



MCQ

01. কোন সমযোজী বন্ধনটি সবচেয়ে ছোট? [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^+ যৌগের 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 অবস্থান্তর মৌলের আয়নের সিরিজের কোন সিরিজে সকল অবস্থান্তর আয়ন সমূহের $3d^2$ ইলেকট্রনিক কনফিগারেশন আছে? [Ans: [KUET'17-18]
 (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) $Ti^{2+}, V^{3+}, Cr^{4+}, Mn^{5+}, Fe^{6+}$
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 অরবিটালদ্বয়ের মধ্যবর্তী কোণের মান কত ডিগ্রী? [SUST'17-18]
 (a) 0 (b) 45 (c) 90 (d) 120 (e) 180
09. কোন যৌগে অষ্টক পূর্ণ নয়? [Ans: [SUST'17-18]
 (a) ClF_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? [SUST'17-18]
 (a) ClO^- (b) ClO^- (c) ClO_2^- (d) ClO_3^- (e) Cl^-
12. ডাইক্রোমেট দ্বি-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 জন্য নীচের বিক্রিয়াগুলো দেয়া হলো- [Ans: [KUET'16-17]
- (i) $H + H \rightarrow H_2$
 (ii) $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$
 (iii) $H + e \rightarrow H^-$
- হাইড্রোজেন পরমাণুর উপরের কোন বিক্রিয়া / বিক্রিয়াসমূহ হ্যালোজেনের বিক্রিয়ার সদৃশ?
- (a) i, ii (b) i, iii (c) i, ii (d) i, ii, iii (e) i
14. নীচের কোনটির গলনাংক সবচেয়ে কম? [Ans: [BUTex'16-17]
- (a) $MgCl_2$ (b) $AlCl_3$ (c) $SiCl_4$ (d) $NaCl$
15. সালফেট দ্রবনে লেড এসিটেট যোগে প্রাপ্ত অধঃক্ষেপ কিসে অদ্রবণীয়? [Ans: [BUTex'16-17]
- (a) গাঢ় HNO_3 (Cons. HNO_3) (b) লঘু HNO_3 (Dil HNO_3)
 (c) গাঢ় H_2SO_4 (Conc. H_2SO_4) (d) লঘু H_2SO_4 (Dil H_2SO_4)
16. কোন ধাতুতে 4f অথবা 5f আংশিকভাবে পূর্ণ নয়? [Ans: [BUTex'16-17]
- (a) Cm (b) Cu (c) Am (d) Gd
17. একটি মৌলের যোজ্যতা স্তরে ছয়টি ইলেকট্রন আছে। মৌলটি চতুর্থ পর্যায়ে অবস্থিত। মৌলটির প্রতীক কি? [Ans: [BUTex'16-17]
- (a) P (b) S (c) As (d) Se
18. "X" একটি দ্বিতীয় পর্যায়ের মৌল। কোন যৌগটিতে $F - X - F$ বন্ধন কোণের মান সবচেয়ে বড়? [Ans: [BUTex'16-17]
- (a) BF_3 (b) CF_4 (c) NF_3 (d) OF_2
19. 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) $N > F > O$

20. NH_4^+ আয়নের আকৃতি কিরূপ? [Ans: [SUST'16-17]
- (a) সরলরেখিক (b) ত্রিভুজ আকৃতির (c) চতুস্তলকীয় (d) ত্রিকোণীয় পিরামিড (e) V-আকৃতির
21. একটি মৌলের সর্ববহিঃস্থ শেলের ইলেকট্রন বিন্যাস $4d^1 5s^2$ । মৌলটির আণবিক সংখ্যা কত? [Ans: [SUST'16-17]
- (a) 35 (b) 37 (c) 39 (d) 40 (e) 41
22. কোন যৌগ হাইড্রোজেন বন্ধন গঠন করে না? [Ans: [SUST'16-17]
- (a) HF (b) H_2O (c) CH_3COOH (d) CH_3COCH_3 (e) NH_3
23. বেনজিন অণুর সঞ্চরণশীল ইলেকট্রনসমূহ কোন অরবিটাল থেকে আসে? [Ans: [SUST'16-17]
- (a) 1 s (b) 2 s (c) 2 p (d) sp (e) sp^2
24. $HClO_4$ এ Cl এর জারণ সংখ্যা কত? [Ans: [BUTex'15-16]
- (a) +8 (b) +7 (c) +9 (d) +2

25. পর্যায় সারণির কোন ব্লকে অধাতুকে স্থান দেওয়া হয়েছে? [Ans: [BUTex'15-16]
- (a) s-block (b) p-block (c) d-block (d) f-block
26. SF_6 অনুতে S এর কোন ধরণের সংকরণ ঘটেছে? [Ans: [BUTex'15-16]
- (a) $sp^2 d^3$ (b) $sp^3 d^2$ (c) $d^2 sp^3$ (d) sp^3
27. নিম্নের অক্সাইড সমূহের মধ্যে কোনটির বন্ধন সমযোজী? [Ans: [BUTex'15-16]
- (a) Na_2O (b) Al_2O_3 (c) SiO_2 (d) FeO
28. নিম্নের বন্ধনসমূহের মধ্যে কোনটি শূন্যক্রমের? [Ans: [BUTex'15-16]
- (a) F_2 (b) N_2 (c) $H - F$ (d) He_2



29. sp সংকরায়ন বিশিষ্ট একটি কার্বন কোন ধরনের 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 যৌগে বা যৌগমূলকে সন্নিবেশ বন্ধন অনুপস্থিত? [SUST'15-16]
 (a) SO_3 (b) NH_3 (c) P_2O_5 (d) $[Fe(CN)_6]^{4-}$ (e) HNO_3
31. কোন অধিক্রমণে 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 যৌগসমূহের 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) $(n-1)^{10}ns^{-1}$ (b) $(n-1)d^1ns^2$ (c) $(n-1)d^{10}ns^2$ (d) $(n-1)d^9ns^1$ (e) None
36. নিম্নের কোনটি অবস্থান্তর মৌল? [Ans: RUET'14-15]
 (a) $1s^22s^22p^63s^23p^63d^12s^2$ (b) $1s^22s^22p^63s^23p^63d^24s^2$
 (c) $1s^22s^22p^63s^23p^63d^64s^2$ (d) $1s^22s^22p^63s^23p^63d^{10}4s^2$ (e) None
37. নিম্নের ইলেকট্রন বিন্যাস থেকে Cr(24) সনাক্ত কর। [Ans: RUET'14-15]
 (a) $[Ar]3d^54s^1$ (b) $[Ar]3d^5$ (c) $[Ar]3d^6$ (d) $[Ar]3d^44s^2$ (e) None
38. কার্বন পরমাণুর sp^2 সংকরায়নের ফলে সৃষ্ট 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? [Ans: [BUET'13-14]
 (a) Monoclinic (b) Cubic (c) Rhombohedral (d) Hexagonal
43. SP^2 সংকরণ দ্বারা একটি কার্বন কোন বন্ধন গঠন করে? [BUET'13-14]
 (a) 4 π -bonds (b) 2 π -bonds and 2 σ -bonds
 (c) 1 π -bond and 3 σ -bonds (d) 4 σ -bonds
44. ল্যাহ্‌নাইড সিরিজ ও অ্যাকটিনাইড সিরিজে মোট মৌলের সংখ্যা কত? [Ans: [RUET'13-14]
 (a) 15 (b) 20 (c) 25 (d) 30 (e) None
45. C_2H_4 অণুতে C-H বন্ধনসমূহ কোন কোন অর্বিটালের অধিক্রমণের ফলে গঠিত হয়? [Ans: [KUET'13-14]
 (a) sp and 2s (b) sp^3 and 1s (c) sp^2 and 2s (d) sp and 1s (e) sp^2 and 1s
46. কোন উক্তিটি সত্য নয়? [Ans: [KUET'13-14]
 (a) বোরনের আয়নীকরণ বিভব বেরিলিয়াম অপেক্ষা কম (b) ফ্লোরিনের ইলেকট্রন আসক্তি ক্লোরিন অপেক্ষা কম
 (c) অক্সিজেনের আয়নীকরণ বিভব নাইট্রোজেন অপেক্ষা কম (d) $AlCl_3$ এর জলীয় দ্রবণ অম্লধর্মী
 (e) ইলেকট্রন আসক্তি একটি পর্যাবৃত্ত ধর্ম নয়
47. কোন মৌলে sp^3 এবং sp^2 সংকরিত কার্বন পরমাণু আছে? [Ans: [KUET'13-14]
 (a) CH_3COOH (b) $CH_3CH(Cl)CH_3$ (c) C_3H_4
 (d) CH_3CH_2OH (e) $(CH_3)_2CH-OH$
48. পাইরোসালফিউরিক এসিড কোনটি? [Ans: [KUET'13-14]
 (a) H_2SO_3 (b) $H_2S_2O_3$ (c) $H_2S_2O_8$ (d) $H_2S_2O_7$ (e) H_2SO_4
49. এক মোল পারম্যাঙ্গানেট আয়ন অম্লীয় জারক দ্রবণে বিক্রিয়া করে Mn^{2+} আয়নে পরিণত হতে কতটি ইলেকট্রন গ্রহণ করে? [BUTex'13-14]
 (a) 5 (b) 6.02×10^{23} (c) $(6.02 \times 10^{23})/5$ (d) $5 \times 6.02 \times 10^{23}$
50. নিচের কোন যৌগে আয়রণের জারণমান সর্বনিম্ন? [BUTex'13-14]
 (a) $K_4[Fe(CN)_6]$ (b) K_2FeO_4 (c) Fe_2O (d) $Fe(CO)_5$
51. বিশুদ্ধ পানির মোলারিটি কত? [BUTex'13-14]
 (a) 1.16M (b) 5.56M (c) 18.36M (d) 55.56M
52. নিম্নলিখিত যৌগগুলির কোনটিতে কার্বন-কার্বন ত্রিবন্ধন আছে? [BUTex'13-14]
 (a) C_2H_4 (b) C_4H_4 (c) C_4H_8 (d) C_5H_{10}
53. লিমোনাইট এর সংকেত- [Ans: [BUTex'13-14]
 (a) Fe_2O_3, H_2O (b) $2Fe_2O_3, 3H_2O$ (c) Cu_2S (d) PbS



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 স্ফুটনাঙ্ক কত? [Ans: [RUET'13-14]
 (a) 165.05K (b) 87.02K (c) 119.70K (d) 317.15K (e) None
57. নিম্নের রাসায়নিক সংকেতগুলো থেকে কারনালাইট যৌগকে 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) $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$ (e) None
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 পাইরেক্স 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 (O – N – 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 দুর্বল প্রকৃতির মিথাক্রিয়া? [Ans: [BUET'12-13]
 (a) ভ্যান ডার ওয়ালস্ আকর্ষণ (b) হাইড্রোজেন বন্ধন (c) সমযোজী বন্ধন (d) দ্বিপোল আকর্ষণ
62. পর্যায় সারণীর ৪র্থ পিরিয়ডের IIA গ্রুপে উপস্থিত মৌলটির ইলেকট্রন 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 নিরপেক্ষ পরমাণুতে একটি ইলেকট্রন যোগ করলে যে শক্তির পরিবর্তন হয় তাকে বলা হয়- [Ans: [BUET'12-13]
 (a) ইলেকট্রনেগেটিভিটি (b) আয়নীকরণ বিভব (c) ইলেকট্রন 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 ইলেকট্রন 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 VIIB -এ অবস্থিত
 (e) মৌলটির সংকেত হল



79. তিনটি মৌলের কোন সেটের প্রত্যেকটির বহুরূপ আছে?
 (a) C, O, N (b) C, S, N (c) C, P, O (d) C, N, P (e) S, N, F
 [Ans: [SUST'12-13]
80. রঙিন বস্তুকে SO_2 বিজারিত করে বিরঞ্জন করে, বিজারণ প্রক্রিয়া সম্পন্ন হয় কি দ্বারা?
 (a) [O] (b) [H] (c) [S] (d) $[S^2]$ (e) $[O^{2-}]$
 [Ans: [SUST'12-13]
81. ছবির ফ্রেম ও দূরবীনের আয়না তৈরীতে কি ব্যবহৃত হয়?
 (a) Na (b) Cu (c) Al (d) Fe (e) None
 [Ans: [RUET'12-13]
82. গাঢ় কস্টিক সোডা দ্রবণে $70^\circ C$ তাপমাত্রায় Cl_2 চালনা করলে নিচের কোনটি পাওয়া যায়?
 (a) NaOCl (b) $NaClO_2$ (c) $NaClO_3$ (d) $NaClO_4$
 [Ans: [BUTex'12-13]
83. নীচের কোন আয়নের পোলারায়ন ক্ষমতা বেশী?
 (a) Na^+ (b) Cs^+ (c) Li^+ (d) Rb^+
 [Ans: [BUTex'12-13]
84. হীরক-এর উচ্চ গলনাংক ব্যাখ্যা করার জন্য নিচের কোন যুক্তিটি ভুল?
 (a) হীরক কেলাস একটি বৃহৎ অণু (b) হীরক অণুতে সমযোজী C-C বন্ধনগুলো দৃঢ়
 (c) হীরকের মধ্যে আন্তঃআনবিক আকর্ষণ বল অত্যন্ত তীব্র (d) হীরক গলানোর জন্য সমযোজী বন্ধন ভাঙ্গা প্রয়োজন হয়
 (e) হীরক সকল কারণগুলো sp^3 সংকরায়িত
 [Ans: [KUET'12-13]
85. কোন বন্ধনটি গঠনের কারণে পানিতে চিনি দ্রবীভূত হয়?
 (a) সমযোজী বন্ধন (b) আয়নিক বন্ধন
 (c) সন্নিবেশযোজী বন্ধন (d) হাইড্রোজেন বন্ধন
 [Ans: [BUTex'12-13]
86. কোন জোড়ায় উভয় সমযোজী যৌগ?
 (a) CO_2, ZnO (b) CH_3OH, ZnO (c) ZnO, KBr (d) $CaCl_2, CO_2$ (e) CO_2, CH_3OH
 [Ans: [SUST'12-13]
87. কোন গ্রুপে সব যৌগই আয়নিক?
 (a) BeF_2, HCl, ICl, NF_3 (b) $NaBr, BaF_2, CsCl, KCl$
 (c) $NF_3, BaF_2, CsCl, H_2S$ (d) $NaCl, NH_3, F_2O, CsCl$
 (e) $NaBr, NH_3, CH_4, BeF_2$
 [Ans: [SUST'12-13]
88. সবচেয়ে তড়িৎ ঋণাত্মকতার মৌলটি হল—
 (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
 [Ans: [RUET'12-13]
89. পর্যায় সারণীর কোন গ্রুপটি তীব্র জারক?
 (a) IA (b) IIA (c) VA (d) VIIA
 [Ans: [BUTex'12-13]
90. Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra মৌলসমূহ পর্যায় সারণীর কোন গ্রুপের অন্তর্ভুক্ত এবং তারা কি ধরনের অক্সাইড তৈরি করে?
 (a) গ্রুপ-II এবং অম্লীয় অক্সাইড (b) গ্রুপ -II এবং ক্ষারীয় অক্সাইড
 (c) গ্রুপ-I এবং অম্লীয় অক্সাইড (d) গ্রুপ -IV এবং ক্ষারীয় অক্সাইড
 (e) গ্রুপ -IV এবং অম্লীয় 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. সমুদ্র শৈবাল পুড়িয়ে বাণিজ্যিকভাবে কোন মৌল প্রস্তুত করা হয়? [Ans: [BUET'11-12]
 (a) Cl (b) Mg (c) Ca (d) I
93. কার্বন তৈরী করার জন্য একটি বিকারে সূত্রোজের ($C_{12}H_{22}O_{11}$) মধ্যে ঘন H_2SO_4 যোগ করা হল। এ বিক্রিয়ায় H_2SO_4 প্রাথমিকভাবে কী হিসাবে কাজ করে? [Ans: [BUET'11-12]
 (a) জটিল যৌগ সহায়ক (b) নিরুদ্ধক (c) জারক (d) অধঃক্ষেপ সহায়ক
94. কোন অক্সাইড পানির সাথে মিশালে সর্বাধিক অম্লীয় 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 লুব্রিকেন্ট 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 নাইট্রেটকে 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 ব্রু? [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 সংকরায়িত
 (d) ইলেকট্রন আকর্ষী যুত 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