

ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੀਆਂ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਅਧਾਰਤ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦੋ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਲੀਫਾਟਿਕ ਅਤੇ ਸੁਰੀਪਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਸੀਤ੍ਰਪਤ ਅਤੇ ਅਸੀਤ੍ਰਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੀਤ੍ਰਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਲਕੇਨਸ ਅਸੀਤ੍ਰਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅਲਕੇਨਸ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ c7 ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੀ ਹੈ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ a ਦੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ c7h16 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਸਲਫਾਈਡ ਜਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਮਿਸ਼ਰਣ c ਅਤੇ d ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ c ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹਾਲੇ ਰੂਪ ਅਤੇ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲ ਟੈਸਟ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਮੇ b ਕੌਮਾ c ਅਤੇ d ਦੀ ਪਛਾਣ a ਦੇ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲੇ cn h2n ਮਿਸ਼ਰਿਤ c sho ਨਾਲ ਫਿੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ws ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਅਤੇ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲ ਟੈਸਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲ ਟੈਸਟ ਵੀ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ, ਮਿਸ਼ਰਣ c ਦੀ ਬਣਤਰ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ c ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖੋ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ b ਦੀ ਬਣਤਰ ਇਹ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ d ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਭਵਿੱਖਬਾਣੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਟੈਸਟ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਲਵਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੋ ਸਮਾਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਸਿਲਵਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਇੱਕ ਸਿਲਵਰ ਜ਼ੀਰੋ ਡੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਇਹ ਅਕਸਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਜੈਤੂਨ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਟੈਸਟ ਹਨ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਪਹਿਲਾਂ ਵਾਲਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ b ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਸਮੁੱਚੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਇੱਕ ਕਾਮੇ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ। ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ ਐਂਸਟੋਨਾਈਟ ਨੂੰ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਸਲਫਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਓਜ਼ੋਨਾਈਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਸਲਫੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਪਾਸੇ ਚਲਦੇ ਹਾਂ ਸਮੱਸਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਬੋਰੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਉਪਜ ਕੰਪੇ ਦੇ ਨਾਲ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ c8h6 ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ und f ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ c8 hc8o ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਫਿਲਿੰਗ ਟੈਸਟ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ e ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ g ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈਲੋ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦੀ ਪਛਾਣ e ਕੌਮਾ f ਅਤੇ g ਮਿਸ਼ਰਣ f ਦਾ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ c8 h8o ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਫਿਲਿੰਗ ਟੈਸਟ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਹੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਬੋਰੇਸ਼ਨ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਟੈਕਸਟਾਈਲ ਬੋਰੇਨ ਵਰਗੇ ਬੋਰਿੰਗ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਬੋਰੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੀਨੀਲਾਲੇਜ ਅਜੇ ਵੀ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ f ਦੀ ਬਣਤਰ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਫੇਨੀਲਾਸਟਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੀਨੀਲਸਟਾਲੀਨ ਹੈ ਜੋ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ hydroboration ਇਸ ਨੂੰ eno1 ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ eno1 ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਲਿੰਗ ਘੋਲ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਸਟਾਰਟਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂਬੇ ਨੂੰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤਾਂਬਾ 1 2 ਕਾਪਰ ਵਨ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਲਾਲ ਭੂਰੇ ਪਰੀਪੀਟੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਟੈਸਟ ਅਕਸਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਗੁਰੂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕੀਮਤ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ e ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਿਤ g ਇਹ ਹੈ। ਓਸਟੀਓਫੇਨੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ g ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੈਲੋ ਫਾਰਮ ਮਿਸ਼ਰਣ e ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੁਣ ਫਿਨਾਇਲਲ ਸਟੈਲਿੰਗ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟੀਲੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮਡ ਦੇਣ ਲਈ ਬੋਰੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ iate ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ eno1 ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਫਿਲਿੰਗ ਟੈਸਟ ਨੂੰ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ phenelastine ਇਸ eno1 ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋਲਾਇਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ g ਦੀ ਬਣਤਰ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਹੈ ਇਹ ਐਸਟਰੋਫੇਨੋਲ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕ੍ਰਮ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰੋ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦਾ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕੈਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੇਣ ਲਈ ਸੁਰੀਪਿਤ ਬਿਜਲਈ ਬਦਲ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸੁਰੀਪਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਦੁਆਰਾ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇ ਇਸ ਜੀਰੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਦੇਣ ਦਾ ਬਦਲ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸਦੀ ਦੋ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਮਨੁੱਖੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਬੈਂਜ਼ੀਲਿਕ ch ਬਾਂਡ ਸੰਚਤ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਾਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਇਸ ਓ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੁਣ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਪੱਥਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਹੁਣ ਇਸ ਜੀਰੇ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਸੁਰੀਪਿਤ ਬਿਜਲਈ ਦੇ ਬਦਲ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬੇਨਸਲੇ ch ਬਾਂਡ ਅਨੁਭਵ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਨਾਲ rgo ਆਕਸੀਕਰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਐਸਿਡ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਫਿਨੋਲੇਜੀ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ

ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜੀਹ ਦਿਓ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪੱਥਰ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਫਸਲਾਂ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਦਾ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਓਸਟੀਓਫੇਨੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਲਮੀਨੀਅਮ c ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ hloride ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਹੁਣ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸਟਰੇਫੇਨੋਲ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਖਾਰੇ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਸਟਰੇਫੇਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਰੂਪ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਫਸਲਾਂ ਦਾ ਐਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇਣ ਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਐਸਿਲੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਫਸਲਾਂ ਦੇ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ n ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੁਗੰਧਿਤ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਓਸਟੀਓਫੇਨੋਲ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਐਨੋਡ ਪਲੱਸ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਸੁਗੰਧਿਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਬਦਲ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੇਸ਼ਨ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਕੌਮਾ ਤਿੰਨ ਡਾਇਨਿਤਰੋਬੈਂਜੀਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦਿਓ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੋਈ ਦੇ ਨਹੀਂ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਡੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬੀ ਹੈ ਐਨਜੀਨ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਗ੍ਰਾਫ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹੇਗਾ ਹੁਣ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਗ੍ਰਾਫ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਗ੍ਰਾਫ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਾਉਣ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਇਹ ਹੇਠ ਦਿੱਤੀ ਗੁੰਜਣੀ ਬਣਾਉਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ, ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਾਉਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖੋਗੇ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ। ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਓਰਥੋ ਜਾਂ ਪੈਰਾਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਾਪਰੇਗੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਇਸ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਕਿ ਵਾਧੂ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਾਈਡ ਕੈਸ਼ਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬਨ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹੁਣ c1 ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਇਸ ਕਲੋਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ s ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਕੀਨ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ, ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੁਣ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਇਹ ਫਿਰ ਇਸ ਕਲੋਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸ c1 ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਇਸ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਡਾਇਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ hbr ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ vr ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਟੀਰੀਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਐਲਿਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਐਲਿਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇਹ ਐਲਿਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਸੰਤੁਲਨ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਿਲ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਰੁਕਾਵਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ br ਮਾਇਨਸ ਇਸ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕਾਰਬਨ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਕਵਿਨੋਲਿਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇੱਥੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਅਤੇ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ cis2 ਬਿਊਟੇਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਅੰਸ਼ਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਿਊਟੇਨ ਨੂੰ ਇਸ ਟਰਾਂਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ।

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰਕੋਲ 'ਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜਜ਼ਬ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕਾਈਨ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਨਾਲ ਸਬੰਧ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਵਾਰ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਓ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਲੈਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਉਸੇ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਰੱਖੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਵਧਾਉਂਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕਾਰਨ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਨਾਲ ਚੈਲੇਸ਼ਨ ਬਣਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲਕੀਨ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਰੋਕਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇ ਬਿਊਟੇਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਅਲਕੀਨ ਟ੍ਰਾਂਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵੇਲੇ ਅਲਕੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਐਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਐਨਾਇਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਐਨੀਅਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਮੂਲ ਓ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਇਹ ਐਨੀਅਨ ਇਸ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ

ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਟ੍ਰਾਂਸ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿਓ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਸੋਡੀਆਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰਿਓਨੋਲੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਲਿੰਡਲਰ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਅੰਸ਼ਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਉਤਪਾਦ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਵੱਲ ਜਾਣ ਦਿਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਨ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਤੁਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਰੋਤ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ch_3 ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੀਜੇ ਪਾਸੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋਬੋਰੇਸ਼ਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਹੋਰ ਖੁਸ਼ੀ ਮਿਲੇਗੀ, ਬੋਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇ ਵਾਧੂ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਸਟੀਰਿਓ ਖਾਸ ਹੈ ਬੋਰਿੰਗ ਪਹੁੰਚ ਘੱਟ ਰੁਕਾਵਟ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰ ਜੋੜਨ ਲਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇਣ ਲਈ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਪਾਸੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੋਰਾਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਘੱਟ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ-ਬੇਸ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਲਟ ਰੇਜ਼ਿਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪੋਰੇਸ਼ਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਦੇਖੀਏ। ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਪ੍ਰੋਸਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਖਰਾਬ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ *osnolysis* ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਸ ਕੋਪਾਸਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਮਾਰਗ ਦੁਆਰਾ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਪ੍ਰੋਸਰ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹੋਮੋਲਾਈਟਿਕ ਕਲੀਵੇਜ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹੁਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ *hbr* ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਹਾਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ *hbr* ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇ ਕਿ ਇਹ ਰੈਜ਼ਿਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੋਮਿਨ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਮਾਰਗ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਸੀ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ *ustenite* ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਕਲੀਵੇਜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਣਾਏ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਰੈਡੀਕਲ ਇਹ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਜਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੋਣ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ *n* ਪਲੱਸ ਦੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੋਣ ਲਈ ਇੱਕ ਪਲਾਨਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਲਾਨਰ ਸਾਈਕਲਿਕ ਹਨ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਚਾਰ *n* ਪਲੱਸ ਟੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ *n* ਦੁਆਰਾ $0\ 1\ 2\ 3$ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਆਓ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਪਰੋਪੈਨੋਲ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੈ ਸਾਈਕਲੋਪਰੋਪੈਨੋਲ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਸਭ ਤੋਂ ਛੋਟਾ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਪੈਂਟਾਡੀਨਾਇਲ ਐਨੀਅਨ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੀ ਹਨ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੀ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ *d* ਸਥਾਨੀਕ੍ਰਿਤ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ch_2 ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਾਈਕਲੋ ਹੋਪਟਾ ਟ੍ਰਿਨਲ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ 10 ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਡੀ ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੈ ਚਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਟੋਮੈਟਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਆਰਾ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਰੀਏ ਦੇ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵੱਲ ਵੇਖੀਏ। ਸੋਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲਕੀਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ u_2 ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਬਿਊਟੇਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ 'ਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਐਲਕੀਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਧੇਰੇ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਦੇਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟਰਾਂਸ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਨਿਊਮੈਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਨਿਊਮੈਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਪਸੰਦੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਘੱਟ ਸਟੀਰਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰੁਕਾਵਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਂਟੀ-ਪੈਰੀਪਲੈਨਰਿਟੀ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਓਲੇਫਿਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੀਆਈਐਸ ਓਲੇਫਿਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਇਸਤਿਹਾਰ ਇਸ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਓਲੇਫਿਨ ਦਾ ਗਠਨ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਐਂਟੀ-ਪੈਰੀਪਲੈਨਰਿਟੀ ਨੂੰ e_2 ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਲਈ e_2 ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਦੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਣ ਲਈ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ u_2 ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਲਕੀਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਸਬਸਟਰ ਇਹ ਈ ਐਲਕੀਨ z ਅਲਕੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਾਡੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ। ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਫਿਲਿੰਗ ਟੈਸਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੇਖੀ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੋਲੇ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਇਸ ਨੂੰ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਵਿਰਾਸਤ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਲੇ ਫਾਰਮ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਫਿਲਿੰਗ ਟੈਸਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪਰਦੇਸੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਲੈਰੈਂਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿਲਵਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਿਲਵਰ ਵਨ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੋਲਿੰਗ ਘੋਲ ਜੋ ਟਾਰਟਾਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਐਲਡੀ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਾਪੋਸਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਦੋ ਨੂੰ ਲਾਲ ਭੂਰੇ ਪਰੀਪੀਟੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਅਸਫਲਤਾ ਵਾਲੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੋਣ ਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰਤਾ ਚਾਰ ਪਹਿਲੂਆਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਪਲੇਨਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਚਾਰ ਚਾਰ ਐਨ ਪਲੱਸ ਦੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਕੀਮੇਸਿਲੈਕਟਿਵ ਕਮੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਿਨੀ ਹੈ *trobenzene* ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸੁਗੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕਲੀ ਬਦਲ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ

ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੇਨਜ਼ੀਨ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਮੈਟਾ ਪੋਜ਼ੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਰਾ ਅਤੇ ਆਰਥੋ ਪੋਜ਼ੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਅਸੀਂ ਜੀਰੇ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸੰਚਤ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸੰਚਤ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਕੇ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਪੱਥਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜੋ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ, ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੀ ਉਹ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਤੁਸੀਂ ਸੁਗੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੁਆਰਾ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਧਿਆਤਮਿਕ ਫਸਲਾਂ ਦੇ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸਿਡ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਸੰਤ ਫਸਲਾਂ ਦੇ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਵਰਗੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪੂਰਾ ਕਰੋ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਸ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੀ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੀ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪੇਰੇਸ਼ਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਅਲਕੋਹਲ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪਹੁੰਚਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਵੀ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਐਨੋਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋਣਾ ਐਲਕਾਈਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਭਾਰੀ ਬੇਰੇਨ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਵਾਧੂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿਓ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਅੰਸ਼ਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਹੈ। ਲਿੰਡਲਰ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਐਲਕੀਨ ਤੋਂ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਟ੍ਰੇਨ ਸਲਕਿਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਖਾਤਮੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਅਧੀਨ ਹੋਵੋਗੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੇ ਗਏ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਕੇ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਦੇਣ ਲਈ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ। alkyl halide ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪੇਸ਼ਕਾਰੀ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