

Welcome

আফছার উদ্দিন

ইন্সট্রাক্টর (রসায়ন)

কচুয়া সরকারি টেকনিক্যাল স্কুল ও কলেজ, চাঁদপুর।

০১৬২৫৬৬২৫৯৭

আজকের শিখনফলঃ

- বন্ধন কী, কত প্রকার?
- আয়নিক বন্ধন
- সমযোজী বন্ধন
- ধাতব বন্ধন

রাসায়নিক বন্ধন কী, কত প্রকার?

- পরমাণুসমূহ ইলেকট্রন শেয়ারিং বা ইলেকট্রন আদান-প্রদানের মাধ্যমে যে বন্ধন গঠন করে, তাকে রাসায়নিক বন্ধন বলা হয়।
- রাসায়নিক বন্ধন ৩ প্রকার।

আয়নিক বন্ধন

- আয়নিক বন্ধনের সরলীকৃত দৃষ্টিভঙ্গিতে, বন্ধন ইলেকট্রন মোটেই ভাগ হয় না, বরং স্থানান্তরিত হয়। এই ধরনের বন্ধনের মধ্যে, একটি পরমাণুর বাইরের পারমাণবিক কক্ষপথে একটি শূন্যতা রয়েছে যা এক বা একাধিক ইলেকট্রন যুক্ত করার অনুমতি দেয়।

সমযোজী বন্ধন

- একটি সমযোজী বন্ধনের সহজতম দৃশ্য, এক বা একাধিক ইলেকট্রন (প্রায়শই এক জোড়া ইলেকট্রন) দুটি পারমাণবিক নিউক্লিয়াসের মধ্যবর্তী স্থানে আঁকা হয়। শক্তি বন্ধন গঠন দ্বারা নির্গত হয়। এটি সম্ভাব্য শক্তি হ্রাসের ফলে নয়, কারণ দুটি প্রোটনের প্রতি দুটি ইলেকট্রনের আকর্ষণ ইলেকট্রন-ইলেকট্রন এবং প্রোটন-প্রোটন বিকর্ষণ দ্বারা অফসেট করা হয়।

ধাতব বন্ধন

- সাধারণত কম উল্লিখিত বন্ধন হ'ল "ধাতব" বন্ধন। এই ধরনের বন্ধনের মধ্যে, একটি ধাতুর প্রতিটি পরমাণু অনেক ধাতব পরমাণুর মধ্যে বসবাসকারী ইলেকট্রনের "সমুদ্রে" এক বা একাধিক ইলেকট্রন দান করে।

*Thank
you!*