GLORIOUS CHEMISTRY CLASSES

कोशी कॉलेज पोस्ट ऑफिस के सामने खगड़िया

9570471258

1. निम्न यौगिकों में वैद्युत संयोजक यौगिक कौन–सा है?
(1) HCl (2) NH_4Cl
(3) BCl_3 (4) $AlCl_3$ (निर्जल)।

2. निम्न अणुओं में लुईस अम्ल कौन–सा है–
(1) CCl_4 (2) BCl_3
(3) PCl_5 (4) NCl_3

3. अमोनिया–बोरॉन ट्राइफ्लुओराइड यौगिक में इलेक्ट्रॉन युग्मदाता परमाणु कौन–सा है–
(1) H (2) N
(3) B (4) F

4. निम्न अणुओं में विषम इलेक्ट्रॉन अणु चुनिए–
(1) B_2H_6 (2) O_2
(3) CO (4) NO

5. निम्न में कौन–सा अणु लुईस क्षारक है–
(1) BF_3 (2) CH_4
(3) H_2O (4) $SiCl_4$

6. निम्न में कौन–सा अणु अनुचुम्बकीय है–
(1) N_2 (2) O_2
(3) F_2 (4) D_2

7. निम्न में नाइट्रोजन अणु का सम इलेक्ट्रॉनी अणु कौन–सा है–
(1) NO (2) CO
(3) H_2O (4) HCl

8. निम्नलिखित में से किसमें आयनिक बन्ध है–
(1) $CHCl_3$ (2) O_2
(3) $BaCl_2$ (4) CCl_4

9. वह यौगिक जिसमें ऋणायन आकार तथा धनायन आकार अनुपात न्यूनतम है।
(1) Csl (2) Lil
(3) LiF (4) CsF

10. वह अणु जिसमें एक अयुग्मित इलेक्ट्रॉन है–
(1) CO (2) NO
(3) O_2 (4) CN

11. निम्नलिखित में से सबसे अधिक सहसंयोजक यौगिक है–
(1) KCl (2) HBr
(3) HF (4) Hl

12. निम्नलिखित में से किस अणु पर अष्टक का नियम लागू नहीं होता–
(1) CO_2 (2) H_2O
(3) O_2 (4) CO

13. Mg^{2+} की जल योजन ऊर्जा निम्नलिखित में से किस से अधिक है–
(1) Al^{3+} (2) Na^+
(3) Be^{2+} (4) Mg^{3+}

14. किस यौगिक में सर्वाधिक द्विध्रुव आघूर्ण होता है–
(1) CH_3Cl (2) CCl_4
(3) $CHCl_3$ (4) CH_2Cl_2

15. कौन–सा समूह समसंरचना तथा समइलेक्ट्रॉनिक है–
(1) NO_3^-, CO_3^{2-} (2) CO_3^{2-}, SO_3
(3) SO_3, NO_3^- (4) ClO_3^-, CO_3^{2-}

16. वह यौगिक जिसमें आयनिक तथा सहसंयोजक बन्ध दोनों उपस्थित हैं–
(1) CH_4 (2) H_2
(3) KCN (4) KCl

17. कौन–सा बन्ध सबसे अधिक ध्रुवीय है–
(1) Cl-F (2) Br-F
(3) l-F (4) F-F

18. किस बन्ध की बन्ध ऊर्जा अधिकत्तम होगी–
(1) आयनिक बन्ध (2) सहसंयोजी बन्ध
(3) धात्विक बन्ध (4)हाइड्रोजन बन्ध।

19. निम्नलिखित में से कौन परिवर्तित संयोजकता दिखाता है–
(1) H (2) Na
(3) Fe (4) O

20. सहसंयोजक बन्ध में ध्रुवता का कारण है–
(1) इलेक्ट्रॉन बन्धुता (2) आयनन विभव
(3) विधुत ऋणात्मकता (4) परमाण्वीय आकार।

21. कौन–सा यौगिक सहसंयोजक है–
(1) H_2 (2) CaO
(3) KCl (4) Na_2S.

22. ग्रेफाइट में कार्बन परमाणु के मध्य बन्ध है–
(1) धात्विक (2) सहसंयोजक
(3) आयनिक (4) वान्डर वाल।

23. अधिकतम गलनांक वाला हैलाइड है–
(1) NaF (2) NaCl
(3) NaBr (4) Nal

24. निम्नलिखित में से किस अणु में सहसंयोजक बन्ध सर्वाधिक ध्रुवीय है–
(1) Hl (2) HBr
(3) HCl (4) H_2

25. NH_3 तथा BF_3 के संयोग से जो अणु बनता है, उसमें होता है–
(1) आयनिक बन्ध (2) सहसंयोजक बन्ध
(3) उपसहसंयोजक बन्ध (4) हाइड्रोजन बन्ध।

26. क्लोराइड आयन व पोटैशियम आयन आइसोइलेक्ट्रॉनिक हैं तब–
(1) पोटैशियम आयन अपेक्षाकृत बड़ा है
(2) दूसरे कैटायन व एनायन पर निर्भर करता है
(3) इनके साइज समान है
(4) क्लोराइड आयन पोटैशियम आयन की अपेक्षा बड़ा है।

27. नाइट्रोजन तथा फॉस्फोरस द्वारा प्रदर्शित अधिकतम संयोजकताएँ हैं–
(1) 3 व 5 (2) 4 व 5
(3) 5 व 5 (4) 5 व 3

28. परिवर्ती संयोजकता प्रकट करते हैं–
(1) नार्मल तत्व (2) संक्रमण तत्व
(3) धात्विक (4) अक्रिय तत्व।

29. निम्न में से सहसंयोजक यौगिक है–
(1) CH_4 (2) NaCl
(3) MgO (4) $BaCl_2$

30. वैद्युत संयोजी बन्ध बनाने की प्रवृति सबसे अधिक हैं–
(1) Na (2) K
(3) Be (4) Mg.

31. डायमण्ड में उपस्थित बन्ध है–
(1) सहसंयोजक (2) वैद्युत संयोजक
(3) हाइड्रोजन (4) उपसहसंयोजक।

Best of Luck

Glorious chemistry classes