

বহুনির্বাচনী (এমসিকিউ) নোট

রসায়ন

৫ম অধ্যায়

রাসায়নিক বন্ধন

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

যোজ্যতা ইলেকট্রন

১. CCl_4 কেন্দ্রীয় পরমাণুর সর্বশেষ শক্তিস্তরে ইলেকট্রন সংখ্যা কত? [রা. বো. ২১]

ক 4	খ 8
গ 16	ঘ 32
২. Xe এর যোজ্যতা ইলেকট্রন সংখ্যা কয়টি? [দি. বো. ২৩]

ক 2	খ 4
গ 6	ঘ 8
৩. অক্সিজেনের যোজ্যতা ইলেকট্রন কয়টি? [সি. বো. ১৫]

ক 2	খ 4
গ 6	ঘ 8
৪. অক্সিজেনের- [ঢা. বো. ২৩]
 - i. যোজ্যতা ইলেকট্রন 6
 - ii. অণু জারক পদার্থ
 - iii. অণুতে বন্ধন জোর ইলেকট্রন 2টি
 নিচের কোনটি সঠিক?

ক i ও ii	খ i ও iii
গ ii ও iii	ঘ i, ii ও iii

যোজনী বা যোজ্যতা

৫. BN-এ নাইট্রোজেনের যোজনী কত? [সি. বো. ২০]

ক 5	খ 4
গ 3	ঘ 1
৬. নিক্রিয় গ্যাসের যোজনী কত? [ব. বো. ১৬]

ক 0	খ 1
গ 2	ঘ 3
৭. নিচের কোন মৌলের যোজনী ও যোজনী ইলেকট্রন সংখ্যা ভিন্ন? [সি. বো. ২১]

ক জিংক	খ সোডিয়াম
গ ম্যাগনেসিয়াম	ঘ ক্রোরিন
৮. কোন মৌল জোড়ের পরিবর্তনশীল যোজ্যতা আছে? [কু. বো. ২১]

ক Mg, Au	খ Sn, F
গ Al, P	ঘ Fe, Hg
৯. কোনটি পরিবর্তনশীল যোজ্যতা প্রদর্শন করে? [ব. বো. ২২]

ক Ca	খ Al
গ Fe	ঘ Zn
১০. কোন মৌলটি একাধিক যোজনী প্রদর্শন করে? [রা. বো. ১৭ কু. বো. ১৫]

ক O	খ Na
গ P	ঘ F
১১. SF_4 যৌগে S এর সুপ্ত যোজনী কত? [রা. বো. ২৩]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6
১২. SF_6 যৌগে সালফারের এর সুপ্ত যোজনী কত? [চ. বো. ২৩]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6
১৩. H_2SO_3 যৌগে 'S' এর সুপ্ত যোজনী কত? [ব. বো. ২৪]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6
১৪. H_2S এ সালফারের সুপ্ত যোজনী কত? [কু. বো. ২১; চ. বো. ২০; সি. বো. ২২; ম. বো. ২১]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6

১৫. সালফারের ডাইঅক্সাইড যৌগে S এর সুপ্ত যোজনী কত? [চ. বো. ২৪]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6
১৬. কার্বন মনোঅক্সাইড কার্বনের সক্রিয় যোজনী কত? [দি. বো. ২৩]

ক 1	খ 2
গ 3	ঘ 4
১৭. CO যৌগে কার্বনের সুপ্ত যোজনী কত? [ঢা. বো. ২৩]

ক 0	খ 1
গ 2	ঘ 4
১৮. CO_2 যৌগে কার্বনের সুপ্ত যোজনী কত? [ঢা. বো. ২০]

ক 0	খ 2
গ 4	ঘ 6
১৯. ক্যালসিয়াম ধাতুর- [সি. বো. ২৪]
 - i. ইলেকট্রন বিন্যাস $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^2$
 - ii. যোজ্যতা ইলেকট্রন 2
 - iii. যোজনী 2
 নিচের কোনটি সঠিক?

