



# CHEMISTRY

## BOOKS - MP BOARD - PREVIOUS YEAR PAPERS

### MODEL PAPER 2021

रासायनिक अभिक्रियाएं एवं समीकरण वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. निम्न में से कौन सा भौतिक परिवर्तन नहीं है -

A. खौलते पानी से जल वाष्प बनना

B. एल.पी.जी. का दहन

C. बर्फ का पिघलकर जल बनना

D. नमक का पानी में घुलना

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. निम्नलिखित में कौन सी उष्माक्षेपी अभिक्रिया है?

A. जल की बिना बुझे चूने से अभिक्रिया

B. जल का वाष्पीकरण

C. कपूर के क्रिस्टल का उध्वपातन

D. शुष्क बर्फ का उध्वपातन

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

3.  $6Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$  ऊपर दी गई

अभिक्रिया किस प्रकार की है?

A. संयोजन अभिक्रिया

B. द्विविस्थापन अभिक्रिया

C. वियोजन अभिक्रिया

D. विस्थापन अभिक्रिया

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

4.  $H_2$  का योग तथा  $O_2$  का हास कहलाता है -

A. अपचयन अभिक्रिया

B. उपचयन अभिक्रिया

C. रेडाक्स अभिक्रिया

D. संक्षारण अभिक्रिया

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. जिन अभिक्रियाओं में उष्मा का अवशोषण होता है उन्हें कहते हैं –

A. उष्माक्षेपी अभिक्रिया

B. संयोजन अभिक्रिया

C. उष्माशोषी अभिक्रिया

D. वाष्पीकरण अभिक्रिया

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**6. निम्न में से कौन सा एक रासायनिक परिवर्तन की विशेषता नहीं है -**

A. रंग में परिवर्तन

B. गैस का उत्सर्जन

C. तापक्रम में परिवर्तन

D. आकार में परिवर्तन

**Answer: D**

 वीडियो उत्तर देखें

7. खाद्य पदार्थ का कार्बन डाई आक्साईड और पानी में टूटना

एक प्रकार की -

A. उष्माशोषी अभिक्रिया

B. थर्मिट अभिक्रिया

C. उष्माक्षेपी अभिक्रिया

D. ऊर्जा परिवर्तन के बिना अभिक्रि

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**8. सोने और प्लेटिनम को गलाने वाले अम्ल का नाम क्या है -**

A. एक्वा रेजिया

B. सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

C. सान्द्र नाइट्रिक अम्ल



D. इनमें से कोई नहीं

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

9. रासायनिक अभिक्रिया में भाग लेने वाले पदार्थ कहलाते हैं

-

A. उत्पाद

B. अभिकारक

C. यौगिक

D. मिश्रण

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10. लम्बे समय तक सेवन न करने पर सूखे मेवे सड़ जाते हैं क्योंकि**

A. ताप में परिवर्तन

B. जंग लगना

C. विकृतगंधिता

D. कोई नहीं

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

## रासायनिक अभिक्रियाएं एवं समीकरण दीर्घउत्तरीय प्रश्न

1. वायु में जलाने से पूर्व मैग्नीशियम रिबन को साफ क्यों किया जाता है?



वीडियो उत्तर देखें

2. किसी पदार्थ 'X' के विलयन का उपयोग सफेदी करने के लिये होता है?

पदार्थ 'X' का नाम तथा इसका सूत्र लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

3. किसी पदार्थ 'X' के विलयन का उपयोग सफेदी करने के लिये होता है?

ऊपर 1 में लिखे पदार्थ X की जल के साथ अभिक्रिया लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

4. ऊष्माक्षेपी एवं ऊष्माशोषी अभिक्रिया का क्या है?  
उदाहरण दीजिये।

 वीडियो उत्तर देखें

5. श्वसन को ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया क्यों कहते हैं? वर्णन  
कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. विस्थापन एवं द्विविस्थापन अभिक्रियाओं में क्या अंतर है?  
इन अभिक्रियाओं के समीकरण लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

7. अवक्षेपण अभिक्रिया से आप क्या समझते हैं? उदाहरण  
देकर समझाइये।

 वीडियो उत्तर देखें

8. वियोजन अभिक्रिया को संयोजन अभिक्रिया के विपरीत क्यों कहा जाता है? इन अभिक्रियाओं के लिये समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

9. वियोजन अभिक्रिया को संयोजन अभिक्रिया के विपरीत क्यों कहा जाता है? इन अभिक्रियाओं के लिये समीकरण लिखिए।



वीडियो उत्तर देखें

10. संयोजन अभिक्रिया किसे कहते हैं? उदाहरण सहित समझाइये।

 वीडियो उत्तर देखें

11. रेडाक्स अभिक्रिया किसे कहते हैं? समीकरण दीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

12. क्या विस्थापन अभिक्रिया रेडाक्स अभिक्रिया भी हो सकती है? एक उदाहरण की सहायता से समझाइये।

 वीडियो उत्तर देखें



 वीडियो उत्तर देखें

13. जब लोहे की कील हो कॉपर सल्फेट के विलयन में डुबोया जाता है तो विलयन का रंग क्यों बदल जाता है?

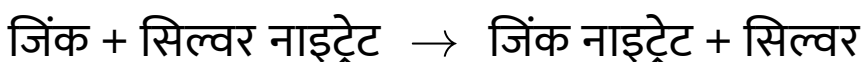
 वीडियो उत्तर देखें

14. अभिक्रियाओं के लिये संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिये।

कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड + कार्बन डाइ आक्साइड →  
कैल्शियम कार्बोनेट + जल

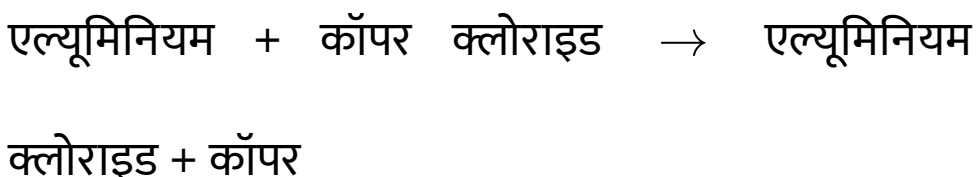
 वीडियो उत्तर देखें

15. अभिक्रियाओं के लिये संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिये।



 वीडियो उत्तर देखें

16. अभिक्रियाओं के लिये संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिये।



 वीडियो उत्तर देखें

17. अभिक्रियाओं के लिये संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिये।

बेरियम क्लोराइड + पोटेशियम सल्फेट  $\rightarrow$  बेरियम सल्फेट  
+ पोटेशियम क्लोराइड

 वीडियो उत्तर देखें

18. दवा की बोतल अधिकांशतः रंगीन होती है। क्यों?

 वीडियो उत्तर देखें

19. संतुलित रासायनिक समीकरण क्या है? रासायनिक समीकरण को संतुलित करना क्यों आवश्यक है



वीडियो उत्तर देखें

## अम्ल क्षार एवं लवण वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. निम्न में कौन सा लवण क्रिस्टलन जल युक्त नहीं है

A. नीला थोथा

B. खाने का सोडा

C. धावन सोडा

D. जिप्सम

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. पाचन के समय आमाशयिक पाचक रसों का pH मान है

A. 7 से कम

B. 7 से अधिक

C. 7 के बराबर

D. शून्य

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3. निम्न में कौन सोने को विलेय करने के लिए प्रयुक्त होता है?**

A. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल

B. नाइट्रिक अम्ल

C. सल्फ्यूरिक अम्ल

D. अम्लराज

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**4. निम्न में कौन प्रकृति से अम्लीय है?**

A. लाइम जूस

B. मानव रक्त

C. चूने का पानी

D. प्रति अम्ल

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

5. बैकिंग पाउडर बनाने में प्रयुक्त अवयवों में एक अवयव सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट है तो दूसरा अवयव होगा -

- A. हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
- B. टारटरिक अम्ल
- C. ऐसीटिक अम्ल
- D. सल्फ्यूरिक अम्ल

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें



6. अपच का उपचार करने के लिए निम्न में से किस औषधि का उपयोग होता है

- A. एंटीबायोटिक
- B. एनालजेसिक
- C. एण्टासिड
- D. एन्टीसेप्टिक

**Answer: C**



7. टमाटर में कौन सा अम्ल उपस्थित होता है?

