



TEST S- BLOCK

THE RASAYANAM

- therasayanam.in
- 8285162819
- 9911689985

QUESTIONS

SECTIONS

1. Multiple Choice Questions - 40 Questions

Section 1 : Multiple Choice Questions - 40 Questions

1 पोटैशियम धातु के जब वायु की अधिकता में जलाया जाता है तो कौन सा धातु ऑक्साइड बनता है?

Which metal oxide is formed when potassium metal is burnt in excess of air?

- ☐ K_2O
- ☐ KO_2
- ☐ KO
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

2 Na_2CO_3 को गम करने पर कौन सी गैस मुक्त होती है?

Which gas is liberated on heating Na_2CO_3 ?

- ☐ जल वाष्प Water vapor
- ☐ CO

App Link 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



- ☐ कोई गैस मुक्त नहीं होती No gas is liberated
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

3 क्षारीय धातुओं के ऑक्साइडों में किस धातु के ऑक्साइड को हवा में तप्त करने पर, सामान्य ऑक्साइड, M_2O प्राप्त होता है।

Among the oxides of alkali metals, on heating the oxide of which metal in air, normal oxide, M_2O is obtained.

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

Correct: +1

4 आयन – विनिमय रेजिनो पर जलयोजित क्षारीय धातु आयनों के अधिशोषण की सरलता का क्रम निम्न में से कौन – सा होगा?

Which of the following would be the order of ease of adsorption of hydrated alkali metal ions on ion-exchange resins?

- ☐ $Rb^+ < K^+ < Na^+ < Li^+$
- ☐ $Li^+ < K^+ < Na^+ < Rb^+$

App Link



<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



☐ $\text{Na}^+ < \text{Li}^+ < \text{K}^+ < \text{Rb}^+$

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

☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

5 निम्न में से कौन सा सबसे अधिक क्षारीय है?

Which of the following is most alkaline?

☐ Na_2O

☐ BaO

☐ As_2O_3

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

☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

6 निम्नलिखित पदार्थों के सममोलर विलयन अलग – अलग बनाए गए। इनमें से कौन सा उच्चतम pH मान वाला होगा?

Equimolar solutions of the following substances were prepared separately. Which of these will have the highest pH value?

☐ AlCl_3

☐ BaCl_2

☐ LiCl

App Link 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



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

☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

7 वह क्षार धातु जो नाइट्रोजन से सीधे क्रिया करके नाइट्राइड बनाती है, है

The alkali metal which reacts directly with nitrogen to form nitride is

☐ Li

☐ Na

☐ K

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

☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

8 निम्न में से किस क्षार धातु कार्बोनेट का तापीय स्थायित्व सबसे कम होता है?

Which of the following alkali metal carbonates has the lowest thermal stability?

☐ Rb_2CO_3

☐ Li_2CO_3

☐ K_2CO_3

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

App link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

9 निम्नलिखित कथनों में से कौन – सा गलत है?

Which of the following statements is incorrect?

- ☐ शुद्ध सोडियम धातु द्रव अमोनिया में घुलकर नीला विलयन देती है Pure sodium metal dissolves in liquid ammonia to give a blue solution
- ☐ NaOH काँच के साथ अभिक्रिया करके सोडियम सिलिकेट देती है NaOH reacts with glass to give sodium silicate
- ☐ ऐलुमिनियम NaOH के अधिव्य के साथ क्रिया करके Al(OH)_3 देता है Aluminium reacts with excess of NaOH to give Al(OH)_3
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

10 निम्न में से किस क्षारीय मृदा धातु सल्फेट की जलयोजन ऊर्जा, इसके जालक ऊर्जा से अधिक होती है?

Which of the following alkaline earth metal sulphates has hydration energy greater than its lattice energy?

- ☐ CaSO_4
- ☐ BeSO_4
- ☐ BaSO_4
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



☐ उपर्युक्त में से कोई नहींNone of the above

Correct: +1

11 कौस्टिक सोडा को किस पदार्थ के साथ गर्म किया जाये जिससे दहन योग्य गैस बनती है?

With which substance should caustic soda be heated so that a combustible gas is produced?

☐ S

☐ NH_4Cl

☐ Zn

☐ उपर्युक्त में से एक से अधिकMore than one of the above

☐ उपर्युक्त में से कोई नहींNone of the above

Correct: +1

12 निम्न में से कौन – सी धातु जल के साथ उच्च दर के साथ क्रिया करती है?

Which of the following metals reacts with water at a higher rate?

