

ਹਾਇ, ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਚਾਰ ਲੈਕਚਰ ਲਈ iIT ਖੜਗਪੁਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਜੇਕੇ ਰੇ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਦਿੱਤੇ ਅਤੇ ਅੱਜ ਮੈਂ ਇਸ ਪੰਜ ਲੈਕਚਰ ਲੜੀ ਦਾ ਆਖਰੀ ਭਾਗ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਕੱਲ੍ਹ ਜਾਂ ਉਸ ਚੌਥੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਕਿਸਮ ਦੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਜੋ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦਿਖਾਈ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ rbr ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ rnc ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ rbr ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ rcn ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂ ਇਹ ਅੰਤਰ ਜੋ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ ਕਰੇ ਤਾਂ ਜੋ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਕ ਵਿਧੀ sn1 an. d ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਿਛਲੇ ਇੱਕ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਸਿੱਧਾ ਅੱਗੇ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਪੜਾਅ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਮੈਂ ਹੁਣ sn1 ਅਤੇ sn2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਦੱਸਾਂਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ sn2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੋ ਕਿ ਸਬਸਕ੍ਰਿਪਟ ਵਿੱਚ s n two ਲਿਖਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ s ਕੈਪੀਟਲ ਅਤੇ ਦੋ ਸਮਾਨ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ s not sn ਵਰਗ ਦੇ ਕੁਝ ਲੋਕ sn ਵਰਗ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਲਿਖਦੇ ਹਨ ਜੋ ਗਲਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਦਲ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੋਲੇਕਿਊਲਰ sn2 ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਜੋੜੇ ਨਾਲ ਜਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਸਬਸਟਰੇਟ ਅਤੇ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ x ਲਿਖ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰਵੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਸੌ ਅੱਸੀ ਡਿਗਰੀ ਦਾ ਕੋਣ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਬੈਕ ਸਾਈਡ ਅਟੈਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਬਸਟਰੇਟ ਵਿੱਚ x ਸੌਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ y o ਹੈ n ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਚਾਈਰਲ ਹੈ ਤਾਂ ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ sn2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਉਲਟ ਨੂੰ ਵੈਲਡੋਨ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਜਾਂ ਉਲਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਵਿਸ਼ਵ ਵਿਪਰੀਤਤਾ ਇਸ ਲਈ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾਉਣਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਰਤਾਰਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕੀ ਹਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹਨ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਗਰੀਬ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਨਹੀਂ ਦੇਣਗੇ ਉੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇਵੇਗੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਕੀ ਹਨ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੂਜੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨੂੰ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੋ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਸ ਨੂੰ ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਦੇ ਵਾਰ ਜੁੜ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਲੀਵਿਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ g ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਲਈ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਇੱਕ ਭਾਵਨਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਜੀਵਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਜਾਂ ਨਕਾਰਾਤਮਕਤਾ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪਹਿਲਾਂ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ ਛੱਡਣਾ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਪੈਂਟਾਵੈਲੈਂਟ ਕਾਰਬਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇਖ ਸਕੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਪਹਿਲਾਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਚਾਰ ਬਦਲਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ x ਹੈ। ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਟਾ ਅਤੇ ਛੱਡਣਾ ਸਮੂਹ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ y ਮਾਇਨਸ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ x ਮਾਇਨਸ ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਜਾਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਵੀ ਉਦਾਹਰਣ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਜਿੱਥੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪਹਿਲਾਂ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਪਹਿਲਾਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ sn1 ਕਿਸਮ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲੇ ਅਤੇ ਸਮੂਹ ਛੱਡਣਾ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਠੋਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ sn2 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ sn1 ਅਤੇ sn2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਵਿੱਚ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਦੋ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਿਧੀਆਂ ਹਨ, ਇੱਕ sn1 ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀਤੀ ਗਈ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਹੈ। ਨਾ ਕਿ ਫਰਸਟ ਆਰਡਰ rx ਹੌਲੀ r ਪਲੱਸ x ਘਟਾਓ ਫਿਰ y ਘਟਾਓ ਪਹਿਲੀ ry

ਇਸ ਲਈ ਦਰ ਸਿਰਫ ਹੌਲੀ ਕਦਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਕਿ rx ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਇੱਕ ਆਰਡਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ sn2 ਕਿਸਮ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਦੇ ਦੋ ਬਦਲ ਲਈ ਹੈ। ਬਾਇਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦਰ r x ਅਤੇ y ਮਾਇਨਸ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਲ ਅਧਾਰ ਵਿੱਚ ਬਰੋਮੋ ਮੀਥੇਨ ਦੀ sn2 ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ kc h2 br h ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਦਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ that ch three br ਨੂੰ ਜਦੋਂ oh ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਛੱਡ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਰ ਉਸ ਦਰ ਨੂੰ ਸੀਮਿਤ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਹੌਲੀ ਪੜਾਅ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਬਸਟਰੇਟ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਤਵੱਜੋ ਨੂੰ ਦਰ ਨਿਰਧਾਰਨ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਧੀਮਾ ਕਦਮ ਮਹਾਨ ਨਿਰਧਾਰਕ ਪੜਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਸਬਸਟਰੇਟ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਤੱਕ ਜਾਓ ਜਿਸਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮਾਇਨਸ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ed

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਅਟੈਚ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਊਰਜਾ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਇਹ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਦੁਆਰਾ ਸਪਲਾਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਹਾਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੰਧਨ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਊਰਜਾ ਨੂੰ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜਾਂ ਊਰਜਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕੁਆਂਟਮ ਮਕੈਨੀਕਲ ਗਣਨਾ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕੇਂਦਰਾਂ ਦੀ ਰੇਖਾ ਦੇ ਨਾਲ h ਘਟਾਓ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਪਹੁੰਚ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਣੂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ sn2 ਕਿਸਮ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਿਆਂ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੋਨਾਂ ਅਣੂਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਸਬਸਟਰੇਟ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਤੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਥਾਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਐਂਠਿਟਲ ਸਥਿਤ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਸਵੀਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਲੇਬ ਹਨ। ਇੱਕ ਉਹ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉੱਥੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਜਿਹਾ ਲੇਬ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। e ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਲੇਬ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ

ਹੈ, ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਲੇਬ ਹੈ, ਇਹ ਬਾਂਡਿੰਗ ਲੇਬ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਾਈਡ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟੁੱਟਣਾ ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਾਈਡ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਕਿਸਮ ਦਾ ਓਰੀਐਂਟਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਅਸਥਾਈ ਰਾਜ ਊਰਜਾ ਅਧਿਕਤਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ sp^2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਦਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਸਿਹਤ ਹੈਲੇਜਨ ਦੀ ਦੋਨੋ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਅਣੂ ਦੀ ਅਣੂਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਤੋਂ ਪ੍ਰਵੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾ ਅਸਿੰਪਟੋਟ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਸਲੀਕਰਨ $sn1$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕੀ ਹਨ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਊਰਜਾ ਪਲਾਟ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕੋਈ ਵੀ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਸਮਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਬਾਂਡ ਡਿਸਟੈਂਸ $tance\ ah$ ਪਲਾਟ ਹੋਣ ਕਰਕੇ a ਪਲੱਸ b ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਦਾ ਅਧਿਕਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਊਰਜਾ ਮਿਨਮਾ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ d ਪਲੱਸ c ਦਿਓ ਜੇਕਰ ਇਹ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ c ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਰਿਐਕਟਿਵ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਰਿਐਕਟਿਵ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਦੂਜੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਦਰ ਕਾ ਐਨਰਜੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਮਿਨੀਮਾ ਰਿਐਕਟਿਵ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਬੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ 'ਤੇ ਜਾਣ ਵੇਲੇ ਜੇ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਪਲੱਸ ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਪ੍ਰਾਈਮ ਪਹਿਲੇ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਥੋੜਾ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਵਿਚਕਾਰ ਊਰਜਾ ਅੰਤਰ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਵੇਖੋ $sn\ 1$ ਅਤੇ $u1$ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਘੱਟ ਜਾਂ ਘੱਟ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਰੈਡੀਕਲ ਚੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਇੱਕੋ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਬੰਧਨ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਤੱਥ ਨੂੰ ਸਮਝਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $i\ sho.\ wed$ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ x ਦਾ ਐਂਟੀਬਾਂਡਿੰਗ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਰ ਇੱਕ ਦਾ ਇੱਕ ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਂਟੀਬਾਂਡਿੰਗ ਸਾਈਡ ਐਂਟੀ-ਬਾਂਡਿੰਗ ਸਾਈਡ ਔਰਬਿਟਲ ਗੁਣਾਂਕ ਦੇ ਅੰਦਰ ਛੋਟਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਬੰਧਨ ਇੱਕ ਹੈ। ਅੰਦਰ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਉਲਟ ਪੰਨੇ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਗੁੜਾ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਿੱਟਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆਵੇਗਾ ਤਾਂ ਵੱਡਾ ਇੱਕ ਵੱਡੇ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਕਾਲਾ ਇਸ ਕਾਲੇ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਕਾਲਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਦਾ ਛੋਟਾ ਵੀ x ਦੇ ਛੋਟੇ ਇੱਕ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਫੀਲਡ ਔਰਬਿਟਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਰ ਹੈਲੇਜਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਖਾਲੀ ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਕਿ ਸਿਰਫ ਸਟਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਉੱਥੇ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਇੱਕ ਸਿਰਫਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਿਰਫਾ ਤਾਰਾ ਜੋ ਫਿਰ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਰੁੱਪ ਛੱਡਣਾ ਅਜੇ ਵੀ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਂਟਾਵੈਲੈਂਟ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਵਾਂ ਸਿਰਫਾ ਬਾਂਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ d ਸਿਰਫਾ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟਰੇਟ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੀਵਤ ਸਮੂਹ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦਾਖਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਔਰਬਿਟਲ ਤਸਵੀਰ ਹੈ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਘਟਾਓ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪੈਦਾ ਹੋਈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਥੋੜੀ ਵੱਡੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਰੰਗ ਦੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨਾਲ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਸਪੀ ਥ੍ਰੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਛੋਟੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦੁਬਾਰਾ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ o ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਸਟੀਲ ਨਾਲ ਨੱਥੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾ ਹੋਇਆ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੇ ਆਮ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਹੁਣ ਮੇਥੇਨੋਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ACE ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇਸਦੇ ਉਲਟ ਕੁਝ ਲੋਕਾਂ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਹਮੇਸ਼ਾ r ਨੂੰ s ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ s ਨੂੰ r ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ r ਅਤੇ s ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਰੈਕਟਸ ਅਤੇ ਸਿਨਿਸਟਰ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਜੋ ਕਿ ਬਿਲਕੁਲ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੋਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਵਿਗਿਆਨੀ ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਤਰਜੀਹੀ ਨਿਯਮ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨੇ ਪੈਣਗੇ ਇਸਲਈ r ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ s ਨੂੰ s ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ r ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਇੱਕ ਚੀਜ਼

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਨਿਸ਼ਚਤ ਉਲਟ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪੋਲੀਮੀਟਰ ਤੋਂ $po1$ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦਾ ਡੇਟਾ ਪਲੱਸ ਆਪਟੀਕਲ ਐਕਟਿਵ ਕੰਪਾਊਂਡ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਮਾਇਨਸ ਜਾਂ ਉਲਟ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ $sn1$ ਹੈ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਸਲਵਾਦ ਹੋਵੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਤੁਫਾਨ ਵਿੱਚ ਛੱਤਰੀ ਦੇ ਉਲਟ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਇਹ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਟੂਨ ਤਸਵੀਰ ਛੱਤਰੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਲਡਨ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਚਾਈਰਲ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਬਦਲ ਲਈਏ ਕੀ ਇਹ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਥਾਈਰਡਾਈਡ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਗਰੁੱਪ c ਛੇ h ਤੇਰੂ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਦੂਜਾ ਬਦਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਤੀਸਰਾ ਬਦਲ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ AH ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਕੁਝ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸਮੂਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਏ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਆਮ ਲਾਈਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟੀ ਲਾਈਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਅਲਡਾ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਟੀ ਲਾਈਨ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਉੱਪਰ ਜੋ ਕਿ ਬੀਟਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਸੰਪੂਰਨ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਥੇ ਇਸ ਆਈਸੋਟੋਪਿਕ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਹਾਂ, ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ। ਜੇ ਕਿ ii ਪ੍ਰਾਈਮ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ i ਸਟਾਰ ਦਾਖਲ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ i ਪ੍ਰਾਈਮ ਛੱਡ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉਲਟਾ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਸਬੂਤ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪੋਲੀਰੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ i ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਕਿਹਾ r ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ss ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ r ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ। ਪਰ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ r ਬਾਕੀ ਹਨ s ਬਾਕੀ ਹੈ ਪਰ ਪਲੱਸ ਹਮੇਸ਼ਾ ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਨੋਟੇਸ਼ਨ ਜੋ ਪਲੱਸ ਮਿਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਜਾਂ ਘਟਾਓ ਦੇ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ $r\ two\ s$ ਜਾਂ s ਦੇ r ਰੇਸਿਮਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਦਰ ਉਲਟ ਜਾਂ ਇਨਕਾਰਪੋਰੇਸ਼ਨ ਦੀ ਦਰ ਨਾਲੋਂ ਦੁੱਗਣੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ $sn2$ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਹੁਤ ਸਿੱਧੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਥਿਤੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਅੰਤਮ ਅਵਸਥਾ ਹੋਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁਫਤ ਊਰਜਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਚਿੱਤਰ ਹੈ। ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ $sn1$ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਆਧਾਰ ਦੁਆਰਾ ਤੀਜੇ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਨੂੰ ਦਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ $k\ one\ t\ bucl\ concentrati$ ਹੈ h ਘਟਾਓ 'ਤੇ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਸੁਤੰਤਰ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦਾ ਲਾਲ ਨਿਰਧਾਰਨ ਪੜਾਅ ਨਾਲ ਕੋਈ ਲੈਣਾ-ਦੇਣਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੀਜੇ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇਹ $sp3$ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਛੱਡਣਾ ਅਤੇ ਇਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਜੀਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਕਾਫ਼ੀ ਭਾਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵੱਲ ਖੱਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਛੱਡਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਭਾਵ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪਲੈਨਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪਲੈਨਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਕੁਝ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਚੀਜ਼ sp^2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਚੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੌਲੀ ਕਦਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਰੇਟ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੱਗੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ h ਮਾਇਨਸ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਆਵੇਗਾ ਜਾਂ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਬਰਾਬਰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫਲੈਟ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਉੱਪਰ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਜਾਂ ਹੇਠਾਂ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਜੋੜ ਅਤੇ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨਤੀਜਾ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਹੋਵੇਗੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਰੇਸਮਿਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵ ਇਹ ਪੋਲੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਪੋਲੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਨੰਬਰ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ। ਦੂਜੇ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਜਾਂ ਜੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮੇਸੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਕੇਸ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹ ਇੱਕ ਰੀਸੀਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਇਸਲਈ sn 1 ਵਿੱਚ ਰੇਸੀਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣੇਗਾ ਹੈਲਾਈਡਸ ਆਇਨ ਜੋੜਾ r ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਹੌਲੀ ਆਇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ $c1$ ਘਟਾਉਂਦੇ ਤੋਂ ਬਾਅਦ h ਘਟਾਉਂਦੇ ਜਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਤੇਜ਼ ਹਮਲੇ ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਉਣਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਹ ਉਰਜਾ ਸੰਤੁਲਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਆਇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਵੱਡੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਾਲੇ ਆਇਨ ਦੇ ਹੱਲ ਦੁਆਰਾ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋਈ ਉਰਜਾ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜੋੜਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ $sn1$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਕਿਹੜੇ ਕਾਰਕ ਹਨ ਜੋ $sn1$ ਅਤੇ $sn2$ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਦਰਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਪਾਇਆ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ $sn2$ ਦੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਰਿਹਾ ਹੈ *tertiary butyl halide* *undergoing* $sn1$ ਫਿਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਬਸਟਰੇਟ ਗਰਾਊਪ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਾਇਮੋਲੈਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਸੈਂਟਰੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਲਈ ਸਿਰਫ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੀ ਇੱਕ ਨਿਰਣਾਇਕ ਕਾਰਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੁਝ ਪ੍ਰੋਟਿਕ ਘੋਲਨ ਇੱਕ ਮੈਪ੍ਰੋਟਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਫਿਊਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਉੱਥੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸਟੀਰਿਓ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਿਧੀ ਦਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਕੌਂਫਿਗਰੇਸ਼ਨ $sn2$ ਰੇਸਿਮਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦਾ ਉਲਟਾ $sn1$ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਮਿਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਬਿਨਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਛੋਟੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਬਹੁਤ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਵੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿੱਥੇ *tertiary butyl bromide* ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਸਟੀਰਿਕ ਫੈਕਟਰ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਫੈਕਟਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੋ ਵੀ ਘਟਾਉਂਦੇ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਕੀ ਹੈ ਈਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਤਿਆਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਬਿਊਟਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮੈਂ ਸਮਝਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਈਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਡੇਟਾ r_{xy} ਮਾਇਨਸ r_{yx} ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ ਕਿਉਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੀ ਬਹੁਤ ਸਾਫ਼-ਸਫ਼ਾਈ ਨਾਲ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲਈ sn ਦੇ ਦਰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗੀ। ਡੈਟਾ ਛੇ ਤੋਂ ਦਸ ਦੀ ਪਾਵਰ ਤਿੰਨ ਅਤੇ sn ਇੱਕ ਦਰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਲਗਭਗ ਨਾਗੁਣਯੋਗ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਕੇਸ ਜਿੱਥੇ sn ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ sn ਇੱਕ ਦੀ ਦਰ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਦਸ ਦੀ ਪਾਵਰ ਛੇ ਹੈ ਮੈਂ ਸਮਝਾਇਆ ਕਿ ਕਿਉਂ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਈਲ ਕੇਸ ਵਿੱਚ sn n ਦੇ ਨੂੰ ਘੱਟ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ 50 50 ਹੈ। $sn1$ ਅਤੇ $sn2$ ਦੋਵੇਂ ਵਿਧੀਆਂ ਨੂੰ ਸੰਚਾਲਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਡੈਟਡ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅੰਬੀਨਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਚੀਜ਼ ਪਰ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਕੇਸ $sn2$ ਵਿੱਚ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ $sn1$ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਂਦੀ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਚਮਤਕਾਰ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਂਗ ਇੱਕ ਕਦਮ ਅੱਗੇ ਚੱਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ $sn1$ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ $sn2$ ਮਿਥਾਈਲ ਲਈ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਤੋਂ ਵੱਡੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੀਜੀ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਗੈਰ-ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ $sn1$ ਲਈ ਸਿਰਫ ਉਲਟਾ ਕ੍ਰਮ ਤੀਸਰੀ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਗ੍ਰੇਟ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਿਥਾਈਲ ਤੋਂ er ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ $sn2$ ਕਿਸਮ ਅਤੇ $sn1$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮੰਨਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਦਲਵੇਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇ-ਮੋਲੈਕਿਊਲਰ ਜਾਂ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੋਲੈਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ। ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲਓ ਜੇ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਦਾ ਜਵਾਬ ਮਿਕਸਡ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਸੀ ਇਹ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਾ ਸਿਰਫ ਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਨੈਫਥਲੀਨ ਆਦਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਕੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਤ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਾ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇੱਕਠੇ ਕੀ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਦੇ ਨਹੀਂ ਆਉਂਦੇ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਛੱਡਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਸੀਂ ਅਰਨੋ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਸ ਅਰਨੋ ਦੇ ਦੀ ਕਮੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗੀ i ਮਤਲਬ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਕੇਸ ਹੈ ਜੇਕਰ ar c ਛੇ h ਪੰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਨੀਲਿਨ ਹੈ e ਇਸ ਲਈ ਐਨੀਲਿਨ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਕਮੀ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਮੱਚੀ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਕ੍ਰਮ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਐਰੋ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਕਈ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਘੁਲਣ ਵਾਲੀ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲੋਹੇ ਜਿੰਕ ਵਰਗੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ। ਅਤੇ ਟੀਨ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਫਲਿਪ ਫਲਾਪਾਂ 'ਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਬਲਕਿ ਇਹ ਅਕਾਰਬਨਿਕ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਭਾਗਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਘੁਲਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਵੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਇਸਲਈ ਕਈ ਵਾਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਈਪ ਆਇਰਨ ਅਤੇ 30 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਐਚਸੀਐਲ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਐਨੀਲਿਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ h ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਇਲਾਜ ਦੁਆਰਾ ਅਧਾਰ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਕਿਉਂਕਿ ਐਨੀਲਿਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉ ਮੈਂ ਡਿਜੀਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਕੱਲ੍ਹ ਸ਼ੁਰੂ ਦਿੱਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸੈਂਡਮੇਅਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਬਾਅਦ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਟੋਲਿਊਨ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਪੈਰਾ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਸਟੀਰਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਟੋਲਿਊਨ ਪ੍ਰਤੀ ਬੇਅਰਾਮੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਟੀਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਨੂੰ ਬਣਾਏਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਚ ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਦੇ ਇਲਾਜ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਪੈਰਾਟੋਲਡਿਨ ਨੂੰ ਕਈ ਵਾਰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਵੀ ਦੇਵੇਗਾ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਨ *anilines* ਵੀ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟਰੋ ਸੁਰੰਧ ਨਾਲ ਪ੍ਰੀਫਾਰਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਇਸ *paranitro ethyl benzoate* 'ਤੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਚੌਥੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਟਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਖਾਣ ਲਈ *ethyl ester ethyl parnitro of benzoate* ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਲੈਟੀਨਮ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਈਥਾਨੌਲ ਵਿੱਚ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉੱਥੇ

ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਸੋਚਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕੋਓਟ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਸਦੀ ਕਟੌਤੀ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵਧੇਰੇ ਹੈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਜਾਂ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ CO_2 ਵੀ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ। CH_2 ਪਰ ਸਧਾਰਣ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਨੂੰ CO_2 ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦੇ ਹੋਏ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਜਿਸਦੀ ah ਕਮੀ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਪਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਪਲੈਟੀਨਮ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਹੋਰ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਘੱਟ ਕਰਨ ਯੋਗ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹਿਣ ਅਮਾਈਨ ਵੀ ਹਨ, ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖੋ ਅਸੀਂ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਨੂੰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜਾਂ ਰਸਾਇਣਕ ਆਰ ਦੁਆਰਾ ਐਮਾਈਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸਿੱਖਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲੇਗੀ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਮੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਅਸੀਂ rch r $prime$ ਅਤੇ h ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਮਾਈਨ ਐਨ ਐਚ ਦੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ r ਦੇ ਐਨ ਐਚ ਦੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ rch ਪ੍ਰਾਇਮ nhr ਦੇ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਾਇਮ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਮਾਈਨ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ r ਦੇ ਅਤੇ h ਤਿੰਨ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬਦਲੇ ਗਏ ਮਾਧਿਅਮ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਹੈ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਅਮਾਈਨ ਇਸ ਤੁਲਨਾ ਨੂੰ ਵਿਕਲਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਟੌਤੀਕ ਅਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਲੂਪ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕੀਟੋਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਕੇ ਅਮੀਨ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਮੀ ਹੋ ਗਈ ਹੈ। ਮੈਟੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਜਗ੍ਹਾ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਰਿਡਕਟਿਵ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਮੀ ਵੀ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਹੈ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਰਿਡਕਟਿਵ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਰਿਡਕਟਿਵ ਐਮੀਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨ ਦਾ ਜੋੜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਵੱਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ h ਦੇ nr ਡਬਲ ਪ੍ਰਾਇਮ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ah ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ। ਉਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ, ਦੇਖੋ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪੀਆਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਮਾਈਨ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ o ਮਾਇਨਸ o ਮਾਇਨਸ ਇੱਥੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਓ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ nhr ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ o ਮਾਇਨਸ ਦੁਆਰਾ ਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ r ਅਤੇ r ਪ੍ਰਾਇਮ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਮੀਏਸੀਟਲ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਹੇਮੀ ਅਮੀਨੋ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਆਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਘੱਟ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਮੀ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਜੋ ਛੱਡਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹੈ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਛੱਡਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਛੱਡ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਬੀਟਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਇਨਟਾਊਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਮੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਧੀਆ ਏਜੰਟ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਜੋ ਕਿ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਈਨੋਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਭ ਥਰੀਮਿੰਗ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਈਨੋਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਬਹੁਤ ਚੋਣਵੇਂ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਹੈ। o ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਮੀ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਪਰੇਗੀ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ nhr ਡਬਲ ਪ੍ਰਾਇਮ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ h ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਦੂਜੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਜਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨ ਵਿਧੀ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਸਿਟੀ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਇਸ ਤੋਂ ਬਿਹਤਰ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਪਰ ਕੁਝ ਸਥਿਰ ਕਾਰਕ ਵੀ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਰੇਡ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੈਮੀ ਅਮੀਨੋ ਮਿਲੇਗਾ। ਹੁਣ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਡਬਲ ਬੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ। ond ਅਤੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਸੁੱਟਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਮੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ rcr ਪ੍ਰਾਇਮ ਪ੍ਰਾਇਮ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ nr ਡਬਲ ਪ੍ਰਾਇਮ ਜਾਂ nr ਟ੍ਰਿਪਲ ਪ੍ਰਾਇਮ ਹੈ ਅਤੇ ਕਮੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਟੌਤੀ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿਖਾਈਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਸਲ ਉਦਾਹਰਣ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਮਨਮਾਨੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਲਡੀਆਈ ਡਾਟ ਕੀਟੋਨ ਨੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਹੇਠ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰੋ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਰੰਤ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ nh_3 ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਓ ਮਾਇਨਸ ਤੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਓ ਮਾਇਨਸ ਦੁਆਰਾ oh ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਖਾਤਮਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਮੀ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ch ਦੇ ਅਤੇ h ਦੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਮੋਨੀਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਹ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ y ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵੇਖੋ ou get $benzy1$ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ

ਇਸ ਲਈ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਤੋਂ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਨੇ ਪੁੱਛਿਆ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਅਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਦੋ ਪੈਟਾਨੋਨ ਸੇਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਈਨੋਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹੀ ਗੱਲ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ nh_2 ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਪੈਟੋਨ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਇਹ ਪੈਟੋਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਦਲ ਲਈ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਉਪ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਦੋ ਅਮੀਨੋ ਜਾਂ ਦੋ ਅਮੀਨੋ ਪੈਟੋਨ ਹੋਣਗੇ ਜਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਦੋ ਪੈਟੋਨ ਅਮੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੈਨੋਨ ਸਟਾਰ ਇੱਕ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਬੇਸ ਹੈ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਈਨੋਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ nn ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੈਨੋਨ ਅਮੀਨ ਵਰਗੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰੀਏ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦਿਖਾਏ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਬਸ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤੱਕ ਟ੍ਰੇਟ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰਫਾ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਸੁਗੰਧਿਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਬਾਅਦ ਰੇਤ ਦੀ ਮਿੱਟੀ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਅਤੇ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਵਿਕਾਸ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਦੇਵੇਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਧੀ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਦੋ ਰੀਐਜੈਂਟ ਲਗਾਉਣ ਤੋਂ ਸਿੱਧਾ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਸੀਐਚ ਦੇ ਐਨਐਚ2 ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਈਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ

ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣੇ ਇਹ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਸਮਝਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਵਾਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਬੇਕਮੈਨ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਮ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਮ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ। ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲਾਮਾਈਨ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡਡ ਨੋਹ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਭਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ 1y ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਈਥਾਨੌਲ ਕਰੋ ਕੀ ਸੋਡੀਅਮ ਈਥਾਨੌਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੇ ਇਸ noh ਨੂੰ nh ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ oh ਅਤੇ h ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਲਾਮਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਜਾਂ ਤਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਿਕਲ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲਾਮਾਈਨ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਸੀਮ ਬਣਾ ਕੇ ਸੋਡੀਅਮ ਈਥਾਨੌਲ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੁਣ ਇਕ ਹੋਰ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਲਓ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥਾਨੌਲ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ch ਟੂ ਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡਿੰਗ ਜੋ ਕਿ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਸੀਂ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ? 140 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਾਂ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਹ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ctp ਬੰਧਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਜੇ ch2ch2 nh2 ਹੈ ਘੱਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਤੋਂ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥੇਨ ਈਥਾਨ ਅਮੀਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡਡ ਕੰਪਾਊਂਡ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡਡ ਕੰਪਾਊਂਡ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸੀ. mp1e ਕਲੋਰਾਈਡ c oc1 ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬੈਜ਼ੋਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ h ਦੇ nh ਦੇ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅਮੀਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਲੈਂਦੇ ਜੋ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੀਨ ਇਸ coc1 ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਹ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗੀ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕੋ ਪੂਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬੈਕਫਾਇਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ h1 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਬਾਕੀ ਦੀ ਚੀਜ਼ co nh ch2 ch3 ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੂਜੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ ਇਸਨੇ ਹੁਣ hc1 ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਿਆ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਕ ਜਦੋਂ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਲਿਥਿਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨਾਲ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਮਿਕਸਡ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸੇ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਸਹਿ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ch ਦੇ ਤੌਰ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜ ਹੈ ਕਮੀ ਆਕਸੀਜਨ ਹਟਾਉਣਾ ਵੀ ਕਮੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ch ਦੇ ਐਨਐਚਸੀ ਦੇ ਐਚ ਫਾਈਵ ਅੰਤਮ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਗਿਆਨ ਦੁਆਰਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਅੰਤਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨਾਲ ਖੇਡ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਮੀ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਆਹ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਪਾਰਦਰਸ਼ਤਾ ਨਾਲ ਸਮਝਾਈਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ। ਆਹ ਕੱਲ੍ਹ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰੋ ਕਿ ਮੈਨ ਲਓ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਸਿਰਫ ਫਰਕ ਹੈ nhi ਦੀ ਬਜਾਏ r ਵਿੱਚ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਭਾਵ ਅਲਕਾਈਲੇਟ ਪੀਰੋ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੋਵੇਗਾ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਬ੍ਰੋਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਸਰਲ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕੇਕੋਰ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ r ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹੈ r is ch three ch three coch t wo ch two co ch three

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੁਰਾਣੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਇਸਨੂੰ ਐਨੋਲਾਈਜ਼ਡ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਿੰਟ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦਾ ਹਾਂ। ਕੁਝ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਰੱਖਣ ਦਿਓ rnh2 ਹੁਣ ਇਹ ਅਮੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵੱਲ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਵੇਖੋ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਚੀਜ਼ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ o ਘਟਾਓ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ nhh ਜੋ ਕਿ a ਅਤੇ r ਹੈ ਉੱਥੇ ਹੁਣ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟੈਟਾ ਵੈਲੈਂਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਅਮੀਨ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਿਉਂ ਲਿਆ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮਾਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ

ਇਸ ਲਈ o ਘਟਾਓ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗਾ, ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜਾ en ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਕੋਰ ਇਕ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਬਰਕਰਾਰ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਓ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ nhr ਹੈ ਹੁਣ ਕੋਈ ਵੀ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਕ r ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਹ ਓਹ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਇਹ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੇਨ ਜੋੜਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੀ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ intramolecularly ਇਹ ਬਹੁਤ ਉਰਜਾ ਪਸੰਦੀਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਜੰਪ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਦਮ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਠੀਕ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਬੰਧਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ? ਚੀਜ਼ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਹੁਣ ਜੇ ਮੈਂ ਇਹ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਐਂਟੀ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ, ਕੀ ਇੱਥੇ r ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਸੇ r ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਓ ਅਤੇ ਈ ਪਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ r ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ r ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਣ ਲਈ ਵਿਰੋਧੀ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਆਰ ਸੀ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਐਸੀਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਕੇ ਪਾਈਰੋਲ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਡਾਈਕੇਟੋਨ ਮੈਂ ਅੱਜ ਦੀ ਗੱਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਧੀਆ ਕੇਸ ਜਾਂ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਸਮੱਸਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰਾਂ ਨੂੰ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹਨ। ਜਾਣਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੂਜੇ ਦਿਨ ਸਮਝਾਇਆ ਸੀ ਕਿ ਪਾਈਰੋਲ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਕੀ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੋਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜੋੜਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਖੇਡਣਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਮੁੜ-ਸਪਸ਼ਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ p ਰੋਲ ਨੂੰ n ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ ਭਾਵ ਪਾਈਰੋਲ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਅਧਾਰ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ ਵਰਗਾ ਅਧਾਰ ਰੱਖਣ ਦਿਓ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ ਓਟੀ ਮਾਇਨਸ ਅਤੇ na ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਓਟ ਮਾਇਨਸ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗਾ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਾਇਨਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਅਤੇ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਨ ਨਾਲ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਪਾਈਰੋਲ ਨਮਕ ਸੋਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਇਹ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈ। ਈਥੋਕਸਾਈਡ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਸੁਹਜ ਨਾਮਕ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਉਸੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਪਾਈਰੋਲ ਇਸ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੈ

ਪਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਕਾਰਬੋ ਉੱਤੇ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ n ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਪੈਂਟਾਵੈਲੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਗੁਆਉਣਾ ਪਏਗਾ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਖਰਕਾਰ ਜੇ ਬਚਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ $c1$ $c1$ ਅਤੇ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਮੈਨੂੰ ਲਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਾਰਬਾਈਨ ਏ ਬਾਈ ਵੈਲੈਂਟ ਕਾਰਬਨ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜੇ ਮੈਂ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਾਈਨ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਕੁਦਰਤ ਦੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਹੈ, ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਪੈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਾਈਨ ਹਾਂ ਕਾਰਬਾਈਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਗਿਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਜੋੜੇ ਦੋ ਚਾਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਪਿਨ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿੰਗਲਟ ਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਛੇ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਓਕਟੇਟ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈ ਹੋਵੇਗਾ। $1e$ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਬੇਅੰਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਆਮ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਮੈਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦਾ ਹਾਂ। ਅਤੇ ਅਲਕਲੀ ਸੀਸੀਐਲ ਤਿੰਨ ਅਲਕਲੀ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਮੈਮੇਰੀ ਤੋਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਆਰਥੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫੀਨੋਲਿਕ ਵੇਜ਼ ਗਰੁੱਪ ਆਰਥੋ ਪੈਰਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਐਲਡੀਆਈ ਇਸ ਕਾਰਬਾਈਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਗਿੰਗ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਸਾਨ ਹੈ। ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਗੱਲ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਪਾਈਰੋਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿਚ ਇਕੱਲੇ ਪਾਈ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ r ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਜੋੜਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਬਣਾਈਆਂ ਜਾਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਸਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋ ਪੀਰੀਅਡ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਪਾਈਰੋਲ ਦੁਆਰਾ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਲਈ ਇੱਕ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਵਿਧੀ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਜਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਸੁਝਾਅ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਕਿ ਹੇਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੇਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਡਬਲ ਟ੍ਰਿਪਲ ਉਹ ਸਾਰੇ ਬਾਂਡ ਜੋ ਉਸ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਖੇਡਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਲੈ ਕੇ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਅਣੂ ਐਮੀਡਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੀਵਣ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਲਗਭਗ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜ਼ਿੰਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਸਾਡੀ ਜ਼ਿੰਦਗੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਵਾਅ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਤੋਂ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ys

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮੰਨਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪੰਜ ਲੈਕਚਰ ਲੜੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣ ਜਾਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗੀ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਲੋਕ ਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਆ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ , ਪੇਪਟਾਇਡ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਚਿਕਿਤਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਆ ਰਹੇ ਹਨ। ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