



MCQ

01. কোন সমযোজী বন্ধনটি সবচেয়ে ছেট? [SUST'18-19]
 (a) H – H (b) C – H (c) S – H (d) N – H (e) H – Br
02. কোন ইলেক্ট্রন বিন্যাসযুক্ত মৌলের পারমাণবিক ব্যাসার্ধ সবচেয়ে কম? [SUST'18-19]
 (a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ (b) $1s^2 2s^2 2p^4$ (c) $1s^2 2s^2 2p^2$ (d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ (e) $1s^2 2s^2 2p^3$
03. কোন যৌগটির সবগুলো বন্ধন কোন 90° ? [Ans: [SUST'18-19]
 (a) $SiCl_4$ (b) BCl_3 (c) SF_6 (d) PCl_5 (e) BH_4^-
04. H_3O^+ ঘোপের H – O – H বন্ধন কোণ কত? [Ans: [SUST'18-19]
 (a) 100° (b) 105° (c) 109° (d) 107° (e) 120°
05. কোন দুইটি মৌলের মধ্যে কর্ণ-সম্পর্ক বিদ্যমান? [Ans: [SUST'18-19]
 (a) Li, Be (b) Mg, Al (c) B, Si (d) Be, Si (e) O, S
06. নীচের অবস্থাত্তর মৌলের আয়নের সিরিজের কোন সিরিজে সকল অবস্থাত্তর আয়ন সমূহের $3d^2$ ইলেক্ট্রনিক কনফিগুরেশন আছে?
 (a) $Ti^{3+}, V^{2+}, Cr^{3+}, Mn^{4+}, Fe^{3+}$ (b) $Ti^+, Cr^{6+}, V^{4+}, Mn^{7+}, Fe^{2+}$
 (c) $Cr^{4+}, V^{3+}, Ti^{4+}, Fe^{6+}, Mn^{3+}$ (d) $Ti^{2+}, V^{3+}, Cr^{3+}, Mn^{5+}, Fe^{5+}$
 (e) $Ti^{2+}, V^{3+}, Cr^{4+}, Mn^{5+}, Fe^{6+}$ [Ans: [KUET'17-18]
07. $Mn_2O_7, CO_2, CrO_3, Cr_2O_3, V_2O_5$ and V_2O_4 এই অক্সাইডগুলোর মধ্যে কোনগুলো উভধর্মী অক্সাইড? [Ans: [KUET'17-18]
 (a) M_2O_7, Cr_2O_3 and V_2O_5 (b) V_2O_5 and V_2O_4
 (c) CrO_3, Cr_2O_3, V_2O_5 and V_2O_4 (d) Cr_2O_3 and V_2O_5
 (e) $Mn_2O_7, Cr_2O_3, CrO_3, V_2O_5$ and V_2O_4
08. sp সংকরিত কার্বনের অসংকরিত p অরবিটালস্পেয়ের মধ্যবর্তী কোণের মান কত ডিগ্রী? [Ans: [KUET'17-18]
 (a) 0 (b) 45 (c) 90 (d) 120 (e) 180
09. কোন যৌগে অষ্টক পূর্ণ নয়? [Ans: [SUST'17-18]
 (a) CIF_3 (b) PCl_3 (c) IF_7 (d) PCl_5 (e) RF_3
10. কোন যৌগ হাইড্রোজেন বন্ধন তৈরি করে না? [Ans: [SUST'17-18]
 (a) H_2O (b) HF (c) $C_2H_2O_4$ (d) CH_3CH_2OH (e) CH_2Cl_2
11. কোনটি পারক্লোরেট আয়নের সংকেত? [Ans: [SUST'17-18]
 (a) ClO^- (b) ClO_2^- (c) ClO_2^- (d) ClO_3^- (e) Cl^-
12. ডাইক্রোমেট দি-অ্যানায়নে বন্ধন সমূহের প্রকৃতি হলো- [KUET'16-17]
 (a) চারটি সমতুল্য $Cr - O$ বন্ধন
 (b) ছয়টি সমতুল্য $Cr - O$ বন্ধন ও একটি $O - O$ বন্ধন
 (c) ছয়টি সমতুল্য $Cr - O$ বন্ধন ও একটি $Cr - Cr$ বন্ধন
 (d) ছয়টি $Cr - O$ বন্ধন সমতুল্য নয়
 (e) ছয়টি সমতুল্য $Cr - O$ বন্ধন ও একটি $Cr - O - Cr$ বন্ধন

- | | | | | | |
|-----|---|----------------------------------|---------------------------------------|--------------------------------------|----------------------|
| 13. | হাইড্রোজেন পরমাণুর জন্ম নীচের বিক্রিয়াগুলো দেয়া হলো।
(i) $H + H \rightarrow H_2$
(ii) $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$
(iii) $H + e \rightarrow H^-$ | | | | [Ans: [KUET'16-17]] |
| 14. | হাইড্রোজেন পরমাণুর উপরের কোন বিক্রিয়া / বিক্রিয়াসমূহ হ্যালোজেনের বিক্রিয়ার সদৃশ? | | | | |
| | (a) i, ii | (b) i, iii | (c) i, ii | (d) i, ii, iii | (e) i |
| 15. | নীচের কোনটির গলনাংক সবচেয়ে কম? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) $MgCl_2$ | (b) $AlCl_3$ | (c) $SiCl_4$ | (d) $NaCl$ | |
| 16. | মালফেট দ্রবনে লেড এসিটেট মোগে প্রাপ্ত অধঃক্ষেপ কিসে অন্দরবনীয়? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) গাঢ় HNO_3 (Cons. HNO_3) | (b) লম্বু HNO_3 (Dil HNO_3) | (c) গাঢ় H_2SO_4 (Conc. H_2SO_4) | (d) লম্বু H_2SO_4 (Dil H_2SO_4) | |
| 17. | কোন ধাতুতে 4f অথবা 5f আংশিকভাবে পূর্ণ নয়? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) Cm | (b) Cu | (c) Am | (d) Gd | |
| 18. | একটি মৌলের যোজ্যতা স্তরে ছয়টি ইলেক্ট্রন আছে। মৌলটি চতুর্থ পর্যায়ে অবস্থিত। মৌলটির প্রতীক কি? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) P | (b) S | (c) As | (d) Se | |
| 19. | $"X"$ একটি দ্বিতীয় পর্যায়ের মৌল। কোন যোগটিতে $F - X - F$ বন্ধন কোণের মান সবচেয়ে বড়? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) BF_3 | (b) CF_4 | (c) NF_3 | (d) OF_2 | |
| 20. | N, O, F এর দ্বিতীয় আয়নীকরণ শক্তির সঠিক ক্রম কোনটি? | | | | [Ans: [BUTex'16-17]] |
| | (a) $N > O > F$ | (b) $O > F > N$ | (c) $F > O > N$ | (d) $N > F > O$ | |
| 21. | NH_4^+ আয়নের আকৃতি কিরূপ? | | | | [Ans: [SUST'16-17]] |
| | (a) সরলরেখিক | (b) ত্রিভুজ আকৃতির | (c) চতুরঙ্গলকীয় | (d) ত্রিকোণীয় পিরামিড | (e) V-আকৃতির |
| 22. | একটি মৌলের সর্ববহিঃস্থ শেলের ইলেক্ট্রন বিন্যাস $4d^1 5s^2$ । মৌলটির আণবিক সংখ্যা কত? | | | | [Ans: [SUST'16-17]] |
| | (a) 35 | (b) 37 | (c) 39 | (d) 40 | (e) 41 |
| 23. | কোন যোগ হাইড্রোজেন বন্ধন গঠন করে না? | | | | [Ans: [SUST'16-17]] |
| | (a) HF | (b) H_2O | (c) CH_3COOH | (d) CH_3COCH_3 | (e) NH_3 |
| 24. | বেনজিন অণুর সঞ্চরণশীল ইলেক্ট্রনসমূহ কোন অরবিটাল থেকে আসে? | | | | [Ans: [SUST'16-17]] |
| | (a) 1 s | (b) 2 s | (c) 2 p | (d) sp | (e) sp^2 |
| 25. | $HClO_4$ এ Cl এর জারণ সংখ্যা কত? | | | | [BUTex'15-16] |
| | (a) +8 | (b) +7 | (c) +9 | (d) +2 | |
| 26. | পর্যায় সারণির কোন খনকে অধাতুকে স্থান দেওয়া হয়েছে? | | | | [Ans: [BUTex'15-16]] |
| | (a) s-block | (b) p-block | (c) d-block | (d) f-block | |
| 27. | SF_6 অনুতে S এর কোন ধরণের সংকরণ ঘটেছে? | | | | [Ans: [BUTex'15-16]] |
| | (a) sp^2d^3 | (b) sp^3d^2 | (c) d^2sp^3 | (d) sp^3 | |
