

ਹੈਲੋ ਆਉ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤਾਂ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖੀਏ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਸੀ ਚਾਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮੰਨਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਚਿਤ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਧੀਨ ਸਥਸਟਰੇਟ ਅਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਪਹੁੰਚਣ ਵਾਲੇ ਹਮਲਾਵਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੀਜਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੀ ਹੈ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਮਾਇਨਸ ਆਰ ਹੋਵੇਗਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁਣ ਕੀ ਹੈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਰਿਸ਼ਤੇਦਾਰ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਬਦਲੇ ਬਿਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਘੁੰਮਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉਸੇ ਥਾਂ 'ਤੇ ਰਹਿ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਓ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਅਰਥਾਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਇੱਕ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿਚ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੋਥਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਚ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਨਾ ਸੀ ਤਾਂ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੈ। ਖਾਸ ਫੈਸ਼ਨ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਗੁੰਜਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਚਾਰਜ ਰਿਵਰਸਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਚਾਰਜਡ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਹਨ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕਾਰੋਬਾਰ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵਿਟੀ ਫਰਕ ਦੇ ਕਾਰਨ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਕਸੀਜਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜਾਇਜ਼ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਇਹ ਓਕਟੇਟ ਹੈ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਐਕਸਟ੍ਰੈਕਟ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ 10 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਲੇਵਿਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਵੀ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਢਾਂਚੇ ਲਈ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਵੈਧ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕੋ-ਇੱਕ ਵੈਧ ਬਣਤਰ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਤੌਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਜਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਚਾਰਜ ਵਿਕਸਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਸਿਰਫ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਗੁੰਜਣ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਲੇਵਿਸ ਬਣਤਰ ਹੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਦਰਸਾਵਾਂਗਾ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨਾਈਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਦੀ ਲੇਵਿਸ ਬਣਤਰ ਹੋਵੇਗੀ, ਆਕਸੀਜਨ ਉੱਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁਣ ਕੋਈ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਰੱਖਦੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ nd ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਤੋਂ ਵੱਖਰੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ ਸਬੂਤ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਦੋ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਹਨ ਦੋਵੇਂ ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ ਸਬੂਤ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਐਕਸ-ਰੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲੋਗ੍ਰਾਫਿਕ ਸਬੂਤ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਮਾਪ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਲੰਬਾਈ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਇਕੱਲੇ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦਾ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਾਰਬਨ ਲੰਬਾਈ ਦੀਆਂ ਬੈਂਡ ਦੂਰੀਆਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਕਿਉਂ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦਰਸਾਏਗਾ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬੈਂਡਾਂ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵੱਖਰੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗੁੰਜ ਦੇ ਸੰਕਲਪ ਨੂੰ ਬੁਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਸਧਾਰਨ ਕਿਉਂ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਪ੍ਰਮਾਣਿਕ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾਵਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਹਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬੈਂਡ ਡਬਲ ਬੈਂਡ ਅੱਖਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਕੋਈ ਵੀ ਬਣਤਰ ਬਰਾਬਰ ਬੰਧਨ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ

ਇਸ ਲਈ ਢਾਂਚਾ ਕਿਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਨੇਗਾ ਟਾਈਟ ਚਾਰਜ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋਨਾਂ ਆਕਸੀਜਨਾਂ 'ਤੇ ਬਰਾਬਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਰਚਨਾ 1 ਅਤੇ ਬਣਤਰ 2 ਦਾ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਰਾਬਰ ਰੂਪ ਨਾਲ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸੰਭਾਵਨਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਗੁੰਜਦੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਲਈ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਬੀਟਾ ਅਸੀਂਤੁਪਤ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵਿਟੀ ਅੰਤਰ ਦੇ ਕਾਰਨ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਗਤੀ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵ ਆਕਸੀਜਨ ਵੱਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਬੀਟਾ ਅਸੀਂਤੁਪਤ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਗੁੰਜ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਮੈਂ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਕਲਾਸੀਕਲ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜੋ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦਾ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ, ਗਣਨਾ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਬਦਲਵੇਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਤਰ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲਵੇਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹਨ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਪੈਕਟ੍ਰੋਸਕੋਪੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਹੈਕਸਾ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਬਣਤਰਾਂ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਰੇ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਬਰਾਬਰ ਲੰਬਾਈ ਵਾਲੇ ਹਨ। ਬੈਂਜੀਨ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਦੁਆਰਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਸਿਸਟਮ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਰਿੰਗ ਸਿਸਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਪਾਈ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਧੱਕ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਪਾਈ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਛੂਹ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨਹੀਂ ਇਸ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਕੋਈ ਬੈਂਜੀਨ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਬਣਤਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ i ਵਰਗਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਸੰਪੂਰਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ d6h ਬਣਤਰ ਸਮਰੂਪਤਾ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਮਰੂਪਤਾ ਦੇ ਛੇ ਗੁਣਾ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਮਿਤੀ ਹੁਣ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਗੁੰਜ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਲਈ, ਆਕਸੀਜਨ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਧੱਕਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਲਿਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਣਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਆਕਸੀਜਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਕਾਤਮਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵ ਹੈ ਪਰ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਜੋ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਜੋਗ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਵਰਤਾਰੇ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਜੋਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਔਰਬਿਟਲ

ਆਕਸੀਜਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਬੇਅਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਆਕਸੀਜਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਸਹਿਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਉਸੇ ਵਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਉੱਤੇ ਇਸਦਾ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਬਲ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਬਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਇਹ ਉਸ ਤੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਇਹ ਮਾਇਨਸ r ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਦੋਵਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕੋਈ ਸਥਾਈ ਹੋਂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾਵੇ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਅਣੂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਕੱਲੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਇਸ ਗੁੰਜ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਉੱਚ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਓਕਟੇਟ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੈਧ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਇੱਥੇ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਟਰਮੀਨਲ ਕਾਰਬਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰਾਂ ਜਿੱਥੇ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਤੀਰ ਦੇ ਉਲਟ ਇੱਕ ਡਬਲ ਸਿਰ ਵਾਲੇ ਤੀਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਪਾਸੇ ਵਾਲਾ ਤੀਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇਹ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਦੋਹਰੇ ਸਿਰ ਵਾਲੇ ਤੀਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਤੀਰ ਦੁਆਰਾ ਜੋ ਉਲਟਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤੀਰ, ਉਸ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨੁਕਤੇ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਉਲਟ ਤੀਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲਿਖਣ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਇੱਕ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਗਮਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਦੂਜਾ ਇਹ ਗੁੰਜ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ। ਤੀਰ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੋਹਰੇ ਸਿਰ ਵਾਲਾ ਤੀਰ ਹੈ ਤੀਸਰਾ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਸਾਪੇਖਿਕ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਗੁੰਜਦੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਤੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਅਰਥ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਕਾਫ਼ੀ ਨਾਟਕੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ। ਐਟਮਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਚੌਥਾ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਬਣਤਰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਗੈਰ-ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਬਣਤਰ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਹ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਸਮੱਚੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਅਣੂ ਦੀ ਅਸਲ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਈ ਵਾਰ ਕੋਈ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਲ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਚੱਕਰ ਜਾਂ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਰੇਖਾ ਦੇ ਨਾਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਕੇਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਪਲੱਸ ਰੀ ਪਲੱਸ ਆਈ ਸੇਰੀ ਪਲੱਸ ਆਰ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਐਨੀਲਿਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਹੁਣ ਐਨੀਲਿਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਕਲੋਤਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਮਾਪ ਵਿੱਚ ਡੇਨਟ ਦੇ ਆਕਾਰ ਦੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਅਣੂ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੋਨ ਜੋੜਾ ਵੀ ਉਸੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਸਮਤਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਲੇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦਾ ਸਮਤਲ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ, ਫਿਰ ਬੀ ਦੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਐਨੀਲਿਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਕਲੋਤਾ ਜੋੜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਸਿਧਾਂਤਕ ਲੋੜਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਔਰਬਿਟਲ ਇੱਕੋ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਤਾਂ ਇਹ ਲੇਟਰਲ ਓਵਰਲੈਪ ਦੀ ਸਹੂਲਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡੀਲੋਕਲੀਕਰਨ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਓਕਟੇਟ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਉਸ ਨਿਯਮ ਦੀ ਵੀ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪੰਜਵਾਂ ਬਿੰਦੂ ਓਕਟੇਟ ਨਿਯਮ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਨਾ ਹੋਵੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਨੀਲਿਨ ਦੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ, ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਵੀ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਨੀਲਿਨ ਦੀਆਂ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਬਣਤਰ ਹਨ ਜੋ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਅਰਥਾਤ ਔਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਅਤੇ ਐਨੀਲਿਨ ਰਿੰਗ ਦੀ ਪੈਰਾਪੋਜੀਸ਼ਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਹੈ। ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵੱਲ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਜਾਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਔਰਥੋਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰ ਮੈਟਾ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੈਟਾ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕੋਈ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਵਿੱਚ ਐਨਲਿਨ ਦੀ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਹੈ। ਸਥਿਤੀਆਂ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੀ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਐਨੀਲਿਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨ ਲਈ ਐਨੀਲਿਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹੀ ਦੇਰ ਬਾਅਦ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਐਨੀਲਿਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਬਣਤਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮਜ਼ਬੂਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ r ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਸਦੇ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਮਸ਼ਹੂਰ ਨਾਈਟਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਢੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਣ ਦਿਓ। ਰੇਵਿੰਗ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਆਕਸੀਜਨ ਕੋਲ ਲੋੜੀਂਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਆਪਣੇ ਆਪ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਓਕਟੇਟ ਦੀ ਉਲੰਘਣਾ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਉਲੀਕਿਆ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ, ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ 'ਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਵੀ

ਇਸ ਲਈ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਖਾਸ ਬਣਤਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲਾਲ ਚਾਕ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਤੀਰ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ ਇੱਥੇ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਡੀਲੋਕਲੀਕਰਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾਨ ਹੈ, ਕੋਈ ਵੀ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟੀ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਘੁੰਮ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਰ ਹੇਠਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਜਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀਆਂ ਗੁੰਜਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਦਾ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਰਣਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇਵੇਂ ਪ੍ਰੋਟਾਤਮਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੀ ਹੈ। ਮਾਇਨਸ r ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਖੁਦ ਐਨਲਿਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅੰਤਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰੇਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟੀਵਿਟੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ i ਅਤੇ ਪਲੱਸ r ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਅਮੀਨੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਪਲੱਸ ਆਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਨੀਲਿਨ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਦਰਸਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਘਟਾਓ r ਪ੍ਰਭਾਵ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਗਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ach ਬੱਝ ਜੋ ਕਿ t ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ o ਇੱਕ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਸਿਸਟਮ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ ਈਥੀਲੀਨ ਯੂਨਿਟ ਦਾ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਪਾਈ ਬੱਝ ਕੋਪਲਾਨਰ ਹੈ ਤਾਂ ch ਦੇ ਸਿਰਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਦਾ ਔਰਬਿਟਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ sp ਤਿੰਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ

ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ch ਤਿੰਨ ch ਡਬਲ ਬੱਡ ch ਦੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਣੂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਿਸਟਮ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਔਰਬਿਟਲ ਕੋਪਲਿਨਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਉੱਤੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੰਜੋਗ ਹੈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਸੰਜੋਗ ਵਿੱਚ ਹੈ n ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹ ਬਣਤਰ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਵਾਲੇ ਵਿਨਾਇਲਿਕ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕੋਈ ਪੂਰਨ ਟੁੱਟਣਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਪਰੰਪਰਾਗਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕੋਈ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕੈਨੋਨੀਕਲ ਬਣਤਰ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਾਰਜਡ ਵਿਭਾਜਿਤ ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮੁੱਖ ਨਿਯਮ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਤੋੜਦੇ ਜੇ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟੁੱਟਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਡੀਲੇਕਲੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ch ਬਾਂਡ ਦੇ ਸਿਗਮਾ ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਉੱਤੇ ਘਣਤਾ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ s ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਸਥਿਰਤਾ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਦਲਿਆ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਵੀ ਸਮੂਹ ਨਹੀਂ ਹਨ ਜੋ ਐਥੀਲੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਉਧਾਰ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਦਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ 12 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਟੈਟਰਾ ਤੋਂ ਬਦਲ ਕੇ ਮੈਨੋ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਐਲਕੇਨਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਸਥਿਰਤਾ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਹੇਠਾਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਵਿਆਖਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ। ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ 12 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਿਗਮਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਉੱਤੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਡ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਮੁੱਚੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੱਲ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਪਰ ਕੰਜੁਗੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਲਈ ਵੀ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਸੈੱਟਰ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਹੈ। ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਗਏ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖਾਲੀ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ sp ਥ੍ਰੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ch ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਖਾਲੀ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਡ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹੋ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ch ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਤਿੰਨ ch3 ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉੱਥੇ ਤਿੰਨ ch ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ch ਤਿੰਨ ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਜੇ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਸਮੇਂ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ p ਔਰਬਿਟਲ ਖਾਲੀ p ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਕੋਪਲਾਨਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਹਾਈਪਰਕੰਜੁਗੇਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਛੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਈਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਹੈ lar cation ਵਿੱਚ ਨੌਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਹਾਈਪਰ ਕੰਜੁਗੇਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਵਧਦਾ ਹੈ, ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਪਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ mtp ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ pi ਔਰਬਿਟਲ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ch ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਸੰਜੋਗ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਈ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਵੇਖਾਂਗੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੈਕਚਰ ਦੀਆਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਬਾਂਡ ਫਿਸ਼ਨ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਅਤੇ ਬਣਾਉਣ ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਮੇਡ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟੇ ਹਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ab ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਟੀ. ਉਹ a ਅਤੇ b ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਬੰਧਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਬਾਂਡ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਟੁੱਟਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਬਰਾਬਰ ਸਾਂਝਾ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਮੋਲੋਜੀਕ ਬੈਂਡ ਹੋਮੋਲਾਇਟਿਕ ਫਿਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਰਗੜ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਦੂਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ a ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ a ਅਤੇ b ਹੁਣ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਜੀਬ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਅਤੇ b ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਜਿਹੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਫਿਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਮਿਥਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਲੈ ਕੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ 'ਤੇ ਰੋਸ਼ਨੀ ਚਮਕਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਕਮਰੇ ਦੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਵਿੱਚ ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਛੱਡੋ ਇਹ ਫੋਟੋਨ ਦੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਸੋਖ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ach ਤਿੰਨ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ i ਬਿੰਦੂ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਆਖਰਕਾਰ i ਬਿੰਦੂ i ਟੂ 'ਤੇ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਹ ਆਇਓਡੀਨ ਦਾ ਰੰਗ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ch ਤਿੰਨ ਬਿੰਦੂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਈਥੀਲੀਨ ਅੱਠ ਈਥੇਨ ਵਿੱਚ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸੀ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਆਇਓਡੀਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਇੱਕ ਓਕਟੇਟ ਦੀ ਵੰਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਸੱਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਰੈਡੀਕਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਹੋਣ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਵੀ ਹੋਮੋਨਿਊਕਲੀਅਰ ਡਾਇਟੀਮਿਕ ਅਣੂਆਂ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬਰੋਮਾਈਨ ਫੋਟੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਜਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਗੀਟਿੰਗ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਜਾਂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਰੈਡੀਕਲਾਂ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ। ਬੰਧਨ ਤੋੜਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵਿਖੰਡਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪੈਰੋਕਸੀ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਡੀ ਬੈਂਜੋਇਲ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਪੰਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਰ.ਏ. ਡਿਕਲ ਜੋ ਕਿ ਫਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡੰਬਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਅਤੇ ਬੀ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੇ ਫੈਲਾਅ ਬਾਰੇ ਵੀ ਸੋਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੈਟਿਵਿਟੀ ਫਰਕ ਜਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ a ਅਤੇ b ਦੋਨੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਭਾਰੀਦਾਰ ਦੁਆਰਾ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਪਣੇ ਆਪ ਜਾਂ b ਦੁਆਰਾ ਕਹੀਏ ਤਾਂ ਇੱਕ ਆਪਣਾ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ b ਵਾਧੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਕੁਸ਼ਲ ਨੂੰ ਹੋਟਰੋਲਾਈਟਿਕ ਫਿਸ਼ਨ ਹੋਟਰੋਲਾਈਟਿਕ ਫਿਸ਼ਨ ਹੋਟਰੋਲਾਈਟਿਕ ਫਿਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਪ੍ਰੋਸ਼ਰ ਰੈਡੀਕਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਰੈਡੀਕਲ ਇੱਥੇ ਬਣਦੇ ਹਨ ਆਇਨ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਢੁਕਵੀਆਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ch ਤਿੰਨ ਸੀਸੀਐਲ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ। ਕਲੋਰੀਨ ਬੰਧਨ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਲੋਰੀਨ ਵੱਲ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਨੂੰ ਤੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ch3 ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇੱਕ c1 ਘਟਾਓ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ d ਜਿੱਥੇ ਕੋਈ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਟਰੋਲਾਈਟਿਕ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਪ੍ਰਤੀ ਹੋਰ ਵੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟੀਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸਮਝਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਤੀਸਰੀ ਥਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਉਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਬਾਂਡ ਫਿਸ਼ਨ ਦੀ ਕਿਸਮ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਾਂਡ ਫਿਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀ ਮਦਦ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਬਾਂਡ ਫਿਸ਼ਨ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਜੋ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਬੰਧਨ ਤੋੜਨ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਝ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇਹ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਹਿੱਸੇ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਸਕੀਮ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਨ ਲਈ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਨੂੰ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਜੋ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਢੁਕਵੇਂ ਸਪੈਕਟਰੋਸਕੋਪਿਕ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹਨ ਜੋ ਮੁਕਤ ਰੈਡੀਕਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਿਅਕਤੀ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋ ਕੈਸ਼ਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਐਨਾਇਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕਾਰਬਨਸ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਿਸਦੀ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਈਥੇਨ ਇੱਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਅਣੂ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਟ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਇਨੀਸ਼ੀਏਟਰ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੋਟੋਨ h nu ਹੋਣਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਣੂ 'ਤੇ ਰੌਸ਼ਨੀ ਪਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਇਹ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਤੱਥ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਵਿਭਾਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ, ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਐਂਕਟੇਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਰਿਐਕਟਿਵ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨੂੰ ਐਥਸਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਐਥੀਲੀਨ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੇ ਇਸਲਈ ਐਥੀਲੀਨ ਈਥੇਨ ਨਹੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪਲੱਸ ਐਥਾਈਲ ਐਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਈਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਐਥਰ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਬ੍ਰੋ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਈਥੀਲੀਨ ਈਥੇਨ ਅਣੂ 'ਤੇ ਜਾਓ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਥਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਥਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਥਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਥਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਐਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਅਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਸਥਿਰਤਾ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਰੈਡੀਕਲ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਰੈਡੀਕਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੀ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਕਿਸਮ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪੋਲਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਧਰੁਵੀ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਧਰੁਵੀਕ੍ਰਿਤ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟੁੱਟ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਕਲੋਰੀਨ ਦੁਆਰਾ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਖੋਹ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਣਦੀ ਹੈ। ਕਿ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਇੱਕ ਖਾਲੀ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਾਲਾ ਇੱਕ sp² ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਸਿਸਟਮ ਹੈ, ਆਓ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਕਹੀਏ ਕੀ ਇਹ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ 120 ਡਿਗਰੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਪੀ 2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਵਰਗਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋ ਇੱਕ ਖਾਲੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਿਸਟਮ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਰਿਐਕਟਿਵ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹਨ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰੋਟਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਨਾਈਟਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਵੀ ਪ੍ਰੋਟਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡਿਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਕਾਫ਼ੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸਮਝਿਆ ਜਾਵੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਥਸਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਨ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ pa ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਆਰਟੀਕੂਲਰ ਕੇਸ ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ 'ਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਕਾਰਬਨੀਅਨ, ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਦਾ ਗਠਨ ਹੈ, ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੰਘਣਾਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨੀਅਨਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਐਲਡੋਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਐਸੀਟਾਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਸਬਸਟਰੇਟ ਵਜੋਂ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੁਦਰਤ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਓਹ ਘਟਾਓ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਕਾਰਬੋਨਿਲ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪਦਾਰਥ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਲਿਥੀਅਮ ਲੂਣ ਮਿਥਾਇਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਸਟਰ ਦੀ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਕੁਦਰਤ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਐਮੀਓਨ ਮਿਥਾਈਲ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਦਾ ucture ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਇਹ ਪਲੈਨਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਹੈ, ਇਹ ਬਣਤਰ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇੱਕਲੌਤੀ ਜੋੜੀ ਸਮੇਤ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਲੋਥ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵਾਂਗ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਾਰਬਨਸ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਲਫਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਡਿਵੈਲੋਟ ਕਾਰਬਨ ਡਾਇਵੈਲੋਟ ਸੇਕਸਟੇਟ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਸਿਰਫ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਾਈਨ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਿਰਫ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕੁੱਲ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਉੱਥੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧੂਰਾ ਓਕਟੇਟ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਆ ਹੈ ਅਸੂਲ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਨਾ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ 50 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਈਕੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਦੋਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਅਲਕਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕਾਰਨ ਕਲੋਰੀਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ch₂ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬੇਸ਼ੱਕ hc₁ hc₁ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਡਾਈਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬਨੀ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੀ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪ੍ਰੋਟਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਮੈਥਾਈਲ ਰੇਡਿਕ ਐਨੀਅਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਬੇਸ਼ੱਕ ਸੀਸੀਐਲ ਦੇ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਗੁਆ

ਦੇਵੇਗਾ ਜੇ ਕਿ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਆਇਓਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨ ਦੂਜੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬਾਈਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮੋਡੀਊਲ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹਨ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਜੇ ਕਿ ਵੀ ਰੈਡੀਕਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨੀਅਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੀਨ ਕਿਸਮ ਦੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਆਖਰੀ ਮਾਡਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ। ਉਹ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਕੋਈ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੀ ਕਿਸਮ ਜਿਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk