



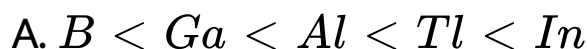
CHEMISTRY

BOOKS - NEET PREVIOUS YEAR

तत्वों का वर्गीकरण एवं गुणधर्मों में आवर्तिता

Mcq

1. निम्नलिखित में से वर्ग-13 के तत्वों में परमाण्विक त्रिज्याओं का कौन-सा क्रम सही है ?



B. $B < Al < Ga < In < Tl$

C. $B < Al < In < Ga < Tl$

D. $B < Ga < Al < In < Tl$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्लिखित में से किस ऑक्साइड की अम्लीय प्रकृति सर्वाधिक है?

A. BaO

B. BeO

C. MgO

D. GaO

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. CaH_2, BeH_2 तथा BeH_2 में आयनिक प्रकृति का सही क्रम है



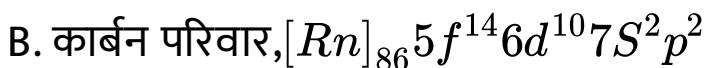
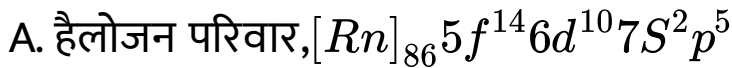


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. एक तत्वों $(Z=114)$ का हाल ही में आविष्कार हुआ है। यह निम्न में से किस परिवार/वर्ग तथा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास से सम्बंधित है?



D. नाइट्रोजन परिवार, $[Rn]_{86} 5f^{14} 6d^{10} 7S^2 p^3$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में कौन-सा क्रम सही नहीं है ?

A. $B < C < N < O$ (बढ़ती हुई प्रथम आयनिक

एन्थैल्पी)

B. $I < Br < Cl < F$ (बढ़ती हुई इलेक्ट्रॉन लंबिध

एन्थैल्पी)

C. $Li < Na < K < Rb$ (बढ़ती हुई धात्विक त्रिज्या)

D. $Al^{3+} < Mg^{2+} < Na^+ < F^-$ (बढ़ते

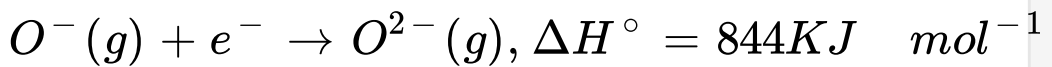
हुए आयनिक आकार)

Answer: A::B



वीडियो उत्तर देखें

6. ऑक्साइड आयन, O^{2-} के निर्माण के लिए प्रथम पद ऊष्माक्षेपी तथा द्वितीय पद ऊष्माशोषी होता है जैसा की नीचे दर्शाये गया है -



A. अक्रिय गैस के विन्यास प्राप्ति के कारण स्थायित्व से ,

इलेक्ट्रॉन प्रतिकर्षण प्रभावशाली होता हैं।

B. O^{-} आयन का आकार ऑक्सीजन परमाणु की तुलना में

छोटा होता हैं।

C. ऑक्सीजन अधिक विद्युत- त्रिणात्मक है।

D. ऑक्सीजन में इलेक्ट्रॉन के योग से आयन का आकर बड़ा

होता हैं।

Answer: A



7. निम्न में से असत्य कथन की पहचान कीजिए।

A. समइलेक्ट्रॉनिक स्पीशीजों में धनायन का धनात्मक

आवेश जितना कम, आयनिक त्रिज्या उतनी ही कम होगी

B. समइलेक्ट्रॉनिक स्पीशीजों में ऋणायन का ऋणात्मक

आवेश जितना अधिक होगा, आयनिक त्रिज्या उतनी ही

बड़ी होगी

C. आवर्त सारणी के प्रथम समूह में निचे की और जाने पर

तत्वों की परमाणु त्रिज्या बढ़ती है

D. आवर्त सारणी के द्वितीय आवर्त में तत्वों की परमाणु

त्रिज्या, बाएँ से दाएँ ओर जाने पर घटती हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. Na^+ की इलेक्ट्रॉन ग्रहण एन्थैल्पी का मान क्या है, यदि Na का $EA_1 = 5.1eV$ है

A. $-5.1eV$

B. $-10.2eV$

C. $+2.55 eV$

D. +10.2ev

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. Ca, Mg, P तथा Cl तत्वों की परमाणु त्रिज्या के बढ़ने का सही क्रम है

A. $Mg < Ca < Cl < P$

B. $Cl < P < Mg < Ca$

C. $P < Cl < Ca < Mg$

D. $Ca < Mg < P < Cl$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न तत्वों को इलेक्ट्रान बन्धुता के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित करे?

F, O, S, Cl,

A. $Cl < F < O < S$

B. $O < S < F < Cl$

C. $F < S < O < Cl$

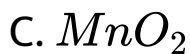
D. $S < O < Cl < F$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. निम्न में से कौन-सा यौगिक परॉक्साइड हैं ?

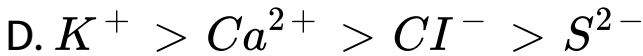
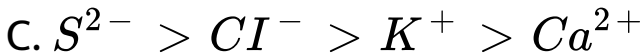
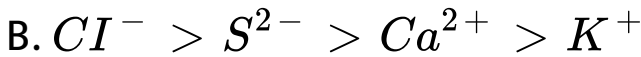
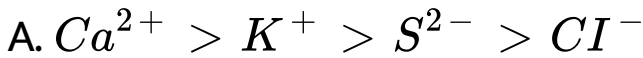


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्न में से समइलेक्ट्रॉनिक आयनों की आयनिक त्रिज्या के घटने का सही क्रम है

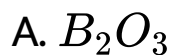


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

13. वह ऑक्साइड, जो सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ अभिक्रिया नहीं करता है

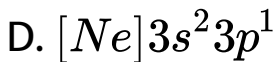
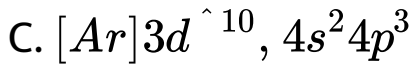
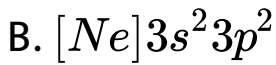
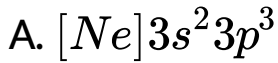


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्नलिखित सम-इलेक्ट्रॉनिक आयनों में से किसका आयनन विभव सबसे अधिक है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्नलिखित व्यवस्थापन में कौन उसके सामने प्रदर्शित प्रवृत्ति के अनुसार सही नहीं हैं ?

A. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$:अपचयनी शक्ति

B. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$:इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी

C. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$:आबन्ध वियोजन ऊर्जा

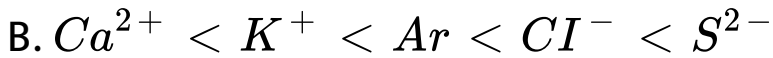
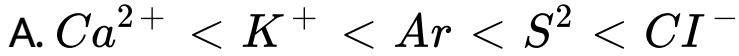
D. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$:विद्युत ऋणात्मक

Answer: B::C



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न के आकर का सही क्रम पहचानिए

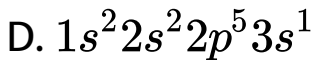
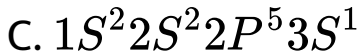
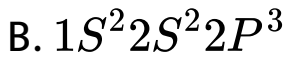
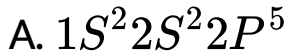


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्नलिखित इलेक्ट्रॉनिक संरचनाओं में से किसकी प्रथम आयनन ऊर्जा सबसे कम होगी ?

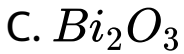
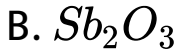
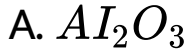


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

18. निम्नलिखित में से कौन-सा ऑक्साइड सर्वाधिक क्षारीय हैं?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. निम्न परमाण्वीय स्पीशीज की कौन - सी व्यवस्था इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी (ऋणात्मक चिन्ह के साथ) का सही क्रम व्यवस्था प्रदर्शित करती है ?

A. $S < O < CI < F$

B. $CI < F < F < S < O$

C. $F < CI < O < S$

D. $O < S < F < CI$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

20. आयनिक त्रिजिया होती हैं

- A. प्रभाव नाभिकीय आवेश के व्युत्क्रमानुपाती
- B. प्रभाव नाभिकीय आवेश के वर्ग के व्युत्क्रमानुपाती
- C. प्रभाव नाभिकीय आवेश के समानुपाती
- D. प्रभाव नाभिकीय आवेश के वर्ग के समानुपाती

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. K,Ca,Fe तथा Zn में से कौन क्लोरीन के साथ एक से अधिक योगिक का निर्माण कर सकता है?

A. Fe

B. Zn

C. K

D. Ca

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से कौन-सा कथन सत्य है ?

A. सिलिकॉन अपने यौगिकों में 4 उपसहसंयोजक संख्या

प्रकट करता है

B. F_2 की आबंध ऊर्जा CL_2 से कम है

C. जलीय अवस्था में Mn(III) उपचयन अवस्था, Mn(II) से

अधिक स्थायी

D. 15 वे वर्ग के तत्व केवल +3 तथा +5 अपचयन अवस्था

प्रकट करते हैं

Answer: B



वीडियो चला दें

23. एक परमाणु का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^3 4s^2$ है आप इसे किस वर्ग में स्थान देंगे ?