| 28. | নিম্নের অক্সাইড সমূহের মধ্যে কোনটির বন্ধন সমযোজী? | | | | [Ans: [BUTex'15-16]] |
| | (a) Na_2O | (b) Al_2O_3 | (c) SiO_2 | (d) FeO | |
| 29. | নিম্নের বন্ধনসমূহের মধ্যে কোনটি শূন্যজড়মের? | | | | [BUTex'15-16] |
| | (a) F_2 | (b) N_2 | (c) $H - F$ | (d) He_2 | |



29. sp সংকরায়ন বিশিষ্ট একটি কার্বন কোন ধরণের বন্ধন গঠন করে? [Ans: KUET'15-16]
 (a) 1π bond and 3σ bonds (b) 4π bonds
 (c) 2π bonds and 2σ bonds (d) 4σ bonds
 (e) 3π bonds and 1σ bond
30. কোন ঘোগ বা ঘোগমূলকে সন্নিবেশ বন্ধন অনুপস্থিত? [SUST'15-16]
 (a) SO_3 (b) NH_3 (c) P_2O_5
 (d) $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ (e) HNO_3
31. কোন অধিক্রমনে σ এবং π দুই ধরনের বন্ধন গঠন হতে পারে? [SUST'15-16]
 (a) s – p (b) s – s (c) sp^3 – p (d) sp^3 – s (e) p – p
32. নিম্নের ঘোগসমূহের কোনটির অণু ত্রিভুজাকৃতির? [BUTex'14-15]
 (a) CH_4 (b) H_2O (c) BF_3 (d) CCl_4
33. কোনটি বিরল মৃত্তিকা মৌল? [BUTex'14-15]
 (a) Zn (b) La (c) Cu (d) Ca
34. O^{2-} আয়নের ব্যাসার্ধ 140 Pm এবং Ti^{4+} আয়নের ব্যাসার্ধ 68 Pm। TiO_2 স্ফটিকের সন্নিবেশ সংখ্যা কত? [CUET'14-15]
 (a) 6:3 (b) 6:6 (c) 8:4 (d) None of them
35. নিচের কোনটি IIIB গ্রুপের বহিঃস্থ স্তরের ইলেকট্রনিক গঠন? [Ans: [RUET'14-15]
 (a) $(n-1)^{10}\text{ns}^{-1}$ (b) $(n-1)\text{d}^1\text{ns}^2$ (c) $(n-1)\text{d}^{10}\text{ns}^2$ (d) $(n-1)\text{d}^9\text{ns}^1$
 (e) None
36. নিম্নের কোনটি অবস্থান্তর মৌল? [Ans: [RUET'14-15]
 (a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^1 2s^2$ (b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^2 4s^2$
 (c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ (d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$
 (e) None
37. নিম্নের ইলেকট্রন বিন্যাস থেকে $\text{Cr}(24)$ সনাক্ত কর। [Ans: [RUET'14-15]
 (a) $[\text{Ar}]3d^5 4s^1$ (b) $[\text{Ar}]3d^5$ (c) $[\text{Ar}]3d^6$ (d) $[\text{Ar}]3d^4 4s^2$
 (e) None
38. কার্বন পরমাণুর sp^2 সংকরায়নের ফলে সৃষ্টি sp^2 –সংকরিত অরবিটাল ও অসংকরিত p অরবিটালটির মধ্যকার কোণের পরিমাণ কত? [SUST'14-15]
 (a) 120° (b) 109.5° (c) 180° (d) 90° (e) 105°
39. সাধারণত পানি দিয়ে আগুন নেভানো হয়। কিন্তু নিচের কোন মৌলে পানি দিলে আগুন ধরে যায়? [SUST'14-15]
 (a) সালফার (b) সোডিয়াম (c) ক্যালসিয়াম (d) ম্যাগনেসিয়াম (e) বেরিলিয়াম
40. MX_2 স্ফটিকের M^{2+} ও X^- এর ব্যাসার্ধের অনুপাত $1:1.33$ হলে X^- এর সন্নিবেশ সংখ্যা কত? [SUST'14-15]
 (a) 2 (b) 4 (c) 6 (d) 8 (e) 10



41. কয়েকটি ধাতব যৌগের d - অরবিটালের ইলেকট্রন বিন্যাস নিম্নরূপ। কোন যৌগটি বেশী প্যারাম্যাগনেটিক হবে?
