



P- BLOCK

TEST-05

THE RASAYANAM

- therasayanam.in
- 8285162819
- 9911689985

Section 1 : MSQs - 50 Questions

1 When aluminium is treated with sodium hydroxide solution :

जब एल्युमिनियम को सोडियम हाइड्रॉक्साइड घोल से उपचारित किया जाता है:

- ☐ Oxygen is liberated ऑक्सीजन मुक्त होती है
- ☐ Aluminium hydroxide is precipitated एल्युमिनियम हाइड्रॉक्साइड अवक्षेपित होता है
- ☐ Hydrogen is liberated हाइड्रोजन मुक्त होता है
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

2 Select the amphoteric oxide : उभयधर्मी ऑक्साइड का चयन करें:

- ☐ Cr_2O_3
- ☐ Fe_2O_3

APP LINK



- ☐ Al_2O_3
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

3 The borax bead is composed of : बोरैक्स बीड निम्नलिखित से बना होता है:

- ☐ $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{NaBO}_2$
- ☐ $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$
- ☐ Na_2BO_3
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

4 The formula of borax is : बोरैक्स का सूत्र है:

- ☐ $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$
- ☐ $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

APP LINK



☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

5 Borax on heating with cobalt oxide forms a bead of : बोरेक्स कोबाल्ट ऑक्साइड के साथ गर्म करने पर बीड बनता है:

☐ $\text{Co}(\text{BO}_2)_2$

☐ CoBO_3

☐ $\text{Co}_3(\text{BO}_3)_2$

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

6 The relative strengths of the boron halides as Lewis acids are in the order : लुईस अम्ल के रूप में बोरॉन हैलाइडों की सापेक्षिक मजबूती इस क्रम में है:

☐ $\text{BBr}_3 > \text{BCl}_3 > \text{BF}_3$

☐ $\text{BF}_3 > \text{BCl}_3 > \text{BBr}_3$

☐ $\text{BCl}_3 > \text{BBr}_3 > \text{BF}_3$

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

APP LINK



☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

7 Electrolytic reduction of alumina to aluminium by Hall-Heroult process is carried out : हॉल-हेरोल्ट प्रक्रिया द्वारा एल्युमिना का एल्युमिनियम में विद्युत अपघटनी अपचयन किया जाता है:

☐ In the presence of NaClNaCl की उपस्थिति में

☐ In the presence of fluorite फ्लोराइट की उपस्थिति में

☐ In the presence of cryolite which forms a melt with lower melting temperature क्रायोलाइट की उपस्थिति में जो कम गलनांक वाला पिघल बनाता है

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

8 Which one of the following is the correct statement? निम्न में से कौन सा कथन सही है?

☐ Boric acid is a protonic acid बोरिक अम्ल एक प्रोटोनिक अम्ल है

☐ Beryllium exhibits coordination number six बेरिलियम समन्वय संख्या छह प्रदर्शित करता है

☐ Chlorides of both beryllium and aluminium have bridged chloride structure in solid phase बेरिलियम और एल्युमिनियम दोनों के क्लोराइड में ठोस अवस्था में सेतु क्लोराइड संरचना होती है

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

APP LINK



9 Property of catenation is strongest in : श्रृंखलन का गुण सबसे अधिक किसमें होता है:

- ☐ C
- ☐ O
- ☐ N
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

10 Diamond and graphite are : हीरा और ग्रेफाइट हैं:

- ☐ Isomers समायवयव
- ☐ Isotopes समस्थानिक
- ☐ Allotropes अपरूपता
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

11 CCl_4 is inert towards hydrolysis but SiCl_4 is readily hydrolyzed because : CCl_4 जल अपघटन के प्रति निष्क्रिय है लेकिन SiCl_4 आसानी से जल अपघटित हो जाता है क्योंकि:

APP LINK



- ☐ Carbon cannot expand its octet but silicon can expand its octet कार्बन अपने अष्टक का विस्तार नहीं कर सकता है लेकिन सिलिकॉन अपने अष्टक विस्तार कर सकता है
- ☐ Electronegativity of carbon is higher than of silicon कार्बन की विद्युत ऋणात्मकता सिलिकॉन की तुलना में अधिक है
- ☐ Ionization potential of carbon is higher than of silicon कार्बन की आयनीकरण क्षमता सिलिकॉन की तुलना में अधिक है
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

12 The main constituents of water gas are : जल गैस के मुख्य घटक हैं:

- ☐ $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐ $\text{CO}_2 + \text{N}_2$
- ☐ $\text{CO} + \text{H}_2$
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

13 The producer gas is composed of : उत्पादक गैस किससे बनी होती है:

- ☐ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2$

APP LINK



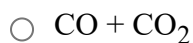
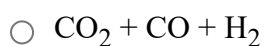
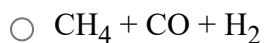


☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

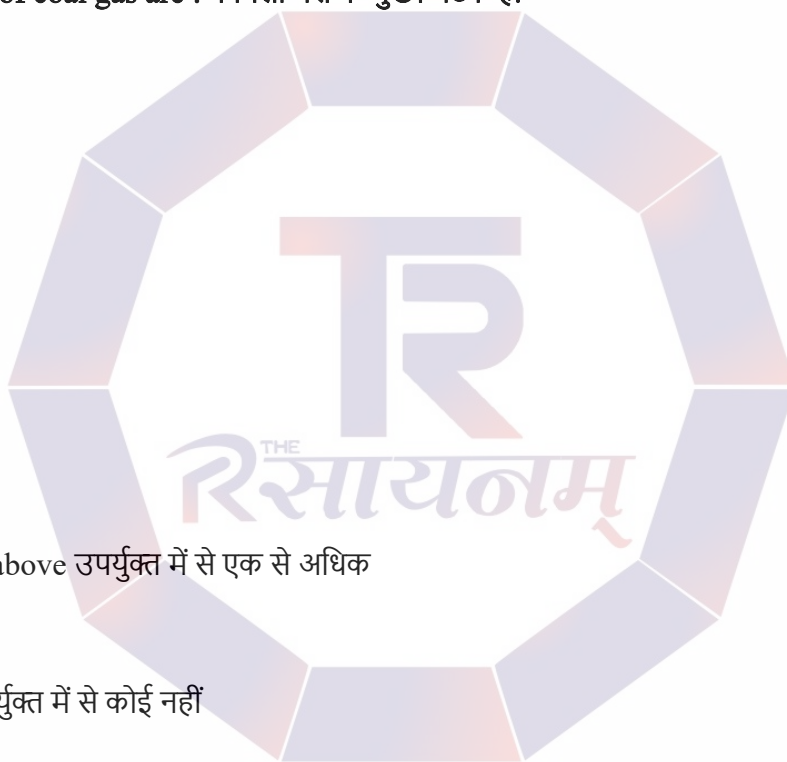
Correct: +2

14 The main constituents of coal gas are : कोयला गैस के मुख्य घटक हैं:



☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं



Correct: +2

15 Zeolites are : जिओलाइट्स हैं:

☐ Aluminosilicate एल्युमीनोसिलिकेट

☐ Calcium aluminosilicate कैल्शियम एल्युमिनोसिलिकेट

APP LINK



☐ Hydrated sodium aluminosilicate हाइड्रेटेड सोडियम एल्युमीनोसिलिकेट

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

16 Which one of the following anions is present in the chain structure of silicates निम्नलिखित में से कौन सा आयन सिलिकेट की श्रृंखला संरचना में मौजूद है:

☐ $(\text{Si}_2\text{O}_5^{2-})_n$

☐ $(\text{Si}_2\text{O}_3^{2-})_n$

☐ SiO_4^{4-}

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

17 Among the following substituted silences the one which will give rise to cross linked silicone polymer on hydrolysis is :

निम्नलिखित प्रतिस्थापित साइलेंस में से वह जो जल अपघटन पर क्रॉस लिंकड सिलिकॉन बहुलक को जन्म देगा वह है:

☐ R_4Si

☐ RSiCl_3

APP LINK



- ☐ R_2SiCl_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

18 The straight chain polymer is formed by : सीधी श्रृंखला बहुलक निम्न द्वारा बनता है

- ☐ Hydrolysis of $(CH_3)_2 SiCl_2$ followed by condensation polymerization $(CH_3)_2 SiCl_2$ के जल अपघटन के बाद संघनन बहुलकीकरण
- ☐ Hydrolysis of $(CH_3)_3 SiCl$ followed by condensation polymerization $(CH_3)_3 SiCl$ के जल अपघटन के बाद संघनन बहुलकीकरण
- ☐ Hydrolysis of $CH_3 SiCl_3$ followed by condensation polymerization $CH_3 SiCl_3$ के जल अपघटन के बाद संघनन बहुलकीकरण
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

19 Nitrogen is obtained on heating : गर्म करने पर नाइट्रोजन प्राप्त होता है:

- ☐ NH_4NO_2
- ☐ KNO_3

APP LINK



- ☐ NH_4NO_3
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

20 When phosphorus is heated with concentrated nitric acid the substance formed is :

जब फॉस्फोरस को सांद्र नाइट्रिक अम्ल के साथ गर्म किया जाता है तो बनने वाला पदार्थ है:

- ☐ HPO_2
- ☐ HPO_3
- ☐ H_3PO_4
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

21 In comparison to ammonia phosphine is अमोनिया की तुलना में फॉस्फीन है:

- ☐ More basic अधिक क्षारीय
- ☐ Less basic कम क्षारीय
- ☐ Neutral उदासीन

APP LINK



☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

22 The substance which does not give ammonia when treated with water is :

वह पदार्थ जो जल से उपचारित करने पर अमोनिया नहीं देता है:

☐ Mg_3N_2

☐ AlN

☐ $Ca(CN)_2$

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

23 Ammonia reacts with excess of chlorine to form : अमोनिया क्लोरीन की अधिकता के साथ अभिक्रिया करके बनाता है:

☐ N_2 and NH_4Cl

☐ NCl_3 and HCl

☐ NH_4Cl and NCl_3

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

APP LINK



☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

24 On heating NH_4NO_3 strongly is obtained : गर्म करने पर NH_4NO_3 प्रबल रूप से प्राप्त होता है:

☐ N_2O

☐ NH_3

☐ N_2

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

25 When white phosphorus is heated with caustic soda solution the compound formed are :जब सफेद फास्फोरस को कास्टिक सोडा के घोल के साथ गर्म किया जाता है तो बनने वाले यौगिक हैं:

☐ $\text{PH}_3 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$

☐ $\text{PH}_3 + \text{Na}_2\text{HPO}_2$

☐ $\text{PH}_3 + \text{Na}_2\text{HPO}_3$

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

APP LINK



Correct: +2

26 Calcium carbide when strongly heated with nitrogen forms : कैल्शियम कार्बाइड को नाइट्रोजन के साथ तीव्र गर्म करने पर बनता है:

- ☐ Ca_3N_2
- ☐ $\text{Ca}(\text{CN})_2$
- ☐ CaCN_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

27 Nitrolim is used as nitrogenous fertilizer. Its composition is : नाइट्रोलिम का उपयोग नाइट्रोजन उर्वरक के रूप में किया जाता है। इसकी संरचना है:

- ☐ Ca_3N_2
- ☐ $\text{Ca}(\text{CN})_2$
- ☐ CaCN_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

28 The catalyst used in Deacon's process is : डेकॉन की प्रक्रिया में प्रयुक्त उत्प्रेरक है:

APP LINK



- ☐ Al_2O_3
- ☐ CuCl_2
- ☐ AlCl_3
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

29 The set with correct order of acidity is : अम्लता के सही क्रम वाला सेट है:

- ☐ $\text{HClO} < \text{HClO}_2 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_4$
- ☐ $\text{HClO}_4 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_2 < \text{HClO}$
- ☐ $\text{HClO} < \text{HClO}_4 < \text{HClO}_3 < \text{HClO}_2$
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

30 Number of three-centre two electron ($3\text{C}-2\text{e}$) bonds present in diborane is:

डाइबोरेन में उपस्थित तीन-केंद्र दो इलेक्ट्रॉन ($3\text{C}-2\text{e}$) बंध की संख्या है:

- ☐ 2

APP LINK



☐ 4

☐ 6

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

31 Which of the following statements is incorrect regarding B_2H_6 ? B_2H_6 के संबंध में निम्नलिखित में से कौन सा कथन गलत है?

☐ Banana bonds are longer but stronger than normal B—H bonds. केले बंध सामान्य B—H बंध से अधिक लंबे लेकिन प्रबल होते हैं।

☐ B_2H_6 is also known as 3C-2e compound B_2H_6 को 3C-2e यौगिक के रूप में भी जाना जाता है

☐ It cannot be prepared by reacting BF_3 with $LiBH_4$ in the presence of dry ether इसे शुष्क ईथर की उपस्थिति में $LiBH_4$ के साथ BF_3 की अभिक्रिया करके तैयार नहीं किया जा सकता है।

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

32 Which of the following is not ionic carbides? निम्नलिखित में से कौन सा आयनिक कार्बाइड नहीं है?

☐ CaC_2

☐ Al_4C_3

APP LINK



- ☐ SiC
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

33 Consider two reactions:

- i. $\text{Zn} + \text{conc. HNO}_3 (\text{hot}) \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{X} + \text{H}_2\text{O}$
- ii. $\text{Zn} + \text{dil. HNO}_3 (\text{cold}) \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Y} + \text{H}_2\text{O}$

Compounds X and Y are respectively दो अभिक्रियाओं पर विचार करें:

- i. $\text{Zn} + \text{सान्द्र. HNO}_3 (\text{गर्म}) \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{X} + \text{H}_2\text{O}$
- ii. $\text{Zn} + \text{तनु. HNO}_3 (\text{ठंडा}) \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Y} + \text{H}_2\text{O}$

यौगिक X और Y क्रमशः हैं

- ☐ $\text{N}_2\text{O}, \text{NO}$
- ☐ $\text{NO}_2, \text{N}_2\text{O}$
- ☐ $\text{N}_2, \text{N}_2\text{O}$
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

34 $\text{BaTi}[\text{Si}_3\text{O}_9]$ is a class of: $\text{BaTi}[\text{Si}_3\text{O}_9]$ एक वर्ग है:

APP LINK



- ☐ Orthosilicate ऑर्थोसिलिकेट
- ☐ Cyclic silicate चक्रीय सिलिकेट
- ☐ Chain silicate चेन सिलिकेट
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

35 The value of n in the molecular formula $\text{Be}_n\text{Al}_2\text{Si}_6\text{O}_{18}$ is: आणविक सूत्र $\text{Be}_n\text{Al}_2\text{Si}_6\text{O}_{18}$ में n का मान है:

- ☐ 2
- ☐ 3
- ☐ 4
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

36 Hydrolysis of $(\text{CH}_3)_2\text{SiCl}_2$ and CH_3SiCl_3 leads to: $(\text{CH}_3)_2\text{SiCl}_2$ और CH_3SiCl_3 के जल अपघटन से होता है:

- ☐ Linear chain and cross-linked silicones, respectively क्रमशः रैखिक श्रृंखला और क्रॉस-लिंकड सिलिकोन
- ☐ Cross-linked and linear chain silicones, respectively क्रमशः क्रॉस-लिंकड और रैखिक श्रृंखला सिलिकॉन



- ☐ Linear chain silicones only केवल रैखिक श्रृंखला सिलिकोन
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

37 Iodine reacts with hot NaOH solution. The product is NaI and: आयोडीन गर्म NaOH विलयन के साथ अभिक्रिया करता है। उत्पाद NaI और है

- ☐ NaIO_3
- ☐ NaOI
- ☐ NaO_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

38 Which of the following reactions does not give H_3PO_4 ? निम्नलिखित में से कौन सी अभिक्रिया H_3PO_4 नहीं देती है?

- ☐ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- ☐ $\text{P}_4\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- ☐ $\text{PCl}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

APP LINK



☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

39 Extra pure N_2 can be obtained on heating: गर्म करने पर अतिरिक्त शुद्ध N_2 प्राप्त है:

☐ NH_3 and CuO

☐ $Ba(N_3)_2$

☐ $(NH_4)_2Cr_2O_7$

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

40 Which of the following will act as a base in H_2SO_4 among $HClO_4$, HNO_3 , HCl , NH_3

निम्नलिखित में से कौन $HClO_4$, HNO_3 , HCl , NH_3 के बीच H_2SO_4 में क्षार के रूप में कार्य करेगा

☐ NH_3

☐ HCl and NH_3

☐ HNO_3 and NH_3

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

APP LINK



☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

41 What is the ring size and no. of tetrahedral units linked together in the given silicate $(\text{Si}_6\text{O}_{18})^{-12}$?

वलय का आकार और संख्या क्या है? दिए गए सिलिकेट $(\text{Si}_6\text{O}_{18})^{-12}$ में एक साथ जुड़ी हुई टेट्राहेड्रल इकाइयों की संख्या?

☐ 12, 6

☐ 6, 6

☐ 12, 12

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

42 Argon is used in are welding because of its आर्गन का उपयोग वेल्डिंग में किया जाता है क्योंकि यह

☐ Low reactivity with metals धातुओं के साथ कम प्रतिक्रियाशील होता है

☐ Ability to lower the melting point of metal धातु के गलनांक को कम करने की क्षमता

☐ Flammability ज्वलनशीलता

☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक

☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

APP LINK



43 The gas which is used for inflating the tyres of aeroplanes is : हवाई जहाज के टायरों को फुलाने के लिए इस्तेमाल की जाने वाली गैस है:

- ☐ H_2
- ☐ He
- ☐ N_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

44 In the manufacture of sulphuric acid by contact process the catalyst platinized asbestos may be replaced with :

संपर्क प्रक्रिया द्वारा सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण में उत्प्रेरक प्लैटिनाइज्ड एस्बेस्टस को किसके साथ प्रतिस्थापित किया जा सकता है:

- ☐ Ni
- ☐ Fe
- ☐ V_2O_5
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं



Correct: +2

APP LINK



45 The reaction of P_4 with X leads selectively to P_4O_6 . The X is : P_4 की X के साथ अभिक्रिया से चुनिंदा रूप से P_4O_6 बनाता है। X है:

- ☐ Dry O_2 शुष्क O_2
- ☐ A mixture of O_2 and N_2 , O_2 और N_2 का मिश्रण
- ☐ Moist O_2 नम O_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

46 On heating ammonium dichromate the gas evolved is : अमोनियम डाइक्रोमेट को गर्म करने पर निकलने वाली गैस है:

- ☐ Oxygen ऑक्सीजन
- ☐ Ammonia अमोनिया
- ☐ Nitrous oxide नाइट्रस ऑक्साइड
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

47 NH_3 and BF_3 form an adduct readily because they form : NH_3 और BF_3 आसानी से एक अभियोजी बनाते हैं क्योंकि वे बनाते हैं:

APP LINK



- ☐ An ionic bond एक आयनिक बंधन
- ☐ A covalent bond एक सहसंयोजक बंधन
- ☐ A coordinate bond एक समन्वय बंधन
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

48 Nitrous oxide is : नाइट्रस ऑक्साइड है:

- ☐ Acidic अम्लीय
- ☐ Basic क्षारीय
- ☐ Neutral उदासीन
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

49 The main products of the reaction of equimolar quantities of XeF_6 with NaNO_3 are: NaNO_3 के साथ XeF_6 की समानमोलर समान मात्रा की अभिक्रिया के मुख्य उत्पाद हैं:

- ☐ XeOF_4 , NaF and NO_2F

APP LINK



- ☐ XeO_2F_2 , NaF , NOF and F_2
- ☐ XeOF_4 , NaNO_2 and F_2
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

50 Which one of the following oxides is neutral? निम्नलिखित में से कौन सा ऑक्साइड उदासीन है?

- ☐ CO
- ☐ SnO_2
- ☐ ZnO
- ☐ More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- ☐ None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

Correct: +2

APP LINK :



ANSWERS

SECTIONS

1. MSQs - 50 Questions

Section 1 : MSQs - 50 Questions

- 1 Hydrogen is liberated हाइड्रोजन मुक्त होता है
- 2 More than one of the above उपर्युक्त में से एक से अधिक
- 3 $B_2O_3 + NaBO_2$
- 4 $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$
- 5 $Co(BO_2)_2$
- 6 $BBr_3 > BCl_3 > BF_3$
- 7 In the presence of cryolite which forms a melt with lower melting temperature क्रायोलाइट की उपस्थिति में जो कम गलनांक वाला पिघल बनाता है
- 8 Chlorides of both beryllium and aluminium have bridged chloride structure in solid phase बेरिलियम और एल्युमिनियम दोनों के क्लोराइड में ठोस अवस्था में सेतु क्लोराइड संरचना होती है
- 9 C
- 10 Allotropes अपरूपता



11 Carbon cannot expand its octet but silicon can expand its octet कार्बन अपने अष्टक का विस्तार नहीं कर सकता है लेकिन सिलिकॉन अपने अष्टक विस्तार कर सकता है

