

ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ 'ਤੇ ਸਾਡੀ ਚਰਚਾ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਪਰਤਣਾ, ਇਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਅਜੇ ਤੱਕ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਉਹ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਅਤੇ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਕ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਦੂਜੀ ਦਵਾਈ ਵਜੋਂ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਸ਼ਾਇਦ ਜ਼ਹਿਰ ਵੀ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਅੰਤਰ ਹੁਣ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਅਲਫਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅਲਫਾ ਬਾਂਡ ਵੀ ਅਲਫਾ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਆਰਥੋ ਦੇ ਨਾਲ ਬੀਟਾ ਬਦਲ ਹੈ ਕਲੋਰੋ ਚੀਜ਼ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਉਸ ਵਸਤੂ 'ਤੇ ਫਿਕਸ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਸੁਪਰਪੋਜ਼ਿੰਗ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਹੈਂਡਨੇਸ ਵੱਖਰਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਕੰਪੋ unds ਜੋ ਗੈਰ-ਸੁਪਰਪੋਸੇਬਲ ਮਿਰਰ ਇਮੇਜ ਰਿਲੇਸ਼ਨਸ਼ਿਪ ਹਨ, ਨੂੰ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਵਿੱਚ s ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਲੱਸ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ r ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਮਾਇਨਸ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦੇ ਉਲਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਐਸ ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਵਰਗਾ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵੇਖੋ ਦੂਜੇ ਦੇ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਗੁਣ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੂਸੀਨੇਜਨ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜੈਵਿਕ ਗਤੀਵਿਧੀ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੂਸਰਾ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕੰਟਰੋਲ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਣਨ ਲਈ ਕਿ ਸੰਪੂਰਨ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਹੈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਾ ਸਿਰਫ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਹ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਜੈਵਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜਾਂ ਜੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਪੁੱਛਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਰ ਸਮੇਂ ਲੋਕ ਉਸ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ. ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਚੀਰਲਿਟੀ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਇਹ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਕੰਪੋ unds ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੋਰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਤੋਂ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਕਿੱਥੋਂ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟੈਂਡੇਡਲ ਦਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਪੋਰਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਗ ਦਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਬਦਲਵੇਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਟੂਨ ਗੁਲਾਬੀ ਲਾਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਦੂਜੇ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਸ ਸੁਪਰ ਸੰਭਵ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹਨ ਪਰ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਨੂੰ ਵੱਖ ਹੁੰਦੇ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਦੂਜੀ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਣਤਰ sp ਤਿੰਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਖੋਜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਿੰਨ ਗਰੁੱਪ ਹਨ r ਇੱਕ r ਦੇ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਹੈਗੂਲਰ ਟੈਟਰਾਹੈਡ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਚੌਥਾ ਬਦਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ sp3 ਤੋਂ sp2 ਜਿੱਥੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਵਾਪਸ ਪਰਤ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਵਾਪਸ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੋਨ ਪੇਅਰ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਲਟਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਮੀਨ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਕੀ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਬਹੁਤ ਆਮ ਗਿਆਨ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਲਟਾ ਰੁਕਾਵਟ ਸਿਰਫ 6 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਜੋ ਕਿ r ਇੱਕ r 2 r 3 ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਛੇ ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਥੋੜੀ ਉਰਜਾ ਪਾ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਸੁਧਾਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਉਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ? ਸਮੱਸਿਆ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੇਜ਼ ਸੰਤੁਲਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਇਸ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਫੜ ਸਕਦੇ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੂਜੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਵੱਖ ਕਰਨ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹਨ ਜਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਚੀਜ਼ ਰੇਸਮਿਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੈ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਬੈਰੀਅਰ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਡੇਟਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਉਲਟਾ 2 ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ 11 ਵਾਰ ਪ੍ਰਤੀ ਸਕਿੰਟ ਅਵਿਸ਼ਵਾਸਯੋਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਚਾਈਰਲ f ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। orm ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕੈਚ 1 ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ sp2 ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨਾ ਤੇਜ਼ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਹੀ ਲਾਗੂ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ। ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਹੋਰ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਕੁਝ ਚਾਲ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਲਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੌਲੀ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਤਣਾਅ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਜਾਂ ਬਦਲਿਆ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਲਟਾ ਤੇਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਪਰ ਇਹ ਹੌਲੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸੱਠ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਕੋਣ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਾਇਓਸਟ੍ਰੇਨ ਸਿਧਾਂਤ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਪੱਖਪਾਤੀ ਤਣਾਅ ਬਹੁਤ ਸਖਤ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ sp ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ sp3 ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ ਸਿੱਧਾ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ। ਇਸ ਨੂੰ ਉਸ sp2 ਰੂਪ sp3 ਤੋਂ sp2 ਤੱਕ ਲੰਘਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ sp2 sp3 ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਅਜ਼ੀਰੀਡੀਨ ਅਜ਼ੀਡੀਅਨਜ਼ ਦੇ ਇਹ ਐਨੈਂਟਿਓਮਰ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਉੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੱਕ ਮੁਫਤ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਐਸਿਡਿਟੀ ਡੇਨ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡਾਈਨਜ਼ ਦੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਨੈਂਟਿਓਮਰ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗਿਣਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ n ਮਿਥਾਇਲ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਅਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਅਗਲੀ ਇੱਕ ਦੂਜੀ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਅਜ਼ੀਡਾਈਨ ਦੇ ਐਨਾਟੀਓਮਰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕੁਝ ਪੁਲ ਬਣਾਉਣਾ ਜਾਂ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਬਣਾਉਣਾ। ਰਿੰਗ ਤਾਂ ਕਿ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਬੈਰੀਅਰ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਚਾਲ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਬੇਸ਼ਕ ਜੇ ਜਵਾਬ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਵੀਹ ਡਿਗਰੀ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਸੱਠ ਡਿਗਰੀ ਡਾਇਹੇਡ੍ਰਲ ਐਂਗਲ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੀਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਦੋ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਚਿਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੋਵੇ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਇਕਲੌਤੀ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਤਸਵੀਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ ? ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਬਦਲ ਅਤੇ ਇਸ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਮਿਥਾਈਲ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਮਰੂਪਤਾ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੀ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਇਕੱਲਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੌਥਾ ਗਰੁੱਪ ch2 ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਹਨ ਚੌਥਾ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਇਸ ਉੱਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਦੇ ਜੋੜਾ ਹੈ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਦਾ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸਨੂੰ ਉਦੇਸ਼ਾਂ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਚਾਲ ਛੋਟੀ ਰਿੰਗ ਬਣਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ਐਸੀਸਾਈਕਲ ਅਮੋਨੀਆ ਡੈਰੀਵ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅੰਤਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਇੱਥੇ ਸਟ੍ਰੋਗਾ ਦਾ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬੈਨੀਨ ਰਿੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਦੇ ਸਮਮਿਤੀ ਦੇ ਬੈਚ ਅੰਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪੁਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਬ੍ਰਿਜ ਡ੍ਰਿੰਕ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟਰਿਗਰਜ਼ ਬੇਸਿਕ ਵੀ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਫਲਿਪਿੰਗ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਜਾਂ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਤਣਾਅ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਮ ਦਾ ਪਰਸਪਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਜਾਂ ਪੁਲ ਜਿਸਨੂੰ sp 3 ਤੋਂ sp 2 ਦਾ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਰੋਕ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੋ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਕਸੀ ਬਾਂਡ ਹੈ ਕਈ ਵਾਰੀ x ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੁੰਜਦਾ ਰੂਪ ਇੱਥੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬਾਂਡ y ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਸਥਾਨਿਕ ਜਾਂ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸਲਈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ x ਤੋਂ y ਜਾਂ y ਤੋਂ x ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ p ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਹੇਨੋਮੇਨਾ ਡਬਲ ਹੈਡਡ ਐਰੇ ਇਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹਨ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ x ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ y ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਕਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਕੀ ਇੱਕ ਸਾਡਾ ਹੈ ਤਰਜੀਹੀ ਇੱਕ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ c ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ n ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜਾਂ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ n ਘਟਾਓ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਜੋੜਾ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਪਰ ਕਈ ਵਾਰ x ਐਟਮ ਨਾਲ ਕਈ ਵਾਰ y ਐਟਮ ਨਾਲ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੱਟ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਈ ਦੰਦਾਂ ਨਾਲ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੀ ਪਲੱਸ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਘਟਨਾ ਹੈ ਜਾਂ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਅੰਬੀਨਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅੰਬੀਨਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਜਾਂ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਜੋ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੱਧ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਜਾਂ ਦੱਧ ਦੂਕਵੇਂ ਐਟਮ ਬ੍ਰੋਹਨ ugh ਜੋ ਉਹ ਘਟਾਓਣਾ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹ ਘਟਾਓਣਾ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਮਤਲਬ ਕਿ ਉਹ ਘਟਾਓਣਾ ਦੇ ਆਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸਿਰੇ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰੇਗੀ ਅਤੇ ਕੌਣ ਕੰਟਰੋਲ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ x ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ y ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ xyd ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਐਂਬੀਡੈਕਸ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਵਾਤਾਵਰਣ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਜਾਂ ਕੁਝ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇਖ ਕੇ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲੇ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। rbr ਸਿਲਵਰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਸੰਬੰਧੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਅਲਕਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਕੋਈ ਵੀ ਅਲਕਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਦਿ ਸਿਲਵਰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਜੀਸੀਐਨ ਕੀ ਬਣੇਗਾ ਇਹ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਬਣੇਗਾ ਜੋ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਚਾਂਦੀ ਮੋਨੋਵੇਲੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਆਰਬੀਆਰ ਡਬਲਯੂ. ill get $polarized$ to r $plus$ ਅਤੇ cn ਮਾਇਨਸ ਜੁਰਮਾਨਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ rnc ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਮਾਰਗ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇਸ cn ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਤੀਜੇ ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ rn ਪਲੱਸ ਅਤੇ c ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ r ਪਲੱਸ cn ਦੁਆਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਨਹੀਂ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਰਾਸ਼ਟਰ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਜਾਣ 'ਤੇ ਉਸੇ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲੇ, ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਆਰਸੀਐਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਆਈਸੋਨਿਟ੍ਰਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੋ ਦੱਖ-ਦੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਦਲਵੇਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ $sn1$ ਕਿਸਮ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਗੁੰਜਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ rbr ਅਤੇ cn ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ c ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਸਾਇਨਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ c ਦਾ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਅੰਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਇਸ r ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ rcn ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਪੜਾਅਵਾਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦਾ ਕੋਈ ਸਵਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮੱਧਮ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ। ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣੇ ਜੋ ਸਿਰਫ ਪਰਿਵਰਤਨ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ $sn2$ ਕਿਸਮ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਹਿਲੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਫਿਰ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਫਿਰ ਦੂਜੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ $sn1$ ਕਿਸਮ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਸੇਡੀਅਮ ਜਵਾਬ ਨਹੀਂ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ਏਜੀਐਕਸ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਆਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਉਤਸ਼ਾਹਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਚਾਂਦੀ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ x ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਰ ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸੇਡੀਅਮ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਸ ਸਾਈਟ ਤੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਜਵਾਬ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ cn ਹੈ ਕੀ c ਘਟਾਓ ਜਾਂ n ਘਟਾਓ ਜਿਸਦਾ ਜਵਾਬ ਜਾਣਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਚਾਂਦੀ f ਦੁਆਰਾ r ਪਲੱਸ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਉਤਸ਼ਾਹਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਹੈਲਾਈਡ ਐਗਐਕਸ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਗਠਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ x ਦਾ ਧਿਆਨ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ r ਪਲੱਸ ਕੀ ਉਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿਚ ਇਸ ਵਿਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਦੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਕ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕੋਈ ਮੌਕਾ ਨਹੀਂ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ rnc ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਸੇਚੇ ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ਸਿਲਵਰ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਸ਼ਕਤੀ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਉਤਸ਼ਾਹਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਲਈ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਸਾਈਡ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਬਾਹਰ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਉਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ $sn1$ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ rnc ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸੇਡੀਅਮ ਪਲੱਸ r ਪਲੱਸ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਅਜਿਹੀ ਤਰੱਕੀ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸੇਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਬਹੁਤ ਆਮ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਲੈਂਦਾ ਵਰਖਾ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਆਮ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਸਿਆਨ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ide na $plus$ cn ਘਟਾਓ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਰਾਹੀਂ ਸਿੱਧੇ r ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ rcn ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ rcn ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ rcn ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ rnc ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਦੇ ਲੂਣ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ, ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਵੀ ਕਈ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ rbr ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ $hgno2$ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਫਿਰ ਪਹਿਲਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਰੋਨੋ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਰੋਨੋ ਵਜੋਂ ਦੇ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਕੱਲ੍ਹ ਕੋਈ ਟੂ ਪਲੱਸ ਲਿਆ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਾਇਆ ਕਿ ਕੋਈ ਨਹੀਂ। ਦੇ ਨੂੰ ਆਹ ਓਨੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਦੋ ਘਟਾਓ ਇਹ ਕੇਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਭਿਲਾਸ਼ਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ $sn1$ ਕੇਸ ਹੈ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਉਸੇ ਘਟਨਾ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰਕ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ rbr ਸੇਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਜਾਂ ਪੈਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਨੇ ਦੋ ਕੇਸ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ rn ਨਹੀਂ ਰੋਰੋਨੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ rno ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਚਾਂਦੀ ਤੋਂ ਅਕਾਰਥਿਕ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਹਨ। ਸੇਡੀਅਮ ਲਈ ਇੱਕ $sn1$ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਦੂਜਾ $sn2$ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅੰਬੀਨਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਭੂਮਿਕਾ ਹੈ ਠੀਕ ਆਹ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅੰਬੀਨਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਕੇਸ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਘਟਾਓਣਾ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ r ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ r ਹੁਣ ਇਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਬਹੁਤ ਮਦਦਗਾਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਹੋਫਮੈਨ ਡੀਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਐਮਾਈਡ ਵਿਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਕ ਮਾਈਨ ਨਾਲ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਆਰਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡਿੰਗ ਤੋਂ ਕੁਝ ਅਮੀਨ ਬਣਾਓ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੀਨ $rch2$ $nh2$ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੀ ਫਰਕ ਹੈ ਇਸ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਸ c ਖਾਸ ਬਾਂਡ n ਨੂੰ ch ਦੇ ਐਨ ਐਚ ਦੇ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋੜ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਜਾਂ ਕਟੌਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੋਸ਼ਨ ਜਾਂ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਇਹਨਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਹੈ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਿਕਸਡ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਲਿਥੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਐਲਐਚ 3 ਅਤੇ ਐਲ ਆਈਐਚ ਇਕੱਠੇ ਲਿਲਹ 4 ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੇਹ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਮਿਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਮਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ $rch\ nh_2$ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਭਾਵ ਆਕਸਿਨ ਅਕਸਰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਦੇ ਨਾਲ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਸਿਸਟਮ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਹਲ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਅਮੀਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਧਾਰਨ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ, ਤੁਸੀਂ ਤੀਹਰੀ ਬੰਧਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਕਦਮ-ਦਰ-ਕਦਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੋ ਜਾਂ ਇੱਕ ਆਰ ਕਦਮ ਦੇਵੋਂ ਬਾਂਡ ਘੱਟ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਲੀਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਆਕਸੀਮ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ $rconr\ prime$ ਡਬਲ ਪ੍ਰਾਈਮ ਐਮਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਅਮਾਈਡ ਬਹੁਤ ਮਿਲ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਇੱਛਾ ਅਨੁਸਾਰ ਬਦਲ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟਰਾਈਡ ਤੋਂ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਈ ਹੋਰ ਚਾਲ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਕਨੀਕ ਘਟਾ ਕੇ ਹੈ ਅਤੇ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਸਿਟੂ ਜਾਂ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਵਿਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਈ ਵਾਰ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਵੀ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇ ਮੈਂ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਅਤੇ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਦੀ ਖੋਜ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਅਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਸਲਫੋਨਿਲ ਸਮੂਹ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਗੁਣ ਵੀ ਪਾਏ ਗਏ ਹਨ ਜੋ ਉਨ੍ਹੀ 36 ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਗੁਣਾਂ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਖੋਜ ਸੀ। ਪੈਰਿਸ ਵਿੱਚ ਲੂਈਸ ਪਾਸਚਰ ਇੰਸਟੀਚਿਊਟ ਤੋਂ ਇੱਕ ਸਲਫਰ ਨੀਲਾਮਾਈਟ ਇਸ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਸਲਫੋਨੀਲਾਮਾਈਡ ਸਲਫੋਨੀਲ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ so_2 ਅਮਾਈਡ nh_2 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਸਲਫੋਨੀਲਾਮਾਈਡ ਪਹਿਲੀ ਸਲਫਰ ਡਰੱਗ ਪਾਈ ਗਈ ਸੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਲਫਰ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਵਰਤੋਂ ਹਨ। ਡਰੱਗ ਨਾ ਸਿਰਫ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਗਤੀਵਿਧੀ, ਪਰ ਅਗਲੇ ਸਾਲਾਂ ਵਿੱਚ ਕਈ ਹਜ਼ਾਰਾਂ $struct_ਾਂ$ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਸਲਫਰ ਨੀਲਾਮਾਈਡ ਦੇ ura_1 ਪਰਿਵਰਤਨ ਨੂੰ ਵਾਧੂ ਦਵਾਈਆਂ ਦੀ ਖੋਜ ਵਿੱਚ ਸੰਸ਼ਲੇਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਲਫਰ ਮੇਲਾਮਾਈਡ ਜਾਂ ਸਲਫੋਨਾਮਾਈਡ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਖੋਜ ਪ੍ਰੋਟੋ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸਫਲਤਾ ਹੈ ਮੈਂ ਕੁਝ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਐਲਕਾਲਾਇਡ ਹੈ ਮੇਸਕਲਿਨ ਇੱਕ ਅਦਾਇਗੀ ਸੁਪਨਾ ਜੋ ਕਿ ਕੋਲੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਇਲਾਜ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕੈਫੀਨ ਕੈਫੀਨ ਲਗਭਗ ਹਰ ਰੋਜ਼ ਅਸੀਂ ਚਾਹ ਜਾਂ ਕੈਫੀਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦੀ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਪੇਰੀਡੀਨ ਕਿਸਮ ਹੈ ਪਰ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਕਿਸਮ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਹੈ ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਮੋਇਟੀ ਦੂਜੀ ਪੇਰੀਡੀਨ ਮੋਇਟੀ ਕੁਝ ਵੱਖਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਇਹ ਕੈਫੀਨ ਕੈਫੀਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਚਾਹ ਦੀ ਯੂੜ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੈਫੀਨ ਕੌਫੀ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦਰਦ ਨਿਵਾਰਕ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਔਸ਼ਧੀ ਹੈ। ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਗਤੀਵਿਧੀਆਂ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੱਦ ਤੱਕ ਇਹ ਆਦੀ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਨੀਸੀਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਹੋਰ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਐਲਕਾਲਾਇਡ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਜਵਾਬ ਪਾਈਪ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਰੂਪ ਬਾਈਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਪਾਈਰੋਲਾਈਟਾਈਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਧੀਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਇਕ ਉਦਾਹਰਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੱਤੀ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਇਕ ਬੈਂਜੋ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਆਈਸੋਕੁਇਨੋਲੀਨ ਹੈ, ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਵਿਚ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ ਇਕ ਸੀ ਇਹ ਇਸ ਵਿਚ ਹੈ ਟੂ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਇਸੋਕੁਇਨੋਲੀਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਇੰਡੋਲ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੰਡੋਲ ਨਾਲ ਇੰਡੋਲ ਬਣਾਉਣਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਕੁਝ ਬਦਲ ਨਾਲ ਇੰਡੀਗੋ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੈਂਜੋ ਪਾਈਰੋਲ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲਿਨਿਕ ਜੋ ਕਿ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਲਿੰਕ ਹਨ ਇਮੇਡਾਜ਼ੋਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਜਾਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਅਤੇ ਟੀ. hree ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜੋ ਇਮੀਡਾਜ਼ੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਊਰੀਨਸ ਇੱਕ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਬਿਲਕੁਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜੋ ਪਾਈਰੀਮੀਡੀਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਜੋ ਤੁਰੰਤ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਈਰੀਮੀਡੀਨ ਇਮੀਡਾਜ਼ੋਲ ਇਕੱਠੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੀਵਨ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਬਲਾਕਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀ ਸਮੱਗਰੀ ਪਿਊਰੀਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ, ਕੀ ਇਹ ਕੁਝ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ ਹਨ ਜਿੱਥੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਕੁਝ ਤਸਵੀਰਾਂ ਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਹਾਲਾਂਕਿ ਕੋਕਾ ਪੱਤੇ ਜਾਂ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ, ਹਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ, ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਹੈ ਜੋ ਪਾਈਰੋਲ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਪਰ ਪਾਈਰੋਲ ਕੁਝ ਹੱਦ ਤੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਿਆ ਹੈ। ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਮਿਲਿਆ ਹੈ, ਇਹ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਸੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਾਈਰੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਮਿਸ਼ਰਣ ਚਿਰਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਡੀਨਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕੇਂਦਰ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੀਟਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲਫਾ ਜੋ ਕਿ ਇਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਨਿਕੋਟੀਨ ਇਕ ਨਿਕੋਟੀਨ ਹੈ, ਉਹ ਸਾਰੇ ਆਰ ਪੀਣ ਵਾਲੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਵਿਚ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਨਸ਼ੀਲੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਕੋਟੀਨ ਬਹੁਤ ਹੈ। ਇੱਕ ਉਤੇਜਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੀ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਫਿਰ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਰੀਕੋਲੀਨ ਹੈ ਪਰ $cooch_3$ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਈ ਵਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੱਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਉਦਾਹਰਣ ਕੀ ਹਨ ਅਸੀਂ ਇਹ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਦੇ ਜਾਂ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਵਾਬ ਜੈਵਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਜਾਂ ਬਾਇਓਸਿੰਥੈਟਿਕ ਮਾਰਗ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮਾਰਗ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕੁਦਰਤ ਬਿਲਕੁਲ ਉਸੇ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਨਾ ਇਸੇ ਕਰਕੇ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਜਾਂ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਤਿੰਨ ਬਦਲਵੇਂ ਕੇਸ na ਹੁੰਦੇ ਹਨ। $tural$ ਉਤਪਾਦ ਪਰ ਲੋਕ ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੰਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਬਦਲਿਆ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲੋਬਲਿਨ ਲੋਬਲਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵੀ ਇਸੇ ਵਿਧੀ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ। ਅਸੀਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਅਤੇ h_2 ਵਿੱਚ ch_3 ch_2 ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ 1 ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ cnh_2 ਜੋ ਕਿ nh_2 ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਦਲਿਆ ਈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਤਾਂ ਕੀ ਮਿਥਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਇਕਲੌਤੀ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗੀ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜ ਦੇਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਹਾਨੂੰ $n\ ch_3$ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡੀਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। e ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਮਿਥਾਈਲੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਈਮੇਥਾਈਲ ਅਲਕਾਇਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਸਾਲਟ n ਪਲੱਸ ਅਤੇ i ਮਾਇਨਸ ਹੁਣ ਰੋਫਮੇਨ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਕਿ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਚਤੁਰਭੁਜ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਨ ਹੈਲਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੀ ਆਰ ਮਾਇਨਸ ਜਾਂ ਆਇਓਡਾਈਡ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ

ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕਾਇਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਫਾਈਨ ਮਿਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਦੋਂ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਫਿਰ ਇਹ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਇਸਨੂੰ ਹਲਕੇ ਅਧਾਰ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਅਗਲੇ ਕਾਰਬਨ ਵੱਲ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਸਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਸਿਸਟਮ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਸੁੱਟ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਹੋਫਮੈਨ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ tw o ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸਬੰਧ ਅਲਫਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਓਮੇਗਾ ਲਈ ਗਾਮਾ ਜਾਂ ਡੈਲਟਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੇਸ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ n ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਭਾਰੀ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਚਤੁਰਭੁਜ ਲੂਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬੰਧਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੇਬਲ ਜਾਂ ਟੁੱਟਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਅਸਾਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਜੀਵਤ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੂਜਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਹੋਪਮੈਨ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਮਿਥਾਇਲ ਟ੍ਰਾਈਮੇਥਾਈਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਓ ਘਟਾਓ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ n ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਪਲੱਸ ਇਹ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਹ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵੀ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਕੀ ਇਹ ਗਾਮਾ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਜਦੋਂ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਤਰਜੀਹੀ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਇੱਥੇ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ch_2 ਦੁਆਰਾ c $6h$ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਮੈਨੂੰ ਲਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਅੰਤਰ ਵਿੱਚ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਿਆਦਾਤਰ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਬਦਲੀ ਸਥਿਤੀ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਹੋਫਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੀ ਗਈ ਐਲਕੀਨ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਨੂੰ ਸੈਟ ਚੈਕ ਉਤਪਾਦ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਫਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਲਈ n ਅਲਕੀਲ ਜਾਂ n ਅਲਕਾਈਲ ਦਾ ਕਾਪਾਹ ਨਤੀਜਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਗਈ ਸਾਈਟ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਪਮੈਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਹੋਪਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗੈਰ-ਬਰਾਬਰ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਵੱਲ ਦੇਖੋ, ਗੈਰ-ਬਰਾਬਰ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਤੁਹਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ s ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ। o ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਕਿਵੇਂ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਉਹ ਚਤੁਰਭੁਜ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗੈਰ-ਬਰਾਬਰ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਰ-ਬਰਾਬਰ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਮਤਲਬ ਇਹ ਅਲਫਾ ਹੈ ਇਹ ਬੀਟਾ ਹੈ ਇਹ ਅਲਫਾ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਬੀਟਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੇ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲਿਆ ਸੀ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿੱਧਾ ਅੱਗੇ ਕੋਈ ਅਸਪਸ਼ਟਤਾ ਨਹੀਂ ਸੀ ਪਰ ਜਦੋਂ ਦੋ ਬੀਟਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਿਰ ਕਿਹੜਾ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਜਵਾਬ ਲੱਭਣ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਜਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਸਿਡਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨਾਂ ਦੇ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਤੋਂ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਗੁਆਉਣਾ ਬਹੁਤ ਅਸਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾਨੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਹੜਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਜੇ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣਾ ਅਸਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਦੋ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜਾ ਇੱਕ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਜੇ ਦੂਜਾ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਛੱਡਦਾ ਜਾਂ ਜੇ ਇਹ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ 1 ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੋਣਾ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ch_3 ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ch_3ch_3 ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਮੈਂ ਕਿਵੇਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ, ਕੋਈ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪੇਸਟ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹੈ, ਕੀ ਉਹ ਆਮ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਕਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਵਧੇਰੇ ਹੈ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੋਪਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਰੀਜ਼ਿਓ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਖੇਤਰ ਜਿਸ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਆਵੇਗਾ। ਉਹ ਟਰਮੀਨਲ ਇੱਕ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਜਾਂ ਵੱਧ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਜੇ ਸਟੀਡਿਸ਼ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋਫਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਹੋਪਮੈਨ ਉਤਪਾਦ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਦੋ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣ ਤਾਂ ਇਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਵਾਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਣ ਨਾਲ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਅਸਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋਰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਅਤੇ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਅਤੇ ਸਟੈਟਿਕ ਫੈਕਟਰ ਵੀ ਬਚਾਅ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਬਾਰੇ ਦੱਸਾਂਗਾ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਹਿਣ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਐਥਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੀ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਐਥਨੋਲਿਕ ਕੋਰ ਕਿਹੜਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਇਨਆਕਸਾਈਡ ਲਓ ਕੀ ਹੈ ਇਹ n ਆਕਸਾਈਡ ਇਸ ਪਾਰਦਰਸ਼ਤਾ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ, ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋਪਮੈਨ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਅਮੀਨ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਅਮੀਨ ਕੀ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਤਿੰਨੋਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਅਤੇ ਉਪ-ਸਥਾਪਕ ਹਨ ਉੱਥੇ ਕੋਈ ਮੁਫਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਨੇ ਦੋ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ n ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸਾਈਡ ਸਫੇਦ ਤੀਸਰੀ ਵਿੱਚ ਆਈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਬਦਲਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਮੁਫਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਨੇੜਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਅਲਫਾ ਬੀਟਾ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਓ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗਾ, ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਪਮੈਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਫਮੈਨ ਕਿਸਮ ਦਾ ਖਾਤਮਾ ਹੈ ਪਰ ਵਾਧੂ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਓ ਘਟਾਓ ਉਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਲਗਭਗ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਡਾਇਲਕਾਈਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲਾਮਾਈਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਉਸਦੇ ਨਾਮ ਤੋਂ ਕੋਪ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਨੂੰ ਕੋਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ n ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ew ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਿੰਨ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਿੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਵੀ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਉਹ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਛੱਡ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ syn sin ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ c' ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਉਹ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਛੱਡਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਸਮੂਹ ਜੋ ਛੱਡਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਵਿਰੋਧੀ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਵਿਰੋਧੀ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਰੋਧੀ ਦੇ ਉਲਟ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ sin ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹੀ ਪਾਸੇ ਜੋ ਦੋ ਸਮੂਹ ਛੱਡ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਆਕਸਾਈਡ ਓ ਮਾਇਨਸ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਬੀਟਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਇੱਥੇ ਸ਼ਿਫਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਗਭਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ 98 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਦੇ ਫਾਇਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਹੁਣ ਉੱਥੇ ਨਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਕੇਸਾਂ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਾਈਡਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਨੈਫਥਲੀਨ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋਵੇ। ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਫਾਨਾਫਥਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇੱਕ ch_2 ch_2 nh ch_3 ਇੱਕ ਲੰਬੀ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਦਿਲ ਨੂੰ ਉਤੋਜਕ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਦਿਲ ਉਤੋਜਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਵਾਬ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਰਸਤਾ ਲੱਭਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੋੜਨਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ch_3 ch ch_3 ਦੇ nh ਨੂੰ nh ਦੇ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ch ਤਿੰਨ $chch$ ਤਿੰਨ nh ਦੇ ਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ nh ਦੇ i ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ s ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਅੰਤ

ਇਸ ਲਈ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਹੋਰ ਸਾਈਟ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਸੰਕਲਪ ਕਾਰਬਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣਾਉਣਾ ਅਨੁਭਵ ਦੇ ਗਿਆਨ ਤੋਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੁਤੰਤਰ ਧਰੁਵੀਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਦਿਨ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਸਿੰਥੇਨ ਲਈ ਹੈ ਇਹ ਸਿੰਥੇਨ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਨਾਇਓਨ ਹਨ ਇਹ ਸਿੰਥੇਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਿੰਥੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਬਰਾਬਰ ਕੀ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਕੀ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਜਵਾਬ ਹੈ ch_3ch ch_3 nh_2 ਦੂਜਾ ਭਾਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਮੱਗਰੀ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਸਮੱਗਰੀ ਨੰਬਰ ਦੇ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ epoxide ethylene oxide epoxide so epoxide ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੋਰ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ er way around ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਹ ਠੋਸ ਤੀਰ ਲਵੇਗਾ, ਇਹ ਟੁੱਟੇ ਹੋਏ ਤੀਰ ਦੀ ਥਾਂ ਨਹੀਂ ਲਵੇਗਾ, ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਜਵਾਬ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਸੀ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਲਾਈਨ ਜਾਂ 180 ਡਿਗਰੀ ਪਹੁੰਚ ਕੇਣ ਵਿੱਚ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਦੌਰਾਨ ਉਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲਗਭਗ ਕਾਰਬਨ ਪੈਂਟਾਵੈਲੈਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦਾ ਮਤਲਬ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਭੀੜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਘੱਟ ਬਦਲਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ $chch_2$ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੇਵਲ ch_2 ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਵਾਲੀ ਸਾਈਡ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਵਾਲੀ ਸਾਈਡ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਫਿਰ que stion ਆ ਕਿ ਇੰਨਾ ਵੱਡਾ ਅਣੂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਵਾਬ ਵੱਡਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਤੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ och ਦੇ ch ਡਬਲ ਬੱਡ ch ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤੋਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖਿਆ ਕਿ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੱਟਣਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਉਤਾਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ach ਡਬਲ ਬਾਂਡ ch ਦੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਓ ਪਲੱਸ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ch ਡਬਲ ਬੱਡ ch ਦੇ ਇੱਕ ਓ ਪਲੱਸ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਸਰੋਤ ਕੀ ਹੈ? ਆਕਸੀਜਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੰਨਾ ਕਿ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਾਵਰ ਐਸਿਡ ਪਾਵਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ coh ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀ ਐਸਿਡ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਲਿੰਕੇਜ oo ਲਿੰਕੇਜ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ $cooh$ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ, ਦੂਜੀ ਆਕਸੀਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਐਪੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਲਿੰਕੇਜ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਓ ਪਲੱਸ ਹੈ ਜੋ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਾਰਨ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ coo ਨੂੰ coo ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਵਰਤਾਰੇ ਕਿਉਂ ਚੁਣੇ ਗਏ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਪੇਰੋਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਮੈਟਲ ਕਲੋਰੋ ਪ੍ਰਤੀ ਬੈਜੇਇਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਪਾਰਟ ਬੈਜੇਇਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਫੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਵਾਬ ਇਹ ਹੈ ਅਲਫਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਉਹ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੇ ਹੈਟਰੋਐਟਮ ਆਕਸੀਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਸਲਫਰ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਣ। ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲਾ ਬੰਧਨ ਬਰਾਬਰ ਸਾਂਝਾ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਲਾਈਨਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਜੋ ਆਪਣੀ ਹਵਾ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਐਲਕੀਨ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਕਹੋ ਕਿ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਅਜੀਬ ਦਿੱਖ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੋੜਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਈ. t ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਤੋੜਿਆ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਉੱਥੇ ਤੋੜ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੇ ਭਾਗ ਇੱਕ ਨੈਫਥਲੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੋਣਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ao ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ach ਦੇ ch ਡਬਲ ਬੱਡ ch ਦੇ ਉਸ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਉਂ ਮੈਂ ਆਕਸੀਜਨ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਘਟਾਓ ਨਹੀਂ ਪਾਇਆ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਲਗਾਓ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹਨ ਸਿੰਥੇਨ ਕੀ ਹਨ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਬਰਾਬਰ ਓ ਮਾਇਨਸ k ਪਲੱਸ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਨ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਨ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਿਆਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਵਪਾਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਨੈਫਥੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ o ਘਟਾਓ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਸੁੱਟੇ ਜਾਣ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ och ਦੇ ch ਡਬਲ ਬੱਡ ch ਦੇ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਚਾਲ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਮਾਰਗ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸਿੰਥੇਸਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮੇ ਬਾਰੇ ਦੱਸਾਂਗਾ। ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਆਹ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖੇ ਹਨ ਜੋ ਕੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੋ ਡਾਇਕਾਰਬਾਕਸੀ ਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਡਾਇਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਇੰਜਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਐਨੋਡਾਈਟ ਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇਮੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਬੈਲੀਮਾਈਡ ਫੈਥਲੀਮੀ ਡੀ ਬੈਲੀਮਾਈਡ ਬੈਲਾਮਾਈਡ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ, ਬੇਸ ਜਾਂ ਹਲਕੇ ਅਧਾਰ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। n ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇਹ n ਘਟਾਓ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਕਰੋ ਜੋ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ch ਦੇ ch ਡਬਲ ਵਿੱਚ ਉਸ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ e bond ch ਦੇ ਇੰਨੇ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬੈਲਾਮਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕੀ ਫਾਇਦਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਉਤਾਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਉਤਾਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਬਚੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਕਿ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਹੈ। ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ n ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਐਚ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਕਈ ਵਾਰ

ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਵਾਬ ਦੇਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲ ਫਿਨਾਇਲ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬੈਂਜੋਇਟ ਐਨੀਅਨ ਅਸੀਂ ਦੇ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਗੁੰਜਣ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਲਈ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਸੰਜੋਗ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬੇਸ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਉਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਲਈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਜਵਾਬ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜੇ ਮੈਂ ਇਹ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਸਲਫੋਨਿਲ ਨੂੰ nh ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਜਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਤਾਕਤ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੀ ਤਾਕਤ ਦਾ ਸਬੰਧ ਹੈ, ਇਹ ਅਵਿਸ਼ਵਾਸਯੋਗ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇੰਨੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਗੁਆਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬਾਕੀ ਬਚਿਆ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਇਸ ਪਾਸੇ so_2 ਹੈ so_2 ਉਸ ਪਾਸੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇਕਲੋਤਾ ਜੋੜਾ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਮਰੂਪਤਾ ਦੇ ਨੇ ਸਥਿਰਤਾ ਵਧੇਰੇ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੁਆਰਾ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਜੋ ਕਿ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਅਸਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਧਾਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਐਸਿਡ ਤਾਕਤ 12 ਸਧਾਰਣ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੰਘਣੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਸਲਫਰ d ਔਰਬਿਟਲ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਰੋਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਥਾਨਕ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹਨ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ s $ososo_4$ eso s ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਧੇਰੇ ਸਮਮਿਤੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਬਿਤਾਉਣ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਸਮਾਂ ਅਤੇ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰਤਾ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਤੱਤ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਜੋ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਫਲੋਰੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਅਤੇ ਲੋਕਾਂ ਨੇ ਇਸਨੂੰ ਇੰਨਾ ਬਣਾ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਫਲੋਰੀਨ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਜੁੜੀ ਜਾ ਰਹੀ ਇਹ ਫਲੋਰੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਹੈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੁਝ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਿਆਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਓ ਮਾਇਨਸ ਲੀ ਪਲੱਸ ਜਿਸ ਨੂੰ en ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। $olate$ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਸ ਫਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੋੜਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਿਆ ਸੀ, ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ so_2 so_2 n ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। co ਅਤੇ f ਫਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਅਵਿਸ਼ਵਾਸੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਏਜੰਟ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਫਸੂਟ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਚੀਜ਼ਾਂ ਤੋਂ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਸਲਫੋਨਿਲ ਪਾਥਵੇਅ ਤੱਕ ਵਿਸਤਾਰ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਉੱਥੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੀ ਤਾਕਤ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਗਲੀ ਵਾਰ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਐਨੀਲਿਨ ਬਰੋਮਿਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਉਪਚਾਰਿਆ ਗਿਆ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿਹੜਾ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੀ ਸਮੱਸਿਆ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਬੈਲੀਮਾਈਡ ਹੁਣੇ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸੀ ਓਕਨ ਮਾਇਨਸ ਕੇ ਪਲੱਸ ਉਹ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਸੀ ਛੇ ਪੰਜ ch_2 br ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਸ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਕੋਹ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਗਰਮੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਗਲੀ ਉਤਪਾਦ ਤੀਜੀ ਸਮੱਸਿਆ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੀਟੋਨ ਕੋਚ l ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ nh_3 ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਉਤਪਾਦ ਬਣੇ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ c ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਹੈ n ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਿਕਲ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਚਾਰ ਘੰਟੇ ਦੇ ਤਿੰਨ ਘੰਟੇ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਵਾਬ ਦੇਣ ਲਈ ਜੇ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਜਵਾਬ ਦੇਵਾਂਗਾ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਪੰਨਵਾਦ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਅਨੰਦ ਲਓ