

ਇਸ ਲਈ ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ, ਮੈਂ ਅੱਜ iIT ਖੜਗਪੁਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਜੇਕੇ ਰੇ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਹੁਣ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਲਾਜ਼ਮੀ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਪਹਿਲੇ ਸਾਲ ਦੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਲਈ ਮੇਰਾ ਇੱਕ ਮਨਪਸੰਦ ਸਵਾਲ ਸੀ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣ ਕੇ ਹੈਰਾਨ ਹੋਵੋਗੇ 30 40 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਦਾ ਜਵਾਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਗੱਲ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਗਲਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅੱਜ ਦਾ ਵਿਸ਼ਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਲਾਜ਼ਮੀ ਹੈ ਮੈਂ ਟੈਟਰਾਵੈਲੈਂਟ ਕਾਰਬਨ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ। ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਵੈਲਿਡ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਿਕੋਣੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਕੁਝ ਬਦਲਵੇਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਅਮਾਈਨ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਮਿਥਾਇਲ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਮਿਥਾਇਲ ਅਮੀਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਰੀ ਹੈ ਜਾਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਕੀ ਇਹ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਜਾਂ ਨਿਰਪੱਖ ਹੈ ਕੋਈ ਕਿਵੇਂ ਦੱਸ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਲੇਵਿਸ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਜਾਣੇ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਬੇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਦਾਨੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੋਣ ਦੇ ਨਾਲ ਤਿਕੋਣੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਇਹ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਣ ਨਾਲ ਮੈਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਧਾਉਣ ਵਾਲਾ ਬਦਲਾਵ ਵਾਧਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਕਿਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵੀ ਵਧੇਗੀ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੂਲ ਅੱਖਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ w_i . ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ, ਤਾਂ ਇਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਜਵਾਬ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਨਾਲੋਂ ਕਿੰਨਾ ਵੱਧ ਜਾਂ ਘੱਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਦਾ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰੀਏ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਿਛਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਵੱਲ ਖੱਕਣਗੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਵੱਲ ਖੱਕੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਵਧੇਗੀ ਅਤੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ-ਬੇਸ ਥਿਊਰੀ ਅਨੁਸਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੋਵੇਗੀ। ਪਿਛਲੇ ਇੱਕ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਐਨ ਮਿਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਵਧਾਵਾਂਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ e^- ਮੈਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਜਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਧਦੀ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਵਧੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਵੀ ਵਧੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਸਿਰਫ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜੋ ਖੇਡ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਕੋਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਾਧਾ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਦਦ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ? ਬੇਸਿਕਟੀ ਦਾ ਜਵਾਬ ਹਾਂ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬੇਸ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬ੍ਰੈਂਨਸਟੇਡ ਅਤੇ ਲੌਰੀਸ ਧਾਰਨਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਡੋਨਰ ਹੈ ਇੱਕ ਬੇਸ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਧਾਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਥਿਤੀ ਕਿਵੇਂ ਵਧੇਰੇਗੀ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਬਨਾਮ ਮਿਥਾਈਲ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਇੱਕ ਲੈ ਲਈਏ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ h_2 ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਅੱਗੇ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਵੀ ਹੈ, ਇਹ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗਾ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਇਹ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਜੇ ਹੁਣ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਸਿੱਧਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਣਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਗਿਆ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੋਵੇਗਾ, ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਸਥਿਤੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉਸ ਨਾਲ ਅਲਫਾ ਸਬਸਟੀਟਿਊਟ ਵਜੋਂ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਨਾਮਕ ਵਰਤਾਰੇ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਸਕੇ ਇਸਲਈ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਇੱਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਆਇਨ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਵਰਤਾਰਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਨੇ ਬਾਂਡ ਗੂੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਹੋਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸ਼ਬਦ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕੋਈ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਉੱਥੇ h ਪਲੱਸ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਾਂਡ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਸਾਨੂੰ ਦੇ ਸਿਰ ਵਾਲੇ ਤੀਰ ਨਾਲ ਲਿਖਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੋ ਗੂੰਜ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਬੰਧਨ ਸਪੱਸ਼ਟ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨੇ ਬਾਂਡਡ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਐਮਾਈਨ ਦੀ ਮੂਲਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਵਰਤਾਰਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਵੇਂ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। e^- ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਾਧਾਰਨ ਗੱਲ ਲਓ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਸਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹਾਈਪਰ ਦੁਆਰਾ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸੰਜੋਗ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟਾਨਾਤਮਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਫਰਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣ ਰਹੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਵੱਲ ਵਧੇਰੇ ਸਿਫਟ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਗਲੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇੰਡਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਵਰਤਾਰਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਲਈ ਉੱਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹਰੇਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਕੇ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪਛਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਕੋਈ ਸਮੂਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੀ ਵੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਕੋਈ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ। o ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਘਟਨਾ ਜਦੋਂ ਮੂਲਤਾ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਖੇਤਰ ਲਿਖਾਂਗਾ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਨਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਤੀਰ ਵਰਗਾ। ਇਹ ਜੇਕਰ ਕਿਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਤੀਰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੀਰ ਰੈਟਰੋ ਦਾ ਮਤਲਬ ਰਿਵਰਸ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਲਈ ਰਿਜ਼ਰਵ ਹੈ ਤਾਂ ਗੀਟਰੋਸਿੰਥੇਸਿਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਰਿਵਰਸ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਮੈਂ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤੋੜਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਲਵਾਂਗਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਜੇ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤੋੜਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਹੜੀਆਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਤੀਰ ਜਦੋਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ

ਗੀਟਰੇਸਿੰਥੇਸਿਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੇ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਦੂਜੀ nh2 ਹੈ ਪਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ nh2 s ਹੈ। ome ਧਾਰਨਾ ਇਹ ਅਸਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਅਸਲ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਵਰਗੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਹੁਣ ਹਾਲਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਨੂੰ ਮਿਥਾਈਲ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਤੋੜਨ ਦਾ ਸੰਕਲਪ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹਨਾਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹ ਕਿਉਂ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਸੰਕਲਪ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਤੋਂ ਕੁਝ ਪਾ ਕੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਸਮਾਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਸਮਾਨ ਅਸਲ ਅਣੂ ਜਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਢੁਕਵੀਂ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਟੀਚਾ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲਵਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ tm tm ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ। ਟੀਚੇ ਦੇ ਅਣੂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਮਿਥਾਈਲ ਹਨ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਰਗਰਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ nh2 ਵੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਕਲਪ ਹਨ ਇਹ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਦੁਬਾਰਾ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਮਿਥਾਈਲ ਪਲੱਸ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਮਾਇਨਸ ਉਹ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲ ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਉਹ ਅਮੀਨ ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਰੈਡੀਕਲ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬੀਨ ਕਾਰਬੀਨ ਇੱਕ ਦੋ-ਪੱਖੀ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਸਪਿੰਨ ਵਿਰੋਧੀ ਜਾਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਸਪਿੰਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕਾਰਬੀਨ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹਨ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਕਾਰਬੀਨ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਭਰਪੂਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉਹ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਕਈ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਨੀਅਨ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਰੈਡੀਕਲ ਜਾਂ ਕਾਰਬਾਈਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਲੈਣਾ ਜਾਂ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਾਰੀਆਂ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਪਰ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਜਾਂ ਦੋਵੇਂ ਸਰਲ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲ ਪਲੱਸ ਲੈ ਕੇ, ਮੈਂ ਮਿਥਾਈਲ ਕਿਉਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਸੰਕਲਪ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਹੈ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਤਾਂ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਬਰਾਬਰ ਕੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਬਰਾਬਰ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨੈਗੇਟਿਵ ਐਲੀਮੈਂਟ ਨਾਲ ਜੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਐਲੀਮੈਂਟ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਲੈ ਲਈਏ ਜੋ ਆਇਓਡੀਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਤੌਰ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਸਥਿਰ ਅਣੂ i ਨੂੰ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ one sm one sn ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਨੂੰ ta ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ke the nh two minus ਕਿਉਂਕਿ cs ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਨੂੰ nh ਦੇ ਘਟਾਓ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ch ਦੁਆਰਾ nh ਦੇ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ

ਇਸ ਲਈ nh ਦੇ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਹੈ i ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਤੌਰ ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੌਰ ਸੋਡੀਅਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੋਰ ਧਾਤਾਂ ਸੋਡੋਮਾਈਟ ਜਿੰਨੀਆਂ ਸਰਲ ਹਨ ਜਦੋਂ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ nh2 ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ nh2 ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ, ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਨ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਉੱਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਲੇਗੀ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਟਰਮ ਟਰਾਂਜ਼ਿਸ਼ਨ ਸਟੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਆਇਓਡੀਨ ਛੱਡ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ nh2 ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਨਾ ਕਿ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ts ਦਾ ਮਤਲਬ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਲਈ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ nh2 ਹੈ। ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਜਾਂ sn2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ sn2 a ਕੀ ਹੈ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ n ਲਈ ਸਬਸਕ੍ਰਿਪਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ pt ਪਰ ਕੈਪੀਟਲ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਦੋ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਆਕਾਰ ਦੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ sn ਵਰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੁਝ ਲੋਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ sn ਵਰਗ ਨਹੀਂ ਇਹ sn ਦੇ ਹੈ ਪੂਰਾ ਰੂਪ ਬਦਲ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਣੂ ਸੋਡੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਆਇਓਡੀਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ nh2 ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ nh2 ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਕੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਦੁਆਰਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇ-ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਦਲਾਂ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਟੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਐਨ ਬਿਊਟਾਇਲ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਵਿੱਚ ਇਥਾਈਲ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਾਰੇ ਅਮਾਈਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕੋ ਜੈਨੇਲ ਫਾਰਮੂਲਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ rnh ਦੇ ਐਲਕਾਈਲ ਅਮੀਨ ਦਾ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮੀਨ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕਈ ਬਦਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਮਿਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਵਰਗੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਰਸਾਇਣ ਵੀ ਮਿਥੇਨੋਲ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਮੂਲ ਧਾਰਨਾ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੱਕ ਸੀਮਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਦੀਆਂ ਕਈ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ch3 ਮਾਇਨਸ n ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਐਲਕਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਗਰੁੱਪ ਕੁਝ ਬਾਕੀ ਬਚੀ ਚੀਜ਼ ਬਰਕਰਾਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ rch nh ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੀ ਜਿਸ ਨੂੰ cooh ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ cooh ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੈ co hydroxy1 ਹੈ oh ਇਕੱਠੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬਦਲ ਕਿਉਂ ਲਿਖਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਜੀਵਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬ ਸਮੂਹ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ nh2 ਅਤੇ coh ਸਮੂਹ ਦੋਵੇਂ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਵੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਜਾਂ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕੋ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਚਾਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਗਲੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਗਲੇ ਕਾਰਬਨ ਬੀਟਾ ਦੇ ਅੱਗੇ ਅਗਲੇ ਗਾਮਾ ਦੇ ਅੱਗੇ ਅਲਫਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਓਮੇਗਾ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ ਬੀਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਗਾਮਾ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਡੈਲਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਉਹ ਚੀਜ਼ ਅਲਫਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬੀਟਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਗਾਮਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਡੈਲਟਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ ਓਮੇਗਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਲਫਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਤੁਸੀਂ

ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਸਿਰਫ਼ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ r ਨੂੰ h ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ $ch_2 nh_2$ $cooh$ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। nh_2 ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਗਲਾਈਸੀਨ ਗਲਾਈਸੀਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਬਦਲਿਆ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਗਾਮਾ ਬਦਲਿਆ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹਨ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਪੋਪਟਾਇਡਸ ਹੈ ਅਤੇ ਪੋਪਟਾਇਡਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਪੌਲੀਪੋਪਟਾਇਡਸ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੋਪਟਾਇਡ ਦੀਆਂ ਪੌਲੀਮੇਰਿਕ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਜੈਵਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੋਪਟਾਇਡਸ ਦੇ ਪੌਲੀਪੋਪਟਾਇਡਸ ਉਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਆ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਮੀਖਿਆ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਛਤਰੀ ਹੈ। ਕੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁਣ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਲਾਜ਼ਮੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਫਿਕਸ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਹ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ਕ ਮੈਨੂੰ ਵੈਲੈਂਸੀ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਤਾਂ ਇਹ $ch_2 nh_2$ ਹੈ ਇਹ coh ਅਲਫ਼ਾ ਅਮੀਨੋ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਗਲਾਈਸੀਨ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵੈਲੈਂਸੀ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਛੇ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਜੋੜ ਦੇ ਚਾਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਮੀਨ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਦੂਜੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਗ੍ਰਾਹੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚਿਆ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਕਿ ਕੋ -ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਹੈ, ਗੂੰਜ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਗੂੰਜ ਦੀ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਰੂਪ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਤਿਕੋਣੀ ਗੂੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਗੂੰਜ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬਣਤਰ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਪੂਰੇ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਛਾਣ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਆਕਸੀਜਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਰੱਖ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਕਿੰਨੀ ਵਾਰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਈਡੈਂਟੀਕਲ ਸਟਰਕਚਰ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ਬਦ ਆਈਡੈਂਟੀਕਲ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਹੈ, ਜਿੰਨੀ ਸਥਿਰਤਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ, ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਲਈ ਬਣਤਰ ਦੇ ਯੋਗਦਾਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਸਥਿਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਸਮਮਿਤੀ ਗੂੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਸੌਖਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ ਐਸਿਡ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਜਾਂ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਮੂਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਮੂਲ ਸਮੂਹ ਕੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਸਮੂਹ ਹੈ ਕੀ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਬੇਸ ਨੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੱਤਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ $rch_2 oh$ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਆਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਵੱਖਰਾ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਮੈਂ ਇਹ ਬਣਤਰ ਲਿਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਾਈਲ ਆਦਿ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਐਸਿਡ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਜੋ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬਲਕਿ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਬੋਜ਼ਾ ਜਿਹਾ ਸੰਘਣਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਾਫ਼ੀ ਚੰਗਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ $r one co oc two r$ ਹੈ। ਹੁਣ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ och_2r ਵੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਐਸਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਿੱਠੀ ਸੁਗੰਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਸਟਰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਇੱਕ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਬੋਜ਼ਾ ਜਿਹਾ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਸਗੋਂ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਟ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੁਝ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਮਿਲਦੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਉਹ ਪਾਣੀ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਸੰਭਾਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਨਿਰਪੱਖ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਲਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਉਹ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਸਮੂਹ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਡੋਨਰ ਬੇਸ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਬਣੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਬਣਾਏਗਾ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ch ਦੇ coo ਘਟਾਓ ਅਤੇ ch ਦੇ ਦੇ ਨਾਲ ਬਦਲ nh_3 ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਗਲਾਈਸੀਨ ਉੱਤਰ ਹੈ er ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ nh_2 ਸਮੂਹ ਅਤੇ coh ਸਮੂਹ ਨੇੜੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਫਿਰ ਬੁਨਿਆਦੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਡੋਨਰ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਧਾਰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਗੂੰਜ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ nh_3 ਪਲੱਸ ਵੀ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਾਫ਼ੀ ਵਧੀਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਜੋਇਟਰ ਆਇਨ ਜਾਂ ਡਬਲ ਆਇਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦੂਜਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਲਾਈਸੀਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਹਨ ਜੋਇਟਰ ਆਇਨ ਗਠਨ ਜੀਓਟਾਰੇਨ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਆਇਨ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਤੋਂ ਅਮੀਨ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਨੂੰ ਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੁਆਰਾ ਬ੍ਰੌਨਸਟੇਡ ਅਤੇ ਲੋਰੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾਨੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਘਟਨਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਮੈਂ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਹੋਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵੇਰਵਿਆਂ ਵਿੱਚ, ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਜੀਵਨ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਬਲਾਕ ਹਨ, ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਪੋਪਟਾਇਡਸ ਅਤੇ ਪੌਲੀਪੋਪਟਾਈਡਾਂ ਦਾ ਪੌਲੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ, ਇਹ ਸਭ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅਮੀਨ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾ ਕੇ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਡੀਹਾਈਡਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਅਤੇ ਪਿਛਲੇ ਇੱਕ ਦਾ ਫਰਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਸਟਰ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸੀ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਮਾਈਨ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਨੇੜਤਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਘਟਨਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜੀ .et ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਤੀਸਰਾ ਇੱਕ ਹੈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਹ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਹ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਵਾਬ ਹੈ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੋਣਾ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਨ ਦਾ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਲਈ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਹੋਰ ਵੀ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਪਰ ਇਸ ਸਮੇਂ ਸਾਡਾ ਧਿਆਨ ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ

ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਚਰਬੀ ਨੂੰ ਸਰਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜੇ nh_2 ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ ਇੱਕ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸਾਈਕਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਮੈਂ ਕੀ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਕਿਉਂ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੀਟਰ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਚੱਕਰਵਰਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੇੜ ਹੈ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੂਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੀਜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਟਰੋਐਟਮ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਹੁਣ ਹੋਟਰੋਐਟਮ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚੱਕਰਵਰਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ, ਪਹਿਲਾਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਸੁਰੱਖਿਤ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਚੱਕਰੀਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਹੋਟਰੋਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਉਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸੁਰੱਖਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਹੋਟਰੋਐਟਮ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਹੋਟਰੋਐਟਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲੈਕਟਮ ਐਸਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਐਸਟਰ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਰੱਖਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ch ਦੇ $ohcooh$ ਜੋ ਕਿ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ta ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ $king\ alpha\ amino\ carboxylic\ acid$ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਲੈਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਹੋ ਜਿਹਾ ਕੰਮ ਕਰੋ ਮੈਂ $o\ h$ ਗਰੁੱਪ ਲਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫਰਕ ਹੈ ch ਦੇ $hc\ oh$ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ch ਦੇ nh ਦੇ coh ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਸੀ ਇਹ ਫਰਕ ਹੈ ਇਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਫਰਕ ਹੈ ਕਿ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਮੈਂਬਰ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਬਲਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਲੈਕਟਮ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਲੈਕਟੋਨ $lctone$ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਲੈਕਟੋ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਲਫ਼ਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਲੈਕਟੋਨ ਓਕੋ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਸਦੱਸੀ ਆਕਸੀਜਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਅਗਲਾ ਮੈਂਬਰ ਹੋਵੇ ਕੀ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਲੈਕਟੋਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਗੈਰ-ਸਥਾਪਿਤ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਲੈਕਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਕਦਮ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ $ch_2\ ch_2\ nh_2$ ਵਰਗੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਅਮੀਨੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਤੋਂ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ। ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਲਫ਼ਾ ਦੂਜਾ ਬੀਟਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਅਮੀਨੋ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬੀਟਾ ਅਮੀਨੋ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉਤਪਾਦ ch ਦੇ ch ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ। $n\ co$ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਦਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਹ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਕਿਉਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਕਿਉਂਕਿ ਬੀਟਾ ਅਮੀਨੋ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅੰਦਰੂਨੀ ਨਮਕ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹ ਗੱਲ ਕਿਉਂ ਲਿਖੀ ਇਸ ਦਾ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਜਾਂ ਢਾਂਚਾਗਤ ਮੋਇਟੀ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪੈਨਿਕ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਇਲਿਨ ਇੱਕ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਗਤੀਵਿਧੀ ਲੈਕਟਮ ਰਿੰਗ ਦੇ ਖੁੱਲਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਐਂਜ਼ਾਈਮ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟੋਮੇਜ਼ ਐਨਜ਼ਾਈਮ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਲਈ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟੋਮੇਜ਼ ਮੋਨੋਬੈਕ ਬੈਕਟਰਮ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਆਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਦੇ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਹਰ ਕੋਈ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੋਫਲੋਸਪੋਰਿਨ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਹੋਰ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਪਰ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਿਲੱਖਣ ਮੋਇਟੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਮਾਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਦਿਨ ਦੀ ਜ਼ਿੰਦਗੀ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਪੇਪਟਾਈਡ ਪ੍ਰੋਟੀਨ, ਸਗੋਂ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਵੀ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਸ ਲੜੀ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹੀ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਕਰੋ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਜੁੜੇ ਹੋਣ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਐਸਪੀ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਅਮੀਨ ਜੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਐਨਾਲੀਨ ਐਨੀਲਿਨ h_2 ਵਿੱਚ ਸਧਾਰਨ c_6h_5 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ $binge$ ਅੰਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਸਥਾਨਿਕ ਬੰਧਨ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹੋਏ ਪਰ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਫੈਸ਼ਨ ਲਗਾਉਣਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਕੈਲਕੁਲੇਟ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਬਣਤਰ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਢਾਂਚਾ ਨੰਬਰ ਦੋ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਰੈਜ਼ੋਨ ਵਿੱਚ ਨਤੀਜੇ ਬਣਤਰ ਦੇ ਯੋਗਦਾਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। $ance$ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ 5 ਇਹ 6 ਹੈ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਰਲ ਤਕਨੀਕ ਦੁਆਰਾ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਮੈਂ ਬਣਤਰ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੋ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਤਰ ਨੰਬਰ ਦੋ ਵਿੱਚ ਦੋ ਵਜੋਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੋ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਵੰਡਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੈ ਕੀ ਕੈਲਕੁਲੇਟ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਮੁੱਚੀ ਥੀਮ ਲਿਖੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਗੁੰਜਣੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ, ਸਗੋਂ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਨੂੰ ਲੱਭਣ ਲਈ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ। n ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਸਮਝਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਜੋੜਿਆ ਹੋਇਆ ਜੋੜ 3 ਹੈ ਅਤੇ ਕਿੰਨੀਆਂ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਜੋ ਦੋ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋੜ ਨੂੰ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਵੰਡੋ ਜੋ ਕਿ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਦੇ ਹੈ, ਇਹ ਨਿਯਮ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦਾ ਆਮ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਕੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕੋਈ ਬਦਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਵਾਬ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਸਥਿਤੀ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਦੇ ਦੋ ਨਹੀਂ ਲੈ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੰਜ ਛੇ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਛੇ ਇੱਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਕਲਪਿਕ ਡਬਲ ਅਤੇ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਮਿਲੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਲਈ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਲਈ ਦੇ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਜੋੜ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਜੋੜ ਇਸ ਵਿੱਚ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਦੁਆਰਾ ਤਿੰਨ ਭਾਗ ਹੈ ਕੇਸ ਦੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੇ ਬਾਂਡ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਨਹੀਂ ਦੂਜਾ ਛੋਟਾ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕਸਾਰ ਜਾਂ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ 1.5 ਬਾਂਡ ਆਰਡਰ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਵੇਖੀਏ ਬਿਲਕੁਲ ਇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਪੀਜੇ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਐਸਪੀ2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪੀਜੀਏ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਉੱਪਰਲੇ ਪਾਸੇ

ਸਗੋਂ ਹੇਠਲੇ ਪਾਸੇ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਪਰ ਸਿਰਫ ਗੱਲ ਨੂੰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੈਕਸਾਗੋਨਲ ਚੀਜ਼ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਦੇ ਉੱਪਰ ਜਾਂ ਉਸ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੱਦਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿਨਜਿਨ ਜਿੰਗ ਦੀ ਸਮੁੱਚੀ ਤਸਵੀਰ ਹੈ ਮੈਂ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਕਿਉਂ ਲਿਖੀ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੋੜਦੇ ਹੋ ਐਨੀਲਿਨ ਅਣੂ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਐਲਕਾਈਲ ਅਮੀਨ ਲਈ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਸਮੱਸਿਆ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਪਲੱਸ ਐਨਐੱਚ ਟੂ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਓ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ nh ਨੂੰ ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉਹ ਪਿੱਛੇ ਹਟਣਗੇ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਫੈਨਾ ਫੇਨ ਦੀ ਭਾਲ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ। ਓਮੇਨਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਪਲੱਸ ਮੋਇਟੀ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈ ਕੇ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਵਜੋਂ ਲੈਣ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ, ਮੈਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਮਾਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਿਆ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਦੂਰ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਕੀ ਹੱਲ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ nh ਤੋਂ $minus\ nh$ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਤਾਂ ਸਮੱਸਿਆ ਹੱਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਭਾਵ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਲਿਖਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਚੀਜ਼ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ nh ਤੋਂ ਮਾਇਨਸ ਤੋਂ nh ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਦਾ ਉਲਟਾ ਹੈ। ਪੋਲਰਿਟੀ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗੀ ਮੈਂ ਇਸ 'ਤੇ ਆਵਾਂਗਾ ਪਰ ਜੇ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬਿੰਗਿੰਗ ਰਿੰਗ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨੇ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹਾਂ ਨਾ ਕਿ ਐਨ. inus ਪਰ no_2 ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਬਸਟਰੇਟਸ ਹਨ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਨੇ ਟੂ ਪਲੱਸ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ ਇੱਕ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਬਣਾਉਣਗੇ। ਮੈਂ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਪੂਰਾ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਹਿਣ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਪਾਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪਾਈ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਦਾਨੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਸਵੀਕਾਰਕਰਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਕੋਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਅਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਚੀਜ਼ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਆਖਰਕਾਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧਾ ਬੰਧਨ ਬਣਾਏਗਾ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਉੱਥੇ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਇੱਕ ਸਿੱਧਾ ਨੰਬਰ 2 ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਕਿਸਮਾਂ ਮਿਲੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੀ ਖੁਸ਼ਬੂ ਅਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਈਨੋਡ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਗਰੁੱਪ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਇਹ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ? ਐਟਮ ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਤਤਾ ਨੂੰ ਮੁੜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਦਾਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੁਣ ਆਪਣੀ ਖੁਸ਼ਬੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਅੰਕੜੇ ਤੋਂ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ no_2 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਪਾਈ ਕੰਪਲੈਕਸ ਮਿਲੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਡੇਨਟ ਨੇ ਟੂ ਪਲੱਸ ਹੈ ਸਵੀਕਾਰਕਰਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਸਿੱਧਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਅਗਲੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਐਰੋਮੈਟੀਸੀਟੀ ਮੁੜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਉਤਪਾਦ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਆਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਦੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਉਹ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਗਏ, ਭਾਵ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮੀਨ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਅਮਾਈਨ ਵੱਲ ਕਦਮ-ਦਰ-ਕਦਮ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੀਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹੀ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਦਾ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਜਵਾਬ ਹੈ, ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਬਾਈ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਮਤਲਬ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨੈਸੈਟ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਟੀਨ ਜਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਵੀਨਤਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਚੰਗਾ ਹੋਵੇਗਾ ch ਨਾਈਟਰੋ ਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਸਧਾਰਨ ਅਮੀਨ ਮੂਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪੇਪਟਾਇਡਜ਼ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡਜ਼ ਦੇ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਦੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਤੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਅਲਫਾ ਲੈਕਟਮ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਮੈਂ ਗਾਮਾ ਲੈਕਟਮ ਜਾਂ ਡੈਲਟਾ ਲੈਕਟਮ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਗਿਆ ਸੀ, ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਵੀ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਸੇਫਾਲੋਸਪੋਰਿਨ ਅਤੇ ਕਈ ਹੋਰ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਜਾਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀਆਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਣ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਜੈਨਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹਿਣਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਅਮੀਨਾਂ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਦਮ-ਦਰ-ਕਦਮ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਕੁਝ ਸਮੂਹ ਪਾਓ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ $1e$ ਉਦਾਹਰਨ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਉਹ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਜਾਂ nh_2 ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਤੋਂ ਸਧਾਰਨ ਕਟੌਤੀ ਜ਼ਿੰਕ ਕੋਰਟੀਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕੁਝ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਅਣੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੋ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