- A. ऐसीटिक अम्ल
- B. आक्सेलिक अम्ल
- C. साइट्रिक अम्ल
- D. टारटरिक अम्ल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

8. pH स्केल की परास है -

A. 1 – 10

B. 1 – 100

C. 0 – 14

D. 1 – 14

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

9. अम्ल और क्षार के बीच होने वाली क्रिया कहलाती है -

A. रेडाक्स

B. उदासीनीकरण

C. विस्थापन

D. वियोजन

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**10. चींटी के डंक में कौन सा अम्ल उपस्थित होता है?**

A. साइट्रिक अम्ल

B. मैलिक अम्ल

C. मेथेनॉइक अम्ल

D. एसीटिक अम्ल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**11. कठोर जल को मृदु करने के लिए किस सोडियम यौगिक का उपयोग किया जाता है?**

A. सोडियम कार्बोनेट

B. सोडियम हाइड्राक्साइड

C. सोडियम क्लोराइड

D. सोडियम सल्फेट

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**12. अम्लीय वर्षा का pH मान होता है -**

A. 5.6 से ज्यादा

B. 6.5 से ज्यादा

C. 5.6 से कम

D. 6.5 से कम

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**13. सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट का सामान्य नाम है -**

A. धोने का सोडा

B. बेकिंग सोडा

C. विरंजक चूर्ण

D. नीला थोथा

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

**14. सिरके में कौन सा अम्ल उपस्थित होता है?**

A. सल्फ्यूरिक अम्ल

B. फार्मिक अम्ल

C. एसीटिक अम्ल

D. लेक्टिक अम्ल



**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**15.** रंग में परिवर्तन के द्वारा सूचक हमें बताते हैं कि कोई पदार्थ अम्ल है या क्षारक, कुछ ऐसे पदार्थ होते हैं जिनकी गंध अम्लीय या क्षारकीय माध्यम में भिन्न हो जाती है। वे कहलाते हैं

A. सूचक

B. संश्लेषित सूचक

C. अम्ल क्षारक सूचक

D. गंधीय सूचक

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**16. अम्लों के लिए कौन सा कथन सत्य है ?**

A. कड़वा स्वाद, लाल लिटमस को नीला

B. खट्टा स्वाद, लाल लिटमस को नीला

C. खट्टा स्वाद, नीले लिटमस को लाल

D. कड़वा स्वाद, नीले लिटमस को लाल

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

## अम्ल क्षार एवं लवण अतिदीर्घउत्तरीय प्रश्न

1. धातु के साथ अम्ल की अभिक्रिया होने पर सामान्यतः कौन-सी गैस निकलती है? उदा. के द्वारा समझाइए। इस गैस की उपस्थिति की जाँच आप कैसे करेंगे?



**वीडियो उत्तर देखें**

2. अम्ल का जलीय विलयन क्यों विद्युत का चालन करता है?

 वीडियो उत्तर देखें

3. प्लास्टर ऑफ पेरिस को आर्द्र-रोधी बर्तन में क्यों रखा जाना चाहिए? इसकी व्याख्या कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

4. धोने का सोडा एवं बेकिंग सोडा के दो-दो प्रमुख उपयोग बताइए।

 वीडियो उत्तर देखें

5. ताजे दूध का pH मान 6 होता है दही बन जाने पर इसके pH के मान में क्या परिवर्तन होगा? अपना उत्तर समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

6. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए पहले शब्द समीकरण लिखिए ।

तनु सल्फ्यूरिक अम्ल दानेदार जिंक के साथ अभिक्रिया करता है।

 वीडियो उत्तर देखें

7. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए पहले शब्द समीकरण लिखिए ।

तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल मैग्नीशियम पट्टी के साथ अभिक्रिया करता है।



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए पहले शब्द समीकरण लिखिए ।

तनु सल्फ्यूरिक अम्ल एल्यूमिनियम चूर्ण के साथ अभिक्रिया करता है।



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित अभिक्रिया के लिए पहले शब्द समीकरण लिखिए ।

तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल लोहे के चूर्ण के साथ अभिक्रिया करता है।



वीडियो उत्तर देखें

10. बैकिंग पाउडर एवं धावन सोडा को गर्म करके कैसे अंतर करेंगे?



वीडियो उत्तर देखें

11. प्रबल अम्ल एवं दुर्बल अम्लों से क्या समझते हो? निम्न में से प्रबल अम्ल एवं दुर्बल अम्ल छांटिए - हाइड्रोक्लोरिक अम्ल, साइट्रिक अम्ल, फार्मिक अम्ल, सल्फ्यूरिक अम्ल, एसीटिक अम्ल व नाइट्रिक अम्ल



वीडियो उत्तर देखें

12. समझाइये क्यों सोडियम क्लोराइड का जलीय विलयन उदासीन है परन्तु सोडियम कार्बोनेट की जलीय विलयन क्षारीय होता है?





वीडियो उत्तर देखें

13. सोडियम हाइड्रोक्साइड बनाने की क्लोर -एल्कली विधि का वर्णन कीजिए? इसे क्लोर-एल्कली विधि अभिक्रिया क्यों कहते हैं?



वीडियो उत्तर देखें

14. प्लास्टर ऑफ पेरिस का रासायनिक रासायनिक सूत्र बताते हुए इसका रासायनिक सूत्र लिखिए ?



वीडियो उत्तर देखें

## धातु एवं अधातुएँ अतिदीर्घउत्तरीय प्रश्न

1. धातु अधातु के भौतिक गुण जैसे धात्विक चमक कठोरता आधावियनीयता, चालकता एवं ध्वनिकता के आधार पर अंतर कीजिए ?

क्र	गुण धर्म	धातु(अपवाद )	अधातु (अपवाद )
1	धात्विक चमक	धात्विक चमक होती है	नहीं होती है (ग्रेफाइट,आयोडीन)
2	कठोरता	बहुत कठोर (सोडियम,पौटेशियम)	कठोर नहीं (हीरा सबसे कठोर )
3	आघात वर्धनीयता चादर बनाने का गुण	अत्याधिक आघातवर्धय (जिक, एंटीमनी,आर्सेनिक)	नहीं होते (भंगुर)
4	वन्यता (तार बनाने का गुण)	तन्यता प्रदर्शित करते है (जिक एंटीमनी आर्सेनिक )	नहीं करते है (कार्बन —फाइबर )
5	चालकता	उष्मा एवं विद्युत के सुचालक (विस्मथ)	कुचालक (ग्रेफाइट एवं गैस कार्बन)
6	अवस्था	ठोस (पारा)	ठोस, द्रव, गैस
7	घनत्व	उच्च (सोडियम, पौटेशियम)	कम (हीरा)
8	क्वथनांक एवं घनत्व	अधिक (गैलेयिम, सोडियम)	क्रय (कार्बन)



वीडियो उत्तर देखें

2.

धातुओं के रासायनिक गुणों का अध्ययन निम्न बिन्दु में करवायें :धातुओं का वायु में दहन :



वीडियो उत्तर देखें

3. धातुओं के रासायनिक गुणधर्म लिखिए ?

धातुओं के रासायनिक गुणों का अध्ययन निम्न बिन्दुओं में करवायें :धातुओं का वायु में दहन :

समान्यात धातुओं के ऑक्साइड की प्रकृति क्षारकीय होती है

लेकिन कुछ धातु के ऑक्साइड अम्लीय तथा क्षारकीय दोनों

प्रकार के व्यवहार प्रदर्शित करते हैं। जिंक ऑक्साइड एवं

ऐलुमिनियम ऑक्साइड तथ क्षार दानों से क्रिया करते हैं,  
इसलिये उभयधर्मी ऑक्साइड कहलाते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

4. धातुओं के रासायनिक गुणधर्म लिखिए ?

धातुओं के रासायनिक गुणों का अध्ययन निम्न बिन्दुओं में  
करवायें : धातुओं का वायु में दहन :

यद्यपि सामान्यतः धातु ऑक्साइड जल में अघुलनशील हैं  
तथापि कुछ जल घुलकर क्षार प्रदान करते हैं। ।

 वीडियो उत्तर देखें

5. धातुओं के रासायनिक गुणधर्म लिखिए

 वीडियो उत्तर देखें

6. सक्रियता श्रेणी को समझाइए ?

 वीडियो उत्तर देखें

7. आयनिक यौगिकों के गुण लिखिए ?

 वीडियो उत्तर देखें

8. अधातुओं के उपयोग लिखिए

 वीडियो उत्तर देखें

9. रासायनिक गुणधर्म के आधार पर धातुओं में विभेद कीजिए।

 वीडियो उत्तर देखें

10. उभयधर्मी ऑक्साइड क्या होते हैं। दो उभयधर्मी ऑक्साइडों का उदाहरण दीजिए।





[वीडियो उत्तर देखें](#)

## 11. कारण बताइए

प्लेटिनम, सोना एवं चाँदी का उपयोग आभूषण बनाने के लिए किया जाता है।



[वीडियो उत्तर देखें](#)

## 12. कारण बताइए

सोडियम, पोटैशियम एवं लीथियम को तेल के अन्दर संग्रहीत किया जाता है।



[वीडियो उत्तर देखें](#)

13. ऐलुमिलियम (Al) की सक्रियता घटती जाती है यदि इसको  $HNO_3$  में डुबाया जाता है।

 वीडियो उत्तर देखें

14. कार्बन, सोडियम या मैग्नीशियम के ऑक्साइड को अपचयित नहीं कर सकता ।

 वीडियो उत्तर देखें



**15.** सोडियम क्लोराइड  $\text{NaCl}$  ठोस अवस्था में विद्युत का सुचालक नहीं होता, जबकि गलित अवस्था जलीय विलयन में यह विद्युत प्रवाहित करता है।



**वीडियो उत्तर देखें**

**16.** आयरन की वस्तुएँ यशदीकृत की जाती हैं।



**वीडियो उत्तर देखें**

17. धातु जैसे Na, K, Ca एवं Mg कभी भी प्रकृति में स्वतंत्र अवस्था में प्राप्त नहीं होती हैं।



वीडियो उत्तर देखें

## तत्वों का आवर्त वर्गीकरण वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. मैण्डलीफ के आवृत नियम के अनुसार तत्वों को आवृत तालिका में व्यवस्थित किया गया क्रम है -

A. बढ़ते परमाणु क्रमांक

B. घटते परमाणु क्रमांक

C. बढ़ते परमाणु द्रव्यमान

D. घटते परमाणु द्रव्यमान

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. निम्नलिखित में से कौन सा कथन आधुनिक आवर्त

तालिका के संदर्भ में सत्य है -

A. इसमें 18 क्षैतिज पंक्तियां हैं

B. इसमें 7 ऊर्ध्वाधर स्तम्भ हैं

C. इसमें 18 ऊर्ध्वाधर स्तम्भ है

D. इसमें 7 क्षैतिज पंक्तियां है

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**3. आधुनिक आवर्त तालिका में इलेक्ट्रॉन विन्यास 2, 8 वाले**

**तत्व की क्या स्थिति होगी**

A. समूह 8 से

B. समूह 2 से

C. समूह 18 से

D. समूह 16 से

**Answer: C**



**वीडियो उत्तर देखें**

**4. सभी कार्बनिक यौगिकों का सबसे अधिक महत्वपूर्ण तत्व संबंधित हैं -**

A. समूह 1 से

B. समूह 14 से

C. समूह 15 से

D. समूह 16 से

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

5. निम्न में से कौन सा तत्व सर्वाधिक संयोजी इलेक्ट्रॉन रखता है ?