 (a) 2, 2, 2, 2, 1 (b) 1, 1, 1, 1, 1 (c) 2, 1, 1, 1, 1 (d) 2, 2, 1, 1, 1 [BUET'13-14]
42. বরফের জ্যামিতিক আকৃতি কোনটি?
 (a) Monoclinic (b) Cubic (c) Rhombohedral (d) Hexagonal [Ans: [BUET'13-14]]
43. SP^2 সংকরণ দ্বারা একটি কার্বন কোন বন্ধন গঠন করে?
 (a) 4π -bonds (b) 2π -bonds and 2 σ -bonds (c) 1 π -bond and 3 σ -bonds (d) 4 σ -bonds [BUET'13-14]
44. ল্যাথানাইড সিরিজ ও অ্যাকটিনাইড সিরিজে মোট মৌলের সংখ্যা কত?
 (a) 15 (b) 20 (c) 25 (d) 30 (e) None [Ans: [RUET'13-14]]
45. C_2H_4 অণুতে C – H বন্ধনসমূহ কোন কোন অর্বিটালের অধিক্রমনের ফলে গঠিত হয়?
 (a) sp and 2s (b) sp^3 and 1s (c) sp^2 and 2s (d) sp and 1s (e) sp^2 and 1s [Ans: [KUET'13-14]]
46. কোন উক্তি সত্য নয়?
 (a) বোরনের আয়নীকরণ বিভব বেরিলিয়াম অপেক্ষা কম
 (c) অক্সিজেনের আয়নীকরণ বিভব নাইট্রোজেন অপেক্ষা কম
 (e) ইলেক্ট্রন আসক্তি একটি পর্যাবৃত্ত ধর্ম নয় [Ans: [KUET'13-14]]
 (b) ফ্রেরিনের ইলেকট্রন আসাক্ত ক্লোরিন অপেক্ষা কম
 (d) $AlCl_3$ এর জলীয় দ্রবণ অল্পধর্মী
47. কোন মৌলে sp^3 এবং sp^2 সংকরিত কার্বন পরমাণু আছে?
 (a) CH_3COOH (b) $CH_3CH(Cl)CH_3$ (c) C_3H_4
 (d) CH_3CH_2OH (e) $(CH_3)_2CH-OH$ [Ans: [KUET'13-14]]
48. পাইরোসালফিউরিক এসিড কোনটি?
 (a) H_2SO_3 (b) $H_2S_2O_3$ (c) $H_2S_2O_8$ (d) $H_2S_2O_7$ (e) H_2SO_4 [Ans: [KUET'13-14]]
49. এক মোল পারম্যাঙ্গানেট আয়ন অল্পীয় জারক দ্রবণে বিক্রিয়া করে M_n^{2+} আয়নে পরিণত হতে কতটি ইলেক্ট্রন গ্রহণ করে?
 (a) 5 (b) 6.02×10^{23} (c) $(6.02 \times 10^{23})/5$ (d) $5 \times 6.02 \times 10^{23}$ [BUTex'13-14]
50. নিচের কোন যৌগে আয়রণের জারণমান সর্বনিম্ন?
 (a) $K_4[Fe(CN)_6]$ (b) K_2FeO_4 (c) Fe_2O (d) $Fe(CO)_5$ [BUTex'13-14]
51. বিশুদ্ধ পানির মোলারিটি কত?
 (a) 1.16M (b) 5.56M (c) 18.36M (d) 55.56M [BUTex'13-14]
52. নিম্নলিখিত যৌগগুলির কোনটিতে কার্বন-কার্বন ত্রিবন্ধন আছে?