ক i	খ i ও iii
গ ii ও iii	ঘ i, ii ও iii

যৌগমূলক ও তাদের যোজনী

২০. কোন যৌগমূলকের যোজনী 1? [ঢা. বো. ২৪]

ক নাইট্রেট	খ কার্বনেট
গ সালফেট	ঘ ফসফেট
২১. নিচের কোনটি যৌগমূলক? [কু. বো. ২০; ব. বো. ২১]

ক P_2O_3	খ SO_2
গ NO_2^-	ঘ SiO_2
২২. ত্রিযোজী যৌগমূলক কোনটি? [য. বো. ২১. '১৬]

ক কার্বোনেট	খ ফসফোনিয়াম
গ সালফাইট	ঘ ফসফেট
২৩. অ্যাসিটেট মূলকের যোজনী কত? [রা. বু ১৭]

ক 1	খ 2
গ 3	ঘ 4
২৪. ম্যাগনেসিয়াম ফসফেট যৌগে কতটি ফসফেট যৌগমূলক বিদ্যমান? [ম. বো. ২০]

ক 1টি	খ 2টি
গ 3টি	ঘ 4টি

যৌগের রাসায়নিক সংকেত

২৫. কোনটি মরিচার সংকেত? [ঢা. বো. '২২, ২০, ১৬]

ক $\text{FeO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	খ $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$
গ $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	ঘ $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$
২৬. অ্যালুমিনিয়াম কার্বনেটের সংকেত কোনটি? [রা. বো. ২১]

ক AlCO_3	খ Al_2CO_3
গ $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	ঘ $\text{Al}(\text{CO}_3)_3$
২৭. ম্যাগনেসিয়াম ফসফেটের সংকেত কোনটি? [সি. বো. ২১]

ক $\text{Mg}(\text{PO}_4)_2$	খ $\text{Mg}_2(\text{PO}_4)_3$
গ $\text{Mg}_2(\text{PO}_4)$	ঘ $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
২৮. অ্যামোনিয়াম ফসফেট-এর সংকেত কোনটি? [দি. বো. ২২]

ক $(\text{NH}_4)\text{PO}_4$	খ $(\text{NH}_4)_4\text{PO}_4$
গ $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	ঘ $(\text{NH}_4)_2\text{PO}_4$
২৯. নিচের কোনটি পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গানেটের সংকেত? [ম. বো. ২৪]

ক KMnO_4	খ K_2MnO_4
গ $\text{K}_2\text{Mn}_2\text{O}_7$	ঘ KMn_2O_7

বহুনির্বাচনী (এমসিকিউ) নোট

রসায়ন

৫ম অধ্যায়

রাসায়নিক বন্ধন

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

- ক) KMn_2O_4 খ) KMnO_4
গ) K_2MnO_4 ঘ) KMnO_2

অষ্টক ও দুই-এর নিয়ম

৩০. যৌগের বন্ধন গঠনের ক্ষেত্রে কেন্দ্রীয় পরমাণু অষ্টক এর নিয়ম মেনে চলে
[চ. বো. ২৪]

- i. CCl_4
ii. BCl_3
iii. H_2S

নিচের কোনটি সঠিক?

- ক) i ও ii খ) ii ও iii
গ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii

৩১. বন্ধন গঠনে দুই এর নিয়ম মানে-
[ম. বো. ২৩]

- i. NO
ii. NO_2
iii. CH_4

নিচের কোনটি সঠিক?

- ক) iii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii

নিষ্ক্রিয় গ্যাস এবং এর স্থিতিশীলতা

৩২. কোন মৌলটির যোজনী শূন্য?
[কু. বো. ২১]

- ক) Na খ) Ni
গ) K ঘ) Kr

৩৩. নিষ্ক্রিয় গ্যাসের যোজনী কত?
[ব. বো. ১৬]

- ক) 0 খ) 1
গ) 2 ঘ) 3

ক্যাটায়ন ও অ্যানায়ন

৩৪. আয়ন গঠনের সময় পটাশিয়াম কোন মৌলের ইলেকট্রন বিন্যাস লাভ করে?
[কু. বো. ২৪]

- ক) Ar খ) Cr
গ) Kr ঘ) Sr

৩৫. সোডিয়াম ক্লোরাইডের ক্যাটায়নের ইলেকট্রন বিন্যাস নিম্নের কোনটিকে সর্মথন করে?
[কু. বো. ১৯]

