

iit paal ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੀਥੇਨੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਪੌਲੀਮਰ ਜਿਸਨੂੰ ਪੈਰਾ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਠੋਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਪਾਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਅਤੇ ਲੈਬ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਰਾ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਈਥਾਨੋਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਤਰਲ ਅਤੇ ਹੋਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕੀਟੋਨਸ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਡੀਪੋਲ ਡਾਈਪੋਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਦੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਡਾਇਪੋਲ ਡਾਇਪੋਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਏਲੀਅਨ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਅਤੇ ਐਲਡੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਅਤੇ ਐਲਡੀ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕੀਟੋਨਸ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਅਣੂ ਪੁੰਜ 58 ਤੋਂ 60 ਦੇ ਆਸਪਾਸ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਸਮਾਨ ਅਣੂ ਪੁੰਜ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬੋ ਹਨ ਆਇਲਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟਸ ਇਸਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਡਾਇਪੋਲ ਡਾਈਪੋਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੈਨ ਡੇਰ ਵਾਲਜ਼ ਫੋਰਸ ਹੈ, ਉੱਥੇ ਹੇਠਲੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਵੀ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਪਾਏ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਨੈਟਵਰਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਅੱਧੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀ ਇਸ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਨ c ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਫਾਈਬਿਕ ਹਿੱਸਾ ਮਾਫ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ ਲੇਅਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਵਿੱਚ ਨਰਮ ਤਿੱਖੇ ਰੰਗ ਦੀ ਤਿੱਖੀ ਗੰਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਗੰਧ ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਸੁਗੰਧ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਏਲੀਅਨ ਕੀਟੋਨ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਮਸ਼ਹੂਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਫਿਲਿਕ ਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਇਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਨਿਕਲ ਫਾਈਲਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸਬਸਟੀਟਿਊਟ ਪਲੈਨਰ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪਲੇਨ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਡੇਲ ਇੰਟੈਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਆਰਮੀਡੀਏਟ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਇੱਥੇ sp ਦੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਪਣੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ sp ਦੇ ਤੋਂ sp ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਹੌਲੀ ਸਟੈਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਹੌਲੀ ਹੈ ਅਤੇ ਰੇਟ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਦਮ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਖੇਤਰਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਟੀਰਿਕ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਥਿਰ ਫੈਕਟਰ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਟੀਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦਾ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਪੂਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਦੇ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਬੈਂਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਅਲ ਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੈਡ ਇਸ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਪਲੱਸ ਆਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਲਾਸਟਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਘਟਾਇਆ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਪਹਿਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਜੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਜੋੜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੌਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਅਧਾਰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਵਧੇਰੇ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ hmm ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ um ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਾਈਡ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਸਲਫਰ 'ਤੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਓ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰਜ ਵਿੱਚ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪੂਰੇ ਕੰਮ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਕੰਮ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲਾਜ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਸੁੱਧੀਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਲਈ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਥਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਟੀਰਿਕ ਖੇਤਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੈਨੋਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਸ਼ਰਤਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਫਿਰ i ਕੀਟੋਨਸ ਨਾਲ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਮੈਨੋ ਅਲਕੋਸੀ ਨੂੰ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਮੈਨੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕ ਅਲਕਲੀ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਡਾਇਲ ਕੋਕਸੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਐਸੀਟਿਲ ਡੇ ਉਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲਈ ਜੇ ਐਚਸੀਐਲ ਗੈਸ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਚਲਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰੀਅ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ। t ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਕੱਢਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਚਿੰਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੀਮ ਸਟੈਕ ਉਪਕਰਣ ਜਾਂ ਅਣੂ ਸਿਫੀਵੀ ਦੁਆਰਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੀਟੋਨਸ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਕੀਟੋਨ ਲਈ ਸ਼ਬਦ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਹੇਮੀ ਕੇਟਲ ਅਤੇ ਕੇਟਾਮਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਡਾਇਓਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿੰਗਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਕੇਟਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਈਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਈਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਇਓਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਜੇ ਇੱਥੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਟਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਪੇਤਲੇ ਸੈੱਲ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਕੇਟਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੇਟਲ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਲ ਕਈ ਵਾਰ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਸੁਰੱਖਿਆ ਸਮੂਹ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਕੀਟੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਸਦੀ ਸੁਰੱਖਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਚੌਥਾ ਇੱਕ ਗਿਗਨਲ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਤੇ ਗਿਗਨੇਟ ਜੋੜਨ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰੇਗਾ gigner a gent ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ rmg x ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਗਿਗਨਰ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਲੀਲਾਂ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਤੋਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਅਲਕੋਹਲ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਕਾਈ 11 ਪਲੱਸ 12 ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਚੁੱਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਲਕੋਹਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਚੋਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਾਂਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕਲਾਈਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਬਾਅਦ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਦੇ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਲਮਈ ਵਰਕਅੱਪ ਜਾਂ ਐਸਿਡ ਮੋਟੀ ਵਰਕਅੱਪ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਤਾਂ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੋਈ ਵੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਤੋਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦੇ ਜੋੜ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ nh ਤੋਂ z nh ਤੱਕ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਚਲਾਏਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਉੱਚ ਉਪਜ ਹੋਵੇਗੀ। ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਮਿਊਨ ਕੰਪਾਉਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ z ਦੀ ਚੋਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਇਮਿਊਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਾਵਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਐਮਾਈਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸ਼ਿਪ ਬੇਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਏਮੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੇਹ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਕਸਾਈਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨਾਇਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ph ਵਿੱਚ ਫਿਨਾਇਲ ਹਾਈਡ੍ਰਾਜ਼ੋਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਡਾਇਨਟ੍ਰੋਫਿਨਾਇਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਦੋ ਚਾਰ ਡਾਇਨਟ੍ਰੋਫਿਨਾਇਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ AH ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ dnp ਲਈ ਦੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਤਰੀ ਠੋਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਟੈਸਟ ਲਈ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਸੈਮੀ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦਾ ਇਲਾਜ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਮੀ ਕਾਰਬਾਜ਼ੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ nnh co nh 2 ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਇੱਕ ਐਸਪੀ ਹੈ ਗਲਤੀ ਨਾਲ ਸਹੀ ਸਪੈੱਲ ਨਵਾਂ ਸੁਰਾਗ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਾਰੀਆਂ ਸਲਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ 1 ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਇੱਕ ਕਮੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਸੈਕੰਡਰੀ ਦੇਵੇਗਾ ਅਲਕੋਹਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਜਾਂ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਆਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਣੂ ਵਿਚਲੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਏਜੈਂਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੁਣਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਕੀਟੋਨ ਦੇਵੇਗਾ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਉਹੀ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਥੇ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰ ਕੋਟੇ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ch_2 ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਦੋ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਹੈ ਕਲੀਮੈਂਟਾਈਨ ਕਟੌਤੀ ਇਸ ਵਿਧੀ ਵਿਚ ਕੀ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਅਮਲ. ਗਾਮ ch ਦੇ ਡੀਨੋਮਿਨੇਟਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੇ ਨਾਲ ਕੇਂਦਰਿਤ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਹਿਲਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਪਹਿਲਾਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜ਼ਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਕਾਰਬੋਨੋਇਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕਲੀਮੈਂਟਾਈਨ ਕਟੌਤੀ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਚ ਪਲੱਸ ਕੇਂਦਰਿਤ ਏਸੀਐਲ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉੱਥੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ ਟੂ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤਬਾਹ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਲੀਮੈਂਟਾਈਨ ਲਈ ਪੂਰਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੀਮੈਂਜਾਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਸਿਡ ਸਥਿਤੀ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ ਵੋਲਕਸਵੈਗਨ ਕਟੌਤੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੋਰ ਬੇਸ ਅਤੇ ਕੁਝ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਆਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵੀ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ 150 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਥੋੜੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਸਾਫ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਧਾਰ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਾਈਨ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਫਿਰ ਬੇਸ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਾਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਚੈਪਟਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਦੇ ਹਾਂ ।