



CHEMISTRY

BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

S-ब्लॉक तत्व

Mcq

1. निम्नलिखित में से कौन-सी ऑक्साइड की सर्वाधिक अम्लीय प्रकृति है।

A. BaO

B. BeO

C. MgO

D. CaO

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. CaH_2BeH_2 , BaH_2 में आयनिक प्रकृति का सही क्रम है।



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कौन से क्षारीय धातु आयनों की आयनिक गतिशीलता निम्नतम है जब इनके लवणों के जलीय विलयन को विद्युत क्षेत्र में रखा जाता है

A. Na

B. K

C. RB

D. Li

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4. बेरिलियम के संदर्भ में निम्न कथनों में से कौन-सा गलत है ?

- A. इसका हाइड्राइड इलेक्ट्रॉन न्यून एवं बहुलक हैं
- B. इसको नाइट्रिक अम्ल द्वारा निष्क्रिय बना दिया जाता है।
- C. यह Be_2C बनता है।
- D. इसके लवण दुर्लभता से जल अपघटित होते हे।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. बुझे चुने का पानी में निलंबन कहलता है।

A. दूधिया चुना

B. बुझे चुने का जलीय विलयन

C. चुने का पानी

D. अनबुझा चुना

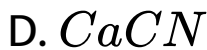
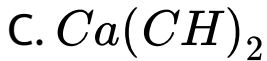
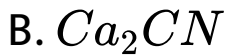
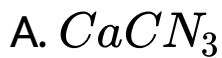
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. नाइट्रोजन की CaC_2 के साथ अभिक्रिया से प्राप्त उत्पाद

हैं।



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. क्षारीय मृदा धातुओं के सल्फेटों का जल में विलेयता का घटता हुआ क्रम है

A. $Mg < Ca > Sr > Ba$

B. $Ca > Sr > Ba > Mg$

C. $Sr > Ca > Mg > Ba$

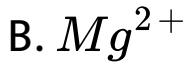
D. $Ba > Mg > Sr > Ca$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. सोडियम पम्प की क्रिया एक जैविक प्रक्रम है जोकि सभी जन्तुओं की कोशिका में संचालित होती हैं निम्न में कौन-सा महत्वपूर्ण जैविक आयन इस पम्प का घटक है।



Answer: C



उत्तर देखें

9. 20 ग्राम मैग्नीशियम कार्बोनेट के नमूने को गर्म करने पर अपघटित होकर कार्बन डाइऑक्साइड एवं 8,0 ग्राम

मैग्नीशियम ऑक्साइड देता है नमूने में मैग्नीशियम कार्बोनिट की शुद्धता का प्रतिशत क्या होगा ।

A. 75

B. 96

C. 60

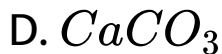
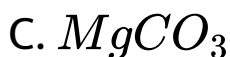
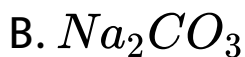
D. 84

Answer: D



उत्तर देखें

10. निम्न में सक किसकों गर्म करने पर CO_2 सर्वाधिक आसानी से उत्सर्जित होगी।



Answer: C



उत्तर देखें

11. क्षारीय धातुओं के ऑक्साइडों में किस धातु के ऑक्साइड को वायु में तप्त करने पर केवल सामान्य ऑक्साइड M_2O प्राप्त होता है।

A. *Rb*

B. *K*

C. *Li*

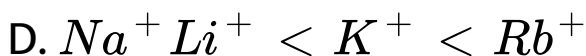
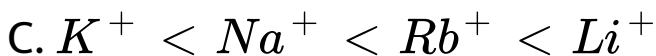
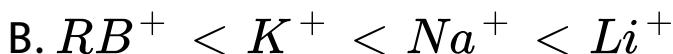
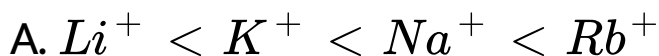
D. *Na*

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

12. आयन-एक्सचेंज रेजिनों पर जलयोजित ऐल्कली धातुओं के आयनों के अधिशोषण की सरलता का क्रम निम्न में से कौन होगा



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा गलत है।

A. शूद्ध सोडियम धातु द्रव अमोनिया में धुलकर नीला

विलयन देती है।

B. $NaOH$ काँच के साथ अभिक्रिया करके सोडियम

सिलिकेट देती हैं

C. ऐलुमिनियम $NaOH$ के आधिक्य से साथ क्रिया

करके $Al(OH)_3$ देता है

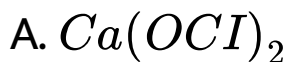
D. $NaHCO_3$ गर्म करने पर Na_2CO_3 देता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित में से कौनसा विरंजक क्रिया के लिए विरंजक चूर्ण में एक सक्रिय घटक के रूप में उपस्थित होता है?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