- ক) Al^{3+} খ) Ca^{2+}
গ) Li ঘ) K

আয়নিক বন্ধন বা তড়িৎযোজী বন্ধন

৩৬. CaH_2 এর কোন ধরনের বন্ধন বিদ্যমান
[য. বো. ২১ সি. বো. ২৪]

- ক) আয়নিক খ) সমযোজী
গ) সন্নিবেশ ঘ) ধাতব

৩৭. কোন দুটি মৌল আয়নিক যৌগ গঠন করতে পারে?
[য. বো. ২৩]

- ক) C, Cl খ) H, Si
গ) Ca, O ঘ) N, Cl

৩৮. ভ্যানডার ওয়ালস শক্তি দ্বারা আবদ্ধ থাকে নিচের কোন যৌগটি?
[চ. বো. ১৬; সি. বো. ২৩]

- ক) H_2S খ) NaCl
গ) MgCl_2 ঘ) MgO

৩৯. যৌগ গঠনের সময় কোন মৌলদ্বয় একই নিষ্ক্রিয় মৌলের ইলেকট্রন বিন্যাস লাভ করে?
[সি. বো. ২৩]

- ক) K, F খ) Ca, S
গ) Mg, Cl ঘ) Al, S

৪০. নিচের কোন যৌগটি গঠন করলে প্রতিটি পরমাণুই আর্গনের বিন্যাস লাভ করে?
[কু. বো. ২২; সি. বো. ১৬]

- ক) CaCl_2 খ) CaO
গ) KF ঘ) MgF_2

৪১. আর্গনের অনুরূপ ইলেকট্রন বিন্যাস দেখা যায়-
[ব. বো. ১৭]

- i. Cl^-
ii. Ca^{2+}
iii. Br^-

নিচের কোনটি সঠিক?

- ক) i ও ii খ) ii ও iii
গ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii

□ নিম্নোক্ত তথ্যের আলোকে ৪২-৪৪ নং প্রশ্নের উত্তর দাও।

Li									
a	b	e	f	g	m	Ar		

এখানে a, b, e, f, g, m প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত হয়েছে। [য. বো. ২৪]

৪২. a ও m এর কোন ধরনের বন্ধন গঠিত হবে?

- ক) আয়নিক খ) সমযোজী
গ) ধাতব ঘ) সন্নিবেশ-সমযোজী

৪৩. b ও m দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত-

- ক) bm খ) bm_2
গ) b_2m ঘ) b_2m_2

৪৪. নিচের কোনটি সঠিক?

- i. g অদ্বীয় অক্সাইড গঠন করে
ii. fm₂ অষ্টক নিয়ম মেনে গঠিত হয়
iii. bg আয়নিক যৌগ
নিচের কোনটি সঠিক?

- ক) i ও ii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii

□ উদ্দীপকের আলোকে নিচের একটি প্রশ্নের উত্তর দাও

${}_{19}\text{Y}$, ${}_{9}\text{Z}$ [Y, Z প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত] [চি. বো. ২০]

৪৫. Z এর একটি অণুর ভর কত?

- ক) $1.495 \times 10^{-23} \text{ g}$ খ) $2.990 \times 10^{-23} \text{ g}$
গ) $3.156 \times 10^{-23} \text{ g}$ ঘ) $6.312 \times 10^{-23} \text{ g}$

৪৬. Y ও Z -

- i. মৌলদ্বয় আয়নিক বন্ধন গঠন করে
ii. এর যৌগ কঠিন অবস্থায় বিদ্যুত পরিবহন করে
iii. বন্ধন গঠনে অষ্টক নিয়ম মেনে চলে
নিচের কোনটি সঠিক?

- ক) i ও ii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii

সমযোজী বন্ধন

৪৭. PCl_5 যৌগের কেন্দ্রীয় পরমাণুর সর্বশেষ শক্তিস্তরে বন্ধন জোড় ইলেকট্রন সংখ্যা কতটি?
[চ. বো. ২৪]

- ক) 5 খ) 8
গ) 10 ঘ) 15

৪৮. ফসফরাস ট্রাইক্লোরাইড অণুতে কতটি সমযোজী বন্ধন আছে?
[কু. বো. ২১]

- ক) 1 খ) 2
গ) 3 ঘ) 5

৪৯. কোনটি দ্বিপরিমাণুক অণু গঠন করে?
[চ. বো. ২১]

- ক) ফ্লোরিন খ) ওজোন
গ) হিলিয়াম ঘ) বেরিলিয়াম

বহুনির্বাচনী (এমসিকিউ) নোট

রসায়ন

৫ম অধ্যায়

রাসায়নিক বন্ধন

Prepared by: **SAJJAD HOSSAIN**

৫০. কোনটিতে ত্রিবন্ধন বিদ্যমান? [রা. বো. ২৪]
- ক) H_2 গ) N_2 খ) O_2 ঘ) Cl_2
৫১. কোন মৌলের অণুটিতে দ্বিবন্ধন বিদ্যমান? [য. বো. ২৩]
- ক) H_2 গ) O_2 খ) N_2 ঘ) Cl_2
৫২. কোনটি সমযোজী যৌগ? [ঢা. বো. ২০; কু. বো. ২২]
- ক) HCl গ) Al_2O_3 খ) $CaCl_2$ ঘ) MgO
৫৩. কোন যৌগটিতে বন্ধন জোড় ইলেকট্রন সংখ্যা বেশি? [য. বো. ২৩]
- ক) NH_3 গ) H_2O খ) C_2H_2 ঘ) CO_2
৫৪. $1A$ ও $7B$ দ্বারা গঠিত যৌগে মুক্তজোড় ইলেকট্রন কতটি? [যেখানে, A এবং B কোন প্রচলিত প্রতীক নয়] [ব. বো. ২৩]
- ক) ১টি গ) ৪টি খ) ৩টি ঘ) ৫টি
৫৫. অ্যামোনিয়া অণুতে মুক্ত জোড় ইলেকট্রন কয়টি? [ঢা. বো. ১৫; ম. বো. ১৯; সকল বোর্ড ১৮; সি. বো. ২১]
- ক) ১ গ) ৩ খ) ২ ঘ) ৪
৫৬. ফ্লোরিন অণুতে কয় জোড় মুক্ত ইলেকট্রন আছে? [কু. বো. ১৯]
- ক) ১ জোড়া গ) ৪ জোড়া খ) ২ জোড়া ঘ) ৬ জোড়া
৫৭. নাইট্রোজেন পরমানুর সর্বশেষ কক্ষপথে বিজোড় ইলেকট্রন সংখ্যা কত? [চ. বো. ১৭]
- ক) ২ গ) ৪ খ) ৩ ঘ) ৫
৫৮. H_2S যৌগে মুক্তজোড় ইলেকট্রন কতটি? [কু. বো. ১৬; ব. বো. ১৬]
- ক) ০ গ) ২ খ) ১ ঘ) ৪
৫৯. H_2O অণুতে কতটি মুক্তজোড় ইলেকট্রন রয়েছে? [কু. বো. ১৬; ব. বো. ১৬]
- ক) ১ গ) ৩ খ) ২ ঘ) ৪
৬০. SO_3 অণুর ক্ষেত্রে- [দি. বো. ২৪]
- i. ৬ টি বন্ধন জোড় ইলেকট্রন আছে
ii. ৬ টি মুক্ত জোড় ইলেকট্রন আছে
iii. যৌগটি এসিড বৃষ্টি সৃষ্টি করে
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii গ) ii ও iii খ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii
৬১. PCl_5 যৌগে - [রা. বো. ১৯]
- i. বন্ধনজোড় ইলেকট্রন ৫টি
ii. অষ্টক নিয়মের ব্যতিক্রম ঘটেছে
iii. কেন্দ্রীয় পরমাণু p
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii গ) ii ও iii খ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii
৬২. পানির অণুতে আছে- [য. বো. ১৯]
- i. ঘূর্ণায়মান ইলেকট্রন
ii. মুক্তজোড় ইলেকট্রন

- iii. সমযোজী বন্ধন
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii গ) i ও iii খ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii
৬৩. $14R$ মৌলটির ক্ষেত্রে- [ঢা. বো. ১৭]
- i. এর অক্সাইডটি উচ্চ গলনাঙ্ক ও স্ফুটনাঙ্কবিশিষ্ট
ii. এটি পর্যায় সারণির চতুর্থ গ্রুপের মৌল
iii. ব্রোমিনের সাথে এটি আয়নিক বন্ধন গঠন করে
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i গ) i ও iii খ) ii ঘ) i, ii ও iii
- নিচের বিক্রিয়াটির আলোকে ৬৪ ও ৬৫ নং প্রশ্নের উত্তর দাও :
 $H_2 + S \rightarrow D$ [ম. বো. ২২]
৬৪. D যৌগটি-
i. সমযোজী
ii. আয়নিক
iii. অজৈব
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii গ) ii ও iii খ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii
৬৫. D এর কেন্দ্রীয় পরমাণুর সর্বশেষ শক্তিস্তরে সর্বোচ্চ ইলেকট্রন ধারণক্ষমতা কত?
- ক) ২ গ) ১৮ খ) ৪ ঘ) ৩২
- নিচের উদ্দীপকের আলোকে ৬৬ ও ৬৭ নং প্রশ্নের উত্তর দাও :
 $1P, 7Q$ [P ও Q প্রতীকী মৌল] [ঢা. বো. ২১; চ. বো. ২১]
৬৬. P এবং Q দ্বারা গঠিত যৌগের অণুতে বন্ধনজোড় ইলেকট্রন কতটি?
- ক) ১ গ) ৩ খ) ২ ঘ) ৪
৬৭. P ও Q দ্বারা গঠিত যৌগ-
i. দুই এর নিয়ম পালন করে
ii. সমযোজী বন্ধন গঠন করে
iii. নিম্ন গলনাঙ্কবিশিষ্ট
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii গ) ii ও iii খ) i ও iii ঘ) i, ii ও iii
- আয়নিক ও সমযোজী যৌগের বৈশিষ্ট্য**
৬৮. পানিতে অদ্রবণীয় লবণ কোনটি? [ঢা. বো. ২১]
- ক) KNO_3 গ) $NaCl$ খ) $MgCl_2$ ঘ) $AgCl$
৬৯. কোনটি পানিতে দ্রবণীয়? [কু. বো. ২৪]
- ক) সাধারণ লবণ গ) ন্যাপথালিন খ) সরিষার তেল ঘ) কেরোসিন
৭০. নিচের কোন যৌগটি পানিতে দ্রবীভূত হয়? [রা. বো. ২৩]
- ক) $Al(OH)_3$ গ) $LiCl$ খ) $Fe(OH)_2$ ঘ) $BaSO_4$
৭১. পানিতে অদ্রবণীয় যৌগ কোনটি? [রা. বো. ২০; য. বো. ২১]
- ক) $NaCl$ গ) $AlCl_3$ খ) $MgCl_2$ ঘ) CCl_4
৭২. কোন যৌগটি পানিতে দ্রবণীয়? [দি. বো. ২৪]

বহুনির্বাচনী (এমসিকিউ) নোট

রসায়ন

৫ম অধ্যায়

রাসায়নিক বন্ধন

Prepared by: SAJJAD HOSSAIN

৭৩. কোনটি পানিতে অদ্রবণীয়? [সি. বো. ২২; র. বো. ২২]
- ক) K_2SO_4 খ) $CaSO_4$
গ) $Fe(OH)_2$ ঘ) $BaSO_4$
৭৪. নিচের কোন যৌগটি পানিতে দ্রবীভূত হয় না? [দি. বো. ২২]
- ক) $BaSO_4$ খ) $AgNO_3$
গ) Na_2SO_4 ঘ) $BaCl_2$
৭৫. নিচের কোনটি পানিতে অদ্রবণীয়? [চ. বো. ২১; ম. বো. ২৩]
- ক) KCl খ) $CaCl_2$
গ) $AgCl$ ঘ) $NaNO_3$
৭৬. নিচের কোন যৌগটি পানিতে অদ্রবণীয়? [কু. বো. ২৩]
- ক) $CuSO_4$ খ) $Fe(OH)_2$
গ) $CaSO_4$ ঘ) $Ca(OH)_2$
৭৭. কোন যৌগে পোলারিটি বিদ্যমান? [চা. বো. ১৯]
- ক) HF খ) CH_2
গ) CO_2 ঘ) PCl_3
৭৮. নিচের কোন যৌগে পোলারিটি বিদ্যমান? [ব. বো. ২৩]
- ক) PCl_3 খ) CH_4
গ) CO_2 ঘ) CH_3-OH
৭৯. কোন জৈব যৌগ পোলার ধরনের? [ম. বো. ২০]
- ক) বেনজিন খ) ইথার
গ) পেট্রোল ঘ) চিনি
৮০. কোনটির জলীয় দ্রবণ বিদ্যুৎ অপরিবাহী? [দি. বো. ২১]
- ক) $C_{12}H_{22}O_{11}$ খ) H_2SO_4
গ) $CuSO_4$ ঘ) $ZnCl_2$
৮১. নিচের কোনটি বিদ্যুৎ পরিবাহী? [কু. বো. ২২]
- ক) $Na_2SO_4(s)$ খ) $NaCl(s)$
গ) $MgCl_2(l)$ ঘ) $C_6H_{12}O_6(l)$
৮২. CCl_4 যৌগটি- [রা. বো. ২২]
- i. পানিতে দ্রবণীয়
ii. ইথেন ও Cl_2 এর বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয়
iii. সমযোজী বন্ধনে আবদ্ধ
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i খ) ii
গ) iii ঘ) i ও iii
৮৩. NH_4Cl - [দি. বো. ২০]
- i. তরল অবস্থায় থাকতে পারে
ii. এতে একাধিক বন্ধন বিদ্যমান
iii. এর জলীয় দ্রবণ অম্লীয়
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii
৮৪. Cl_2 এ- [ব. বো. ২০]
- i. সমযোজী বন্ধন বিদ্যমান
ii. উভয় পরমাণু ২ টি করে ইলেকট্রন শেয়ার করে
iii. উভয় পরমাণু আর্গনের ইলেকট্রন বিন্যাস লাভ করে
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii

ধাতব বন্ধন

৮৫. নিচের কোনটিতে সঞ্চারণশীল ইলেকট্রন থাকে? [রা. বো. ২৩]
- ক) সালফার খ) ফসফরাস
গ) আয়োডিন ঘ) গ্রাফাইট
৮৬. ধাতব বন্ধনের কারণে সৃষ্ট বৈশিষ্ট্যগুলো হলো- [ব. বো. ১৫]
- i. ঘাতসহতা
ii. উজ্জ্বলতা
iii. নমনীয়তা
নিচের কোনটি সঠিক?
- ক) i ও ii খ) i ও iii
গ) ii ও iii ঘ) i, ii ও iii

বহুনির্বাচনী (এমসিকিউ) নোট

রসায়ন

৫ম অধ্যায়

রাসায়নিক বন্ধন

Prepared by: **SAJJAD HOSSAIN**

উত্তরপত্র

১	থ	২৬	গ	৫১	গ	৭৬	গ
২	ঘ	২৭	ঘ	৫২	ক	৭৭	ক
৩	গ	২৮	গ	৫৩	থ	৭৮	ঘ
৪	ঘ	২৯	থ	৫৪	ক	৭৯	ঘ
৫	গ	৩০	গ	৫৫	ক	৮০	ক
৬	ক	৩১	ক	৫৬	ঘ	৮১	গ
৭	ঘ	৩২	ঘ	৫৭	থ	৮২	গ
৮	ঘ	৩৩	ক	৫৮	গ	৮৩	গ
৯	গ	৩৪	ক	৫৯	থ	৮৪	থ
১০	গ	৩৫	ক	৬০	ঘ	৮৫	ঘ
১১	থ	৩৬	ক	৬১	ঘ	৮৬	ঘ
১২	ক	৩৭	গ	৬২	থ		
১৩	থ	৩৮	ক	৬৩	ক		
১৪	গ	৩৯	গ	৬৪	থ		
১৫	থ	৪০	ক	৬৫	গ		
১৬	থ	৪১	ক	৬৬	গ		
১৭	গ	৪২	ক	৬৭	ঘ		
১৮	ক	৪৩	থ	৬৮	ঘ		
১৯	হ	৪৪	থ	৬৯	ক		
২০	ক	৪৫	ঘ	৭০	গ		
২১	গ	৪৬	থ	৭১	ঘ		
২২	ঘ	৪৭	ক	৭২	ক		
২৩	ক	৪৮	গ	৭৩	ক		
২৪	থ	৪৯	ক	৭৪	ক		
২৫	ঘ	৫০	গ	৭৫	গ		