A. Na

B. Al

C. Si

D. P

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

**तत्वों का आवर्त वर्गीकरण रिक्त स्थान भरिए**

1. मोसले की आवर्त सारणी ..... पर आधारित है।



वीडियो उत्तर देखें

2. आधुनिक आवर्त सारणी में सबसे अधिक वैद्युत ऋणात्मक तत्व ..... है।

 वीडियो उत्तर देखें

3. समूह 17 के तत्व ..... भी कहलाते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

4. अष्टक का नियम ..... ने दिया।





वीडियो उत्तर देखें

5. तत्वों की त्रिक व्यवस्था किसने दी?



वीडियो उत्तर देखें

6. आधुनिक आवर्त सारणी में समूहों की संख्या कितनी है?



वीडियो उत्तर देखें

7. एका एल्यूमीनियम किस प्रकार का ऑक्साइड बनाता है?



वीडियो उत्तर देखें

8. मैडलीफ द्वारा कितने तत्वों को वर्गीकृत किया गया था ?



वीडियो उत्तर देखें

9. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास 2, 8, 7 है। इस तत्व का नाम क्या है ?



वीडियो उत्तर देखें

## तत्वों का आवर्त वर्गीकरण सही जोड़ियाँ

1. Match the following columns

सहीजोड़ियाँ

(I)		(II)
1. Li	-	a) हैलोजन
2. Si	-	b) अक्रिय
3. O	-	c) धातु
4. F	-	d) अधातु
5. Ne	-	e) उपधातु



वीडियो उत्तर देखें

तत्वों का आवर्त वर्गीकरण सत्य व असत्य चुनिए

1. अक्रिय गैसों के सभी कोश पूर्णतः भरे हैं।



वीडियो उत्तर देखें

2. जब हम ऊपर से नीचे जाते हैं तो परमाणु का आकार बढ़ता है।



वीडियो उत्तर देखें

3. आधुनिक आवर्त सारणी में हाइड्रोजन का स्थान विवादास्पद है।

 वीडियो उत्तर देखें

4. कार्बन तत्व कुल दो कोश चार संयोजी इलेक्ट्रॉन के साथ है।

 वीडियो उत्तर देखें

5. हाइड्रोजन परमाणु की त्रिज्या 39 pm (पीकोमीटर) है।

 वीडियो उत्तर देखें

1. तत्वों के इलेक्ट्रानिक विन्यास का आधुनिक आवर्त सारणी में तत्व की स्थिति से क्या संबंध है?

 वीडियो उत्तर देखें

2. किस तत्व में -

दो कोश है तथा दोनों इलेक्ट्रानों से पूरित है।

 वीडियो उत्तर देखें

3. किस तत्व में -

इलेक्ट्रान विन्यास 2,8,2 है।



वीडियो उत्तर देखें

4. किस तत्व में -

कुल तीन कोश है तथा संयोजकता कोश मे चार इलेक्ट्रान है।



वीडियो उत्तर देखें

5. आवर्त सारणी में पहले दस तत्वों में कौन सी धातुये हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

6. डोबेराइनर के वर्गीकरण की क्या सीमायें हैं?

 वीडियो उत्तर देखें

7. न्यूलैड्स के अष्टक नियम की क्या सीमाएं हैं?

 वीडियो उत्तर देखें



8. आपके अनुसार उत्कृष्ट गैसों को अलग समूह में क्यों रखा गया है?

 वीडियो उत्तर देखें

9. मेण्डलीफ ने अपनी आवर्त सारणी तैयार करने के लिये कौन सा मापदण्ड अपनाया?

 वीडियो उत्तर देखें

10. मेण्डलीफ ने अपनी आवर्त सारणी की कमियां बताइये?



