... है।
 - A. नारंगी
 - B. हरा

C. नीला

D. पीला

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

6. जब लेड नाइट्रेट को गर्म किया जाता है, तब..... का

उत्सर्जन पाया जाता है।

A. N_2O_3

B. NO_2

C. NO

D. N_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. $N_2SO_4 + BaCl_2
ightarrow BaSO_4 + 2NaCl$, यह

.....अभिक्रिया के लिए एक उदाहरण है ।

A. विस्थापन

B. द्वि-विस्थापन

C. उष्मीय अपघटन

D. रिडॉक्स

Answer: B



8. चिप्स निर्माता सामान्यतः चिप्स को ऑक्सीकृत होने से रोकने के लिएगैस के साथ चिप्स के बेग को फ्लश करते है।

A. ऑक्सीजन

- B. नाइट्रोजन
- C. हाइड्रोजन
- D. कार्बन डाईऑक्ससाइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

9. चुने के पानी के माध्यम से अतिरिक्त कार्बन डाईऑक्साइड

पहुंचने परप्राप्त होता है।

A. $CaCO_3$

B. $Ca(OH)_2$

C. CaH_2

D. $Ca(HCO_3)_2$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

10. रक्त का pH है

A. 5.6

B. 6.5

C. 7.4

D. 4.7

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. हमारा पेट..... अम्ल को उत्पन्न करता है, जो पाचन के लिए मदद करता है।

A. H_2SO_4

 $B.\,HNO_3$

 $\mathsf{C}.\,H_2PO_3$

D. HCl

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

12. बिच्छू बूटी के डंक मारने वाले बाल के चुभने पर जलने के दर्द के अहसास कारण है

A. एथेनॉइक अम्ल

B. मेथेनोइक अम्ल

- C. प्रोपेनोइक अम्ल
- D. ब्यूटेनोइक अम्ल

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

13.बेकिंग सोडा है।

- A. सोडियम कार्बोनेट
- B. सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट
- C. सोडियम हाइड्रोक्साइड

D. सोडियम क्लोराइड

Answer: B



उत्तर देखें

14. बोरेक्स के निर्माण के लिएका उपयोग होता है।

A. वाशिंग सोडा

B. बेकिंग सोडा

C. सोडियम हाइड्रॉक्साइड

D. सोडियम सल्फेट

Answer: A



उत्तर देखें

15.प्लास्टर ऑफ़ पेरिस (POP) है।

A.
$$CaSO_4.2H_2O$$

B.
$$CaSO_4$$
. H_2O

C.
$$CaSO_4$$
. $\frac{1}{2}H_2O$

D.
$$CaSO_4$$
. $\frac{1}{4}H_2O$

Answer: C



16. धातुओं को पतले तारों के रूप में खींचने की क्षमता......

को कहा जाता है।

A. आघातवर्धनीयता

B. लचीलापन

C. प्रवाहकत्व

D. मधुर/स्पष्ट

Answer: B



उत्तर देखें

17.अत्यंत आघातवर्धनीय धातु है।

A. Au

B. Al

C. Fe

D. Zn

Answer: A



उत्तर देखें

18.अधातु है, लेकिन चमकदार है।

- A. कार्बन
- B. क्लोरीन
- C. ब्रोमीन
- D. आयोडीन

Answer: D



19.ठंडे पानी के साथ प्रतिक्रिया नहीं करता है।

- A. सोडियम
- B. कैल्सियम
- C. मैग्नेशियम
- D. पोटैशियम

Answer: C



20. अत्यधिक तनु HNO_3 के साथ मैगनीज के प्रभाव से.....

गैस बनती है।

- A. H_2
- B. N_2
- $\mathsf{C}.\,O_2$
- D. NO_2

Answer: A



21. क्रियाशीलता का क्रम..... है।

A.
$$Al>Mg>Fe>Zn$$

$$\operatorname{B.}{Mg} > Al > Zn > Fe$$

C.
$$Al>Mg>Zn>Fe$$

D.
$$Mg > Al > Fe > Zn$$

Answer: B



उत्तर देखें

- A. HgO
- B. CuO
- C. HgS
- D. Cu_2S

Answer: C



23. सल्फाइड अयस्कों कोद्वारा ओक्साइडस में परिवर्तित किया जाता है।

A. संयोजन

B. अपचयन

C. निस्तापन

D. भुनने

Answer: D



24.

 $Fe_2O_3(s)+2Al(s)
ightarrow 2Fe(l)+Al_2O_3(s)+$

ऊष्मा इस अभिक्रिया कोकहते है।

- A. निस्तापन
- B. उष्मीय अभिक्रिया
- C. थर्मल अभिक्रिया
- D. विस्थापन

Answer: B



25. वायु के सम्पर्क में आने के कुछ समय बाद चाँदी के पदार्थ काले हो जाते है। इसका कारण...... लेप है।

- A. सिल्वर सल्फेट
- B. सिल्वर ऑक्सइड
- C. सिल्वर सल्फाइड
- D. सिल्वर सल्फेट

Answer: C



उत्तर देखें

26. कांस्यका एक मिश्रधातु है।

A. Cu और Zn

B. Cu और Sn

C. Cu और Pb

D. Cu और Tl

Answer: B



A. कांस्य

- B. पीतल
- C. सोल्डर (टांका)
- D. इस्पात

Answer: C



28. CNG का मुख्य घटक..... है

- A. मेथेन
- B. एथेन

C. प्रोपेन

D. ब्यूटेन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. वनस्पति तेलों के हाइड्रोजनीकरण के लिए..... का उत्प्रेरक के रूप में उपयोग किया जाता है।

A. Pt

B. Ni

C. Pd

D. Ag

Answer: B



उत्तर देखें

30. एथेनॉल का निर्जलीकरण..... देता है।

A. एथेन

B. एथेनॉइक अम्ल

C. एथीन

D. ईथर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

31. पानी में एसिटिक अम्ल के...... घोल को विनेगर कहा जाता है।

A. 5-8%

B. 8-9%

C. 4-6%

D. 6-9%

Answer: A



🥒 उत्तर देखें

32. परिशुद्ध एथेनॉइक अम्ल का गलनांक...... है।

A. 300K

B. 298K

C. 310K

D. 290K

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

33. एस्टर, ऐल्कोहॉल और कार्बोक्सिलिक अम्ल देने के लिए अम्ल या क्षार का उपस्थिति में अभिक्रिया करता है, जिसे....... कहते है।

A. एस्टरीकरण

B. सल्फोनीकरण

C. जल-अपघटन

D. वसित (बासी) करना

Answer: C



उत्तर देखें

34. तत्वों के गुन उनकेके आवर्ती पहलन है

A. परमाणु भार

B. परमाणु क्रमांक

C. परमाणु आकर

D. परमाणु प्रकृति

Answer: B



35. आधुनिक आवर्त सरणी मेंआवर्त है।

A. 18

B. 8

C. 7

D. 17

Answer: C



36. मेटलोईड्स (उपघातु)...... है।

- A. सिलिकॉन
- B. कार्बन
- C. मैग्नेशियम
- D. लोहा

Answer: A



उत्तर देखें

37. क्लोरीन के M-कोश मेंइलेक्ट्रॉन होते है।

- **A.** 7
- B. 6
- C. 4
- D. 5

Answer: A



उत्तर देखें

38. धातु ऑक्सइड + अम्ल ightarrow X+ पानी, X..... है।

- A. धातु
- B. अम्ल
- C. क्षार
- D. लवण

Answer: D



39. हैड्रोनियम आयनहै।

A. $H^{\,+}$

B. H_3O^+

 $\mathsf{C.}\,OH_2^{\,\oplus}$

 $\mathsf{D}.\stackrel{\cdots}{O}H$

Answer: B



40. मिल्क ऑफ़ मैग्नेशिया का pH..... है।

A. 11

B. 10

C. 11.5

D. 10.5

Answer: D



41. शुक्र ग्रह का वातावरण..... के घने सफेद और पिले बादलों से बना है।

- A. H_2SO_4
- B. HCl
- $\mathsf{C}.\,HNO_3$
- D. HSO_3

Answer: A



- 42. टमाटर मेंअम्ल उपस्थित होता है।
 - A. ऑक्सेलिक
 - B. सिट्रिक
 - C. टार्टरिक
 - D. मेथेनोइक

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

43. सोडियम क्लोराइड के जलीय घोल कोकहते है।

- A. ब्राइन
- B. मिल्क ऑफ़ मैग्नेशिया
- C. धुलाई का सोडा
- D. बेकिंग सोडा

Answer: A



उत्तर देखें

44. ब्लीचिंग पाउडर को दर्शाता है।

A. CaClO

B. CaOCl

C. $CaOCl_2$

D. Ca_2OCl_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

45. सोडियम कार्बोनेट का पुन: क्रिस्टलीकरण उत्पादित करता है

A. बेकिंग सोडा

- B. धुलाई का सोडा
- C. ब्लीचिंग पाउडर
- D. जिप्सम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

46.खंडित हड्डियों को सही स्थिति में जोड़ने के लिए प्लास्टर के रूप में उपयोग किया जाता है।

A. $CaSO_4.10H_2O$

 $\operatorname{B.}\mathit{CaSO}_4.2H_2O$

C. $CaSO_4$. $\frac{1}{2}H_2O$

D. $CaSO_4$

Answer: C



उत्तर देखें

47.धातु कमरे के तापमान पर लिक्विड (तरल) के रूप

में उपस्थित है।

A. ब्रोमीन

B. मर्क्युरी (पारा)

C. लेड

D. जिंक (जस्ता)

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

48. कार्बन का वह अपररूप जो प्रकृति में कठोर है।

A. डायमंड (हीरा)

B. ग्रेफाइट

C. सिलिकॉन कार्बोइड

D. फुलेरीन

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

49.उभयधर्मी ऑक्सइड है।

A. CuO

 $\operatorname{B.}{Na_2O}$

 $\mathsf{C}.\,K_2O$

D. Al_2O_3

Answer: D



🕞 वीडियो उत्तर देखें