☐ Li

☐ K

☐ Rb

☐ उपर्युक्त में से एक से अधिकMore than one of the above

☐ उपर्युक्त में से कोई नहींNone of the above

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



13 परमाणु भार के वृद्धि के साथ, क्षार धातुओं के क्वथनांक

With increase in atomic weight, the boiling points of alkali metals

- ☐ बढ़ते हैं Increase
- ☐ घटते हैं Decrease
- ☐ अपरिवर्तित रहते हैं Remain unchanged
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

14 NaOH के संश्लेषण की प्रक्रिया में कैथोड पर मुक्त होने वाली गैस होती है

In the process of synthesis of NaOH, the gas liberated at the cathode is

- ☐ Cl_2
- ☐ H_2
- ☐ O_2
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

15 सही कथन का चयन कीजिए

Choose the correct statement

- ☐ Na तत्व का आसानी से ऑक्सीकरण हो जाता हैNa element is easily oxidised
- ☐ Na तत्व प्रबल ऑक्सीकारक हैNa element is a strong oxidiser
- ☐ Na तत्व NH_3 में अविलेय होता हैNa element is insoluble in NH_3
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिकMore than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहींNone of the above

Correct: +1

16 क्षारीय मृदा धातुओं का कौन सा गुण परमाणु क्रमांक बढ़ने के साथ बढ़ता है?

Which property of alkaline earth metals increases with increasing atomic number?

- ☐ हाइड्रॉक्साइडों की जल में विलेयताSolubility of hydroxides in water
- ☐ सल्फेटों की जल में विलेयताSolubility of sulphate in water
- ☐ आयनन ऊर्जाIonisation energy
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिकMore than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहींNone of the above



Correct: +1

App Link :

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

17 लीथियम क्षार धातु समूह से असामान्य गुण प्रदर्शित करती है क्योंकि

Lithium shows unusual properties from the alkali metal group because

- ☐ Li परमाणु तथा Li^+ आयन का आकार छोटा होता है The size of Li atom and Li^+ ion is small
- ☐ Li बहुत विद्युत धनी तत्व है Li is a very electro-rich element
- ☐ Li अधिक कठोर होता है Li is harder
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

18 क्षार धातु क्लोराइडों के स्थापित्व का सही क्रम प्रदर्शित करने वाला विकल्प है

The option showing the correct order of position of alkali metal chloroforms is

- ☐ $\text{LiCl} > \text{KCl} > \text{NaCl} > \text{CsCl}$
- ☐ $\text{CsCl} > \text{KCl} > \text{NaCl} > \text{LiCl}$
- ☐ $\text{KCl} > \text{CsCl} > \text{NaCl} > \text{LiCl}$
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

19 यौगिक 'A' गर्म करने पर रंगहीन गैस तथा एक अवशेष देता है। अवशेष को जल में घोलने पर 'B' प्राप्त होता है। B के जलीय विलयन में, CO_2 अधिकता में, प्रवाहित करने पर बनता है जिसे ठोस के रूप में पृथक कर लिया जाता है। ठोस गर्म करने पर पुनः A देता है।

यौगिक A है

Compound 'A' on heating gives a colourless gas and a residue. On dissolving the residue in water, 'B' is obtained. On passing CO_2 in excess through an aqueous solution of B, it is formed which is separated as a solid. On heating the solid, it again gives A. Compound A is

- ☐ CaCO_3
- ☐ Na_2CO_3
- ☐ K_2CO_3
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

20 निम्न में से जलीय विलयन में किस आयन की चालकता सर्वाधिक होती है?

Which of the following ions has the highest conductivity in aqueous solution?

- ☐ Li^+
- ☐ Cs^+
- ☐ K^+
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



Correct: +1

21 भारत में विवाह एवं त्यौहारों पर जो आतिशबाजी प्रयुक्त की जाती है वे हरी ज्वाला के साथ जलते हैं। निम्नलिखित में से कौन सा मूलक उपस्थित हो सकता है?

The fireworks used during weddings and festivals in India burn with a green flame. Which of the following radicals may be present?

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

Correct: +1

22 Na_2CO_3 बनाने की सॉल्वे विधि में बनने वाले सह – उत्पाद कौन से है?

What are the co-products formed in the Solvay process of preparing Na_2CO_3 ?

- ☐ NH_4 , CaO
- ☐ CaO , Na_2CO_3
- ☐ CaCl_2 , CO_2 , NH_3
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



Correct: +1

23 Na_2CO_3 को औद्योगिक रूप से किस विधि द्वारा बनाया जाता है?

By which process is Na_2CO_3 prepared industrially?

- ☐ सॉल्वे विधि द्वारा By Solver method
- ☐ विलयमसन विधि द्वारा By Solution method
- ☐ हैबर विधि द्वारा By Haber method
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

24 वह ऑक्साइड, जो सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ अभिक्रिया नहीं करता है, हैं

The oxide which does not react with sodium hydroxide is

- ☐ B_2O_3
- ☐ CaO
- ☐ SiO_2
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

25 निम्नलिखित में कौन सर्वाधिक क्षारीय है?

App Link :

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

Which of the following is most alkaline?

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

Correct: +1

26 अत्यधिक सक्रिय क्षार धातुओं को रखा जाता है

Highly active alkali metals are kept in

- ☐ वायु में Air
- ☐ कैरोसीन में Kerosene
- ☐ जल में Water
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

27 क्षारकता का सही क्रम है

The correct order of basicity is

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

Correct: +1



- ☐ $\text{NaOH} > \text{Mg}(\text{OH})_2 > \text{Al}(\text{OH})_3$
- ☐ $\text{Mg}(\text{OH})_2 > \text{NaOH} > \text{Al}(\text{OH})_3$
- ☐ $\text{NaOH} > \text{Al}(\text{OH})_3 > \text{Mg}(\text{OH})_2$
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

28 मैग्नीशियम नाइट्राइड का एक मोल जल के अधिव्य से अभिक्रिया करके देता है

One mole of magnesium nitride reacts with excess of water to give

- ☐ अमोनिया के दो मोल Two moles of ammonia
- ☐ अमोनिया का एक मोल One mole of ammonia
- ☐ नाइट्रिक अम्ल के दो मोल Two moles of nitric acid
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

29 निम्न जलयोजित क्षारीय आयनों पर विचार कीजिए

Consider the following hydrated alkaline ions



App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>





इन जलयोजित क्षारीय आयनों के आकार का सही क्रम है?

What is the correct order of size of these hydrated alkaline ions?

- ☐ $X > Y > Z$
- ☐ $X > Z > Y$
- ☐ $X = Y = Z$
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

30 लीथियम लवणों का जलीय विलयन विद्युत का अच्छा चालक नहीं होता है, क्योंकि

Aqueous solution of lithium salts is not a good conductor of electricity because

- ☐ Li^+ आयन की जलयोजन ऊर्जा उच्च होती है। Hydration energy of Li^+ ion is high.
- ☐ Li^+ आयन की आयनन ऊर्जा उच्च होती है। Ionization energy of Li^+ ion is high
- ☐ Li^+ आयन का आकार छोटा होता है Size of Li^+ ion is small
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

App Link :

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

31 NaCl का गलनांक उच्च होता है, क्योंकि

NaCl has a high melting point because

- ☐ आयनों के मध्य दूरी अधिक होती है The distance between the ions is large
- ☐ NaCl जालक में प्रतिकर्षण होता है There is repulsion in the NaCl lattice
- ☐ जालक ऊर्जा उच्च होती है The lattice energy is high
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

32 द्वितीय वर्ग में तत्वों के कार्बोनेट की विलेयता वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर घटती है क्योंकि वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर.....का मान घटता जाता है

The solubility of carbonates of elements in group II decreases from top to bottom in the group because the value of.....decreases as we go from top to bottom in the group

- ☐ ठोस की जालक ऊर्जा Lattice energy of solid
- ☐ धनायन की जलीयकरण ऊर्जा Hydration energy of cation
- ☐ विलयन निर्माण की एन्ट्रॉपी Entropy of solution formation
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

33 एक धातु M, जल में विलेय MSO_4 तथा अक्रिय MO बनाती है। जलीय विलयन में MO, अविलेय M(OH)_2 बनाता है जो NaOH में विलेय है। धातु है

A metal M forms soluble MSO_4 and inert MO in water. In aqueous solution, MO forms insoluble M(OH)_2 which is soluble in NaOH. The metal is

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

Correct: +1

34 क्षार धातुओं में से, सीजियम सर्वाधिक क्रियाशील है क्योंकि

Of the alkali metals, caesium is the most reactive because

- ☐ इसका अपूर्ण कोश नाभिक के समीप होता है It has an incomplete shell close to the nucleus
- ☐ बाह्यतम कोश में केवल एक इलेक्ट्रॉन होता है It has only one electron in its outermost shell

- ☐ इसकी बाह्यतम कक्षा के इलेक्ट्रॉन, अन्य क्षार धातुओं के इलेक्ट्रॉनों की तुलना में ज्यादा ढीले बँधे होते हैं

The electrons in its outermost shell are more loosely held than those in the other alkali metals

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

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

Correct: +1



35 किस क्षार धातु आयन की जलीय विलयन में आयनिक गतिशीलता अधिकतम होती है?

