বহুনির্বাচনি প্রশ্ন MCQ

নির্দেশনা প্রতিটি প্রশ্নের মান ১। সঠিক উত্তরের বৃত্তটি কলম দিয়ে সম্পূর্ণ ভরাট কর।

১। আয়নিক বন্ধনে ইলেক্ট্রন ত্যাগ ও লাভ
ক আলাদাভাবে ঘটে
খ কোনোটিই নয়
গ একসাথে ঘটে
ঘ কিছুই ঘটে না

২। হাইড্রোজেন বন্ধন কাকে বলে?
ক আয়নিক আকর্ষণ
খ H ও তড়িৎ ঋণাত্মক পরমাণুর আকর্ষণ
গ কোনোটিই নয়
ঘ ধাতব আকর্ষণ

৩। আয়নিক যৌগের সূত্র
ক কোনোটিই নয়
খ রং অনুযায়ী
গ যোজ্যতা বিনিময়ে লেখা হয়
ঘ ভর অনুযায়ী

৪। পোলার সমযোজী বন্ধন কাকে বলে?
ক কোনোটিই নয়
খ সমান ইলেক্ট্রন ভাগ
গ অসমান ইলেক্ট্রন ভাগ
ঘ কোনো ভাগ নেই

৫। আয়নিক বন্ধনের শর্ত
ক কোনো শর্ত নেই
খ তড়িৎ ঋণাত্মকতার বড় পার্থক্য
গ ছোট পার্থক্য
ঘ কোনোটিই নয়

৬। সমযোজী বন্ধনের ইলেক্ট্রন জোড়কে
ক কোনোটিই নয়
খ মুক্ত জোড় বলা হয়
গ কিছুই না
ঘ বন্ধন জোড় বলা হয়

৭। NaCl এ সোডিয়াম ও ক্লোরিনের তড়িৎ ঋণাত্মকতার পার্থক্য
ক বেশি
খ শূন্য
গ কোনোটিই নয়
ঘ কম

৮। VSEPR তত্ত্ব
ক কোনোটিই নয়
খ ভর তত্ত্ব
গ শক্তি তত্ত্ব
ঘ ইলেক্ট্রন জোড় বিকর্ষণ তত্ত্ব

৯। আয়নিক যৌগ সর্বদা
ক নিরপেক্ষ
খ ঋণাত্মক
গ কোনোটিই নয়
ঘ ধনাত্মক

১০। ইলেক্ট্রন জোড় বিকর্ষণ কমাতে
ক কোনোটিই নয়
খ সর্বাধিক দূরে থাকে
গ কাছে থাকে
ঘ কিছুই না

১১। কঠিন NaCl বিদ্যুৎ
ক পরিবহন করে
খ পরিবহন করে না
গ কিছুই না
ঘ কোনোটিই নয়

১২। সমন্বয় সমযোজী বন্ধন কাকে বলে?
ক কোনো পরমাণুই দেয় না
খ এক পরমাণু ইলেক্ট্রন জোড় দেয়
গ দুই পরমাণুই দেয়
ঘ কোনোটিই নয়

১৩। আয়নিক যৌগের গলনাঙ্ক উচ্চ কারণ?
ক শক্তিশালী আন্তঃআয়নিক বল
খ কোনো বল নেই
গ কোনোটিই নয়
ঘ দুর্বল বল

১৪। কার্বন ডাই অক্সাইডের বন্ধন
ক সমযোজী
খ ধাতব
গ কোনোটিই নয়
ঘ আয়নিক

১৫। আয়নিক যৌগের আধান ভারসাম্য
ক জরুরি
খ কোনোটিই নয়
গ জরুরি নয়
ঘ দরকার নেই

১৬। NH_3 সূত্রে
ক ৩ N ও ১ H পরমাণু
খ ১ N ও ৩ H পরমাণু
গ ২ N ও ২ H পরমাণু
ঘ কোনোটিই নয়

১৭। NaCl এর মোট আধান
ক ধনাত্মক
খ ঋণাত্মক
গ শূন্য
ঘ কোনোটিই নয়

১৮। ত্রিবন্ধনের শক্তি দ্বিবন্ধনের চেয়ে
ক কোনোটিই নয়
খ বেশি
গ কম
ঘ সমান

১৯। আয়নিক বন্ধনের ফল

ক সমযোজী যৌগ
খ ধাতু
গ আয়নিক যৌগ
ঘ কোনোটিই নয়

২০। সমযোজী যৌগের সূত্র

ক আয়ন দেখায়
খ অণুর পরমাণু সংখ্যা দেখায়
গ কিছুই দেখায় না
ঘ কোনোটিই নয়

২১। K ও Cl এর যোজ্যতা বিনিময়ে

ক কোনোটিই নয়
খ KCl হয়
গ KCl_2 হয়
ঘ K_2Cl হয়

২২। তাই সমযোজী দ্রবণ বিদ্যুৎ

ক পরিবহন করে
খ কোনোটিই নয়
গ কিছুই না
ঘ পরিবহন করে না

২৩। NaCl সূত্রে আগে

ক Na
খ যেকোনো
গ কোনোটিই নয়
ঘ Cl

২৪। N_2 সূত্রে

ক ১ N পরমাণু
খ ২ N পরমাণু
গ কোনোটিই নয়
ঘ ৩ N পরমাণু

২৫। আয়নিক বন্ধনে ধাতু

ক ইলেকট্রন লাভ করে
খ ইলেকট্রন ত্যাগ করে
গ ইলেকট্রন ভাগ করে
ঘ কোনোটিই নয়

উত্তরমালা ANSWER KEY				
১→গ	২→খ	৩→গ	৪→গ	৫→খ
৬→ঘ	৭→ক	৮→ঘ	৯→ক	১০→খ
১১→খ	১২→খ	১৩→ক	১৪→ক	১৫→ক
১৬→খ	১৭→গ	১৮→খ	১৯→গ	২০→খ
২১→খ	২২→ঘ	২৩→ক	২৪→খ	২৫→খ