वीडियो उत्तर देखें

## तत्वों का आवर्त वर्गीकरण लघुउत्तरीय प्रश्न

1. एक तत्व आवर्त तालिका के तृतीय आवृत के समूह के द्वितीय का तत्व है। ऑक्सीजन की उपस्थिति में जलकर क्षारीय ऑक्साइड बनाता है।

उस तत्व की पहचान कीजिए।



वीडियो उत्तर देखें

2. एक तत्व आवर्त तालिका के तृतीय आवृत के समूह के द्वितीय का तत्व है। ऑक्सीजन की उपस्थिति में जलकर क्षारीय ऑक्साइड बनाता है।

उस तत्व का इलेक्ट्रान विन्यास लिखिये।



वीडियो उत्तर देखें

3. एक तत्व आवर्त तालिका के तृतीय आवृत के समूह के द्वितीय का तत्व है। ऑक्सीजन की उपस्थिति में जलकर क्षारीय ऑक्साइड बनाता है।

जब यह तत्व धातु की उपस्थिति में जलता है तो उस समय

होने वाली अभिक्रिया का संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिये।



वीडियो उत्तर देखें

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

इस तत्व की परमाणु संख्या क्या है?



वीडियो उत्तर देखें

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

निम्न में किस तत्व के साथ इसकी रासायनिक समानता

होगी?

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

 वीडियो उत्तर देखें

6. मैग्नीशियम की तरह रासायनिक अभिक्रिया शीलता दिखाने वाले दो तत्वों के नाम लिखिए।

 वीडियो उत्तर देखें

7. निम्न तत्वों में से जिनके इलेक्ट्रॉनिक विन्यास नीचे दिये गये हैं। धातु तत्वों की पहचान करके इनके नाम लिखिये। a) 2,

8, 2 b) 2, 8, 1 c) 2, 8,7 d )2, 1

 वीडियो उत्तर देखें

**8. नाम बताईये**

तीन तत्वों जिनके सबसे बाहरी कोश में एक इलेक्ट्रान उपस्थित हो।

 वीडियो उत्तर देखें

**9. नाम बताईये**

दो तत्व जिनके सबसे बाहरी कोश में दो इलेक्ट्रान उपस्थित

हो।



वीडियो उत्तर देखें

10. नाम बताइये

तीन तत्वों जिनका बाहरी कोश पूर्ण हो।



वीडियो उत्तर देखें

कार्बन एवं उसके यौगिक

1. एथेन का आण्विक सूत्र  $C_2H_6$  है। इसमें -

A. 6 सहसंयोजक आबन्ध हैं।

B. 7 सहसंयोजक आबन्ध हैं।

C. सहसंयोजक आबन्ध हैं।

D. 9 सहसंयोजक आबन्ध हैं।

**Answer: B**



**वीडियो उत्तर देखें**

2. खाना बनाते समय यदि बर्तन की तली बाहर से काली हो रही है, तो इसका मतलब है -



- A. भोजन पूरी तरह से नहीं पका है।
- B. ईंधन पूरी तरह से नहीं जल रहा है।
- C. ईंधन आर्द्र है।
- D. ईंधन पूरी तरह से जल रहा है।

**Answer: B**

 वीडियो उत्तर देखें

3. अमोनिया के एक अणु ( $NH_3$ ) में है -

- A. केवल एकल बन्ध ।

B. केवल द्विबन्ध ।

C. केवल त्रिबन्ध ।

D. दो द्विबन्ध एवं एक एकल बन्ध ।

**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

4. बकमिंस्टर फुलेरीन एक अपररूप है द

A. फॉस्फोरस का।

B. सल्फर का।

C. कार्बन का।

D. टिन का।

**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

5. कार्बन की संयोजकता है।

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

**Answer: D**



**वीडियो उत्तर देखें**

**6. कार्बन के दो गुणधर्म कौन-से हैं जिनके कारण हमारे चारों ओर कार्बन यौगिकों की विशाल संख्या दिखाई देती है?**



**वीडियो उत्तर देखें**

7. कार्बन एवं उसके यौगिकों का उपयोग अधिकतर अनुप्रयोगों में ईंधन के रूप में क्यों किया जाता

 वीडियो उत्तर देखें

8. समजातीय श्रेणी क्या है? उदाहरण के साथ समझाइए।

 वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित के संरचना सूत्र आरेख बनाइये

अ. मेथेन

ब. एथेन

 वीडियो उत्तर देखें

10. अपरूपता से आप क्या समझते हैं? कार्बन के दो अपरूप लिखिये।

 वीडियो उत्तर देखें

11. सहसंयोजी आबंध क्या है?

 वीडियो उत्तर देखें