Which alkali metal ion has maximum ionic mobility in aqueous solution?

- ☐ K^+
- ☐ Rb^+
- ☐ Li^+
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

36 निम्नलिखित यौगिकों को उनके ऊष्मीय स्थायित्व के बढ़ते हुए क्रम में व्यवस्थित किया गया है। निम्न में से सही क्रम है

The following compounds are arranged in the increasing order of their thermal stability. Which of the following is the correct order

K_2CO_3 (I), $MgCO_3$ (II),
 $CaCO_3$ (III), $BeCO_3$ (IV)

- ☐ $I < II < III < IV$
- ☐ $IV < II < III < I$
- ☐ $IV < II < I < III$
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



37 धावन सोडे का सूत्र है

The formula of washing soda is

- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- ☐ Na_2CO_3
- ☐ $\text{Na}_2\text{CO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

38 तरल अमोनिया में सोडियम धातु का घोल किसकी उपस्थिति के कारण दृढ़ता से अपचयी होता है

A solution of sodium metal in liquid ammonia is strongly reducing due to the presence of

- ☐ सोडियम परमाणु Sodium atoms
- ☐ सोडियम हाइड्राइड Sodium hydride
- ☐ विलेय इलेक्ट्रॉन Solvated electrons
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

App Link :

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

39 वह प्रजाति जिसमें पेरोक्साइड आयन नहीं होते हैं, वह है

The species that do not contain peroxide ions, is

- ☐ PbO_2
- ☐ H_2O_2
- ☐ BaO_2
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above

Correct: +1

40 तरल अमोनिया में सोडियम का अत्यधिक शुद्ध तनु विलयन

Highly pure dilute solution of sodium in liquid ammonia

- ☐ नीला रंग दिखाता है Shows blue colour
- ☐ विद्युत चालकता प्रदर्शित करता है Exhibits electrical conductivity
- ☐ सोडियम एमाइड उत्पन्न करता है Produces sodium amide
- ☐ उपर्युक्त में से एक से अधिक More than one of the above
- ☐ उपर्युक्त में से कोई नहीं None of the above



Correct: +1

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

TEST

S-Block

ANSWERS

SECTIONS

1. Multiple Choice Questions - 40 Questions

Section 1 : Multiple Choice Questions - 40 Questions

1 KO_2

2 कोई गैस मुक्त नहीं होती
No gas is liberated

3 Li

4 $\text{Rb}^+ < \text{K}^+ < \text{Na}^+ < \text{Li}^+$

5 Na_2O

6 BaCl_2

7 Li

8 Li_2CO_3

9 ऐलुमिनियम NaOH के अधिक्य के साथ क्रिया करके $\text{Al}(\text{OH})_3$ देता है
Aluminium reacts with excess of NaOH to give $\text{Al}(\text{OH})_3$

10 BeSO_4



App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



11 Zn

12 Rb

13 बढ़ते है
Increase

14 H₂

15 Na तत्व का आसानी से ऑक्सीकरण हो जाता है
Na element is easily oxidised

16 हाइड्रॉक्साइडों की जल में विलेयता
Solubility of hydroxides in water

17 Li परमाणु तथा Li⁺ आयन का आकार छोटा होता है
The size of Li atom and Li⁺ ion is small

18 KCl > CsCl > NaCl > LiCl

19 CaCO₃

20 Cs⁺

21 Ba

22 CaCl₂, CO₂, NH₃

23 सॉल्वे विधि द्वारा
By Solver method

App Link : 

<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>

For More Free Test Download our APP



24 CaO

25 Ba(OH)₂

26 कैरोसीन में
Kerosene

27 NaOH > Mg(OH)₂ > Al(OH)₃

28 अमोनिया के दो मोल
Two moles of ammonia

29 X > Y > Z

30 Li⁺ आयन की जलयोजन ऊर्जा उच्च होती है।
Hydration energy of Li⁺ ion is high.

31 जालक ऊर्जा उच्च होती है
The lattice energy is high

32 धनायन की जलीयकरण ऊर्जा
Hydration energy of cation

33 Be

34 इसकी बाह्यतम कक्षा के इलेक्ट्रॉन, अन्य क्षार धातुओं के इलेक्ट्रॉनों की तुलना में ज्यादा ढीले बंधे होते हैं
The electrons in its outermost shell are more loosely held than those in the other alkali metals

35 Rb⁺



APP Link



<http://on-app.in/app/home?orgCode=wnoqi>



36 $\text{IV} < \text{II} < \text{III} < \text{I}$

37 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

38 विलेय इलेक्ट्रॉन
Solvated electrons

39 PbO_2

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