- A. पाँचवे
- B. पंद्रहवें
- C. पंद्रहवें
- D. दूसरे तीसरे

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्न में कौन-सा क्रम सही नहीं है ?

A. -

B. $Li < Be < B < C$ –

C. $Al_2O_3 < MgO < Na_2O < K_2O$

D. $Li^+ < Na^+ < K^+ < Cs^+$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

25. Be, B, C, N तथा O की प्रथम IP का सही क्रम है

A. $B < Be < C < O < N$

B. $B < Be < C < N < O$

C. $Be < B < C < N < O$

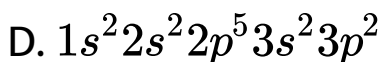
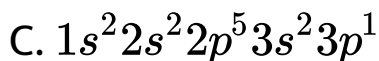
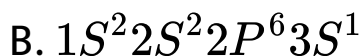
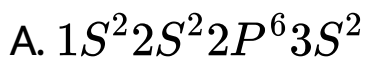
D. $Be < B < C < O < N$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

26. दिए गए तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास में से कौन-सा इलेक्ट्रॉनिक विन्यास द्वितीय तथा तृतीय आयनन ऊर्जा में अति उच्च अंतर दर्शाता है?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

27. Be तथा B का प्रथम आयनन विभव क्रमशः हैं

A. 8.29,9.32

B. 9.32,9.32

C. 8.29,8.29

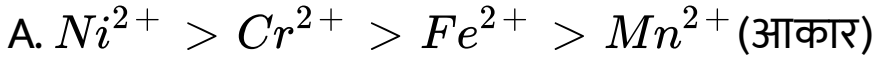
D. 9.32,8.29

Answer: D

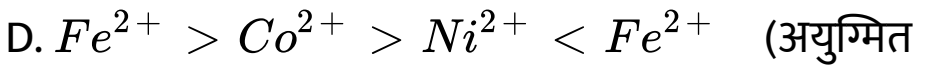


वीडियो उत्तर देखें

28. निम्नलिखित में से कौन गुणों का सही क्रम व्यक्त नहीं करता हैं ?



इलेक्ट्रॉन)



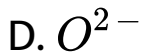
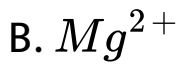
इलेक्ट्रॉन)

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्नलिखित में से कौन-सा आयन सबसे छोटे आकर का है?



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. एक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास $1s^2 2s^2 p^6 3s^2 3p^3$ उस तत्व की परमाणु संख्या क्या है, जो आवर्त सारणी में दिए गए तत्व के ठीक नीचे है ?

A. 33

B. 34

C. 36

D. 49

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. एक तत्व की द्वितीय तथा तृतीय आयनन ऊर्जाओं के मानों में अंतर बहुत अधिक है। इस तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास होगा -

A. $1S^2 2S^2 2P^6 3S^1$

B. $1s^2 2s^2 P^6 3s^1 3p^1$

C. $1s^2 2s^2 P^6 3s^1 3p^2$

D. $1s^2 2s^2 P^6 3s^2$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

32. Na^+ , Mg^{++} , Al^{3+} तथा Si^{4+} समइलेक्ट्रॉनिक हैं। इसके आयनिक आकर का क्रम है

A. $Na^+ > Mg^{++} < Al^{3+} < Si^{4+}$

B. $Na^+ < Mg^{++} > Al^{3+} > Si^{4+}$

C. $Na^+ > Mg^{++} > Al^{3+} > Si^{4+}$

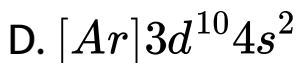
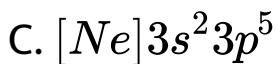
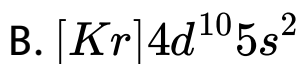
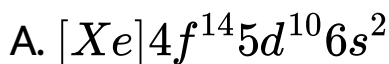
D. $Na^+ < Mg^{++} > Al^{3+} < Si^{4+}$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

33. चार तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास नीचे दिए गए हैं। निम्न में से कौन-सा तत्व अन्य की भांति समान परिवार से सम्बन्ध नहीं रखता है ?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

34. पाउली के अनुसार, तत्वों का विद्युत-ऋणात्मक मान निम्नलिखित की भविष्यवाणी में उपयोगी हैं

- A. अणुओं की ध्रुवता
- B. E.M.F. श्रृंखला में स्थान
- C. उपसहसंयोजें संख्या
- D. द्विध्रुव आघूर्ण

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें