

ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਹੱਲ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆਈਆਈਟੀ ਪੌਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡਾਂ ਦੀਆਂ ਸੰਕਲਪ ਅਧਾਰਤ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਉਪਯੋਗਤਾਵਾਂ ਲੱਭਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ। ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰੋ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ a ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜ਼ਿੰਕ ਅਤੇ ਪਾਣੀ x ਅਤੇ y ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ x ਅਤੇ y ਦੋਵੇਂ ਟੈਸਟ ਤੋਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣੇ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੇਵਲ x ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕਸ ਟੈਸਟ ਇਸ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਕਾਮੇ x ਅਤੇ y ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ cn h_{2n} ਆਮ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨਾਲ ਵੰਡਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ x ਅਤੇ y ਦੋਵਾਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਮਤਲਬ ਦੋਵਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਮਿਸ਼ਰਣ x ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਕਾਲਮ ਅਤੇ ਫਿਲਿੰਗ ਤਣਾਅ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ x ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ y ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਿਕ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਬਾਕੀ ਦੇ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋੜਨੇ ਹਨ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ y ਹੋਵੇਗਾ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਓਲੇਫਿਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜੈਵਿਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕੌਮਾ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਰੋਟਰੇ ਵਨ ਕਾਮੇ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਮੇ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। *austenite* ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਆਸਟੋਨਾਈਟ ਨੂੰ ਐਲਡੇ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਥਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈਮਾਈਥਾਈਲ ਸਲਫਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਡਾਈਮਾਈਥਾਈਲ ਸਲਫੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰੋ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਕਲੀਵੇਜ ਦੁਆਰਾ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੀਨ ਹੋਵੇ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਮੇ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜੋ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪਿੱਛੇ ਇੱਕ ਕੌਮਾ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜਵਾਲਾਮੁਖੀ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਜਾਂ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਸਲਫਾਈਡ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਪੋ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਲੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਫਾਰਮ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਫਿਲਿੰਗਜ਼ ਟੈਸਟ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਤੋਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ . ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੋਕਸੀਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਤੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਚਾਂਦੀ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਤੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। ਇਹ ਅਕਸਰ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਿਰਧਾਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਫਿਲਿੰਗ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਅਤੇ ਟਾਰਟਾਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਤੋਂ ਬਣਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਪਰ 2 ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਪਰ 2 ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਪਰ 2 ਕਾਪਰ ਵਿੱਚ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਪ੍ਰਤੀ 1 ਲਾਲ ਤੋਂ ਪਰੋਪਿਟੇਟ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ, ਇਸ ਨੂੰ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਆਮ ਟੈਸਟ ਹਨ, ਆਓ ਹੁਣ ਵਧਦੇ ਕ੍ਰਮ 'ਤੇ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਵੱਲ ਚੱਲੀਏ। ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਸੈੱਟਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਦੋ ਸੈੱਟ ਹਨ ਪਹਿਲੇ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਬਦਲਿਆ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪੈਰਾ ਪੈਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਬਦਲ ਹੈ। o_{1ed} ਗਰੁੱਪ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਅਲ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਤਿਆਰ ਘੱਟ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸਲਈ ਦੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਆਓ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਚਾਰ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਪੁਰਾਣੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕਤਾ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਨ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਪ੍ਰਤੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕ੍ਰਮ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੱਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤਿੰਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਨ ਨਾਲ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਰ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇਗਾ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਚਾਰ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜ਼ਲਡੀਹਾਈਡ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵੱਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਹੁਣ ਆਉ ਇਹਨਾਂ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇਸ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਤੀ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਹੁਣ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇਸ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਥੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਇਸ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਹੋਰ ਘਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਹ ਆਰਡਰ ਆਸਟ੍ਰੇਲ ਰੋਡੀਅਮ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਕੋਟੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਟਰ ਅਣੂ ਦੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਤੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਸਭ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਣਗੇ ਕੋਟੇ ਸਮੂਹ ਜੋ ਐਸਟਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਆਉ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ $c_7h_5oc_1$ k ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ 1 ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਫਾਰਮੂਲਾ c_7h_6o ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ a *dimethylcatmin* ਦੇ ਨਾਲ m ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਨੂੰ ak_1 ਅਤੇ m ਦੀ ਪਛਾਣ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ a ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। m ਉਹ

ਐਸੋਸੀਏਟ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈਲੋਫਾਰਮ ਟੈਸਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ a ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈਮੈਥਾਈਲ ਕੈਡਮੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਐਸਟ੍ਰੋਫਿਨੋਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਿਸਦੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲੋੜ ਹੈ 0.5 ਡਾਈਮੈਥਾਈਲਕੈਡਮੀਅਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਅਤੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਜੋ ਕੈਡਮੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਹਲਕੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਐਸਟ੍ਰੋਫਿਨੋਨ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਅਸੀਂ 1 ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਨੂੰ ਕਰਾਸ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਟੌਤੀ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਰੀਲ ਜਾਂ ਐੱਚ. $eteroary1$ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੁਸੀਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਸਮਰਥਿਤ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਜ਼ਰ ਹੈ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਜ਼ੀਰੋ ਇਸ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਜੋੜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਰੀਡੋਕਟਿਵ ਦੇਣ ਲਈ ਲੰਘਦਾ ਹੈ। ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਚੱਕਰ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰੇਟਿਵ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਅੰਸ਼ਕ ਕਮੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਕਿ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਨੂੰ ਫਰਮੀ ਸਲਫੇਟ ਸਮਰਥਿਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਹੁਣ ਦਿਉ। ਅਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡਾਂ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਵਧਦੇ ਕ੍ਰਮ ਨੂੰ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ 'ਤੇ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ, ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਸੈੱਟ ਹਨ ਪਹਿਲੇ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਕੋਪੋਜ਼ਿਕ ਐਸਿਡਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚੌਥੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਹੈ n ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੂਜੇ ਸਥਾਨ ਵਿੱਚ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸਿਸਟਮ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਚਾਰ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਰਾਹੀਂ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ ਕ੍ਰਮ ਇਹਨਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡਾਂ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਅਨੁਸਾਰ ਹੋਵੇਗੀ, ਇੱਕ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਣਗੇ ਜੋ ਕਿ ਸੱਚ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਣਗੇ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਫਲੋਰੋਐਸੇਟਿਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰੋਐਸੇਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬਰੋਮੋਸੇਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੀ ਕੁਦਰਤ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਫਲੋਰਲ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਕਲੋਰੋ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਰੋਮੋ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੀ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ c ਐਸਿਡ ਇਸ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ ਫਲੋਰੋਐਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰੋਐਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਬਦਲ ਦੀ ਡਰਾਇੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬ੍ਰੋਮੋਕਲਿਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਲੜੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਟੋਲਿਊਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਓਲੀਵਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਨੂੰ ਐਕਟੇਡਰਮ ਸੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ nh_2 ਹਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਉਰਜਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕੀਮੇਸਿਲੈਕਟਿਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੋਜਨ ਇਸ ਇਮਿਊਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੋਜਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਹੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ NS_2 ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦੀ ਹੈ। s ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਦੋ ਕੌਮਾ ਤਿੰਨ ਸਿਰਗਮਾ ਟ੍ਰੈਫਿਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧੀਨ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਅਣਡੁੱਕ ਕਰ ਸਕੇ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦਿਓ ਇਹ ਸਭ ਹਵਾ ਨੂੰ ਇਸ ਐਮਾਈਨ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਇਮਿਊਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦਿੱਤੇ ਜਾ ਸਕਣ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟੌਰੀਨ ਨੂੰ ਵੀ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਸੇਟੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜਲਡਰ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੀ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ। ਰੋਸਨੀ ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰੱਖਣ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ch ਬਾਂਡ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਮੋਲਾਇਟਿਕ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬੈਂਜੋਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ch ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਇਕੱਠੇ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਤਪਾਦ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੇਖਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ch ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬੈਂਜੀਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜੋ ਰੀਐਕ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲ ਟੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੋਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੋਲਾ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਉਤਪਾਦ ਇੱਥੇ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਆਸਟ੍ਰੋਫਿਨੋਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜਿਲ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਾਪਰ ਵਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਗੈਟਰਮੇਨ ਕੋਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਫਾਰਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂਬਾ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਥਰਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਗੈਸੋਲੀਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਟੀ ਦੁਆਰਾ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਬੈਂਜੋਲਾਈਡ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਿਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਸਟ੍ਰੋਫਿਨੋਲ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਿਸਨੂੰ ਫ੍ਰੀਡਲ ਫਸਲਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਾਈਡਲ ਫਸਲਾਂ ਓਸਿਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਵਰਗੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕਲੀ ਬਦਲ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟਿਲ ਦਾ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਈਟਿਲ ਨੂੰ ਦੋ ਕਦਮ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਤਲੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਤੁਸੀਂ ਇਮਿਊਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਥਿਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਲੇ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਟੀਵਨਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਮੀਨ ਜੋ ਇਮਿਊਨ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਟੀਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਯੇ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਸਟੀਵਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਡਾਇਸੋਮੀਟਰ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਮਿਊਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟੀਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਜਾਂ ਡਾਈ ਬਾਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਤੱਕ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਰੀ ਹਵਾ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨਿਕਟਵਰਤੀ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਗਰੁੱਪ ਬਣਾਉ ਜਿਸ ਨੂੰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਪਿਛਲੇ ਖੇਤਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ

ਸਕੇ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਡੀਬੇਲ ਜਾਂ ਟੀਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਮਿਊਨ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਾਂਬੇ ਵਰਗਾ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਐਸਟਰ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੀਰ ਹੈ ਅਲ ਸੈਂਟਰ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਬਰਕਰਾਰ ਹੈ ਕੋਪਾਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਇਬੇਰੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਇਬੇਰੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸਟਰ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਰੇਡੀਏਸ਼ਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮਿਨਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਮਰੱਥਾ ਦੇ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਸਟਰ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਇਸ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਚੋਣਤਮਕ ਕਮੀ ਲਈ ਇੱਥੇ ਐਸਟਰ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਡੀਬੇਰੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਲੈਕਟੋਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਣ ਲਈ ਐਸਟਰ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੀਮੋਸਿਲੈਕਟਿਵ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਐਸਿਡ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ, ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਡਾਇਬੇਰੇਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰੋਸ਼ਰ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲੈਕਟੋਨ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਈਕਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਕਟੌਤੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ। ਕੀਟੋਨ ਤੋਂ ਐਲਕੋਨ ਓਸਟਿਓਫੋਨੋਨ ਨੂੰ ਈਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅੱਗੇ ਬੇਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ zoic ਐਸਿਡ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਬਰੋਮੋਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਚੁਕਵੇਂ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕੀਟੋਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਅਮਲਗਾਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਲੀਮੈਂਟਾਈਨ ਕਟੌਤੀ ਦੁਆਰਾ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਜਿਸਨੂੰ ਕਲੇਮੋਸ ਅਤੇ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵਿਕਲਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪੁਰਾਣੀ ਰਗੜ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਜ਼ੋਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ਾਈਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋ ਜ਼ੋਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਵਿਧੀਆਂ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਪ੍ਰੋਸ਼ਰ ਬੇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੈਂਜੀਲਿਕ ਸੀਐਚ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਅਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਲਕਾਈਲ ਬਦਲ ਦੀ ਪਰਵਾਹ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਾਈਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬੈਂਜਾਈਲਿਕ ਸੀਐਚ ਬਾਂਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਬ੍ਰੋਮੋਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪੜਾਅ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਲੂਣ ਦੇਣ ਲਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਰੋਤ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜਾਈਕ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਇੱਥੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪੀ.ਸੀ.ਸੀ. ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ pcc ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ssc1 ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪੀਰੀਅਡ ਦੇ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਇਸ ਲੂਣ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਦਾ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਲਿਜਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਰੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੈਥੇਨ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਬਾਹਰ ਇਹ ਸਾਰੀ ਹਵਾ ਨੂੰ ਕਾਪਰ ਸਿਲਿਕਾ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ। c ਐਸਿਡ ਜੋ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅੱਗੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲੂਣ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ, ਸੁਰੁਆਤੀ ਪੜਾਅ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਜੇ ਤੇਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਉਹ ਹੈਮੀਆਸੀਟਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੇਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਕ੍ਰੋਮੈਟਰੀਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੇ ਜਲਮਈ ਟੋਨ ਕੀਤੀ,

ਇਸ ਲਈ ਰੀਐਜੈਂਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੈਪੇਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇੱਥੇ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ, ਇੱਥੇ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਘਣੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿਖਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਬਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ਨ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਬੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ ਹੈ n ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਐਲਡੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਐਲਬਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ਨ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਬੈਂਜ਼ਾਲਡੀਹਾਈਡ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਰਗੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਸਵੈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਕਟੌਤੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੇ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੈਨਿਸਟਰ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਾਇਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਸਵੈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੰਟਰ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਦੇ ਇਲਾਵਾ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ-ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਨਾਲ ਬਣ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਤਰ-ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਰਿਫਲੈਕਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਕਟੋਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜ਼ਾ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੰਘਣੇ ਸੋਡੀਅਮ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਵਾਧੂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਸਵੈ-ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਕਟੌਤੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਹ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਰੀ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਸਾਰੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜ਼ਨ ਪਰਮਾਣੂ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੇ ਦਬਾਅ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਸਾਰੇ ਨਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਐਲਬਾ ਬੀਟਾ ਅਸੀਂਤ੍ਰਪਤ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅੱਖਾਂ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਐਲਬਾ ਬੀਟਾ ਦੇਣ ਲਈ ਐਲਡੋਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਡਾਇਕੋਪਾਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਦੋਂ ਵੀ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਮਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਸੰਘਣਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਹ ਇਮਾਈਡ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਿੱਸਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਡਾਇਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਫਥਾਲੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। c ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਮਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਮਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਆਓ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਇੱਥੇ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅੰਸ਼ਕ ਕਮੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ। ਇੱਥੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਕਟੌਤੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅੰਸ਼ਕ ਕਮੀ ਡਾਈਬੇਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਡਾਈ ਬਾਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਦੀ ਕਮੀ ਨੂੰ ਦੱਖਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੀ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਟੋਲਿਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੋਲਿਊਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਉਤਪਾਦ ਐਸਟਰ ਦੇ ਸਾਰੇ ਖੇਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵਾਧੂ ਮਿਥਾਇਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਗ੍ਰੇਨਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮਿਥਾਈਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ, ਇਹ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਪਹਿਲਾਂ ਗ੍ਰੀਨਹਾਊਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਟੀ . o ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮਾਨ ਨੂੰ ਪਾਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੀਸਰੇ ਐਲਗਲ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ, ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਓਸਨੋਲਾਈਸਿਸ ਰੋਸੇਨਮੈਨ ਸਟੀਫਨ ਕਲੇਮੈਂਟਸ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਪੁਰਾਣੇ ਢੰਗ ਨਾਲ ਕਟੌਤੀਆਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਵੀ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਚਿੰਤਨ ਕੈਟਰਮੈਂਟ ਕੇਚ ਫ੍ਰੀਡਲ ਫਸਲਾਂ ਕੈਂਡੀਸੀਰੋ ਅਤੇ ਨਿਯਮਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਭਰਨ ਅਤੇ ਜੋਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੀਆਂ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਡਾਇਬੋਰੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਐਸਟਰ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕੀਮੇਸਿਲੈਕਟਿਵ ਕਮੀ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਵੀ ਵੇਖੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਦੋ ਸੈੱਟ ਦੇਖੇ ਹਨ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਰੋਮੈਟਿਕ ਅਤੇ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੋਪੋਜ਼ਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੁਕਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ity ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਦਲ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਰਾਇੰਗ ਸਬਸਟੀਟਿਊਟ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮਰੱਥਾ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਦੋ ਸੈੱਟ ਦੇਖੇ ਗਏ ਹਨ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਲੈਕਚਰ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@Prutor