



CHEMISTRY

BOOKS - CGPET PREVIOUS YEAR PAPERS CHEMISTRY (HINDI)

आवर्ती वर्गीकरण

वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. निम्न में आवर्त का लक्षण नहीं

- A. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर ऑक्सी अम्लों की अम्लीय प्रकृति घटती है
- B. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर परमाणु का आकार घटता है
- C. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर विद्युत् ऋणात्मकता बढ़ती है
- D. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर धात्विक लक्षण घटता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. नाइट्रोजन की प्रथम आयनन ऊर्जा का मान ऑक्सीजन से अधिक होता है, इसका कारण है

A. नाइट्रोजन के नाभिक का छोटा आकार

B. नाइट्रोजन परमाणु का कम नाभिकीय आवेश

C. नाइट्रोजन में अर्द्ध-पूर्ण p- कक्षकों की उपस्थिति

D. नाभिक के द्वारा इलेक्ट्रॉनों पर लगने वाला अधिक आकर्षण बल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. C, N, O तथा F की द्वितीय आयनन ऊर्जा का क्रम निम्न होता है

A. $C > N > O > F$

B. $O > N > F > C$

C. $O > F > N > C$

D. $F > O > N > C$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्न उभयधर्मी ऑक्साइड नहीं बनाता है

A. Al

B. Pb

C. Sn

D. Ba

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में असत्य कथन है

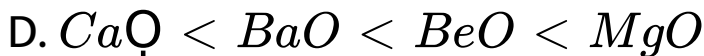
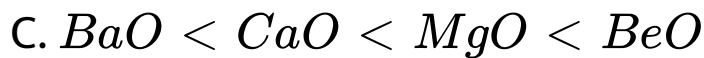
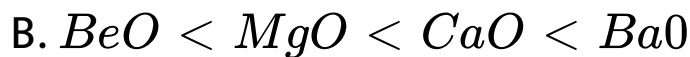
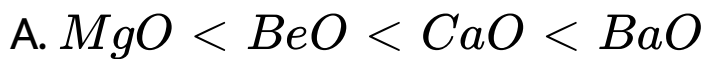
- A. P को तृतीय आयनन ऊर्जा, Al से अधिक है
- B. Al की प्रथम आयनन ऊर्जा, Ga के समान होती है
- C. S की द्वितीय आयनन ऊर्जा, C से अधिक है
- D. B की द्वितीय आयनन ऊर्जा, C से अधिक है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. क्षारीय गुण का बढ़ता हुआ क्रम है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. आधुनिक आवर्त सारणी में तत्व व्यवस्थित हैं

A. बढ़ते हुए परमाणु द्रव्यमान के क्रम में

B. बढ़ते हुए परमाणु आयतन के क्रम में

C. बढ़ते हुए परमाणु क्रमांक के क्रम में

D. वर्णमाला के क्रम में

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से तत्वों का कौन-सा जोड़ा आवर्त तालिका के एक ही आवर्त का है?

A. Na-Ca

B. Na-Cl

C. Ca-Cl

D. Cl-Br

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

9. किस तत्व की इलेक्ट्रॉन बन्धुता सर्वाधिक है?

A. F

B. Br

C. I

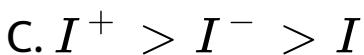
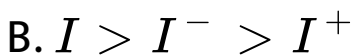
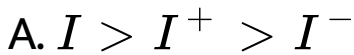
D. Cl

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. आयोडीन स्पिशीज के आकर का सही क्रम है



D. $I^- > I > I^+$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. आयनन विभव का न्यूनतम मान है

- A. हैलोजनों का
- B. अक्रिय गैसों का
- C. क्षारीय मृदा धातुओं का
- D. क्षार धातुओं का

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

12. परिवर्ती संयोजकता प्रायः प्रदर्शित की जाती है

A. संक्रमण तत्वों द्वारा

B. अधातुओं द्वारा

C. गैसीय तत्वों द्वारा

D. s -ब्लॉक के तत्वों द्वारा

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. विद्युत ऋणात्मकता का सही क्रम

A. $O^+ > O > O^-$

B. $O > O^+ > O^-$

C. $O^+ > O^- > O$

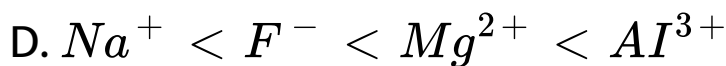
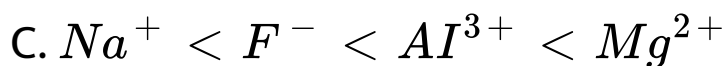
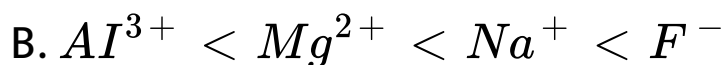
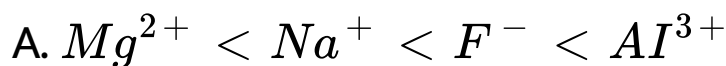
D. $O^- > O > O^+$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

14. आकार का बढ़ता हुआ क्रम है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. परमाणु क्रमांकों का कौन-सा युग्म-ब्लॉक तत्वों को प्रदर्शित करता है?

A. 7, 15

B. 6, 12

C. 9, 17

D. 3, 12

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

16. आवर्त सारणी के किसी एक समूह में उपस्थित तत्वों का

A. परमाणु क्रमांक समान होता है

B. इलेक्ट्रॉनिक विन्यास समान होता है

C. परमाणु भार समान होता है

D. बाह्यतम कक्षा में इलेक्ट्रॉनों की संख्या समान होती है

या बन्ध बनाने के लिए इलेक्ट्रॉनों की संख्या समान होती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. एक तत्व A का क्लोराइड जल में उदासीन विलयन देता है। आवर्त सारणी में तत्व में किस समूह का होगा?

A. प्रथम समूह

B. तृतीय समूह

C. पंचम समूह

D. प्रथम संक्रमण श्रेणी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. परमाणु क्रमांक 29 का तत्व है

A. s- ब्लॉक

B. p- ब्लॉक

C. d- ब्लॉक

D. f- ब्लॉक

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

19. द्वितीय आयनन विभव होता है

- A. प्रथम आयनन विभव से कम
- B. प्रथम आयनन विभव के बराबर
- C. प्रथम आयनन विभव से अधिक
- D. उपरोक्त में से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न क्रम सही नहीं है

A. $Li < Be < B < C$ - प्रथम आयनन-ऊर्जा

B. $NH_3 < PH_3 < AsH_3$ - अम्लीय प्रकृति

C.

$Li^+(g) < Na^+(g) < K^+(g) < Cs^+(g)$

- आयनिक त्रिज्या

D. $Al_2O_3 < MgO < Na_2O < K_2O$ -

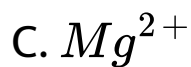
क्षारीय प्रकृति

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्न में से किस आयन का आकार सबसे अधिक होगा?

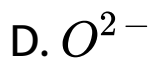


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से किसका आकार सबसे बड़ा है?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. एक तत्व, जिसका परमाणु क्रमांक 20 है, को आवर्त सारणी के किस आवर्त में रखा जाएगा?

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. निम्न में से कौन-सा तत्व अधिकतम विद्युत् ऋणात्मकता प्रदर्शित करता है?

A. C

B. O

C. Mg

D. S

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

25. आयनन ऊर्जा के सन्दर्भ में निम्न में से सही सेट है

A. $U > K > Cs$

B. $B > U > K$

C. $Cs > U > B$

D. $Cs < U < K$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

26. आवर्त सारणी में Al विकर्णतः सम्बन्धित है

A. Li से

B. Be से

C. B से

D. C से

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. आवर्त सारणी में तत्वों का धात्विक गुण

A. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तथा वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर घटता

B. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर तथा वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर बढ़ता है

C. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर बढ़ता है तथा वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर बढ़ता है

D. आवर्त में बाएँ से दाएँ जाने पर घटता है तथा वर्ग में ऊपर से नीचे जाने पर बढ़ता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्नलिखित तत्वों के समूहों में से किस समूह की ऋणायन बनाने की प्रवृत्ति सबसे अधिक है?

A. N, O, F

B. As, Se, Br

C. P, S, Cl

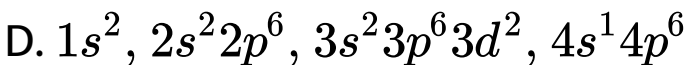
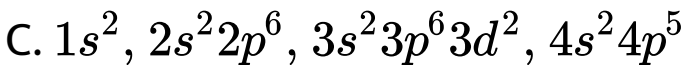
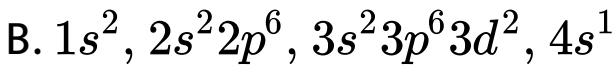
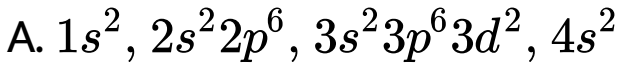
D. Sb, Te, I

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29. उस तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास क्या होगा जो समान आवर्त, वर्ग में परमाणु क्रमांक 43 वाले तत्व से ठीक ऊपर है?



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

30. सम इलेक्ट्रॉनिक सदस्यों की त्रिज्या

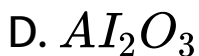
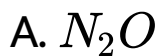
- A. नाभिकीय आवेशों के बढ़ने के साथ बढ़ती है
- B. नाभिकीय आवेश बढ़ने के साथ घटती है
- C. पहले बढ़ती है और फिर घटती है
- D. सभी के लिए समान होती है।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्नलिखित ऑक्साइडों में से कौन सा सर्वाधिक क्षारीय है?



Answer: A



30 31 32

32. निम्नलिखित में से किसकी प्रथम आयनन ऊर्जा सर्वाधिक है?

A. नाइट्रोजन

B. ऑक्सीजन

C. सल्फर

D. फॉस्फोरस

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

33. वाह्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास ns^2np^6 वाले तत्व है।

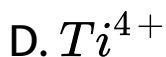
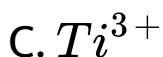
- A. संक्रमण तत्व
- B. क्षारीय मृदा धातुएँ
- C. उत्कृष्ट गैसें
- D. क्षार धातुएँ

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्नांकित में लघुतम आयनिक त्रिज्या वाला आयन है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

35. सर्वाधिक विद्युत ऋणात्मक तत्व का बाह्यतम इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है

A. ns^2np^3

B. ns^2np^4

C. ns^2np^5

D. ns^2np^6

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

36. B, C, N, O की इलेक्ट्रॉन बन्धुता का सही क्रम है

A. $B > N > C > O$

B. $O > C > N > B$

C. $O > B > C > N$

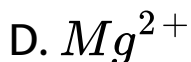
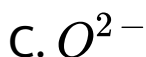
D. $O > C > B > N$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित में से किसकी आयनिक त्रिज्या सबसे अधिक होगी?



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

38. आवर्त सारणी में परमाणु क्रमांक 16 वाले तत्व को किस समूह में रखा जाएगा?

A. तृतीय

B. चतुर्थ

C. पंचम

D. षष्ठम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

39. उभयधर्मी ऑक्साइड है-

A. ZnO

B. Na_2O

C. SO_2

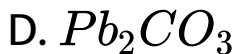
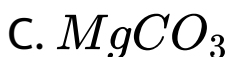
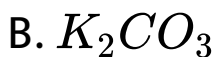
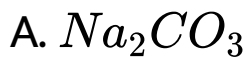
D. BaO_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

40. इनमें से कौन-सा धातु कार्बोनेट गर्म करने पर अपघटित हो जाता है?



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें