

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਕਿਹੜੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਜਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੀ ਥਾਂ ਬਦਲੀ ਜਾ ਰਹੀ ਸੀ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਐਸੀਡਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸਨ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਹੋਰ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਆ ਸੀ। ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਐਸਿਡਾਂ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਯੋਗ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਖਰੀ ਵਾਰ ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਸੀ। ਉਹ ਸਮਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਲਮਈ ਖਾਰੀ  $\text{KMnO}_4$  ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮਿਕ  $\text{a}$  ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ  $\text{CrO}_2$  ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਰਹੇ ਸੀ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਕਾਰ ਰੁਕਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜ੍ਹਾਅ 'ਤੇ ਰੁਕਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕੀ ਮੇਰੇ ਵਿਕਲਪ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਡਿਸਟਿਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਮੈਂ ਹਲਕੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਉਤਸਾਹਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨੀ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਮੈਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਹਲਕੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦਾ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਫਾਰਮੂਲਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੋਵੇ।  $\text{chromate anion}$  ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ  $\text{HCl}$  ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫੇਲੇ ਹੈ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਦੁਆਰਾ ਵਿਆਹ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਤਾਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਪਣਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੈ ਇਸ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਇਸ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਰਗੇ ਹਲਕੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜ੍ਹਾਅ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਨੌਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਰੁਕ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਦੂਜੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਆਪਣੇ ਦੂਜੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਕਰੋ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਵਾਰ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਰੁਕੇਗੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਯਾਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਿੱਚ ਇੰਨਾ ਖਾਸ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਅੱਗੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਰੋਕ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਿਹੜੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਗੈਰ-ਜਲ ਠੀਕ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਸੀ। ਦੂਸਰਾ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਸੀ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੋਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਸੀ ਉੱਥੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੋਂ ਜਲਮਈ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ, ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ। ਅਗਲਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਗੈਰ ਜਲਮਈ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤ੍ਰਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜ੍ਹਾਅ 'ਤੇ ਰੋਕ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕ੍ਰੋਮੇਟ ਨੂੰ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੁਣ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨਾ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ  $\text{HCl}$  ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਮ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਕਿਹੜੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਕਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਥਿਤੀਆਂ ਕਾਫ਼ੀ ਕਠੋਰ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 300 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਇੱਕ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਧਾਤ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਰਿਹਾਈ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਲਈ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਸਹਿਣ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਈ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੋਣ ਦੀ ਕੋਈ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਲ ਧਿਆਨ ਦਿਓ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਭਾਗ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ, ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ

ਇਸ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕੇ ਕੀ ਹਨ? ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਇਲਾਜ ਕਰਵਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਰਸਾਇਣਕ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਰਸਾਇਣਕ ਤਰੀਕਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੋਂਕਰਿਤ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ਜਾਂ ਕੋਂਕਰਿਤ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟਿੰਗ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ  $\text{e}1$  ਮਾਰਗ ਰਾਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਯਕੀਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲਵਾਂ ਅਤੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ  $\text{t e}1$

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ  $\text{sn}1$  ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਾ ਗਠਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਓਲੇਫਿਨ ਨੂੰ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ 3 ਡਿਗਰੀ 2 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 1 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਇਹ ਕ੍ਰਮ ਹੈ

ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਇੱਕੋ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਲੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੈ 3 ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ। 2 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 1 ਡਿਗਰੀ ਤੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਦਾ ਦੂਜਾ ਤਰੀਕਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸਥਿਤੀਆਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਸੀਂ 350 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਵਾਸ਼ਪਾਂ ਨੂੰ ਪਾਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਨੂੰ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦੇ ਉੱਪਰ ਪਾਸ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਰੀਏਕ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ tion ਹੈਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਰੱਖਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ SL ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਹੈਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਜਵਾਬ ਦੇਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨਸ ਦੁਆਰਾ ਦਿਖਾਈ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹਨ ਜੋ ਹੈਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਜਵਾਬ ਦੇਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨ ਹੋਵੇ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਜੁੜਿਆ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਹ ਇਸ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਜਵਾਬ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ। ਹੈਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਈਥਾਨੌਲ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ch3co ਯੂਨਿਟ o ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨਸ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਮਿਥਾਇਲ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਵਾਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਗਲਾ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕੋ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈਲੇਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਬਸਟਰੇਟ ਲਈ ਇੰਨੇ ਖਾਸ ਕਿਉਂ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੈਲੇਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਬ੍ਰੋਮੋਫਾਰਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਡੋਫੋਨ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਰੋਮੋਫਾਰਮ ਰੰਗਗੀਣ ਤਰਲ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਆਇਓਡੋ ਫੋਮ ਇੱਕ ਹਲਕਾ ਪੀਲਾ ਠੋਸ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਲਕਾ ਪੀਲਾ ਠੋਸ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਆਇਓਡੋ ਫੋਮ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। n

ਇਸ ਲਈ ਸਾਰੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੈਲੋਜਨਾਂ ਲਈ ਇਹ ਆਇਓਡੀਨ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਇਓਡੋ ਫੋਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ch3co ਫੰਕਸ਼ਨਲਿਟੀ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਬੇਅਰਿੰਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਐਸੀਟਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਬੇਅਰਿੰਗ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨ ਹੈ। ਕੇਸ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਕਦਮ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣਗੇ ਠੀਕ ਇਹਨਾਂ ਕੀਟੋਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ith ਕੀਟੋਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਈਥਾਨੌਲ ਨਾਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਈਥਾਨੌਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਠੀਕ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਹੈ। ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਇਹ ਨੈਕਸ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਮੋਲ ਨੈਕਸ ਅਤੇ ਦੋ ਮੋਲ ਪਾਣੀ ਦੇਣ ਲਈ ਨੋਹ ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਨੋਹ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋਜਨ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸ ਦੇਵੇ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਈਪੋਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋਕਲੋਰਾਈਟ ਅਤੇ ਐਨਾਇਮਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ। ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਜੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕਦਮ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸ਼ਰਣ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਅਧਾਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਏਸਿਲ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਲੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨੈਕਸ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਨੋਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਿੰਨ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦਾ ਪੂਰਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ, ਤੀਜਾ ਕਦਮ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਟ੍ਰਾਈਹਾਲੋਜੀਨੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਲੇ ਰੂਪ ਤਾਂ h hcoona ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋ ਰੂਪ ਇਹ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤਿੰਨਾਂ ਪੜਾਵਾਂ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਮੈਂ ਤਿੰਨੋਂ ਪੜਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਲਈ ਮੇਰਾ ਸਮੁੱਚਾ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂਆਂ ਅਤੇ ਨੋਹ ਦੇ ਛੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਓ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ। ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਸੋਡੀਅਮ ਦਾ ne ਮੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੇ ਪੰਜ ਮੋਲ ਅਤੇ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹੇਲਾਈਟ ਦੇ ਪੰਜ ਮੋਲ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਪੰਜ ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਹਾਲੇਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਲ ਯੂਨਿਟ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਐਸੀਲ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਇਹੀ ਗੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਕੀ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਕੀਟੋਨ ਦੇਣ ਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਨੋਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਿੱਧੇ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਦੇ ਇਸ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲਸ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਕੀਟੋਨ ਦਾ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨੋਹ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਆਪਣਾ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸੀਲ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨ ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਐਸਲ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਮੋਲਾਂ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਨੋਹ ਦੇ ਚਾਰ ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬੇਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਇੱਕ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਨੈਕਸ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਫਰਕ ਦੇਖ ਸਕੋ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਬੇਸ ਦੀ ਲੋੜ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਾਰਨਾਂ ਕਰਕੇ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਮਕੈਨਿਸਟਿਕ ਕਦਮਾਂ ਨੂੰ ਬੋਝਾ ਹੋਰ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਦੱਸਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋਕਲੋਰਾਈਟ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਪੂਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ। ਦੂਸਰਾ ਕਦਮ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਹੁਣ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਿਲ ਦੇ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਾਈ ਹੈ। ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੇਸ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕੋਟੋ ਦੇ ਅੰਗੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਐਨੋਲੇਟ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਆਈਨੋਲੇਟ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਐਨੋਲੇਟ ਲਈ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਟ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਨੋਲੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਜਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲਿਕ ਰੂਪ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਹੈਲੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਥੋੜ੍ਹਾ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਹੈਲੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮੈਨੋ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮੈਨੋਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਦੋ ਵਾਰ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਹਾਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਲਗਾਤਾਰ ਤਿੰਨ ਵਾਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਹਾਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇ ਜੋ ਕਿ ਅਗਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। t ਸਟੈਪ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਜੋ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਓਕ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਹੈਲੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਖਰਕਾਰ ਇਹ  $C \times 3$  ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਐਨੀਓਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੇਵਲ ਐਸੀਟਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਹਨਾਂ ਦੀ ਇੱਕ  $CH_3 - CO$  ਯੂਨਿਟ ਜਾਂ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ  $CH_3 - CO$  ਯੂਨਿਟ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹਨ, ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਬਰੋਮੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋਫਾਰਮ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਵੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਸਥਾਨਕ ਬੇਰੇਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਬੇਰੇਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦਵਾਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਐਂਟੀਸੈਪਟਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ 'ਤੇ ਵੀ ਟਿੱਪਣੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਲ ਯੂਨਿਟ ਹੋਣ ਦੇ ਬਾਵਜੂਦ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਜਵਾਬ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੋਈ ਪੀਲੀ ਪੀਪੀਟੀ ਨਹੀਂ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਾਮਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲ ਐਸਟਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਆਇਓਡੋ ਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀਟੋਨਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਠੀਕ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੁਹਾਡੇ ਹਨ। ਐਸੀਟਾਲਡੀਹਾਈਡ ਉਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਤਰਕਸੰਗਤ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਖਾਰੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਸਥਿਤੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਰੰਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨੀਓਨ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਕਾਫ਼ੀ ਸਥਿਰ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਇੱਕ ਚਾਰਜਡ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਣੂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਾਰਜ ਹੋ ਚੁੱਕਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦਾ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਪੜਾਅ ਦੇ ਆਖਰੀ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਸਮੱਸਿਆ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਬੇਸ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਬੇਸ ਐਬਸ ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਸਗੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਹ ਇਸ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਕੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ। ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰਕ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਸੀਟਾਮਾਈਡ ਵੀ ਇਨ੍ਹਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਐਮਿਡਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਦੋ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸਮਰੱਥ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖੀ ਹੈ ਐਸਿਡ ਇੱਥੇ ਵੀ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਐਸਟਰ ਵੀ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਜਵਾਬ ਨਹੀਂ ਦੇਣਗੇ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਸਮੂਹ ਹਨ, ਓਕੇ ਐਕਟਿਵ ਮੈਥਾਈਲੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਡਾਈ ਕੋਟੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੋ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਅਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਥਾਈਲੀਨ  $CH_2 - Si$  ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। nce ਐਕਟਿਵ ਮੈਥਾਈਲੀਨ  $CH_2$  ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪੜਾਅ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਸ ਖਾਸ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਖਾਰੀ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨੀਓਨ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਨਾਈਲ ਵਾਲੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀਟੋਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਟਰਮੀਨਲ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਇਓਡੋ ਫੇਮ ਟੈਸਟ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਐਸੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਥਾਇਲ ਕੀਟੋਨਸ ਨੂੰ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਮੈਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ s ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਡਾਇਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲੇ ਕੁਝ ਲੈਕਚਰਾਂ ਵਿੱਚ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਨਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਅੱਜ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਵਾਲੀਆਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਹੋਰ ਵਰਣਨ ਕਰਾਂਗੇ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਡਾਇਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ ਅਤੇ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ 'ਤੇ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ e ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੀਲੀਨ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਸਿਸਟਮ ਅਤੇ

ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨਾਂ ਨੂੰ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬਨ ਓਕੇ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਵਾਲੇ ਹਨ ਦੋਵੇਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਦੋਵੇਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ, ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਡਾਇਓਲਾਂ ਨੂੰ ਪਿਨੈਕਲਸ ਪਿਨੈਕਲਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਡਾਇਓਲ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਅਤੇ ਆਹ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪਾਈਨਕੋਲ ਨੂੰ ਬੈਂਜ ਪਾਈਨਕੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ iupac ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 1 1 2 2 ਟੈਟਰਾ ਫਿਨਾਇਲ 1 2 diol ਲੇ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵੱਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖ ਵੱਖਰੀਆਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਹੋਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਅਲਕੇਨਸ ਤੋਂ ਸਬਸਟਰੇਟ ਵਜੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਸੀ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਉਹਨਾਂ ਨੋਟਸ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅਲਕੇਨਸ ਨਾਲ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੇ ਸਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਡਾਇਓਲ ਨੂੰ ਸਿੱਧੇਸਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕੇ ਇੱਕ ਐਕਿਊਅਸ ਜਾਂ ਅਲਕਲੀਨ  $\text{KMnO}_4$  ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲੇਸ਼ਨ ਦੇ ਰਿਹਾ ਸੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲੇਸ਼ਨ ਸੀ ਜੋ ਓਸਮੀਅਮ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ। ਟੈਟਰਾਐਕਸਾਈਡ ਜਿਸ 'ਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਟੈਟਰਾਐਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰਿਹਾ ਸੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਵੀ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵੀ ਦੇ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ  $\text{ah}$  ਵਿਧੀ ਅਤੇ ਰਣਨੀਤੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹਾਈਪੋ ਹਾਲਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਸੀ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਨਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖੋ।  $d$  ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਪੋਹਾਲਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਐਲਕੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ 'ਤੇ ਨਿਯਮਤ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਡਾਇਓਲ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕੇ ਸਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ। ਐਲਕੇਨਸ ਤੋਂ ਸਬਸਟਰੇਟਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਡਾਇਲਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ, ਡਾਇਲਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦਾ ਅਗਲਾ ਤਰੀਕਾ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਤੋਂ ਉਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਘੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਸਧਾਰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਹੀ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਡਾਇਹਲਾਈਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਜਲਮਈ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਰਿਹਾਈ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਾਇਓਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਨੁਕਸਾਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਪਜ ਜੋ ਡਾਇਓਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉਹ ਮਾੜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਬੋਲ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਸ਼ੋਧਨ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦਾ  $\text{ed}$  ਸੰਸਕਰਣ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਡਾਇਹਲਾਈਟ ਡਾਇਹਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿਊਜ਼ਡ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪਿਕ ਰਸਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਾਇਸੀਟੇਟ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਲ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਉੱਚ ਉਪਜ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਲਾਈਕੋਲ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਲਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਡਾਈਹਲਾਈਟਸ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਇੱਕ ਸੁਧਾਰਿਆ ਸੰਸਕਰਣ ਹੈ, ਓਕੇ ਤੀਜਾ ਸਬਸਟਰੇਟ ਜਿਸ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਇਲਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਲਕੀਲੀਨ ਡਾਈਮਾਇਨ ਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਫਿਰ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਲਕਾਈਲੀਨ ਡਾਈਮਾਇਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕਾਈਲੀਨ ਡਾਈਮਾਇਨਜ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਡਾਇਓਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਪਏਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਇਹੀ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਤੁਰੰਤ ਕਿਹੜੀ ਚੀਜ਼ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਐਮਾਈਨਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ  $\text{hno}_2$  ਦੇ ਦੋ ਮੋਲਾਂ ਨਾਲ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਨੈਨੋ2 ਤੋਂ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਡੀ. ਆਈਓਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਰਿਹਾਈ ਦੇ ਨਾਲ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਲਕਾਈਲੀਨ ਡਾਈਮਾਇਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਡਾਇਲਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕਮੀ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਟੌਤੀ ਦੀ ਤਰਜੀਹੀ ਚੋਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਕਟੌਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਕਟੌਤੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਓਕਸਲ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਡਾਇਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਕਟੌਤੀ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਇਓਲ ਵੀ ਇਹੀ ਗੱਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਡੀਸਟਰ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜੋ ਕਿ ਡਾਈ ਈਥਾਈਲ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸਲੇਟ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਉਹੀ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅੱਧੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਉਹੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਦੋਨੋਂ ਲਈ ਗਲਾਈਕੋਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀਟੋ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਾਈਰੂਵਿਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਗਲਾਈਕੋਲ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਕਟੌਤੀ ਲਈ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਹੈ। ਆਇਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ 1 2 ਡਾਇਓਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਵੱਖ ਵੱਖਰੀਆਂ ਵਿਧੀਆਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਓਕੇ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੋਰ ਵੀ ਵੱਖਰਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਪੂਰੇ  $\text{oh}$  ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੀਤੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਯਾਤ ਨਾਲ ਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਡਾਇਲਸ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਡਾਇਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮੈਨੋਸੋਡੀਅਮ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡੀਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਪਰ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ ਪਰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਰੀਕੈਪ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਇਹ ਜਾਣਨ ਲਈ ਕਿ ਇਹ ਡਾਇਲਸ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਕ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਨੂੰ ਲਓ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਇਕ-ਇਕ ਕਰਕੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ 50 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਡਾਇਓਲ ਤੋਂ ਅਗਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉੱਚਾ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਡੀਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਦੂਜੇ ਨਾਲੋਂ ਕੁਝ ਤਰਜੀਹ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੀ ਸਾਪੇਖਿਕ ਐਸਿਡਿਟੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਯਾਤ ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਓਹ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਗਾੜਨ ਵਾਲਾ ਲੂਣ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਨੋਸੋਡੀਅਮ ਅਤੇ ਡੀਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਇਸਲਈ ਡਾਇਓਲਸ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸਿਡ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਟਰ ਡਾਇਓਲ ਵੱਖਰੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਮੋਨੋਐਸਟਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡੀਸਟਰ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਟੋਚਿਓਮੈਟਰੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹਰ ਚੀਜ਼ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਫੈਸਲਾ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਡੀਸਟਰ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮੋਨੋ ਐਸਟਰ ਜਾਂ ਡੀਜ਼ਲ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਤਾਂ ਜੇ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੀ ਸਟੋਚਿਓਮੈਟਰੀ ਅਤੇ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਸੀਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ। ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਇਸੀਟੀਲੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਨਵਾਂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤੱਥ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕਿ ਇਹ ਹੁਣ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਹੈਲੋਜਨ ਸੰਪਤੀਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਉਬੱਟ ਡਾਈਓਲ ਸਿਸਟਮ ਵੀ ਇਹ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੋਨੋਹਾਈਡ੍ਰੋਕ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਫਰਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਸੰਪਤੀਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਯਾਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ hc1 hi hbr ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਕਿਵੇਂ hc1 ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਲੂਕਾਸ ਟੈਸਟ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ hc1 160 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮੋਨੋ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਮੋਨੋ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ hc1 ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 200 ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ hc1 ਜਾਂ hbr ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਹਾਈ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਯਮ ਥੋੜੇ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈ ਓਕੇ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗ੍ਰਿਮ ਹੋਏ h i ਦੇ ਦੋ ਦੋ ਮੇਲ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਪਰ ਟੀ ਉਹ ਕਾਫ਼ੀ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਰੰਤ ਅਲੱਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ d ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਓਲੇਫਿਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਡਾਇਓਲਿਨੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਓਲੇਫਿਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਸੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ hi ਦੀ ਬਜਾਏ pi3 ਵੀ ਲਓ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਡਾਇਓਲੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹਨ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਡਾਇਨਟਰੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿੱਧੀਆਂ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਦੀ pc15 pbr3 ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਡੀਓਲ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਤੁਹਾਡੀ ਮੋਨੋਹਾਈਡ੍ਰੋਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਉਹੀ ਗੱਲ ਇੱਥੇ ਵੀ ਵਾਪਰੇਗੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ pc15 ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਿਕਲੋਰੋ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲੇਗੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਇਲਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਇਲਸ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਿਲ ਅਤੇ ਕੇਟਲ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਇਹ ਐਸੀਟਿਲ ਅਤੇ ਕੇਟਲ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕੁੱਲ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਜਾਂ ਬਹੁ-ਪੜਾਵੀ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਐਸੀਟਿਲ ਅਤੇ ਕੇਟੂਲਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੁੱਕਣਾ ਹੋਵੇ। ਡੂੰਘੀ ਸੁਰੱਖਿਆ ਸੁਰੱਖਿਆ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਕੱਢੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸੀਟਿਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ ਵਰਤੋ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਦੋ ਕਦਮ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕਮੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਸੀਟਿਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟੋਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੀਟੋਨ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪਾਣੀ ਗੁਆਉ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋ ne ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਸੁਰੱਖਿਆ d ਸੁਰੱਖਿਆ ਰਣਨੀਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਡਾਈਓਲ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਖਾਤਮੇ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਸ਼ਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਿਨਾਂ ਕੁਝ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਸਿੱਧੇ ਹੀ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਵੀ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰੋਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਘਣੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟਿੰਗ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਇੱਕ ਡਾਇਓਲ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਿਨਾਂ ਕਿਸੇ ਵਾਧੂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਗਰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਉਹੀ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ch2 ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਚੋਹ ਪਾਣੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਸਭ ਦੇਹੀ ਹਨ। ਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਨਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਅਸਥਿਰ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਰੰਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਦੂਸਰਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਲਾਈਕੋਲ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਦੋ ਮੇਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਪਰ ਲਿੰਕ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਏਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਮੁਫਤ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੋ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਡਾਈ ਈਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਦੋ ਮੇਲਾਂ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੰਘਣੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ ਇੱਕ ਦੀ ਬਜਾਏ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ, ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਸਾਈਕਲਿਕ ਈਥਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਡਾਈਓਕਸੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਯੂ. ਜੈਵਿਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ sed

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਈਪੋਕਸਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਡਾਇਓਕਸੇਨ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਵੱਖੇ ਵੱਖਰੀਆਂ ਰਣਨੀਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਸਿਖਰ ਦੀ ਸਿਖਰ ਦੀ ਖੁਦ ਦੀ ਪੁਨਰਗਠਨ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਰਹੋ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਰੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਪੰਨਵਾਦ