

ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਫਿਨੋਲਸ ਅਤੇ ਈਥਰ 'ਤੇ ਆਪਣੇ ਅਧਿਆਏ ਦੇ ਤੀਜੇ ਭਾਗ ਨੂੰ ਲੈਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਤਿਆਰੀਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਈਥਰ ਨੂੰ ਲੈਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਪਰ ਡਾਈ ਐਲਕਾਈਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇੱਕ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਦਾ ਵਿਸ਼ਾ ਈਥਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥਰ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਸਾਡਾ h_{2o} ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਨਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਜਾਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਇੱਕ ਐਰੀਲ ਜਾਂ ਦੋਵੇਂ ਐਰਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਈਥਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਈਥਰ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਜੇਕਰ ਇਹ ਡੀ ਅਲਕਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਡਾਇਕਾਈਲ ਈਥਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ r ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਜਾਂ ਡਾਇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਣੂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾਵਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਨਵੀਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ r ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਐਰੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥਾਈਲ ਈਥਰ ਜਾਂ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਰ ਜਿਸਨੂੰ ਐਨੀਸੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਰੀਅਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਵਜੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾਵਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਓਰਾਇਲ ਈਥਰ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਾਇਫਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੋਵੇਂ ਐਰਲ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸਮਝਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੀਆਂ ਵਿਧੀਆਂ ਜਿਹਨਾਂ ਨੂੰ ਈਥਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕੁਝ ਸਮਾਨਤਾਵਾਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਲਈ ਹੋਰ ਬੱਡ ਐਂਗਲ 104.5 ਡਿਗਰੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਝੁਕਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਬਣਤਰ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਝੁਕਿਆ ਹੋਇਆ ਅਣੂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ r ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ r ਮੀਥੇਨੋਲ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬੱਡ ਐਂਗਲ 108.5 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮੀਥੇਨੋਲ ਅਣੂ ਲਈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਝੁਕਿਆ ਹੋਇਆ ਅਣੂ ਹੈ, ਤੁਹਾਡਾ ਬੱਡ ਐਂਗਲ 108 ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਹੈ ਤਾਂ ਬੱਡ ਐਂਗਲ ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਕ ਬੱਡ ਐਂਗਲ ਹੈ। 111.7 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ COC ਬੰਧਨ ਕੋਣ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੋਣ 111 ਡਿਗਰੀ 0.7 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕੋਣ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਮੀਥੇਨੋਲ ਈਥਰ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਾਇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਧਰੁਵੀਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਲਈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਠੀਕ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰੋਟਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਆਕਸੀਜਨ ਵੱਲ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਡਾਈਪੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਣੂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਧਰੁਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਈਥਰ ਇੱਕ ਨੈਟ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਦੇ ਕਾਰਨ ਧਰੁਵੀ ਅਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਈਥਰਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ g ਇੱਕ ਡਾਈ ਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੋ ਸਾਰੇ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਫੇਨਾਇਲ ਈਥਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕੋਈ ਵੀ ਸੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਈਥਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ। ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਰਿੰਗ ਬਣਾਉਂਦੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲਿਕ ਈਥਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪ੍ਰਿੰਸਿਪ ਤੌਰ 'ਤੇ thf ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਹੈ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਈਥਰ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਅਣੂ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਡਾਈਓਕਸੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਈਥਰਾਂ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀ ਰੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਲਗਭਗ 60 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਣਾਅ ਵਾਲੇ ਸਿਸਟਮ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਮੁੱਖ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜਾਂ ਈਥਰ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਗਏ ਹੋ ਕਿ ਈਥਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀਜਨ ਐਸਪੀ3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ। ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਈਥਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਉੱਚੇ ਹਨ ਈਥਰ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ n -ਹੈਪਟੇਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਈਥਰ ਐਨਾਲਾਗ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਿੱਧੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਸੱਤ ਮੈਂਬਰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਐਨ ਪੈਂਟਾਇਲ ਈਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਹਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਸਮਾਨ n ਹੈਕਸਲ ਅਲਕੋਹਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ n ਹੈਪਟੇਨ 98 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਈਥਰ 100 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ n ਹੈਕਸਲ ਅਲਕੋਹਲ 157 ਡਿਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਉੱਚਾ ਹੈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਪਰ ਈਥਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਈਥਰ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੋਨਾਂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਆਪਣੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥਰ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਸਨ ਕਿਉਂਕਿ ਈਥਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਦੁਬਾਰਾ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦਾ ਇਹ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੱਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮਿਸਸੀਬਿਲਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਈਥਰ ਦੀ ਕਿਸਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਟੀ ਲਈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਈਥਰ ਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਠੀਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਈਥਰ ਦੀ ਕਿਸਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਡੀ ਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਲਈ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕੱਢਣ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਵਰਕਅੱਪ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ thf ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਉੱਚ ਈਥਰ ਲਈ ਚੋਨ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਹੇਠਲੇ ਈਥਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਭਿੰਨ-ਭਿੰਨ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਕੀ ਹਨ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਈਥਰ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਕੀ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 18 ਵੀਂ ਸਦੀ ਜਾਂ 19 ਵੀਂ ਸਦੀ ਦੇ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਸੀ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਪਯੋਗ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦਵਾਈ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦਵਾਈ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲਾਜ

ਲਈ ਦੰਦਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਸਾਰੇ ਵਿਕਾਰ ਜਦੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਚਾਈ ਓਪਰੇਸ਼ਨ ਦੌਰਾਨ ਦਰਦ ਰਹਿਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣਨ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਸਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਈਥਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪੈਂਟੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦਵਾਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਈਥਰ ਹੈ ਜੋ ਅੱਜ ਕੱਲ੍ਹ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਪਹਿਲਾਂ ਆਈ ਐਨਸਥੀਸੀਆ ਜੋ ਆਈ ਸੀ ਉਹ ਡਾਈ ਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਫਲਤਾ ਸੀ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਕਿ ਈਥਰ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦਵਾਈ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਨੱਸਥੀਸੀਆ ਐਨਸਥੀਟਿਕਸ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਇਸਨੂੰ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ i. ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਟੱਲ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਕੱਢਣ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਐਕਸਟਰੈਕਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਦੇ ਗੈਸੀਟ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਈਥਰ ਦੇ ਕੁਝ ਉਪਯੋਗ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਡਾਇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਈਥਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਈਥਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਡਾਇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ 35 ਹੈ ਡਿਗਰੀਆਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਲਣਸ਼ੀਲ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਈਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੁੱਖ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਵਿਸਫੋਟਕ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਵਿਸਫੋਟਕ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਇੱਕ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਈਥਰ ਗੂੜ੍ਹੇ ਰੰਗ ਦੀਆਂ ਬੋਤਲਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹਲਕੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥਰ ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਲਕੀ ਪ੍ਰੇਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਡਾਇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਲਾਈਟ ਮੱਧਮ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੈਡੀਕਲ ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਡਾਈ ਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਉਤਪੰਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਪੈਰੋਕਸੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਈਥਰ ਅਣੂ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰੈਡੀਕਲ ਦਾ ਸਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਸ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀ ਪੀੜ੍ਹੀ ਦੇ ਨਾਲ ਈਥਰ ਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਚੱਕਰ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੱਗੇ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਹ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਈਥਰ ਨੂੰ ਗੂੜ੍ਹੇ ਰੰਗ ਦੀਆਂ ਬੋਤਲਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਵਿਸਫੋਟਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾ ਸਕੇ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰਆਕਸਾਈਡ ਤੁਹਾਡੀ ਈਥਰ ਬੋਤਲ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਬੋਤਲ ਖੋਲ੍ਹਦੇ ਹੋ। ਪਤਾ ਨਹੀਂ ਪਰ ਤੁਹਾਡੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰਆਕਸਾਈਡ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰੋਆਕਸਾਈਡਾਂ ਜਾਂ ਪੈਰੋਆਕਸਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਟੈਸਟ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਈਥਰ ਨੂੰ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਈਥਰ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਦੱਸ ਦਿਓ ਕਿ 10 ਮਿ.ਲੀ. ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੱਸੀਏ ਕਿ 10 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਲਈ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੁਆਰਾ 1 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜਾਂ 10 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ hc1 ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਬੂੰਦਾਂ ਮਿਲਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹਿਲਾ ਸਕੋ। ਇਸ ਨੂੰ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਆਇਓਡਾਈਡ ਆਇਓਡੀਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਤੋਂ ਆਇਓਡੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲ ਦਾ ਰੰਗ ਪੀਲਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। s ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਪੁਸ਼ਟੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਟਾਰਚ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਬੂੰਦਾਂ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਲਾ ਵਾਇਲੇਟ ਰੰਗ ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਈਥਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰੋਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਫੈਰਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਘੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਈਥਰ ਘੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਫੈਰਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਫੈਰਸ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਫੇਰਿਕ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਫੇਰਿਕ ਪ੍ਰਤੀ ਫੈਰਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਤੋਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਫੈਰਸ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਫੇਰਿਕ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਕੇਤ ਹੈ ਕਿ ਪੈਰੋਕਸਾਈਡ ਹਨ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀਆਂ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦੂਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਈਥਰ ਤੋਂ ਪਰਆਕਸਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦੁਰਘਟਨਾ ਤੋਂ ਬਚਣ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥਰ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਈਥਰ ਨੂੰ ਧੋਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਹਿਲਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਨੂੰ ਲੋਹੇ ਦੇ ਲੋਹੇ ਨਾਲ ਧੋਵੋ ਠੀਕ ਹੈ। ਫੈਰਸ ਆਇਰਨ ਘੋਲ ਨਾਲ ਈਥਰ

ਇਸ ਲਈ ਪਰਜੀਵੀ ਘੋਲ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਹੱਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜਾਂ ਦੂਸਰੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕੋਰਿਤ h2sO4 ਤੋਂ ਈਥਰ ਨੂੰ ਡਿਸਟਿਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਪੈਰੋਕਸਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਗੈਰ-ਹਾਨੀਕਾਰਕ ਰੂਪਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਪਣੇ ਈਥਰ ਨੂੰ ਸਾਫ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਸੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਈਥਰ ਦੀਆਂ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਈਥਰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਜਾਂ ਈਥਰ ਦੀ ਤਿਆਰੀ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮਾਕੀ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਐਨਜੀ ਈਥਰ ਇੱਕ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸਮਿਤ ਅਤੇ ਸਮਮਿਤੀ ਈਥਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਜਾਂ ਦੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ।

ਅਸਮਿਤ ਅਤੇ ਸਮਰੂਪ ਈਥਰ ਏਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ sn2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤੋ। ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਸੀਮਾ ਹੈ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੋਣ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ sn2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ sn2 ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਮੈਥ ਲੈਂਦੇ ਹੋ y1 ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਸੋਡੀਅਮ ਤੀਸਰੀ ਬਣੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਈਲ ਈਥਰ ਹੈ

ਇਸਲਈ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੈ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਹੈਲੀਡੀਨ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਹੈਲਾਈਡ ਆਇਨ ਦਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਦੇ ਸਮਾਨ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਲਕਾਈਲ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੇ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਸਮਤ ਈਥਰ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੀਆਂ

ਸੀਮਾਵਾਂ ਕੀ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਵਿਕਲਪ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਰਸਤੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਰਾਹੀਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ

ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਈਥਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ। ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਦੇ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੇ, ਦੂਜਾ ਵਿਕਲਪ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਹੈਲਾਈਡ ਟੇਰਸ਼ਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਵਰਤੀਏ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਈਥਾਨੋਲ ਸੇਡੀਅਮ ਐਥੋਕਸਾਈਡ,

ਇਸ ਲਈ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜਾ ਸਹੀ ਪਹੁੰਚ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸਮਝਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪਹੁੰਚ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਨਹੀਂ। ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿਰਫ਼

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਉਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਉਹ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਨਤੀਜਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਵਾਪਰੇਗੀ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਈਥਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ $sn2$ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਡੀ. ਗ੍ਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਸਫਲ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰਨ ਦਾ ਦੂਜਾ ਤਰੀਕਾ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਆਕਸੀਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਡੀਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਸੀ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ 1. ਕੋਕਸੀ ਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਡੀਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਡੇ ਸਮਾਨ ਹੈ। ਪਹਿਲਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਬਦਲਿਆ, ਸਿਰਫ ਇਕੋ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਅਣੂ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਡੈਮੋਕਿਊਲੇਸ਼ਨ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ, ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਉਤਪਾਦ ਸਮੱਗਰੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਰਕਰੀ ਲੂਣ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰੋ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੋਕਸੀ ਮਰਕਿਊਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੇਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਕਮੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਰਾ ਸਮੂਹ ਦੀ ਕਮੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਇਸ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੇਸ o ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ f ਪਾਣੀ ਇਹ ਮਾਰਕੋਨੀਕੋਵ ਦੇ ਜੋੜ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਓਲੇਫਿਨ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਦਲ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਐਲਕਾਇਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ 'ਤੇ ਵੀ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਮੈਂ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਕਹਿਣ ਲਈ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਅਤੇ ਈਥਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਸਹੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਜਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਖਾਰੀ ਘੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਲਮਈ ਨੂਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਲਮਈ ਨੋਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਰੀ ਘੋਲ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਹਨ ਸਥਿਤੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਕਹੀਏ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਬਣੇ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਜਲਮਈ ਨਾਓ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਕਰੀਏ। h ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇਹ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲਸ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਜਲਮਈ ਨੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਈਥਰ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਹੈ। ਐਨੀਸੋਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਲੂਣ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਈ ਵੀ ਰੂਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਸਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕਾਈਲੇਟਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸਸਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਨਾਲੋਂ ਸਸਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕੇਵਲ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸੁਮੇਲ ਨੂੰ ਦੇਖੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਈਥਰ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਸਹੀ ਸਮੂਹ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਿਵੇਂ ਜਾਂਦੇ ਹੋ? ਇਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਚਣ ਲਈ ਦੋ ਵਿਕਲਪ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੀਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤੋ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਰਸਤਾ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਪੀ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ। ਰੇਪੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਏਰੀਅਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਏਰੀਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਵਾਪਰਦਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਮਾਰਗ ਰਾਹੀਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਇੱਕ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤਰਕਮੰਗਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀ ਏਰੀਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡਸ ਦੀ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ, ਇਸਲਈ ਏਰੀਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਲਈ ਚੰਗੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨਹੀਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸੁਮੇਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਨਹੀਂ ਕਰਾਂਗੇ। ਇਹਨਾਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਈਥਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਅਸੀਂ ਈਥਰ ਦੀ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਚੱਕਰਵਾਤ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਗੈਰ-ਚੱਕਰੀ ਈਥਰ ਆਹ ਤੁਹਾਡੇ ਡਾਈ ਐਲਕਾਈਲ ਈਥਰ ਜਾਂ ਐਰੀਲ ਅਲਕਾਇਲ ਈਥਰ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਚੱਕਰੀ ਈਥਰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਜਾਂ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਕੀ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਈਥੋਕਸਾਈਡ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਦੇ ਰਿੰਗ ਆਕਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਇਹ ਚੇਨ ਬਾਰੇ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪੰਜ ਸਦੱਸਾਂ ਵਾਲਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਮਿੰਟ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਕਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਵਜੋਂ ਆਕਸੋਲੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਪਾਇਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸੇਨ ਰਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਈਥਰਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ-ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ 4 ਡਾਈਓਕਸੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਚੱਕਰੀ ਈਥਰ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਈਥੀਲੀਨ ਦੇ ਹਵਾ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਸਦੱਸੀਆਂ ਵਾਲੀ ਸਹਾਇਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰਿੰਗ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ 300 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰਾ ' ਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਸਿਲਵਰ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਈਥੀਲੀਨ ਜਾਂ ਈਥੀਨ ਦਾ ਏਰੀਅਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰੋ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈਥੀਲੀਨ ਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਓਕੇ ਵੱਡੇ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਡਾਈਓਲ ਦੀ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਡਾਈਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਡਾਈਓਲ ਇੱਕ 1 4 ਬਿਊਟੇਨ ਡਾਈਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਕੇਂਦਰਿਤ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਸਾਈਕਲਿਕ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡਾ thf ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪੰਜ ਪੈਂਟੇਨ ਡਾਈਓਲ ਚੁਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇੱਕ ਪੰਜ ਪੈਂਟੇਨ ਨਾਲ dio1 ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ h2so4 ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 140 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਿਰਾਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਈਥਰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੈਮਾਨੇ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਲੇਸਾਈਕਲਿਕ ਈਥਰ ਲਈ ਕੰਮ ਕਰੇ

ਇਸ ਲਈ ਭਾਵੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਿਯਮਤ ਐਸੀਕਲੀਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕੇਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਟੀ. ਉਹ ਈਥਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਇਕੋ ਇਕ ਮੁਸ਼ਕਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥਾਨੌਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ 180 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਈਥੀਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਸਹੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 140 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਈਥਾਨੌਲ ਨਾਲ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੈ ਬਨਾਮ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਜੋ ਸਹੀ ਮੁਕਾਬਲਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸਹੀ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਈਥਰ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੂਜੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਜੇਕਰ ਤਾਪਮਾਨ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਈਥਰ ਨੂੰ ਐਸੀਕਲੀਕਲ ਈਥਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ g ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮਮਿਤੀ ਈਥਰ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਸਮਮਿਤੀ ਈਥਰ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਸਮਿਤ ਈਥਰ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਸੀ ਅਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋਵੇ ਕਿਉਂਕਿ ਦੁਬਾਰਾ 2 2 ਨਾਲ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 3 ਡਿਗਰੀ ਤੁਸੀਂ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਲਈ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਚੱਕਰਵਾਤ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਢੰਗ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਵਾਈਸੀਨਲ ਹੈਲੋਹਾਈਡ੍ਰੋਨਜ਼ ਤੋਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਵਿਸੀਨਲ ਹੈਲੋਹਾਈਡ੍ਰੋਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲੋਸ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਓਲੇਫਿਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੈਲੋਹਾਈਡ੍ਰੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੋਣ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਕੀਤਾ ਸੀ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਚੱਕਰਵਾਤ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਲਈ ਵਾਈਨਲ ਹੈਲੋਹਾਈਡ੍ਰੋਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਈਥਰਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਈਥਰ ਐਸੀਕਲੀਕਲ ਈਥਰ ਤਿਆਰ ਕਰਨੇ ਪੈਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਦੇ ਤਿੰਨ ਆਮ ਰਣਨੀਤੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਈਥਰ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਦੇ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ ਦੇ ਸਹੀ ਸੁਮੇਲ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਲੀਅਮਸਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਰੋਸ਼ਨੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਤੋਂ ਰੋਕਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ। ਵਾਪਰਨਾ ਜੋ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾਵਾਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਧਿਆਨ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਈਥਰ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਈਥਰ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਕਾਫ਼ੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਮ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਈਥਰ ਕਲੀਵੇਜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥਰ ਕਲੀਵੇਜ ਰੀਐਕ ਹੈ ਉਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਈਥਰ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਕੋਕ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਆ ਕੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਹਿ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਕੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਬੈਕ ਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਬਦਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ, ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਾਪਰਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਕਿੰਨੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਈਥਰ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਸਹਿ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਲੀਵੇਜ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਸਹਿ ਬਾਂਡ ਕਾਫ਼ੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਗਰੀਬ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਇੱਕ ਗਰੀਬ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਹਮਲੇ ਦੁਆਰਾ ਸਹਿ ਬੰਧਨ ਦਾ ਸਿੱਧਾ ਵਿਗਾੜ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵਿਤ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਆਕਸੀਡੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਈਥਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਕੱਟੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਇਕੋ ਇਕ ਅਪਵਾਦ ਆਕਸੀ ਹੈ। ਬਾਰਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਹਿ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤਣਾਅ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਹੈ, ਚੱਕਰੀ ਈਥਰ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਇੱਕੋ ਇੱਕ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਟੈਗ ਦੁਆਰਾ ਸਿੱਧਾ ਤੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਈਥਰ ਨਾਲ ਨਹੀਂ। ਕਲੀਵੇਜ ਸਾਡੇ ਵਿਕਲਪ ਕੀ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਕੇ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਉਸ ਈਥਰ ਲਿੰਕੇਜ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥਰ ਲਿੰਕੇਜ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਸ਼ਰਤ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੋੜਨ ਲਈ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਹੋਣਾ ਪਏਗਾ। ਈਥਰ ਬਾਂਡ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰਨਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸਟੇਬਿਲਿਜ਼ਿੰਗ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇਸ ਕਲੀਵੇਜ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸਟੇਬਿਲਿਜ਼ਿੰਗ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਜੋ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਈਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ, ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਈਥਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀਜਨ ਸਾਈਟ 'ਤੇ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਹਮਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣਾ ਈਥਰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਂ ਤਾਂ sn_1 ਮਾਰਗ ਜਾਂ sn_2 ਤੋਂ ਪਾਥਵੇਅ ਰਾਹੀਂ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਕੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਰਸਤਾ ਚੁਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਕੁਦਰਤ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਈਥਰ ਉੱਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਈਥਰ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ sn_2 ਮਾਰਗ ਹੈ ਜੋ ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ sn_2 ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ? ਘੱਟ ਰੁਕਾਵਟ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਰਹੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਖਾਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਹਮਲਾ ਘੱਟ ਰੁਕਾਵਟ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਅਲਕਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਅਤੇ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਈਥਰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਤੁਹਾਡੇ ਈਥਰ ਦਾ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹੈ। ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਈਥਰ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਚੋਣ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਅੜਿੱਕਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਘੱਟ ਬਦਲੇ ਗਏ ਅਲਕਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ। ਇੱਕ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉਹ ਐਲਕਾਈਲ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਦੂਜੀ ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਈਥਰ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜੇ ਇੱਕ ਈਥਰ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਡੀ. ਈਗਰੀ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੁਣ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਥੇ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ $sn1$ ਅਤੇ $e1$ ਦੋਵਾਂ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਈਥਰ 'ਤੇ ਇੱਕ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲੇਗਾ ਜੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਉਲਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿੰਟ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਸੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਦੋ ਡਿਗਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਥਾਂ 'ਤੇ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਪੜਾਅ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹੋ ਚੁੱਕਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੋ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਬਦਲੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ। $y1$ ਹੈਲਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਹਮੇਸ਼ਾ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨਾਂ ਨਾਲ ਮੁਕਾਬਲਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ। $sn1$ ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲੀ ਉਤਪਾਦ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਈਥਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਲਨਾਯੋਗ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ rs ਹਨ ਜੋ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ। ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਵੰਡ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ r ਅਤੇ r ਡੈਸ਼ 2 ਡਿਗਰੀ 3 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਆਪਣੇ ਸਥਿਰਤਾ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਵਿਗਾੜ ਨੂੰ ਲਿਆਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ। ਈਥਰ ਕੇ ਥਾਂਡ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਹ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਚਾਲੂ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ rs ਵਿੱਚੋਂ e ਇੱਕ ਐਰੀਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਰਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਰਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ $sn1$ ਅਤੇ $sn2$ ਦੋਵੇਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ $sn2$ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ $sn1$ ਦੀ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਸੁਰੱਖਿਤ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਹ ਅਣੂ ਫੀਨੋਲੋ ਐਥਾਈਲ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈ ਨਾਲ ਕਲੀਵ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਈਥਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੀ ਆਇਓਡਾਈਡ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ i ਘਟਾਓ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਫੈਨਿਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ $sn2$ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇਕੋ ਵਿਕਲਪ ਬਚਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋ ਜੋ ਹੈ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਦੇ ਬਾਰੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਦੇਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਡੇਨਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਡੇਨ ਵੀ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸਿਮ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ i lar manner ਜੋ ਕਿ ਆਕਸੀਡੇਨ ਲਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਮੋਟਿਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਆਕਸੀਰੇਨ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਤੁਹਾਡਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਆਕਸੀਡੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਆਕਸੀਡੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ c ਇੱਕ ਅਤੇ c ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਿੱਥੇ ਆ ਕੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ c one ਅਤੇ c ਦੇ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਚੋਣ ਕਰਨੀ ਪਵੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ $c1$ 'ਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ $c1$ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ $c1$ 'ਤੇ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ, ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ $c1$ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਤਪਾਦ ਜਿਸ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਐਪੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਰਿੰਗ ਓਪਨਿੰਗ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਬਦਲੀ ਗਈ c ਨਾਲ ਹੈ ਅਤੇ c ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਠੀਕ ਰੱਖਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਡੇਂਟਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਮੋਟਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਦੇ ਪਹਿਲੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਕਿੱਥੇ ਖੋਲ੍ਹਣਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਰਿਐਕਟਿੰਗ c ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਇਹ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ $sn2$ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ $sn2$ ਪਾਥਵੇਅ ਤੋਂ ਲੰਘ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਇਸਦੇ ਲਈ ਵਿਧੀ ਜੋ ਇੱਥੇ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀ ਰੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਆਕਸੀਡੇਨ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੁਣੇ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਦੋਂ ਇਹ ਖੁੱਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਹੈ ਰਿੰਗ ਓਪਨ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਲਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਤੁਹਾਡਾ r ਡੈਸ਼ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ r ਇਹ oh ਇਹ r ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ h ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟਾ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਰਿੰਗ ਖੁੱਲਣ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਬੈਕਸਾਈਡ ਅਟੈਕ ਦੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਇਸ c one 'ਤੇ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਉਲਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ r ਅਤੇ r ਡੈਸ਼ ਦੋਵੇਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ r ਅਤੇ r ਡੈਸ਼ ਦੋਵੇਂ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ r ਡੈਸ਼ ਅਤੇ r OK ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਓਕੇ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਚਾਰਜ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਓਕੇ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬ੍ਰਿਜ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਖੁੱਲ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਓਪਨ ਚੇਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰੇਸਮਿਕ ਉਤਪਾਦ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਥਿਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਆਈ. s ਪਹਿਲੇ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਿਆਂ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਖੁੱਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਰੇਸਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਖੁੱਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ $sn1$ ਪਾਥਵੇਅ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਿਆਂ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਣ ਦੇ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਹੀ ਸਾਈਟ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਖੁੱਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਦੂਜਾ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਜੋ ਐਸੀਕਲੀਕ ਈਥਰ ਲਈ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪ੍ਰੋਮੋਟਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸਿਰਫ ਆਕਸੀ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਬਾਰਿਸ਼

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪ੍ਰੋਮੋਟਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ $sn2$ ਮਾਰਗ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ $sn2$ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪ੍ਰੋਮੋਟਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀ ਬਾਰਿਸ਼ ਹੈ ਸੱਜੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਕੇ ਘੱਟ ਰੁਕਾਵਟ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਓਕੇ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਿਡਿਕ ਵਰਕਅੱਪ ਹੋਣ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ

ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰਿੰਗ ਓਪਨਿੰਗ ਰਾਹੀਂ ਤੁਹਾਡਾ ਅੰਤਮ ਉਤਪਾਦ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਲਈ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪਾਸੇ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਸ ਪਾਸੇ ਕਿਉਂਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਉਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਡੇਨਜ਼ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਸਿਸਟਡ ਰਿੰਗ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਈਥਰਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਟੱਕਰ ਪੁਨਰਗਠਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਈਥਰਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਦਿਲਚਸਪ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਸ ਈਥਰ ਨੂੰ ਲਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਆਰਟੀ ਤੋਂ ਆਰਥੋ ਐਲਿਲ ਫਿਨੋਲ ਜਦੋਂ ਗਰਮੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੱਕਰ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਲਿਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਗਭਗ 200 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਪੂਰੇ ਲਾਈਲ ਸਮੂਹ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਹੈ। ਓਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਔਰਥੋ ਐਲਿਲ ਬਦਲੇ ਗਏ ਫਿਨੋਲਸ ਸਹੀ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਬਲੌਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੋ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨਾਲ ਬਲੌਕ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਟੱਕਰ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਫਿਰ ਐਲਿਲ ਗਰੁੱਪ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਯਾਤਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਐਲਿਲ ਬਦਲੇ ਗਏ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਕੀ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ch ਦੇ ch ਡਬਲ ਬਾਂਡ ch ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ p ਦੇਣ ਲਈ ਵਾਪਸ ਚਲਦਾ ਹੈ ਹੇਨੋਲ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਟੱਕਰ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਈਥਰ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਬਾਰੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬੰਦ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਅਧਿਆਇ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਫਿਨੋਲਸ ਅਤੇ ਈਥਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਪੰਨਵਾਦ