



## CHEMISTRY

### BOOKS - RESONANCE HINDI

## ORGANIC/INORGANIC CHEMISTRY DPP 44

### बहुविकल्पीय प्रश्न

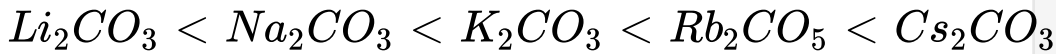
1. क्षारीय धातुओं के लिए निम्न में से कौनसे कथन सत्य है ?

(1) सभी क्षारीय धातुओं के लवण, बुन्सेन ज्वाला को एक लाक्षणक रंग प्रदान करते हैं |

(2) क्षारीय धातुओं के कार्बोनेट के तापीय स्थायित्व का सही बढ़ता

हुआ

क्रम



है।

(3) सभी क्षारीय धातुओं में से सीज़ियम सर्वाधिक क्रियाशील है।

(4) क्षारीय धातु हाइड्राइड के अपचायक गुण का क्रम



A. (1), (2) तथा (3)

B. (1), (3) तथा (4)

C. (2), (3) तथा (4)

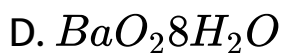
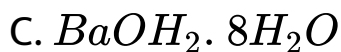
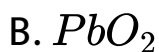
D. (1), (2), (3) तथा (4)

**Answer: A**



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में किस ऑक्साइड में HCl मिलाने पर  $H_2O_2$  प्राप्त होगा ?



**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

3.  $S_1$  : जिप्सम को 393K के ऊपर गर्म करने पर कैल्सियम सल्फेट का हेमीहाइड्रेड प्राप्त होता है, उसे प्लास्टर ऑफ पेरिस कहते हैं

$S_2$  , : सोडियम कार्बोनेट का उपयोग, जल को मृदू बनाने में किया जाता है।

$S_3$  : जलीय विलयन में क्षारीय धातु आयन की गतिशीलता का क्रम

$Li^+ > Na^+ > Rb^+ > Cs^+$  है।

A. TTF

B. TTT

C. FTF

D. FFF

**Answer: C**

4. कथन-1 : जलीय विलयन में, क्षारीय धातुओं में लीथियम सबसे

प्रबल अपचायक कारक है तथा सोडियम सबसे दुर्बल अपचायक है।

कथन-2 : लीथियम उच्चतम विलायकन एन्थैल्पी रखता है तथा

सोडियम, सबसे कम।

A. कथन-1 सत्य है, कथन-2 सत्य है , कथन-2, कथन-1 का सही

स्पष्टीकरण है।

B. कथन-1 सत्य है, कथन-2 सत्य है , कथन-2, कथन-1 का सही

स्पष्टीकरण नहीं है |

C. कथन-1 सत्य है, कथन-2 असत्य है ।

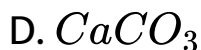
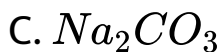
D. कथन-1 असत्य है, कथन-2 सत्य है।

**Answer: C**



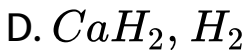
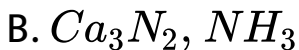
**वीडियो उत्तर देखें**

5. निम्न में से किसके तापीय विघटन से अम्लीय ऑक्साइड के साथ क्षारीय ऑक्साइड भी प्राप्त होता है



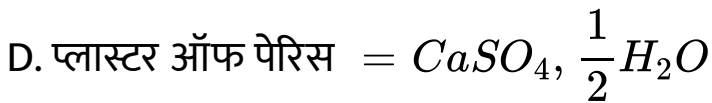
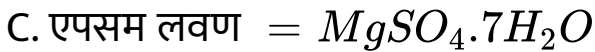
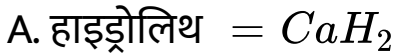
**Answer: D**

6. एक कार्बनिक यौगिक (X) ज्वाला में ईंट जैसा लाल रंग उत्पन्न करता है। जब (X) को जल में विलेय किया जाता है तो दो क्षारीय विलयन तथा एक दहन लि गैस (Y) बनती है। (X) तथा (Y) क्रमशः है।



**Answer: D**

7. सही मिलान चुनिए-



**Answer: A::B::C::D**



8. निम्न में से कौनसा/कौनसे सही है/हैं ?

A. आयनन ऊर्जा =  $Ca > K$

B. गलनांक =  $MgCO_3 < CaCO_3$

C. स्थायित्व =  $MgCO_3 < CaCO_3$

D. जलयोजन ऊर्जा =  $cA^{2+} > GTk^+$

**Answer: A::B::D**



**वीडियो उत्तर देखें**

9. निम्न में से कौनसा S-ब्लॉक तत्व ज्वाला में क्रिमसन लाल रंग दर्शाता है ?

A. लिथियम लवण

B. रूबिडियम लवण

C. बेरियम लवण

D. स्ट्रॉन्शियम लवण

**Answer: A::D**

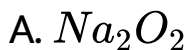


**वीडियो उत्तर देखें**

**10.** क्षार धातुएँ वायु में तीव्र रूप से जलकर विभिन्न प्रकार के आक्साइड जैसे मोनोऑक्साइड, पराक्साइड व सुपराक्साइड बनाती है। क्षार धातुओं के विभिन्न आक्साइडों के क्षारीय गुण धात्विक अभिलक्षण बढ़ने के साथ बढ़ते हैं। जालक ऊर्जा प्रभाव के कारण

बड़े धनायन द्वारा बड़े ऋणायन के स्थायीकरण के कारण परॉक्साइड अथवा सुपरॉक्साइड का स्थायित्व बढ़ जाता है, क्योंकि धातु आयन का आकार बढ़ जाता है |

वायु के आधिक्य में सोडियम धातु के दहन से मुख्य यौगिक बनता है, वह है :



**Answer: A**



**वीडियो उत्तर देखें**

11. क्षार धातुएँ वायु में तीव्र रूप से जलकर विभिन्न प्रकार के आक्साइड जैसे मोनोऑक्साइड, पराक्साइड व सुपराक्साइड बनाती हैं। क्षार धातुओं के विभिन्न आक्साइडों के क्षारीय गुण धात्विक अभिलक्षण बढ़ने के साथ बढ़ते हैं। जालक ऊर्जा प्रभाव के कारण बड़े धनायन द्वारा बड़े ऋणायन के स्थायीकरण के कारण पराक्साइड अथवा सुपराक्साइड का स्थायित्व बढ़ जाता है, क्योंकि धातु आयन का आकार बढ़ जाता है।

निम्न में से कौनसा सुपराक्साइड तापीय रूप से सर्वाधिक स्थायी है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. क्षार धातुएँ वायु में तीव्र रूप से जलकर विभिन्न प्रकार के आक्साइड जैसे मोनोऑक्साइड, पराक्साइड व सुपराक्साइड बनाती हैं। क्षार धातुओं के विभिन्न आक्साइडों के क्षारीय गुण धात्विक अभिलक्षण बढ़ने के साथ बढ़ते हैं। जलक ऊर्जा प्रभाव के कारण बड़े धनायन द्वारा बड़े ऋणायन के स्थायीकरण के कारण पराक्साइड अथवा सुपराक्साइड का स्थायित्व बढ़ जाता है, क्योंकि धातु आयन का आकार बढ़ जाता है।

निम्न में से कौनसा क्षार धातु का सर्वाधिक क्षारीय आक्साइड है ?

A.  $Rb_2O$

B.  $K_2O$

C.  $Li_2O$

D.  $Na_2O$

**Answer: B**

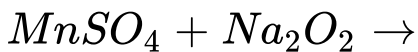
 वीडियो उत्तर देखें

**13. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए**



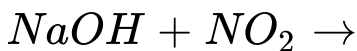
 वीडियो उत्तर देखें

14. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



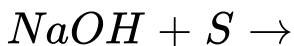
वीडियो उत्तर देखें

15. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

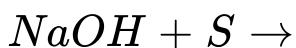
16. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

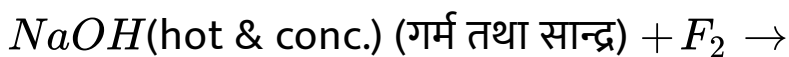
वीडियो उत्तर देखें

17. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

18. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

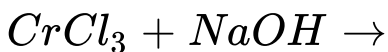


19. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



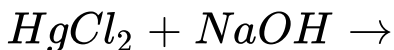
वीडियो उत्तर देखें

20. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

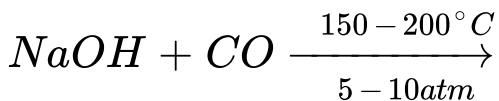
21. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

वाडियो उत्तर देख

22. अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए



वीडियो उत्तर देखें

23. 



उत्तर देखें

24. निम्न में से कौनसी धातु ठण्डे जल के साथ अभिक्रिया के पश्चात्

$H_2$  देती है?

A. *Cu*

B. *Ag*

C. *K*

D. *Pt*

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

25. धातुओं पर जल की या तनु खनिज अम्लों की क्रिया देती है

A. मोनोहाइड्रोजन

B.  $O_2$

C. डाईहाइड्रोजन

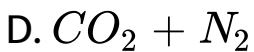
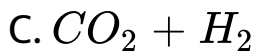
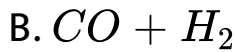
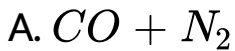
D. ट्राईटियम

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

26. जल गैस है



**Answer: B**



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्न में से कौनसी धातु अम्ल के साथ-साथ क्षार के साथ अभिक्रिया के पश्चात्  $H_2$  देती है ?

A. *Cu*

B. *Na*

C. *Zn*

D. *Fe*

**Answer: C**



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्नलिखित में से कौन सी धातु तनु  $H_2SO_4$  से क्रिया करके  $H_2$  गैस नहीं देती है?

A.  $Mg$

B.  $Fe$

C.  $Zn$

D.  $Cu$

**Answer: D**



वीडियो उत्तर देखें