12 $\text{CO} + \text{H}_2$

13 $\text{CO} + \text{N}_2$

14 $\text{CH}_4 + \text{CO} + \text{H}_2$

15 Hydrated sodium aluminosilicate हाइड्रेटेड सोडियम एल्युमीनोसिलिकेट

16 $(\text{Si}_2\text{O}_5^{2-})_n$

17 RSiCl_3

18 Hydrolysis of $(\text{CH}_3)_2\text{SiCl}_2$ followed by condensation polymerization

$(\text{CH}_3)_2\text{SiCl}_2$ के जल अपघटन के बाद संघनन बहुलकीकरण

19 NH_4NO_2

20 H_3PO_4

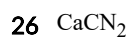
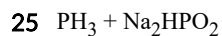
21 Less basic कम क्षारीय

22 $\text{Ca}(\text{CN})_2$

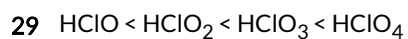
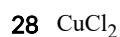
23 NCl_3 and HCl

24 N_2O



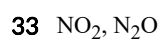


27 None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं



30 2

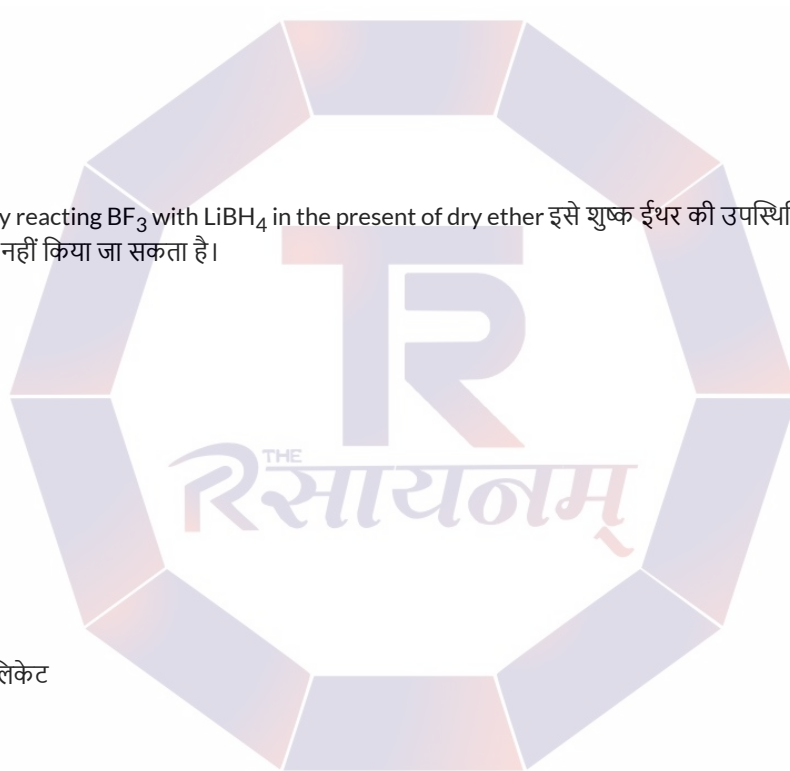
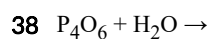
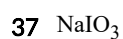
31 It cannot be prepared by reacting BF_3 with LiBH_4 in the present of dry ether इसे शुष्क ईथर की उपस्थिति में LiBH_4 के साथ BF_3 की अभिक्रिया करके तैयार नहीं किया जा सकता है।



34 Cyclic silicate चक्रीय सिलिकेट

35 3

36 Linear chain and cross-linked silicones, respectively क्रमशः रैखिक श्रृंखला और क्रॉस-लिंकड सिलिकोन



39 $\text{Ba}(\text{N}_3)_2$

40 HNO_3 and NH_3

41 12, 6

42 Low reactivity with metals धातुओं के साथ कम प्रतिक्रियाशील होता है

43 He

44 V_2O_5

45 A mixture of O_2 and N_2 , O_2 और N_2 का मिश्रण

46 None of the above उपर्युक्त में से कोई नहीं

47 A coordinate bond एक समन्वय बंधन

48 Neutral उदासीन

49 XeOF_4 , NaF and NO_2F

50 CO

