GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

dks'kh कॉलेज पोस्ट ऑफिस के सामने खगड़िया

1.काय केन्द्रित घन संरचना में संकुलन भिन्न है–
(1) 0.42 (2) 0.53 (3) 0.68 (4) 0.82.

2. दो आयनों A^+ एवं B^- की त्रिज्याएँ क्रमशः 90 एवं 200 pm हैं। AB क्रिस्टल की निविड संकुलन व्यवस्था (close packed arrangement) में A^+की समन्वय संख्या होगी–
(1) 8 (2) 6 (3) 4 (4) 3

3. घनीय निविड संकुलन (ccp) संरचना में संकुलन दक्षता होती हैं।
(1) 68% (2) 74% (3) 78% (4) 84%

4. समन्वय 6 : 6 का उदाहरण है–
(1) NaCl (2) Z_nS (3) CsCl (4) C_uCl.

5.CaF_2 कीक्रिस्टलीय संरचना में मात्रक कोष्ठिका में Ca^{2+} आयनों की संख्या होती हैं।
(1) 12 (2) 8 (3) 6 (4) 4

6. आयनिक ठोस की अष्टफलकीय व्यवस्था में त्रिज्या अनुपात की परास है–
(1) 0.155–0.225 (2) 0.225–0.414
(3) 0.414–0.732 (4) 0.732–1.0.

7. एक फलक केन्द्रित जालक की मात्रक कोष्ठिका के किनारे की लम्बाई क्या होगी यदि इसमें उपस्थित गोले की त्रिज्या 250 pm हो ?
(1) 1414 pm (2) 2828 pm
(3) 500 pm (4) 707 pm

8. निम्न में से कौन–सी व्यवस्था षट्कोणीय निकट संकुलन को प्रदर्शित करती हैं ?
(1) ABC ABA..... (2) ABC ABC.....
(3) ABABA..... (4) ABB ABB.....

9.षट्कोणीय निविडतम संकुलन (hcp) में कणों की समन्वय संख्या का मान होता हैं।
(1) 4 (2) 6 (3) 8 (4) 12

10. .किसी एकक कोष्ठिका को कितने पैरामीटर द्वारा निरूपित किया जा सकता हैं।
(1) 3 (2) 4 (3) 2 (4) 6

11.काय केन्द्रित घन संरचना में संकुलन क्षमता (Packing efficiency) हैं।.
(1) 68% (2) 72% (3) 74% (4) 82%

12. अन्तः केन्द्रित एकक कोष्ठिका में कणों की संख्याहै–
(1) 3 (2) 2 (3) 4 (4) 5.

13.घनीय क्रिस्टल समूह की कोर लम्बाई होती है–
(1) a=b=c (2) a=b≠c
(3) a≠b≠c (4) इनमें से कोई नहीं।

14.फलक केन्द्रित एकक कोष्ठिका में कणों की संख्या निरूपित किया जा सकता हैं।
(1) 4 (2) 1 (3) 2 (4) इनमें से कोई नहीं।

15. घनीय निकाय का उदाहारण हैं
(1) ताँबा (2) श्वेत टिन(3) ग्रेफाइट(4) कैल्साइट

16.अक्रिस्टलीय ठोस पदार्थ है–
(1) ग्रेफाइट (2) एकनताक्ष (3) काँच (4)श्वेत टिन

17.क्रिस्टलीय ठोस है–
(1) हीरा (2) काँच (3) रबर (4) श्वेत टिन।

18.NaCl में क्रिस्टल समूह होता हैं–
(1) घनीय (2) चतुष्कोणीय
(3) समचतुर्भुज (4) षट्कोणीय।

19. AB ठोस की संरचना NaCl प्रकार की है यदि A^+ की त्रिज्या 50pm है तो B^- की त्रिज्या होगी–
(1) 241 pm (2)100pm
(3) 50 pm (4) इनमें से कोई नहीं।

20. एक घनीय इकाई सेल का घन्तव निम्न सूत्र के द्वारा दिया जा सकता है–
(1) (2) (3) (4) कोई नहीं।

21.एक ठोस जालक की संरचना में W परमाणु घन के कोनों पर,O परमाणु किनारों के केन्द्र पर और N_a परमाणु के केन्द्र पर उपस्थित हैं। ठोस का सूत्र होगा।
(1) $NaWO_2$ (2) Na_2WO_3
(3) $NaWO_3$ (4) $NaWO_4$

22.एक पदार्थ A_xB_y फलक केन्द्रित घन संरचना में क्रिस्टलीकृत होता है। परमाणु A घन के प्रत्येक कोने पर और परमाणु B घन के प्रत्येक फलक के केन्द्र परउपस्थित हैं। A_xB_y का सही संघटन होगा–
(1) AB_3 (2) A_4B_3(3) A_3B(4) इनमें से कोई नहीं।

23 AB ठोस की संरचना NaCL प्रकार की है, यदि A^+की त्रिज्या 100 pm है तो B^- की त्रिज्या होगी।
(1) 241 pm(2) 100 pm(3) 50 pm(4) 200 pm

24.8 : 8 समन्वय का उदाहरण है–
(1) CsCl (2) ZnS (3) KCl (4) CaF_2

25.