 (a) C_2H_4 (b) C_4H_4 (c) C_4H_8 (d) C_5H_{10} [BUTex'13-14]
53. লিমোনাইট এর সংকেত-
 (a) Fe_2O_3, H_2O (b) $2Fe_2O_3, 3H_2O$ (c) Cu_2S (d) PbS [Ans. [BUTex'13-14]]

- | | | | | | |
|--|--|--|--|---------------------|----------------------|
| 54. | লোহাকে মরিচার হাত থেকে রক্ষার জন্য কোন ধাতুর প্রলেপ দেওয়া হয়? | | | | [Ans: [BUTEx'13-14]] |
| (a) Zn | (b) Hg | (c) Pb | (d) Mn | | |
| 55. | কোনটি ফেরোম্যাগনেটিক মৌল? | | | | [Ans: [BUTEx'13-14]] |
| (a) Ti | (b) V | (c) Cr | (d) Co | | |
| 56. | Xe এর স্ফুটনাক্ষ কত? | | | | [Ans: [RUET'13-14]] |
| (a) 165.05K | (b) 87.02K | (c) 119.70K | (d) 317.15K | | |
| 57. | নিম্নের রাসায়নিক সংকেতগুলো থেকে কারনালাইট যোগকে সনাক্ত কর। | | | | [Ans: [RUET'13-14]] |
| (a) $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ | (b) $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ | (c) $\text{FeSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ | (d) $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$ | | |
| 58. | লেড (II) অক্সাইডকে দ্রবীভূত করতে নীচের কোনটি ব্যবহার করা যাবে? | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) HNO_3 | (b) H_2SO_4 | (c) HCl | (d) Hot H_2O | | |
| 59. | নীচের অক্সাইডগুলোর মধ্যে কোনটি পাইরেন্স গ্লাস তৈরী করতে ব্যবহৃত হয়? | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) Al_2O_3 | (b) SiO_2 | (c) LiO_2 | (d) B_2O_3 | | |
| 60. | নীচের নমুনাসারিগুলোর বর্ধিত বন্ধন কোণ ($\text{O} - \text{N} - \text{O}$) অনুসারে কোনটি সঠিক? | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) $\text{NO}_2 < \text{NO}_2^- < \text{NO}_2^+$ | (b) $\text{NO}_2^+ < \text{NO}_2 < \text{NO}_2^-$ | (c) $\text{NO}_2^- < \text{NO}_2^+ < \text{NO}_2$ | (d) $\text{NO}_2^- < \text{NO}_2 < \text{NO}_2^+$ | | |
| 61. | নীচের কোনটি সবচেয়ে দূর্বল প্রকৃতির মিথাক্রিয়া? | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) ভ্যান ডার ওয়ালস্ আকর্ষণ | (b) হাইড্রোজেন বন্ধন | (c) সমযোজী বন্ধন | (d) দ্বিপোল আকর্ষণ | | |
| 62. | পর্যায় সারণীর 8র্থ পিরিয়ডের IIA গ্রুপে উপস্থিতি মৌলটির ইলেক্ট্রন বিন্যাস হল- | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ | (b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$ | (c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ | (d) None of the above | | |
| 63. | পর্যায় সারণীর কোন গ্রুপগুলোতে ধাতু ও অধাতু উভয়ই রয়েছে? | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) IA, IIA, IIIA, IVA | (b) IIA, IIIA, IVA, VA | (c) IIIA, IVA, VA, VIA | (d) IIA, IVA, VA, VIIA | | |
| 64. | গ্যাসীয় অবস্থায় নিরূপক্ষ পরমাণুতে একটি ইলেক্ট্রন যোগ করলে যে শক্তির পরিবর্তন হয় তাকে বলা হয়- | | | | [Ans: [BUET'12-13]] |
| (a) ইলেক্ট্রনেগেটিভিটি | (b) আয়নীকরণ বিভব | (c) ইলেক্ট্রন আসক্তি | (d) আয়নীকরণ শক্তি | | |
| 65. | নিচের কোন গ্রুপ বিকারক Ni ধাতুটির উপস্থিতি নির্ণয় করে? | | | | [Ans: KUET'12-13] |
| (a) Group-II | (b) Group-III(A) | (c) Group-III(B) | (d) Group-IV | (e) Group-V | |
| 66. | $4s^2 3d^7$ যোজনী শেল ইলেক্ট্রন বিন্যাস বিশিষ্ট মৌল সম্পর্কে কোন উক্তিটি ভুল? | | | | [Ans: KUET'12-13] |
| (a) স্থিতিশীল অক্সাইড MO এবং M_3O_4 গঠন করে | (b) মৌলটি অবস্থান্তর মৌল | (c) মৌলটি রঙিন বস্তু গঠন করে | (d) মৌলটি গ্রুপ VII B-এ অবস্থিত | (e) মৌলটির সংকেত হল | |



79. তিনটি মৌলের কোন সেটের প্রত্যেকটির বহুরূপ আছে? [Ans: SUST'12-13]
 (a) C, O, N (b) C, S, N (c) C, P, O (d) C, N, P (e) S, N, F
80. রঙিন বস্তুকে SO_2 বিজ্ঞারিত করে বিরগ্ন করে, বিজ্ঞারণ প্রক্রিয়া সম্পন্ন হয় কি দ্বারা? [Ans: SUST'12-13]
 (a) [O] (b) [H] (c) [S] (d) $[\text{S}^2]$ (e) $[\text{O}^2]$
81. ছবির ফ্রেম ও দুরবীনের আয়না তৈরীতে কি ব্যবহৃত হয়? [Ans: RUET'12-13]
 (a) Na (b) Cu (c) Al (d) Fe (e) None
82. গাঢ় কস্টিক সোডা দ্রবণে 70°C তাপমাত্রায় Cl_2 চালনা করলে নিচের কোনটি পাওয়া যায়? [Ans: BUTex'12-13]
 (a) NaOCl (b) NaClO_2 (c) NaClO_3 (d) NaClO_4
83. নীচের কোন আয়নের পোলারায়ন ক্ষমতা বেশী? [Ans: BUTex'12-13]
 (a) Na^+ (b) Cs^+ (c) Li^+ (d) Rb^+
84. হীরক-এর উচ্চ গলনাংক ব্যাখ্যা করার জন্য নিচের কোন যুক্তিটি ভুল? [Ans: KUET'12-13]
 (a) হীরক কেলাস একটি বৃহৎ অণু (b) হীরক অণুতে সমযোজী C-C বন্ধনগুলো দৃঢ়
 (c) হীরকের মধ্যে আন্তঃআন্তিক আকর্ষণ বল অত্যন্ত তীব্র (d) হীরক গলানোর জন্য সমযোজী বন্ধন ভাঙা প্রয়োজন হয়
 (e) হীরক সকল কারণগুলো sp^3 সংকরায়িত
85. কোন বন্ধনটি গঠনের কারণে পানিতে চিনি দ্রবিভূত হয়? [Ans: BUTex'12-13]
 (a) সমযোজী বন্ধন (b) আয়নিক বন্ধন
 (c) সান্নিবেশযোজী বন্ধন (d) হাইড্রোজেন বন্ধন
86. কোন জোড়ায় উভয় সমযোজী যোগ? [Ans: SUST'12-13]
 (a) CO_2, ZnO (b) $\text{CH}_3\text{OH}, \text{ZnO}$ (c) ZnO, KBr (d) $\text{CaCl}_2, \text{CO}_2$ (e) $\text{CO}_2, \text{CH}_3\text{OH}$
87. কোন গ্রুপে সব যোগাই আয়নিক? [Ans: SUST'12-13]
 (a) $\text{BeF}_2, \text{HCl}, \text{ICl}, \text{NF}_3$ (b) $\text{NaBr}, \text{BaF}_2, \text{CsCl}, \text{KCl}$
 (c) $\text{NF}_3, \text{BaF}_2, \text{CsCl}, \text{H}_2\text{S}$ (d) $\text{NaCl}, \text{NH}_3, \text{F}_2\text{O}, \text{CsCl}$
 (e) $\text{NaBr}, \text{NH}_3, \text{CH}_4, \text{BeF}_2$
88. সবচেয়ে তড়িৎ ঝণাত্মকতার মৌলিক হল— [Ans: RUET'12-13]
 (a) $1s^2 2s^2 2p^4 3s^{-1}$ (b) $1s^2 2s^2 2p^5$ (c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 (d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ (e) None
89. পর্যায় সারণীর কোন গ্রুপটি তীব্র জারক? [Ans: BUTex'12-13]
 (a) IA (b) IIA (c) VA (d) VIIA
90. $\text{Be}, \text{Mg}, \text{Ca}, \text{Sr}, \text{Ba}, \text{Ra}$ মৌলসমূহ পর্যায় সারণীর কোন গ্রুপের অন্তর্ভুক্ত এবং তারা কি ধরণের অক্সাইড তৈরি করে? [Ans:
 (a) গ্রুপ-II এবং অস্থীয় অক্সাইড (b) গ্রুপ-II এবং ক্ষারীয় অক্সাইড
 (c) গ্রুপ-I এবং অস্থীয় অক্সাইড (d) গ্রুপ-IV এবং ক্ষারীয় অক্সাইড
 (e) গ্রুপ-IV এবং অস্থীয় অক্সাইড

91. N_2 , O_2 এবং F_2 অণুর প্রতিটি পরমাণুতে যথাক্রমে জোড়া মুক্ত ইলেকট্রন থাকে? [Ans: [SUST'12-13]]
 (a) 1, 2, 3 (b) 2, 4, 6 (c) 1, 2, 2 (d) 3, 2, 1 (e) 1, 1, 1
92. সমৃদ্ধ শৈবাল পুড়িয়ে বাণিজ্যিকভাবে কোন মৌল প্রস্তুত করা হয়? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) Cl (b) Mg (c) Ca (d) I
93. কার্বন তৈরী করার জন্ম একটি বিকারে সুক্রোজের ($C_{12}H_{22}O_{11}$) মধ্যে ঘন H_2SO_4 যোগ করা হল। এ বিক্রিয়ায় H_2SO_4 প্রাথমিকভাবে কী হিসাবে কাজ করে? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) জটিল যোগ সহায়ক (b) নিরাদক (c) জারক (d) অধঃক্ষেপ সহায়ক
94. কোন অক্সাইড পানির সাথে মিশালে সর্বাধিক অল্পীয় দ্রবণ তৈরী করে? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) CO (b) CO_2 (c) SiO_2 (d) P_2O_5
95. কোন গ্যাস দাহ্য নয়? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) বিউটেন (b) হাইড্রোজেন (c) অক্সিজেন (d) প্রোপেন
96. নীচের কোনটি কঠিন লুক্রিকেন্ট হিসাবে ব্যবহৃত হয়? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) Al-চূর্ণ (b) হীরক চূর্ণ (c) গ্রাফাইট (d) পীচ
97. নীচের কোনটি একটি রঙিন কাঁচের আনুমানিক সংযুক্তি নির্দেশ করে? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) Na_2O , CaO , SiO_2 (b) Na_2O , K_2O , PbO , B_2O_3 , SiO_2
 (c) K_2O , PbO , CeO_2 , SiO_2 (d) Na_2O , K_2O , CoO , SiO_2
98. ম্যাগনেসিয়াম নাইট্রাইটকে তাপ বিয়োজন করলে কি কি উৎপাদ পাওয়া যায়? [Ans: [BUET'11-12]]
 (a) ম্যাগনেসিয়াম নাইট্রাইড ও অক্সিজেন (b) ম্যাগনেসিয়াম অক্সাইড ও নাইট্রোজেন
 (c) ম্যাগনেসিয়াম অক্সাইড, নাইট্রোজেন ও অক্সিজেন (d) ম্যাগনেসিয়াম অক্সাইড, নাইট্রোজেন ডাই-অক্সাইড ও অক্সিজেন
99. নিচের কোনটি প্রসিয়ান বুঁ? [Ans: [KUET'11-12]]
 (a) $K_3[Fe(CN)_6]$ (b) $K_2Fe[Fe(CN)_6]$ (c) $Fe[Fe(CN)_6]$
 (d) $[Fe(SCN)(H_2O)_5]Cl_2$ (e) $KFe[Fe(CN)_6]$
100. $C=O$ এবং $C=C$ বন্ধনের ক্ষেত্রে নিচের কোন বিবরণটি সঠিক নয়? [Ans: [KUET'11-12]]
 (a) σ -বন্ধন আছে (b) π - বন্ধন আছে (c) কার্বণ পরমাণু SP^2 সংকরণিত
 (d) ইলেকট্রন আকর্ষী যুক্ত বিক্রিয়া দেয় (e) গঠন সমতলীয়
101. নিচের কোন মৌলটি d - ব্লক মৌল? [Ans: [CUET'11-12]]
 (a) Ni (b) Na (c) Al (d) None of these
102. ডাচ মেটাল কি কি ধাতুর সংকর? [Ans: [RUET'10-11,11-12]]
 (a) 20% Zn + 80% Cu (b) 40% Zn + 20% Cu
 (c) 20% Zn + 80% Ni (d) 20% Ni + 80% Cu (e) None of above
103. নিচের কোনটি উভধর্মী অক্সাইড? [Ans: [CUET'11-12]]
 (a) CO_2 (b) NO_2 (c) B_2O_3 (d) None of these