

iit paal ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਚੈਪਟਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕੀਟੋਨਸ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੇ h ਦੇ ਦੋ ਪੀ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੇ s ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ਦੇ p ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹਨ ਅਤੇ ਉਤਸਾਹਿਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਤੋਂ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਛਾਲ ਮਾਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹਰੇਕ sp ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਤੇ ana ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ p ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ਼ਾ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਇਹ sp ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਗੈਰ-ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ p ਔਰਬਿਟਲ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਐਸਪੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨੋਂ ਸਿਰਫ਼ਾ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਵੀ ਕੋ-ਪਲੇਨਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ ਟਾਈਗਰੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। e ਜਾਂ copalander ਅਤੇ pi ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲਾਉਡ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਧਰੁਵੀਤਾ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਘਟਾਉ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ ਪਲੱਸ ਚਾਰਜ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੈ, ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਬੇਸ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਕੇਂਦਰ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡਿਪੋਲਰ ਵੀ ਹੈ। ਰੀਜਨਰੇਟਿੰਗ ਬਣਤਰ ਜੋ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਉੱਚ ਧਰੁਵਤਾ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਉੱਚ ਧਰੁਵਤਾ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਆਮ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਇਕਾਈ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ। 11.

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਈ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਆਕਸੀ ਆਕਸੀਡ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਮੀਡੀਅਮ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਪੀਸੀਸੀ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰੋਕੁਇਨ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਇਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਚੇਤਨਮਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦਾ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਾ ਹੋਵੇ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਸ਼ਨੇਸ਼ਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ। ਉਦਯੋਗਿਕ ਢੰਗ ਅਤੇ ਅਸਥਿਰ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਢੁਕਵਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਚਾਂਦੀ ਜਾਂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਉਤਪ੍ਰੇਕ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ um ਤੋਂ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਓਜ਼ੋਨੋਲਾਈਸਿਸ ਇਸਦੀ ਵੀ ਯੂਨਿਟ 13 ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਮੂਲ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇ। ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਦੇ ਬਾਅਦ ਰਿਡਕਟਿਵ 'ਤੇ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਰੀਡਕਟਿਵ ਵਰਕਅੱਪ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲਵੇਂ ਤੱਤਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਦੇ ਕੀਟੋਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਅਲਕਲਾਈਨਾਂ ਤੋਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੇ ਇਹ acetylene ਹੈ acetylene ਸਿਰਫ਼ acetylene ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਕੋਈ ਹੋਰ ਅਲਕਾਈਨ ਟਰਮੀਨਲ ਅਲਕਾਈਨ ਜਾਂ ਅੰਦਰੂਨੀ ਅਲਕ yne ਜੋ ਵੀ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਯੂਨਿਟ 13 ਕਲਾਸ 12.

