

ਹੈਲੋ ਹਰ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਕਰਵਾਈ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕੇ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮੈਨੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਅਲਕੋਹਲ ਇਸ ਲੜੀ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਦੇ ਹੋਏ ਅੱਜ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਹ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਤੋਂ ਫਿਨੋਲਸ ਤੱਕ ਜਾਰੀ ਰੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਜਿੱਥੋਂ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਰੁਕੇ ਸੀ। ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸਿੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਮੈਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਓਕੇ ਬਾਰੇ ਜਾਣਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਬਾਰੇ ਜਾਣ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਚਰਚਾ ਕਰੋ ਕਿ ਐਸਿਡਾਈਡ kmno_4 ਨਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸਿਡਾਈਡ kmno_4 ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡਿਡ kmno_4 i ਨਾਲ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। s ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਓ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦਾ ਕੀਮੀਨੋ 4 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ kmno_4 ਐਸਿਡਿਡ ਨਾਲ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਵਿਖੰਡਨ ਦੇ ਨਾਲ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਫਿਸ਼ਨ ਜਾਂ ਕਲੀਵੇਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਵਾਲੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਕੇਸ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ r ਸਮੂਹ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਸ਼ਨ ਜਾਂ ਕਲੀਵੇਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੀਜੇ ਐਲਕੋ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਹੋਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ 1 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 2 ਡਿਗਰੀ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ kmno_4 ਐਸਿਡਿਡ ਨਾਲ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ hio_4 ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪੀਰੀਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਦੋਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਮੇਂ-ਸਮੇਂ ਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ hio_4 ਜਾਂ nai_4 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ kmno_4 ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ, ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਲੀਵੇਜ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਸੀ। ਪਹਿਲਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਇਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਸੋਡੀਅਮ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ nai_3 ਦਾ ਘਟਾਇਆ ਹੋਇਆ ਰੂਪ ਵੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਪਲੱਸ ਸੱਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਆਇਓਡੀਨ ਦੀ ਪਲੱਸ 5 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਇਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਯਮਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਗਲਾਈਕੋਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ 2 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 1 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਨੂੰ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕਲੀਵੇਜ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਤਪਾਦ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਅਤੇ hio_3 ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ hio_4 ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਉਦੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਲਿਕ ਯੂਨਿਟ ਠੀਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਜੋੜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਫਿਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੀਜੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ 1 ਸੁਮੇਲ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਇਓ ਫੋਰ ਨਾਲ ਵਰਤੋ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ, ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਬਾਕੀ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਇੱਥੇ ਜਿਹੇ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਿਛਲੀ ਵਾਰ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋਨਾਂ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਡਾਈਓਲ ਤੀਸਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਈਨਕੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਨਾਨਾਸ ਨੂੰ hio_4 ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ hio_3 ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਮਿਲਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਸ਼ੱਕਰ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਸਪਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਪੌਲੀਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਕਰਨ ਠੀਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਓਕੇ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵੇਖੀਏ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਕਰਾਂਗੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ hio_4 ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਕੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਿਸ਼ਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ hio_4 ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਵਾਲੇ ਟਰਮੀਨਲ ਕਾਰਬਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਾਲ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਸਹਿਣ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸ਼ੱਕਰ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਵਿਆਖਿਆ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਰ ਲੰਮੀ ਚੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਲਿੰਕਾਂ ਦੇ ਕੱਟਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ hio_4 ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਟਰਮੀਨਲ ਤੋਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰੋਗੇ। ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਓਹ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਵਾਲੇ ਦੋ ਅੰਦਰੂਨੀ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਟਰਮੀਨਲ ca ਤੋਂ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ rbon ਐਟਮ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੱਕਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਟਰਮੀਨਲ ਫਾਰਮਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਣੂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਨੂੰ hio_4 ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰੋ ਹੁਣ ਟਰਮੀਨਲ ਫਾਰਮਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਦਰੂਨੀ ਇੱਕ ਵੀ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਟਰਮੀਨਲ ch_2oh ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ

ਕੋਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਓ ਦੇ ਨਾਲ ਓ ਦੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ 'ਤੇ ਦੇਖੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰਕ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ hio4 ਦੇ ਦੋ ਮੋਲਸ ਨਾਲ ਵਰਤੇ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਾਰਮੇਲਡੀਹਾਈਡ ਇੱਕ ਹੋਰ ਫਾਰਮੇਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਦਰੂਨੀ ਕੀਟੋਨ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਨੂੰ co2 ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਜਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ co2 ਜਾਂ ਇੱਕ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ. ਉਸ ਮਾਮਲੇ ਲਈ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਗਰੁੱਪ ਜਾਂ ਇੱਕ ਮੈਥੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਸਮੇਂ-ਸਮੇਂ ਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ese ਮਿਸ਼ਰਣ hio4 ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲੀਨ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਆ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਨੋਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਸੀਆਈਐਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ hio4 ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਇਓ ਫੋਰ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸ cis one two diol OK ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਇੱਕ ਐਸੀਕਲਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ cis cis1 ਤੋਂ dio1 ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਾਰਨ ਕਰਕੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਇੱਥੇ ਫਿਕਸ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ i t ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ cis ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨਾਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਆਇਓਡੀਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦਾ ਇਹ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਆਕਸੀਜਨ ਲੇਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਅਗਲਾ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਗੇ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇਸ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਉਤਪੰਨ ਕਰਨ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਟੈਸਟਰ ਦਾ ਸੜਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡੇਟ ਐਸਟਰ ਦਾ ਇਹ ਵਿਘਨ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦਰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਧਾਰਣ ਗਲਾਈਕੋਲਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਆਵਰਤੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਦੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਹਾਈ ਬ੍ਰੀ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਧਾਰਣ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਣਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਨਕੋਲਸ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪਾਈਨਲ ਕੋਲਿਆਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਖੁਰਾਕ ਡਾਇਓਲ ਹਨ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸਟੀਰਿਕ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਿਰਨਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਹੈ। ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਾ ਗਠਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਾ ਗਠਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਿਰਨ ਦਾ ਨਿਰਧਾਰਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪੜਾਅ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਨਲ ਕੋਲਿਆਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਹਾਇਓ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ hio4 ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਗਏ ਪਾਈਨਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਇਸ ਚੱਕਰੀ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹੌਲੀ ਕਦਮ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਕਿਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਸੜਨ ਦਾ ਤੇਜ਼ ਕਦਮ ਹੈ ਇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਭਿੰਨਤਾ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡਿਡ kmno4 ਨਾਲ ਫਿਰ ਪ੍ਰਤੀ ਆਇਓਡਿਕ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਫਿਰ ਲੈਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਪੂਰਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਕਰੀਏ ਸਾਡਾ ਇਹ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲਸ ਦੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਲੈਟ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਉਹਨਾਂ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਹਨਾਂ ਦੀ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਗਲਾਈਕੋਲ ਜਿਹਨਾਂ ਦੀ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਣਗੇ। ਲੈਟ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਕਸੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਪੂਰਕ ਹੈ ਕਿਉਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਸੀ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਪਰ ਡਾਇਓਲਜ਼ ਦੇ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਟੋਲਵਿਨ ਵਰਗੇ ਨੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੈਥੇਨ ਟੈਟਰਾਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਊਰਨ ਆਦਿ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਿੰਨ ਅਤੇ ਐਂਟੀ ਗਲਾਈਕੋਲ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੀਆਈਐਸ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਵਨ ਦੇ ਡਾਇਲ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੀਆਈਐਸ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਟਰਾਂਸ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਓਪਨ ਚੇਨ ਅਤੇ ਚੱਕਰੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ cis ਅਤੇ r ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਆਗਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ eact ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਲੈਟ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਉਤਪਾਦ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨੂੰ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਗਲੇਸ਼ੀਅਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੀਰੀਅਡਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇ ਅਣੂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਇਸੀਟੇਟ ਵਿੱਚ ਘਟਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਛੱਡੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹੀ ਗੱਲ ਇਹ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਦੇਣਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਓ ਫੋਰ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਨਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ hio 4 ਨਾਲ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਉਹੀ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ। ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਮਸ਼ੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਲੀਡ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਓਗੇ ਕਿ ਸੀਸੇ 'ਤੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਲਾਈਕੋਲਿਕ ਓ ਦੁਆਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਸੱਜੇ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਰੁਕਦਾ ਇੱਥੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅੰਤਮ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਨਸ਼ਟ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਖਤਮ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਹੁਣ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੜਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਆਇਓਡੇਟ ਐਸਟਰ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਲੀਡ ਡਾਈ ਐਸੀਟੇਟ ਦੀ ਪੈਦਾਵਾਰ ਇਹ ਵਿਧੀ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂ ਸੀਆਈਐਸ ਡਾਇਲਸ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਗੇ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨਗੇ ਕਿ ਟਰਾਂਸ ਡਾਇਲਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ। diols ਇੱਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਫਿਸ਼ਨ ਨਾਲ ਪੂਰਕ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਜੋ ਕਿ hio4 ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਸੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਉਤਪਾਦ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਹਾਲਾਂਕਿ ਟਰਾਂਸ ਲਈ ਉਪਜ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿ cis ਵੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਨ cis 1 2 diols trans one ਤੋਂ ਵੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਸ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਡਾਇਓਲਜ਼ ਲਈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਆਸਾਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੀਏਜੈਂਟਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਹੈ kmno4 hio4 ਅਤੇ ਟੈਟਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਗਲਾਈਕੋਲਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਤੇ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਟੂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਪਾਈਨਕੋਲ ਪਾਈਨਕੋਲੇਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਨ ਕੋਲਾ ਸ਼ਬਦ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣੂ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ 'ਤੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਸੰਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ

ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਕੀਟੋਨਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਇਹਨਾਂ ਸਿਖਰਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟੋਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਵਰਗੀ ਧਾਤ ਨਾਲ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਮਲਗਾਮ ਅਤੇ ਇਸ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਾਤ ਤੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਐਨਾਇਓਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਨਾਇਨ ਰੈਡੀਕਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਨਾਇਨ ਰੈਡੀਕਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੋ ਐਨਾਇਨ ਰੈਡੀਕਲ ਉਹ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾਨੀ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਡਾਇਮਰਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਡਾਇਮਰਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਉਹ ਡਾਇਮਰਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਪਾਈਨਕੋਲੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਤੇਜ਼ਾਬੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਇੱਛਤ ਸਿਖਰ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਰਾਹੀਂ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਸਿਖਰ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਜੇ ਸਿੱਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਿਖਰ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਿਨੈਕਲੋਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਿਖਰ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਿਖਰ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਟੂ ਡਾਇਓਲ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਇੱਕ ਦੇ ਤੀਸਰੀ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪਾਈਨਕੋਲ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕੀ ਹੈ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕੋਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਜਾਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਾਈਨਕੋਲ ਕੋਲੇ ਨੂੰ ਪਾਈਨਕੋਲ ਕੋਲੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਸੰਘਣੇ h_2so_4 ਅਤੇ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਈਨਕੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੋਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ 1 ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ 2 ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਪੁਨਰਗਠਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਾਈਨਕੋਲਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਆਰ ਕੁਝ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਟੈਟਰਾਮੈਥਾਈਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਟੈਟਰਾ ਫਿਨਾਇਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਮਮਿਤੀ ਸਿਖਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ r ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ r h ਮਿਥਾਇਲ ਫਿਨਾਇਲ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਇਸ ਲਈ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜਾ r ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਕਾਇਲ ਦੇ ਬਾਅਦ ਐਰੀਲ ਅਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਐਲਕਾਇਲ ਨੂੰ ਜਿੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਓਨਾ ਹੀ ਬਿਹਤਰ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡਾਇਲਸ ਦੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਕੋਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ਡਾਇਓਲ ਖੁਰਾਕ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਜਿਸਦੀ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਸਿਖਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਕੋਈ ਉਮੀਦ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਿਖਰ ਦਾ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਇਹ ਘਟਾਓ ਇਸ i ਹੈ s ਇੱਕ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਪਾਈਨਕੋਲ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਕਦਮ ਹੈ ਅਗਲਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇਣ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਪਰਵਾਸ, ਪਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਦਮ ਪਾਣੀ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦਾ ਗਠਨ ਜਾਂ ਉਤਪੱਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਪਾਲਣ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪੂਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇੱਥੇ ਵੱਲ ਪਰਵਾਸ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੜਾਅ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਜਾਂ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਪਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਿਉਂ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਤੋਂ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਾਈਨ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ 3 ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ 3 ਡਿਗਰੀ ਤੱਕ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਕਿਉਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਹੈ? ਤੁਹਾਡੇ ਗੁਆਂਢੀ ਸਮੂਹ ਦੀ ਭਾਗੀਦਾਰੀ ਦੇ ਸੰਕਲਪ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹਨ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਸਹੂਲਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਗੁਆਂਢੀ ਸਮੂਹ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ h_2o ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਹੂਲਤ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਕੋਈ ਕਾਰਨ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦੂਜੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਸੀ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਤਾਂ ਦੂਜਰਾ ਤੀਸਰਾ ਕਾਰਬਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੁਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮਾਈਗਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦਾ ਸਿਫਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੁਆਂਢੀ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਹਾਇਤਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਾਈਨਕੋਲਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਐਲਕਾਈਲ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਚਲਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਉਲਟਾ ਸੀ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਗਠਨ ਅਤੇ r ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਤਾਂ r ਗਰੁੱਪ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸ ਸਥਿਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ r ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ r ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਦੋਵੇਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਵੀ ਚਿੰਤਾ ਕਰੀਏ। ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਯੋਗਤਾ ਬਾਰੇ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਯੋਗਤਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੀ ਲੜੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਯੋਗਤਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਐਰੀਲ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਯੋਗਤਾ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਸਮੂਹ ਦਾ ਦੂਜੇ ਉੱਤੇ ਪੱਖ ਰੱਖਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਸਮੂਹ ਦਾ ਸੁਭਾਅ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਹੈ ਪ੍ਰਵਾਸ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦਾ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਸਮੂਹ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਰਾਈਟ ਵੱਲ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੀ ਸਾਈਟ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣ ਲਈ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਇਸ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਖਾਸ ਸਿਖਰ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਿਤੇ ਵੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਨੂੰ ਬਣਾਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਏਰੀਲ ਅਤੇ ਪੈਰਾਮੈਥੋਕਸੀ ਫਿਨਾਇਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਫਿਨਾਇਲ ਅਤੇ ਪੈਰਾਮੈਥੋਕਸੀਫਿਨਾਇਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਹੜਾ ਸਮੂਹ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਰਿਚ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇ ਇਹ ਮੈਥੋਕਸੀ ਬਦਲਿਆ ਬੈਨੀਨ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਭਰਪੂਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ

ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੀਟੋਨ ਪਾਈਨਲ ਕੋਲੋਨ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਫਿਨਾਇਲ ਉੱਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫਿਨਾਇਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਦਾਅਵਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਉਸ ਦੁਆਰਾ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਉਤਪਾਦ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਾਇਆ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੀਤੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਆਮ ਬਿਆਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ। ਅਮੀਰ ਬਦਲ ਜੋ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੰਦੇ ਹੋਏ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੋਵਾਂ ਕੋਲ ਦੂਜੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ 'ਤੇ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖੀਏ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਸਿਖਰ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ h_2so_4 ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਠੀ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੀਆਂ ਦੋ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ। ਉਹ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੰਖਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦੋ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਦੋ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 1 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੀ ਪੀੜ੍ਹੀ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 1 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਠੀਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਦਰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨਾਂ a ਅਤੇ b ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ,

ਇਸ ਲਈ ਸਵਾਲ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਣਤਰ a ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਬਣਤਰ b ਵਿੱਚ ਬਣਤਰ b ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗਾਂ 'ਤੇ ਇੱਕ ਚਾਰਜ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਇਸ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ 'ਤੇ ਚੋਟੀ ਦੇ ਸਿਖਰ ਤੋਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੋ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਫਿਰ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਸ ਅਤੇ ਇਸ ਪਾਈਨਕੋਲੋਨ ਦਾ ਗਠਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਕਿਉਂਕਿ b ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਦੂਜੇ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਦੀ ਤਰਜੀਹ ਵਿੱਚ ਬਣਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤੀਜਾ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਜੋ ਕਿ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਦਾ ਫੈਸਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੌਰਾਨ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਪਣੀ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਨੂੰ ਉਸ ਅਨੁਸਾਰ ਖਿੱਚਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਉੱਤੇ ਬਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਿਖਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਹੋਣ ਦਾ ਕੋਈ ਸਵਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਉਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਫਿਨਾਇਲ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਸਮੂਹ ਸਹੀ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਦੋਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਜੋ ਵੀ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ i ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪੈਣ ਵਾਲਾ ਹੈ। ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਜੋ ਉਤਪੰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫੈਨਿਲ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ 1 ਅਤੇ 2 ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ 1 2 ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਥਿਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਵਧੇਰੇ ਗੁੰਜ ਸਥਿਰ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨਾਲੋਂ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਥਾਂ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਅਸੀਂ ਤਰਕਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ph ਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨਾਲੋਂ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਤਰਕ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲਈਏ ਅਤੇ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਇਸ ਚੋਟੀ ਦੇ ਸਿਖਰ ਦੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਕਿਹੜੇ ਉਤਪਾਦ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ s ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਕਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਅਤੇ ਹਰ ਇੱਕ ਤੀਜੀ ਕਾਰਬਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੇਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨੋਂ ਕਾਰਬਨਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਕਿਹੜਾ ਹੈ। ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਉਤਪੰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਫਿਰ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਸਿਖਰ ਦੀ ਬਜਾਏ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਦੋਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਦੀ ਇਹ ਇਕੋ ਜਿਹੀ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਣ ਜਾਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਯੋਗਤਾ ਜੋ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨਾਲੋਂ ਫਿਨਾਇਲ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਤਪਾਦ ਜੋ h ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਵਨ ਉੱਤੇ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਦੋ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕੇਸ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਜਿਸ ਨਾਲ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਥਾਇਲ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਵਾਸੀ ਯੋਗਤਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਸਿਖਰ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਪਣੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਵਜੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਓਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉਹੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚੋਟੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਕੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਜਨਰੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 1 ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ 2 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਜਨਰੇਸ਼ਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਤੈਅ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 2 ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ 2 ਏਰੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਪੈਰਾਮੇਥੋਕਸੀ ਜਾਂ ਮੈਟਾਮੇਥੋਕਸੀ ਬੈਂਜੀਨ ਜੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਇਹ ਕਲਪਨਾ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਪੈਰਾਮੇਥੋਕਸੀ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪੈਰਾਮੇਥੋਕਸੀ ਫਿਨਾਇਲ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ 2 ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ 1 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਮੈਟਾਮੇਥੋਕਸੀ ਫਿਨਾਇਲ ਡਰਿੰਕ ਨਾਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ gno3

ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰੇ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਸ ਕਾਰਬਨ 2 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਉਤਪਾਦ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੋਣਾ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਹ ਏਸੀਲ ਯੂਨਿਟ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲਿਕ ਡਾਇਓਲ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਹੁਣ ਦੇਖੋ। ਇਹ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਕਰੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਡਾਇਓਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਖਰ ਹੈ, ਦੋਵੇਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਸਹੀ ਹਨ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੀ ਸਹੂਲਤ ਲਈ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਨੂੰ 1 2 3 4 ਪੰਜ ਅਤੇ ਛੇ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਛੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਹੈ। ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ 6 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ, ਇਹ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋਵੇਗਾ। ਕਿਸ ਨੂੰ n ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ 6 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਕਾਰਬਨ 6 ਹੈ। ਸਪਾਇਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਰਿੰਗ ਸਿਸਟਮ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਰਿੰਗ ਇਸ ਆਮ ਕਾਰਬਨ ਰਾਹੀਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਕਾਰਬਨ ਛੇ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦੇ 3 ਨੂੰ ਸਹਿ ਰਿਹਾ ਸੀ। 4 ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 5 ਹੁਣ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ cc ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬਨ 6 ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਰਿੰਗ ਐਕਸਪੈਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਪਾਈਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੇ ਰਿੰਗ ਦਾ ਵਿਸਤਾਰ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੇ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡਾ ਪਿਨਾਕੋਲ ਪਿਨਾਕੋਲੋਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਸਿਸਟਮ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ 5 ਮੈਂਬਰ 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ 4 ਮੈਂਬਰ 5 ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ 4 ਮੈਂਬਰ ਸਿਸਟਮ ਤੋਂ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਦਾ ਵਿਸਥਾਰ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਫਿਊਜ਼ਡ ਫਾਈਵ ਮੈਂਬਰਡ ਰਿੰਗ ਮਿਲਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸਪਾਈਰਲ ਕੰਪਾਊਂਡ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਮਿਲੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰਡ ਡਾਇਲ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਰਿੰਗ ਦਾ ਵਿਸਥਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਕੀਟੋਨ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਨਾਲ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਛੇ ਸਦੱਸਿਆਂ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ। ਪਿਨਾਕੋਲ ਪਿਨਾਕੋਲ ਕੋਲੋਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦੀਆਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਦੋਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਇਸ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਰਿੰਗ ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਰਿੰਗ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੱਤ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਦਿੱਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ 6 ਅਤੇ 7 ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਡਾਈ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਚੱਕਰਵਾਤ 'ਤੇ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ 'ਤੇ। ਇਹ ਚੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੀ ਸਹੂਲਤ ਲਈ ਸਿਰਫ਼ ਚਾਰ ਪੰਜਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ h2so4 ਸਮਾਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਤੁਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਇਸਨੂੰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਕਿ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵੱਧ ਸਥਿਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਕਿਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਛੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਛੇ 'ਤੇ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਸੀਮੀ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਇੱਕ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਐਕਸਪੈਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਉਹ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਕੀਟੋ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 6 ਹੈ ਜੋ 2 3 ਚਾਰ ਅਤੇ ਪੰਜ ਵਿੱਚ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲਾਂ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕੋ ਇਹ ਵੇਖੋ t ਇਹ ਜ਼ਾਹਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਰਿੰਗ ਦੇ ਵਿਸਤਾਰ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਮੈਨੋਸਾਈਕਲਿਕ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਠੀਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਸੇ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਨਾਮ ਆਇਨ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਹੁਣੇ ਫਿਰ ਦੋ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਇੱਕ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਕ ਸਹੀ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ ਦੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਦੀ ਤੁਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਸਹੀ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੱਗੇ ਵਧਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਰੈਕਮੇਨੋਨ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰੋਗੇ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ instea ਰਿੰਗ ਦੇ ਵਿਸਤਾਰ ਦਾ d ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਸੰਕੁਚਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਪਣੇ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਸੰਕੁਚਨ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਾ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਪੇਸ਼ਕਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਸਨ ਇਹ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਸੰਕੁਚਨ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ਾਹਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਤਰਜੀਹੀ ਮਾਰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤਰਜੀਹੀ ਨਿਯਮ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਦਾ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਡਾਇਓਲ ਦੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਾਰੇ ਜਾਣਨਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੀਆਈਐਸ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੁਰਸੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਟਰਾਂਸ ਵਨ ਟੂ ਡਾਈਓਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਟ੍ਰਾਂਸ 1 2 ਸਾਈਕਲੋਰੈਕਮੇਨੋ ਡਾਈਓਲ ਵਰਗਾ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਡਾਇਗਨਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਰਿੰਗ ਫਲਿੱਪਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਲਿਖਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੂਜਾ ਰੂਪ ਜੋ ਕਿ ਡਾਈ ਭੂਮੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਵੇਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਡਾਇਗਨਲ ਜਾਂ ਡਾਈ ਇਕੁਟੇਰੀਅਲ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਡਾਈ ਅੰਡੇ ਦੇ ਸੈੱਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਵਿਕਰਣ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਲਈ h ਅਤੇ oh ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਵਿਰੋਧੀ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪੈਰੀਪਲਾਨਾ ਵਿਰੋਧੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਅਤੇ ਮਾਈਗ੍ਰੋਸ਼ਨ ਹੋਣ ਲਈ ਐਂਟੀ ਪੈਰੀਪਲਾਨਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ h ਅਤੇ oh ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਵਿਰੋਧੀ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਕਰਣ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਡਾਈ ਭੂਮੱਧ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਗੁਆਂਢੀ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਐਂਟੀ-ਪੈਰੀਪਲੈਨਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਲਈ ਐਂਟੀ-ਪੈਰੀਪਲਾਨਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਗੁਆਂਢੀ ਸਮੂਹ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਰਿੰਗ ਸੰਕੁਚਨ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੀਸੀ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਲਈ ਐਂਟੀ-ਪੈਰੀਪਲੈਨਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈ ਇਕੁਏਟੇਰੀਅਲ ਕੰਫਰਮੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰਕ ਸੀਆਈਐਸ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਆਈਸੋਮਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡਾਈਓਲ ਦੇ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਭ੍ਰਮੱਧ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡਾ ਗਰੁੱਪ ਛੱਡਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਗਰੁੱਪ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਗੁਆਂਢੀ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪੈਰੀਪਲੈਨਰ ਵਿਰੋਧੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਥੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਦੋ ਵਿਕਲਪ ਹਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸੁਮੇਲ ਰੱਖੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਇਸ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੈਨੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਐਲ.ਡੀ. ਈਹਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮਾਰਗਾਂ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਯੋਗਦਾਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਾਈਕਲਿਕ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟਰੀ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਫਿਨੋਲਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਸਮਾਨਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਅੰਤਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸੰਸ਼ੋਧਿਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਲਈ ਫਿਨੋਲਸ ਲਈ ਤਿਆਰੀ ਕਰੋ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