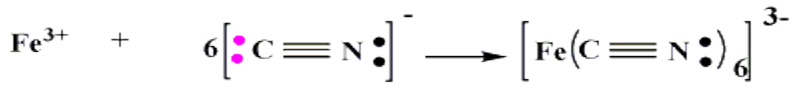
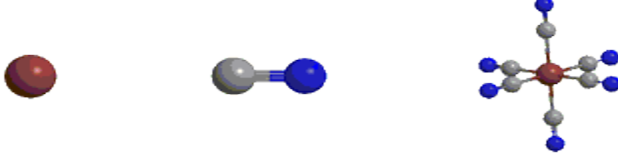


১. ক্যাটায়নিক লুইসএসিডঃ

NH_3 অণু ও Cu^{2+} আয়ন সন্নিবেশ বন্ধনে আবদ্ধ হয়ে $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ গঠন করে।

অণুরূপে-



Ferric Ion
Lewis Acid

Cyanide Ion
Lewis Base

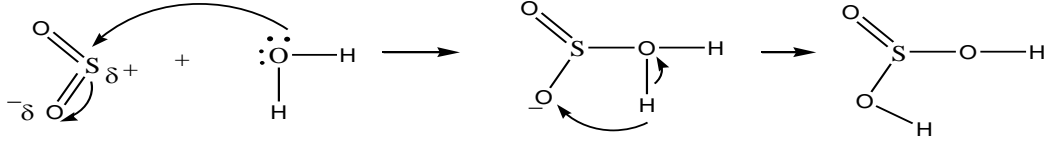
Ferricyanide Ion

২. অধাতব অক্সাইড লুইস এসিডঃ

পানি ও SO_2 লুইস এসিড-ক্ষারক বিক্রিয়া দ্বারা H_2SO_3 এসিড উৎপন্ন করে।

এক্ষেত্রে H_2O ক্ষারক রূপে একটি ইলেকট্রন জোড় আংশিক ধনাত্মক চার্জযুক্ত S পরমাণুকে দান করে বন্ধনে আবদ্ধ হয়।

পরে একটি প্রোটন H_2O অংশ থেকে SO_2 অংশে স্থানান্তরিত হয়ে H_2SO_3 উৎপন্ন করে।



৩. প্রশম লুইস এসিড-ক্ষারকঃ

Lewis Acids and Bases