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਏਲੀਅਨਾਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਐਸੀਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਇਸ ਦਾ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰੋਸਨ ਮੌਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਨ੍ਹੀ ਅਠਾਰਾਂ ਵਿੱਚ ਖੋਜਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਐਸਿਡ ਕੋਲਾਇਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਚੇਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਡੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਸਤ੍ਹਾ ਦਾ ਖੇਤਰਫਲ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੀ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਐਸਿਡ ਕੋਲਾਇਡ ਨੂੰ ਹੋਰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ। ਪੈਰੋਲੀਡੀਅਮ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਕੁਝ ਜ਼ਹਿਰਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਥਾਇਓਡੀਆ ਕੁਇਨੋਲਿਨ ਆਦਿ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੂਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹਨ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਹਲਕੀ ਕਟੌਤੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਏਸੀਐਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ hydrolysis gibb aldix 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਇਹ ਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਟੀਫਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਤੋਂ ਇਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕੀ ਡਾਇਵਰ h ਦਾ ਪੂਰਾ ਨਾਮ di isobuty1 ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨਾਲ ਦੇ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਹਲਕਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਇਡਾਈਟ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ। ਆਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲਜ਼ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਵੰਡਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬੁਰਾਈ ਐਲਡੀਮਿਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਫ਼ਾ ਬੀਟਾ ਅਸੀਂਤ੍ਰਪ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਡਜ਼ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਚੇਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਕਮੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਐਸਟਰਾਂ ਨੂੰ ਡਾਇਵਰਜ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਰਤਣੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਟੌਲਿਊਨ ਇੱਥੇ ਚੋਣ ਦਾ ਵਿਸ਼ਾਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲੇਗੀ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਡਿਵਲਜ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਡਿਲੀਵਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਿਰਫ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਸਿਰਫ਼ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਜਾਂ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡਜ਼ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ um ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਕੈਨੋਡੀਅਨ ਮਿਸ਼ਰਣ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕ੍ਰੋਮੇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪਹਿਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਟੌਲਿਊਨ ਵਾਂਗ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਪੜ੍ਹਾਅ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਏਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੇ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਕ੍ਰਮ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕ੍ਰੋਮੇਸਕੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਨ ਅਤੇ ਦੇ ਤਿੰਨ ਸਿਰਫ਼ਾ ਟ੍ਰੌਪਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਵਿਕਲਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ac1 ਮਾਇਨਸ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਐਸਿਡਿਕ ਅਤੇ ਆਇਰਿਡਾਈਡ ਵੀ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਸਮਾਨ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕ੍ਰੋਮੇਸਕੋਲਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਰਗੀ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਐਸੀਡਿਕ ਐਨੀਓਡਾਈਡ ਕ੍ਰੋਮੀਅਲ ਐਸੀਟੇਟ ਵਿਚ ਇਹ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਛਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਂਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿਚ ਸਮਾਨ ਵਿਧੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਦੂਸਰੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਵੀ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹਲਕੇ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੈਂਜਾਈਲ ਲੀਡ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸ ਕਰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਹ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ। ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ ਮੈਥੀ ਉੱਤੇ ਚੋਣਵੇਂ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਲਈ 1 ਸਮੂਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਯੁਵੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਪਾਉਣੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਰੈਡੀਕਲ ਵਿਧੀ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਹੋਵੇਗਾ ਬੈਂਜੀਨਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਸੁਗੰਧਿਤ ਐਂਡਰੌਇਡ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਢੰਗ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਹੈ ਗੈਟਰਮੈਨ ਕੋਚ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸੇਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਢੰਗ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਬੇੜੀ ਜਿਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸਨੂੰ ਬਿਲਸਮੀਅਰ ਹੈਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ poc1 three dm ਤਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਕਾਰਬਨ ਯੂਨਿਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸ਼ੁੱਧ $c 3$ ਲਿਆਉਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਜਾਂ dmf ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਗੈਟਰਮੈਨ ਕੋਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਤੇ $c13$ ਲਗਾਉਣੇ ਪੈਣਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕੱਪ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਿਛਲੀ ਸਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਗਰੱਭਸਥ ਸ਼ੀਸ਼ੂ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਟੀ . ਉਸ ਦਾ ਐਕਟਿਵ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਐਲਸੀਐਲ 3 ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਫਿਡਲ ਕੱਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਫਿਡਲ ਕੱਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮਾਇਨਸ ਐਚ ਪਲੱਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇਵੇਗਾ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਵਿਲਸਮਰ ਹੈਕ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਰੀਐਜੈਂਟ poc13 ਅਤੇ dmf um ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁੱਧ $c13$ ਅਤੇ dmf ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਕਟਿਵ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਫਿਡਲ ਕੱਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਭਾਗ ਲੈਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਕਰੋ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਦੇ ਰੂਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਡੈੱਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋਨਸ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਜਾਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਐਸਟ੍ਰੇਨ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਕੋਲਾਇਡ ਨੂੰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖੇਗਾ ਕਿ ਐਸਿਡ ਟਕਰਾਉਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਜਿਗਨੇਟ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਕੈਡਮੀਅਮ ਆਰ ਟੂ ਆਰ ਟੂ ਕੈਡਮੀਅਮ ਇੱਥੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਦੇ rmgx ਹੈ ਇਹ ਗਿਗਨਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਬੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਹ r ਦੇ ਕੈਡਮੀਅਮ ਫਿਰ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ $r2$ ਕੈਡਮੀਅਮ ਗਿਗਨਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲੋਂ ਹਲਕਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਗਿਗਨਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਵੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਰ ਇੱਥੇ ਵੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਿਆਉਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੂਹ ਜਿਵੇਂ ਕਿ r ਅਤੇ ਉਸ ਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀਟੋਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਥੇ ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਡੀਮਾਇਨ ਬਣੀ ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਬਣਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਉੱਤੇ ਕੋਟਾਮਾਈਨ ਕੀਟੋਨਸ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਹੈ। ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਦੇ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ c ਨਾਲ ਫਿਡਲ ਕੈਵ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। hloride ਇਹ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਐਨੀਡਾਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀਟੋਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਭਾਗ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ। ਤੁਹਾਨੂੰ