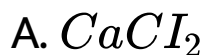
15. सूची-1 के साथ पदार्थों के संगठनों के लिए दी गई सूची –
II को सुमेलित कीजिए तथा दिए गए कोडो का उपयोग करते हुए सही उत्तर चुनिए

सूची I (पदार्थ)	सूची II (संगठन)
(A) प्लास्टर ऑफ पेरिस	(i) $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
(B) एप्सॉमाइट	(ii) $\text{CaSO}_4 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$
(C) किशेराइट	(iii) $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
(D) जिप्सम	(iv) $\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
	(v) CaSO_4



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न यौगिकों में किसका गलनांक सबसे कम होता है।

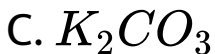
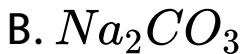
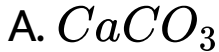


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. एक यौगिक A गर्म करने पर रंगहीन गैस तथा एक अपद्रव्य भी देता है जिसे पानी में घोलने पर B प्राप्त होता है। जब CO_2 आधिक्य में B के जलीय विलयन में प्रवाहित की जाती है तो C ठोस रूप में प्राप्त होता है। ठोस C को सामान्य गर्म करने पर A पुनः प्राप्त होता है तो यौगिक A है :-

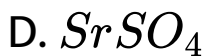
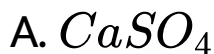


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

18. निम्नलिखित में से किस क्षारीय मृदा धातु सल्फेट की जलयोजन एन्थैल्पी जालक एन्थैल्पी से अधिक होती है?



Answer: C



19. क्षारीय मृदा धातुओं का कौन-सा गुण परमाणु क्रमांक बढ़ने के साथ बढ़ता है।

- A. हाइड्रॉक्साइडों की जल में विलेयता
- B. सल्फेटा की जल में विलेयता
- C. आयतन ऊर्जा
- D. विद्युत - ऋणात्मक

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. क्षारीय धातुओं में सहसंयोजी प्रकृति के घटने का क्रम है

A. $MI > MBr > MCI > MF$

B. $MCI > MI > MBr > MF$

C. $MF > MCI > MBr > Mr$

D. $MF > MCI > Mi > MBr$

Answer: A::C::D



उत्तर देखें

21. क्षार धातुएं उन्नत ताप पर प्रत्यक्ष संश्लेषण द्वारा लवण जैसे हाइड्राइड बनाती हैं। इन हाइड्राइडों के तापीय स्थायित्व का घटता क्रम निम्न में से कौन सा है?



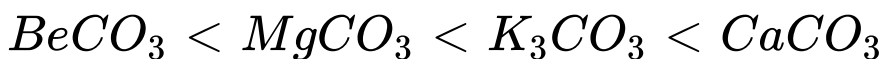
Answer: A



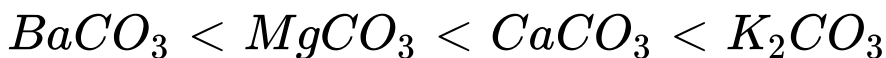
वीडियो उत्तर देखें

22. K_2CO_3 , $MgCO_3$, $CaCO_3$ तथा $BeCO_3$ के बढ़ते हुए तापीय स्थायित्व का सही क्रम है

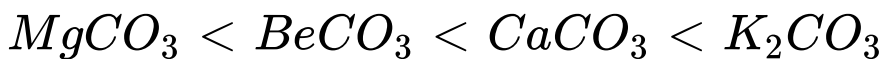
A.



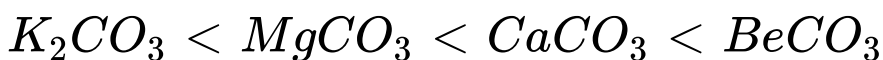
B.



C.



D.



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. निम्न में से किस प्रक्रम में सोडियम निष्कर्षण के लिए गलित सोडियम हाइड्रॉक्साइड का $330^{\circ}C$ पर विद्युत अपघटन किया जाता है?

A. कास्टन – कैलर प्रक्रम

B. डाऊ प्रक्रम

C. सायनाइड प्रक्रम

D. दोनो (b) तथा(c)

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्नलिखित मेंसे किस आयनिक यौगिक के क्रिस्टलो में आप धनायन तथा ऋणात्मक के केन्द्र की दूरी अधिकतम मान सकते हे।

A. LiF

B. CSF

C. CSI

D. LiI

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

25. जल में $MgSO_4$ की घुलनशीलता के सन्दर्भ में कौन-सा कथन सत्य है

A. SO_4^{2-} आयन मुख्य रूप में जलीय ऊर्जा में योगदान देता है

B. Mg^{2+} तथा SO_4^{2-} के आकार समान होते हैं।

C. $MgSO_4$ की जलीय ऊर्जा जलक ऊर्जा की तुलना

में अधिक होते हैं

D. Mg^{2+} का आयनन विभव (आवेश/त्रिज्या) का

बहुत कम होता है।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. कैल्सिसम निम्नलिखित में से किसके द्वारा प्राप्त किया जाता है।

A. जल में कैल्सियम क्लोराइड विलयन के विद्युत-

अपघटन द्वारा

B. गलित शुष्क कैल्सियम क्लोराइड के विद्युत- अपघटन

द्वारा

C. चुने पत्थर को हवा की उपस्थिति में गर्म करके

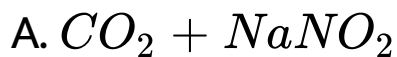
D. कैल्सियम क्लोराइड का कार्बन से अपघटन करके

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

27. सोडियम नाइट्रेट का जलीय विलयन NO_2 को अवशोषित कर निम्नलिखित में से क्या देता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. सही कथन की पहचान करें।

A. जिप्सम प्लास्टर ऑफ पेरिस को गर्म करके प्राप्त किया जाता है।

B. प्लास्टर ऑफ पेरिस जिप्सम के द्रवीकरण से प्राप्त किया जाता है।

C. प्लास्टर ऑफ पेरिस जिप्सम के आंशिक उपचयन द्वारा प्राप्त किया जाता है।

D. जिप्सम में कैल्सियम का प्रतिशत प्लास्टर ऑफ पेरिस में कम है।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. सोडियम का निर्माण 40% $NaCl$ तथा 60% $CaCl_2$ के गलित मिश्रण के विद्युत-अपघटन के द्वारा होता है क्योंकि

A. Ca^{++} $NaCl$ को अपचयित कर Na प्रदान करता है।

B. $CaCl_2$ $NaCl$ में से Na को विस्थपित कर देता है

C. Ca^{++} विद्युत धारा के प्रवाह में मदद करता है

D. इस मिश्रण का गलनांक NaCl में कम होता है।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्नलिखित में से कौन-सा कथन असत्य है।

A. बेरिलियम की तुलना में स्ट्रॉन्शियम जल में आसानी

से विघटित हो जाता है।

B. कैल्सियम कार्बोनेट की तुलना में बेरियम कार्बोनेट

अधिक ताप पर द्रवित होता है।

C. जल में बेरियम हाइड्रॉक्साइड मैग्नीशियम

हाइड्रॉक्साइड से अधिक विलेय है

D. बेरिलियम हाइड्रॉक्साइड बेरियम हाइड्रॉक्साइड से

अधिक क्षारीय है।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्नलिखित में से कौन-सा संलयन मिश्रण के नाम से जाना जाता है

A. $Na_2CO_3 + NaHCO_3$ का मिश्रण

B. $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

C. $K_2CO_3 + NaCO_3$ का मिश्रण

D. $NaHCO_3$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित सभी पदार्थ जल के साथ अभिक्रिया करते हैं। वह कौन-सा युग्म है जो समान गैसीय उत्पाद देता है?

A. K और KO_2

B. Na और Na_2O_2

C. Ca और CaH_2

D. Ba और BaO_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

33. निम्नलिखित ऑक्साइडों में से कौन-सा सबसे अधिक क्षारीय है।

A. Zno

B. MgO

C. Al_2O_3

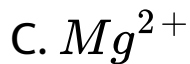
D. N_2O_s

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्नलिखित में से किस धातु का आयन पेशीय संकुचन में सबसे महत्वपूर्ण भूमिका अदा करता है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

35. सबसे शक्तिशाली आबन्ध किसमें हैं



B. $NaCl$

C. दोनो a और b

D. इनमें से कोई नहीं ।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्नलिखित में से किसका धनायमन तथा ऋणात्मक अनुपात सबसे कम हैं

A. $NaCl$

B. KCl

C. $MgCl_2$

D. CaF_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. कौन -सा योगिक सबसे जालक ऊर्जा दर्शाता है

A. RbF

B. CsF

C. NaF

D. KF

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

38. क्षारीय मृदा धातुओं की तुलना में

A. क्षारीय धातुओं की आयनिक त्रिज्या छोटी होती है

B. क्षारीय धातु अधिक कठोर होते हैं।

C. क्षारीय धातुओं का क्वथनांक अधिक होती है

D. क्षारीय धातुओं की आयनन ऊर्जा कम होती है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

39. क्षारीय धातुओं की निम्नलिखित में से कौन-सा गुणधर्म परमाणु क्रमांक बढ़ाने के साथ बढ़ता है।

A. आयनिक त्रिज्या

B. गलनांक

C. विद्युत-ऋणात्मक

D. प्रथम आयनन ऊर्जा

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें