

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲਸ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਕਿਹੜੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਜਾਂ ਲੈਬ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਉੱਥੇ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਹਨ। ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਜਾਂ ਤਾਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਫੀਨੋਲਿਕ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਫੀਨੋਲਿਕ ਓ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀ ਸਮਾਨਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਅੰਤਰ ਹਨ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਅਸ 'ਤੇ ਕਈ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਸਮੂਹ ਦੇ ਗੁਣ ਦੁਆਰਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਰਗੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਨੀਆਂ ਪੈਂਦੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਹ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਸਥਾਪਿਤ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਵਰਗੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਨੇਸ਼ਨ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਚੁਣੀਆਂ ਗਈਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਇੱਕ ਸਖ਼ਤ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਸੰਚਾਲਿਤ ਜਾਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਚਾਲਿਤ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੀਜ਼ਿਓ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਫੀਨੋਲਸ ਦੀਆਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਰੀਮਰ ਡੈਮਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅੱਜ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੀਮਾ ਟੇਮਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਆਪਣੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਤੀਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਰੀਮਰ ਡੈਮਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਕੈਮਿਸਟ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਫਾਰਮੀਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੀਏਕ ਤਿਓਨ ਸਾਨੂੰ ਫੀਨੋਲ ਦੇ ਇੱਕ ਆਰਥੋ ਫਾਰਮੀਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਇੱਕ ਫੀਨੋਲਿਕ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇੱਕ ਫਾਰਮਾਈਲ ਸਮੂਹ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਫੀਨੋਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਾਇਫਾਸਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਇਫਾਸਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਨੌਰ ਐਕੁਆਸ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕਲੀ ਦੇ ਤਿੰਨ ਸਮਾਨ ਲੈਣੇ ਪੈਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਲਗਭਗ 70 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਰਕਅੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋਨੋ ਫਾਰਮੀਲੇਟਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈ ਆਰਥੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਰਥੋ ਸੈਲਿਸੇਲਡੀਹਾਈਡ ਵੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਨੈਸੀਐਲ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਫੀਨੋਲਿਕ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਬਸਟਰੇਟ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਰੀਮਰਟਾਈਮਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਫਾਰਮੀਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਹਾਲਤਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ cc14 ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਲਮਈ ਖਾਰੀ ਘੋਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਰਕਅੱਪ ਦੇ ਬਾਅਦ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਕਾਰਬਾਕਸੀ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਰਥੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਂਜੋਇਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੀ ਬਜਾਏ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ, ਓਰਥੋ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਨਾਬਾਲਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪੈਰਾ ਕ੍ਰੋਸੋਲ ਵਰਗੇ ਸਬਪੈਰਾ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਰੀਮਰਟੇਮਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਲਤਾਂ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹੈ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਔਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ ਪਰ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਸਧਾਰਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਦਰਸ਼ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਬਦਲਵਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਕੋਟੋ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੈਰਾ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਅਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਮਾਮਲੇ ਲਈ ਓਰਥੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਔਰਥੋ ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਤਪਾਦ ਮੈਨੋ ਨੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਪੈਰਾ ਫਾਰਮਿਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿੱਠੀ ਮਹਿਕ ਮਿਲਦੀ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸਨੂੰ ਵੈਨਿਲਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਇਸ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰਸਮੀ ਇਕਾਈ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਕਿ ਫਾਰਮੀਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਅੱਖਰ ਹੈ ਅਗਲਾ ਟੀਚਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਾਈਟ ਦੀ ਖੋਜ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਲਮਈ ਅਲਕਲੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਹੈ, ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਰਨ ਬਣਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ। ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਅਤੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ

ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਸਿਟੀ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਸਿਟੀ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਓਰਥੋ ਸਾਈਟ ਕਾਰਬੋਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਾਰਬੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਮੋਇਟੀ ਹੈ ਜੋ ਜਲਮਈ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿਚ ਪੀ. ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਅਸਥਾਈ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਉਤਪੰਨ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਗਲਾ ਮੁੱਖ ਕਦਮ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਕੀਟੋ ਬਦਲ ਕੇ ਐਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਜੋ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਓਰਥੋ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਨਾਲ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। chc12 ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲਾ ਪੜਾਅ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ chc1 ਦੇ ਓਕੇ ਨੂੰ ਜਨਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਾਂਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਜਨਰੇਟ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਕਲੋਰੀਨ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਥਾਂ ਦੇ ਵਾਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਜੋੜਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਕਦਮ ਹੈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਓਰਥੋ ਫਾਰਮਾਈਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਿਡਿਕ ਵਰਕਅੱਪ ਦੇ ਤਹਿਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਰਥੋ ਫਾਰਮਾਈਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਰੀਮਰਟੇਮਰ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਭਾਵੀ ਵਿਧੀ ਹੈ। er ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਓਰਥੋ ਫਾਰਮਾਇਲੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਓਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵੀ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਦੇਵੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ

ਸਾਈਟਸ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਾਨੂੰ ਪੈਰਾ ਫਾਰਮੀਲੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਵੀ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ। ਅਸਾਧਾਰਨ ਕੇਸ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਰਾ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਕ੍ਰੋਸੋਲ ਹੈ ਜੋ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੈਰਾਕ੍ਰੋਸੋਲ ਦਾ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ, ਓਰਥੋ ਸਾਈਟ 'ਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ। ਜੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਮਿੰਟ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸੀਸੀਐਲ2 ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਅਤੇ ਇੱਥੋਂ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਔਰਥੋ ਬਦਲ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉੱਪਰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੇਨਤੀ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇਣ ਲਈ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਲਕਲੀਨ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਅਤੇ ਅੱਗੇ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਵਰਕਅੱਪ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਉਤਪਾਦ ਲਈ ਆਰਥੋ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਵੀ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਣਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲੇ ਪੜਾਅ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਗੁਆਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੇ ਰੁਕ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਰੁਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਨਾਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ cc14 ਨਾਲ ਠੀਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਫਾਰਮੀਲੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ cc14 ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਨੋਲ ਬਣਾਉਣਾ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਾਈਟ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਬਣਾਈ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਜੋ ਮਾਇਨਸ i ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਹੀਆਂ ਹਨ, ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਹ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਹੁਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਆਰਥੋ ਸਾਈਟ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਜੇ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਨੂੰ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਜੋੜ ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਦੇਣ ਲਈ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਵਰਕਅੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲੂਣ ਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਸਥਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾਂ ਸਥਾਪਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਨਾ ਕਿ ਰਸਮੀ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸਿਡ ਦੁਬਾਰਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਏ. ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਅਣੂ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮਿਥਾਈਲ ਸੈਲੀਸੀਲੇਟ ਜਾਂ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਹਰੇ ਦਾ ਤੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਚਿਕਿਤਸਕ ਗੁਣ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਮਾਸਪੇਸ਼ੀਆਂ ਦੇ ਦਰਦ ਲਈ ਇੱਕ ਆਰਾਮਦਾਇਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੇਲੀਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਮਿਥਾਈਲ ਸੇਲੀਸਾਈਲੇਟ ਐਸਟਰ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਵਿਉਤਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਐਸੀਟਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵੀ ਪੂਰਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਐਸੀਟਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਫੀਨੋਲਿਕ ਓ. ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਐਸੀਟਿਲ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇਣ ਲਈ ਐਸੀਟਿਲੇਟਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਐਸਪੀਰੀਨ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਦਰਦ ਨਿਵਾਰਕ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਚਿਕਿਤਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਹੈ ਅਤੇ ਰੀਮਾ ਡੈਮਨ ਰੂਟ ਦੁਆਰਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਣਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਟੀ. ਉਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕੋਲੇ ਅਧਾਰਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਮੇਂ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਨਾਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕੋਲਾ ਅਧਾਰਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਕੋਲਾ ਸਕਮਿਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਹੇਠ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਗੈਸ ਨਾਲ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ 100 ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਬਾਅਦ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਰਕਅੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਰੀਮੇਟੇਮੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਕੋਲਾ ਬੇਸ ਸਕਮਿਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ 120 ਤੋਂ 140 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ 140 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਡੇ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ t ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਸੇਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕਲੀਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਨੋਲ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ co2 120 ਤੋਂ 140 ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ 140 ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਓਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਜੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਓਰਥੋ ਸਾਈਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਰੀਐਕਟਿਵ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦਾ ਰੂਪ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇਗਾ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਆਇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ eno1 ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋ ਫਾਰਮ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ ਟੈਂਟੇਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਓਹ ਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅਣੂ ਸਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਵਰਕਅੱਪ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੋਲਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਰਥੋ ਕਾਰਬਾਕਸੀ ਫਿਨੋਲਸ ਜਾਂ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਆਓ ਦੇਖੀਏ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਫਾਕੀ ਸੰਭਾਵਿਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਇਕੱਲੀ ਜੋੜੀ ਵਾਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਸਥਿਤੀਆਂ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਉਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਉਹ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਰੱਖਣ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਇੱਕ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਵਿਕਸਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਇਹ ਏਰੀਅਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਫੀਨੋਲਸ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕ੍ਰੋਮੋਫੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਲਾਈਟ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ q ਨਾਨ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪੈਰਾ ਬੈਜੋਕੁਨਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਬੈਜੋਕੁਇਨੋਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਵਧੇਰੇ ਫਿਨੋਲ ਜੋ ਉੱਥੇ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦੇਣ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਫੀਨੋਕੁਨਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਕਿ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਵਿਕਸਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਫਿਨੋਲ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਰੈਗੂਲਰ ਰੀਐਜੈਂਟ, ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਫਿਨੋਲ

ਦੇ ਨਾਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਅਧਾਰਤ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੈਰਾ ਬੈਂਜੋਕੁਇਨੋਨ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਰਥੋਇਸੋਮਰ ਆਰਥੋ ਬੈਂਜੋਕੁਇਨੋਨ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਫਿਨੋਲਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵੀ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਬਦਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਿਉਂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਓਰਥੋ ਪੈਰਾ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਜੋ ਕਿ ਫਿਨੋਲਸ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪ੍ਰਤੀ ਸਲਫੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ $qno1$ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਫਿਨੋਲ ਦਾ $qno1$ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਕਲੀਨ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪ੍ਰਤੀ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਐਲਬਸ ਪ੍ਰਤੀ ਸਲਫੇਟ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਕਨੋਲ ਐਲਵਸ ਪ੍ਰਤੀ ਸਲਫੇਟ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ। ਠੀਕ ਹੈ ਫੀਨੋਲਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਗੈਟਰਮੈਨ ਦਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੁਣ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਰੀਮਾ ਟੈਮਰ ਆਰਥੋ ਫਾਰਮਿਲੇਟਡ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਸੀ ਇਹ ਫਾਰਮੀਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗੈਟਰਮੈਨ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ $hc1$ ਅਤੇ hcn ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ d ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀਆਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਰੀਮਾ ਟੈਮਰ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲਸੀਐਲ 3 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਮੀਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜਲਮਈ ਵਰਕਾਪ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਲੀਸੈਲਡਹਾਈਡ ਆਰਥੋ ਫਾਰਮਾਈਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ $hc1$ ਅਤੇ hcn ਦੀ ਭੂਮਿਕਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫਾਰਮਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪ੍ਰਦਾਤਾ ਹਨ ਇਸਲਈ $hc1$ ਅਤੇ hcn ਮਿਲ ਕੇ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਮੀਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਮਾਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲ ਹੁਣ ਇਹ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨੋਲ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ 'ਤੇ ਕਲੋਰੋਮਾਇਨ, ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਵਿੱਚ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਦਲ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਇੱਕ ਔਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਰੰਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਔਰਥੋ ਆਇਮਨ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫਾਰਮਾਈਲ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਫਿਨੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਫਾਰਮੀਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਗੈਟਰਮੈਨ ਦਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੰਘਣੇ ਰੰਗ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਇੱਕ ਡਾਈ ਵਰਗਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਡਾਈ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਅਜੋਕੀਅਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਰੀਲਾ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸੈਂਡਮੇਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਐਰੀਲਾਮਾਈਨਜ਼ ਦਾ ਡੀਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਰੀਲ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਫਿਨੋਲ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਡੀਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਨੂੰ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਜੋੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਤੋਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ n ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ n

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਤੇ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੁਬਾਰਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੋਈ ਉਮੀਦ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੋਗੇ ਇੱਥੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦਿਓ ਜੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਵਰਕਾਪ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਰੰਗਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਅਜ਼ੂਰ ਡਾਈ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਰੰਗਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਅਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਜੋ ਡਾਈਜ਼ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਰੰਗਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਹ ਹਨ। ਇਹ ਦੇਖਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਅਮੀਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਇੱਕ ਰਾਈਲਾਮਾਈਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਇਜੋਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਫਿਨੋਲਸ ਨਾਲ ਮਿਲ ਕੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਫਿਨੋਲਸ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰੰਗ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਥੈਲੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਥੈਲੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਘਣਾਪਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਘਣਾਪਣ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਸਬਸਟਰੇਟ ਛੋਟੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਰਿਹਾਈ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਸਬਸਟਰੇਟ ਕੀ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਮ ਥੈਲੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇ ਮੇਲ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫੈਬਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਫੈਬਲਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫੈਬਲਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਇੱਕ ਮੇਲ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਰ. ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਕੇਂਦਰਿਤ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸੰਘਣਾਪਣ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਸ ਨੂੰ ਫੀਨੋਫਲੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਰੰਗਹੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਸੂਚਕ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਸੂਚਕ ਹੈ ਇਹ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਰੰਗਹੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਗੁਲਾਬੀ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸੂਚਕ ਵਜੋਂ ਫੀਨੋਫਲੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ।

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਫਿਨੋਲ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ $phthalic\ anhydride$ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ $phthalic\ anhydride$ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਇਹ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਰਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੈਰਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਘਣਾਪਣ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅਣੂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਫੀਨੋਫਲੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਖੁੱਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗੁਲਾਬੀ ਰੰਗ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਫੀਨੋਫਲੀਨ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਫਿਨੋਲ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਲਾਈਬਰਮੈਨ ਦੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਫਿਨੋਲਸ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਿਜ਼ੁਅਲ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਨਿਗਰਾਨੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਫਿਨੋਲ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨੈਨੋ2 ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਅਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਭੂਰੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਭੂਰੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਜਲਦੀ ਹੀ ਨੀਲਾ ਹਰਾ ਰੰਗ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਘੋਲ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪਤਲਾ ਕਰਨ ਨਾਲ ਨੀਲਾ ਹਰਾ ਸਥਾਈ ਲਾਲ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਸ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੇਸ ਨੇਹ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸਲ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਨੂੰ ਬਹਾਲ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਬਦਲਦੇ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਅਸਥਾਈ ਰੰਗ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਤੋਂ ਲਾਲ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਵਾਪਸ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਨ। ਰੰਗ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਕਿਸ ਕਾਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਹੜੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਫੈਨੋਲ ਨੂੰ ਨੈਨੋ2 h_2so_4 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜੋ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਟੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਪੈਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੋ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪੈਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੋਫੈਨੋਲ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਆਕਸੀਮ ਇੱਕ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਮ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੈਨੋਕਸਾਈਮ ਹੈ ਪੈਰਾ ਬੈਂਜੋਕੁਇਨੋਨ ਦਾ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਦੇਖਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਟੀ. ਉਹ ਭੂਰਾ ਲਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਭੂਰਾ ਲਾਲ ਰੰਗ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਘਣੇ h_2so_4 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਭੂਰਾ ਲਾਲ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਇਹ ਅਗਲੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅਣੂ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਨੀਲਾ ਹਰਾ ਰੰਗ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਅਤੇ ਭੂਰੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਹੋਣ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹੀ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਲਾਲ ਭੂਰਾ ਰੰਗ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਇਹ ਲਾਲ ਰੰਗ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਐਂਡੋਫੇਨੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਜਲਮਈ ਨੋਹ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਐਂਡੋਫੇਨੋਲ ਵੀ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲਾਲ ਤੋਂ ਨੀਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਜੋ ਇੱਕ ਮਾਰਕਰ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂ ਇੱਕ phen ਹੈ। o1

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਪਛਾਣ ਲਈ ਇੱਕ ਰੰਗ ਟੈਸਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੈਜ਼ਿਨ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਿੰਪ ਫਿਨੋਲ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਰੇਜ਼ਿਨ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੇਕੇਲਾਈਟ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਰਾਲ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਬੇਕੇਲਾਈਟ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਲੀਡਰ ਖਤਰਨਾਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਕੱਚਾ ਮਾਲ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਰਾਲ ਦੇ ਦੋ ਭਾਗ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇਵੇਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਤੋਂ ਵੱਖ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਖਾਰੀ ਜਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਡੀ ਰੇਸ਼ਨੀ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬੇਕੇਲਾਈਟ ਬਣਾਉਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਉਹ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲੋਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਮੈਨੋਮੇਥਾਈਲੋਲ ਫਿਨੋਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਤਿਲ ਇਹ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲੋਲ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਥ. ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ese ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬੇਕੇਲਾਈਟ ਬਣਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਖਾਰੀ ਜਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਹੜੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਅਸੀਂ ਚੁਣਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਰੇਜ਼ਿਨ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ, ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਖਾਰੀ ਜਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੇਜ਼ਿਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਵਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਈਲੋਲ ਮੈਨੋਮੇਥਾਈਲੋਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ch ਦੇ oh ਜਾਂ ਤਾਂ ਔਰਥੋ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਕਬਜ਼ਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਮੈਨੋਮੇਥਾਈਲ ਆਇਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਉਹ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲੋਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਔਰਥੋ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ 2 6 ਮਿਲ ਸਕੇ। ਡਾਈਮੇਥਾਈਲੋਲ ਜਾਂ ਇਹ ਆਰਥੋ ਪੈਰਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ 2 4 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲੋਲ ਮਿਲੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ 2 6 ਜਾਂ 2 4 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲੋਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੇਕੇਲਾਈਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੌਲੀਮਰ ਜਾਂ ਰਾਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਕਰਾਸ ਲਿੰਕਿੰਗ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਬਣਦੇ ਮੈਨੋਮਰਾਂ ਅਤੇ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਨੈਟਵਰਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸੀ। ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਕਿ ਇਹ ਮੈਨੋਮਰਸ ਮੈਨੋ ਅਤੇ ਡਾਈ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਮੈਨੋਮਰਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਕਰਾਸ ਲਿੰਕਡ ਪੌਲੀਮਰ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਿਆਪਕ ਕਰਾਸ ਲਿੰਕਿੰਗ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਨੋਮਰ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਰਾਸ ਲਿੰਕਡ ਰੇਜ਼ਿਨ ਓਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਰੇਜ਼ਿਨ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬਾਰੇ ਸੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਫਰਾਈ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਰਾਈ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਫੀਨੋਲਸ ਦੀ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ SL ਸਮੂਹ ਮਾਈਗਰੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਪ੍ਰਵੇਗ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਿਡੈਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਡੈਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਐਕਸਲਰੇਸ਼ਨ ਦੀਆਂ ਦੋ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ AC ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਓ ਐਕਸਲਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਚੁਣੀਆਂ ਗਈਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਿਆਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਵੇਗ ਨੂੰ ਪੁਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਐਲਸੀਐਲ 3 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੀ ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਇੱਕ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਉਤਪਾਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਇਸ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਫੀਨੋਲਿਕ ਐਸਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਸੀਐਲ 3 ਓਕੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲਿਕ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ a1c13 ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਐਸਟਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਸੀਟੋਫੇਨੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ a1c13 ਦੇ ਨਾਲ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੈਰਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇਸ s1 ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਕੀਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪੈਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਸੀਟੋਫੇਨੋਨ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 160 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ a1c13 ਕੈਟਾਲਿਟਿਕ ਇਲਾਜ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਜੇਕਰ ਉਤਪਾਦ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਜੋ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਫਰਾਈਸ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਸਾਨੂੰ ਆਰਥੋ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚੋਣਤਮਕਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟੇਟ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ 160 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ a1c13 ਇਲਾਜ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਵਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਕਿਉਂਕਿ ਓਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਅਸਥਿਰ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖੋ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਗੁਜ਼ਰੇਗਾ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਤਰਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਤੋਂ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਭਾਫ਼ ਨਾਲ ਇਸਦੀ ਅਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ a1c13 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ

ਦੁਬਾਰਾ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਕਾਇਨੇਟਿਕ ਨਿਯੰਤਰਣ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ 165 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਉਤਪਾਦ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਲ CL 3 ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਆਰਥੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 25 ਅਤੇ 165 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਨੂੰ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ SL ਸਮੂਹ ਦਾ ਆਕਸੀਜਨ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਵਾਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਰਥੋ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ a1c1 ਤਿੰਨ ਦੀ ਕੀ ਭੂਮਿਕਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਐਸਟਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ a1c13 ਦੀ ਭੂਮਿਕਾ ਇਹ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੀ ਭੂਮਿਕਾ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਨਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਹ ਐਸਟਰ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਵਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇਸ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ocitates ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਅਧਿਕਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਅਧਿਕਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇਸ SL ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਸਹੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੂਜੇ ਗੁੰਜਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਬਚਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ a1c13 ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਹੁਣ ਐਕਟੀਵੇਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਦਿਖਾਉਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਜੋ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰੇਗਾ ਜੋ ਅਜੇ ਵੀ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ o1c13 ਲਿੰਕੇਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਆਰਥੋ ਐਸੀਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਐਕਟੀਵੇਟਰ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ a1c13 ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਫਰਾਈ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਲਈ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਵਿਧੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਦੇ ਅੰਤ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਵਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹ ਕਾਫ਼ੀ ਵਿਆਪਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਭਾਗ ਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। f ਇਹ ਮੋਡੀਊਲ ਜੋ ਈਥਰ ਹੈ ਤਾਂ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਵਿਦਾ