

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮੋਡਿਊਲ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ੇ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਫੀਨੋਲਸ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਚਰਚਾ ਲਈ ਸਾਡਾ ਅੱਜ ਦਾ ਵਿਸ਼ਾ ਹੈ ਫੀਨੋਲਸ। ਅਤੇ ਆਮ ਬਣਤਰ ਜੋ ਕਿ ਫੇਨੋਲਸ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਉਹ ਰਸਾਇਣਕ ਬਣਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਿਨੋਲ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲੇਟਡ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਇਸ sp² ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਸਿੱਧਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਉਸੇ ਫਿਨੋਲ ਲਈ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਈਕਲੋ ਹੈਕਸਾ ਦੇ ਚਾਰ ਡਾਇਨ ਵਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਕੀਟੋ ਰੂਪ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਫੀਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀਟੋ ਰੂਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸਦਾ ਐਨੋਲ ਰੂਪ ਹੈ ਅਣੂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋ ਐਨੋਲ ਟੌਟੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਕੇਟੋ ਐਨੋਲ ਟੌਟੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਮੁੱਖ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀਟੋ ਫਾਰਮ ਮਾਮੂਲੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਐਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਵੱਲ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀਟੋ ਫਾਰਮ ਵੱਲ ਘੱਟ ਹੈ, ਐਨੋਲਿਕ ਰੂਪ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਐਨੋਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਸੁਰੱਖਿਤਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਲਈ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਹੈ। ਐਨੋਲਿਕ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਬਲ ਕਰਨਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਉੱਤੇ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ। ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਫੀਨੋਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਔਰਥੋ ਮੈਟਾ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। mes a ortho methyl a metamethyl or a para methylphenol ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ methylated phenols ਨੂੰ crysols ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਈਲ ਬਦਲੇ phenol ਨੂੰ ਕ੍ਰਾਈਸੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਆਈਸੋਮਰਿਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਬੈਂਜਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕ੍ਰਾਈਸੋਲ ਬੈਂਜਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਆਈਸੋਮਰਿਕ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਬੈਂਜਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਐਰੀਲ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਓਹ ਹੈ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਵਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਹੋਰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਲਓਗੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਹੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਫਿਨਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਤੋਂ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਪਯੋਗ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਫੀਨੋਲ ਫਾਰਮੈਲਡੀਹਾਈਡ ਰੈਜ਼ਿਨ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਫਿਨੋਲ ਇਹਨਾਂ ਪੌਲੀਮਰਾਂ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪੂਰਵਜ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਹੀ ਇਹ ਇਸਦੀ ਪੀ.ਆਰ. ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਕੁਝ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੈਮਾਨੇ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੇ ਪੈਮਾਨੇ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਉਦਯੋਗਿਕ ਤਿਆਰੀ ਦੇ ਕੁਝ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਜੋ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਕੋਲਾ ਟਾਰ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੋਲਾ ਟਾਰ ਦਾ ਇੱਕ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕੋਲਾ ਟਾਰ ਦੀ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਫਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਵੱਖ ਵੱਖਰੇ ਅੰਸ਼ ਮਿਲਦੇ ਹਨ। ਹਲਕਾ ਤੇਲ ਮੱਧ ਤੇਲ ਅਤੇ ਠੰਡੇ ਤੋਂ ਭਾਰੀ ਤੇਲ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਮੱਧ ਤੇਲ ਦਾ ਅੰਸ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਨੈਫਥਲੀਨ ਓਕੇ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹ ਮੱਧ ਤੇਲ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਮੱਧ ਤੇਲ ਦੇ ਅੰਸ਼ਾਂ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਿਸ ਸ਼ੁੱਧ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਲਈ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੈਮਾਨੇ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 180 ਤੋਂ 182 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਦੀ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਉਦਯੋਗਿਕ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਡੌਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡੋਜ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦਾ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਹੇਠ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਵਿੱਚ ਨਤੀਜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਰਕਅੱਪ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫਿਨੋਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਡੌਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਗਠਨ ਇੱਕ ਬੈਂਜਾਈਨ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਯਕੀਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜਾਈਨ ਵਿਧੀ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਜੋੜ ਮਾਰਗ ਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਕਲੋਰੋ ਸਮੂਹ ਦੇ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦਿਆਲੂ ਹੈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਸ ਮਾਮਲੇ ਲਈ ਐਰੀਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਐਰਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਲਈ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਦਾ ਪਤਾ ਲੱਗਾ ਹੈ ਕਿ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਬੈਂਜਾਈਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੁਆਰਾ ਜਾਣ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਉਦਯੋਗਿਕ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਜੀਰੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੀਰੇ ਨੂੰ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਜੀਰੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਹਵਾ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਜੀਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਜੀਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਜੀਰਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਏਰੀਅਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲਾਜ 'ਤੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀਟੋਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਟੋਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜੀਰੇ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਐਸੀਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਪਰੋਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਫਿਨੋਲ ਤੱਕ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਮਾਈਗਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਸ ਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਸ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਯੂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਆਕਸੀਜਨ ਵੱਲ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ sp³ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਦੋ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੋਂ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਦਾ ਗਠਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਿਨੋਲ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਵਪਾਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਫਲ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੀਰੇ ਅਤੇ ਜੀਰੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਫਿਨੋਲ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਵਪਾਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਫਲ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਪੀਨ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਇਲਾਜ ਤੋਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜੀਰਾ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੀਰਾ ਅਤੇ ਜੀਰਾ ਏਰੀਅਲ ਆਕਸੀਕਰਨ 'ਤੇ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਕੁਝ ਉਦਯੋਗਿਕ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਲੈਬ ਪੈਮਾਨੇ ਦੀਆਂ ਤਿਆਰੀਆਂ ਕੀ ਹਨ? ਫੀਨੋਲਸ ਦੀ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੇ ਪੈਮਾਨੇ ਦੀ ਤਿਆਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਸਲਫੋਨੀ ਤੋਂ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। c ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਵਜੋਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਲਫੋਨੇਜ਼ ਦਾ ਅਲਕਲੀ ਫਿਊਜ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਲਫੋਨੇਟਸ ਦਾ ਅਲਕਲੀ ਫਿਊਜ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਕਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫੋਨੇਟ ਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਪੁਰਵ-ਸੂਚਕ ਤੁਹਾਡੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਰੀਲ ਸਲਫੋਨੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕਲੀ ਓਕੇ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਊਜ਼ਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ 300 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ

ਨਾਓਰ ਐਕਿਊਅਸ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫਿਊਜ਼ਨ ਸਟੈਪ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ $na_2 so_3$ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਐਸਿਡਿਕ ਵਰਕਅੱਪ ਕਰਨ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਏਰਲ ਕੁਝ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਿਨਾਇਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨਾਇਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਲੰਮੀ ਸੀਸੀ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਇੱਕ ਲੈਬ ਸਕੇਲ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਫਿਨੋਲਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਅਗਲਾ ਤਰੀਕਾ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਲਮਈ ਏਸੀਆਈ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ। dic ਘੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਐਸਿਡਿਕ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ n_2 ਅਤੇ hx ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਆਰਿਲ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੈ $amines$ ਅਤੇ ਏਰੀਅਲ ਅਮਾਇਨਸ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਾਈਟਰੋ ਬਦਲੀ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਟੀਨ ਐਚਸੀਐਲ ਨਾਲ ਘਟਾਓ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਰੀਲਾਮਾਈਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਏਰੀਅਲ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਡਾਇਸੋਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ $nano_2hc_1$ ਦੇ ਨਾਲ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਫਿਰ ਗਰਮੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਇਸ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਐਸਿਡਿਕ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਚਸੀਐਲ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਿੱਧਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਡਾਇਜੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡਜ਼ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਹਦਾ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡਜ਼ ਰੀਐਜੈਂਟ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਇੱਕ ਪਤਲਾ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਰੀਲ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਫਿਨਾਇਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹਾਲਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇਹ ਓਐਮਜੀਐਕਸ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਰਕਅੱਪ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਲੈਬ ਪੈਮਾਨੇ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਆਉ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡੋਕਸਿਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ sp_2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਭੌਤਿਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਬਿਆਨ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰੰਗੀਣ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਇਹ ਘੱਟ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਧਾਰਨ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ, ਇਹ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ 43 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਠੋਸ ਹੈ ਇਹ ਘੱਟ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਠੋਸ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦਾ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ 182 ਹੈ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਜਿਸਦੀ ਤੁਸੀਂ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਹਾਈਡੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨੂੰ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਠਹਿਰਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਦੂਜੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਫਿਨੋਲਸ ਦੀ ਇਸ ਹਾਈਡੋਜਨ ਬੰਧਨ ਸਮਰੱਥਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਾਰਬੋਲਿਕ ਗੰਧ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਲਈ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮੱਧਮ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਡੋਕਸਿਲ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਘੁਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਭਾਰੀ ਏਰੀਅਲ ਗਰੁੱਪ ਵੀ ਹੈ। ਜੇ ਕਿ ਹਾਈਡੋਫੋਬਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮੱਧਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਹ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਮੀਨ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਉਮੀਦਵਾਰ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਫਿਨੋਲਸ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਫਿਨੋਲਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਰੰਗ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਰੱਖਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਖਾਸ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ, ਆਓ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਜੋ ਉਹ ਲੰਘਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਹੀ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਉਸ ਨਾਲ ਕਰੀਏ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੰਡਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ o ਦੇ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਕੀਤੀ ਸੀ, ਇੱਕ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਹੁਣ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਐਰੀਲ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਉਲਟ ਤੁਸੀਂ ਐਰੀਲ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹਨ? ਐਰੀਲ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੀਆਂ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡੋਕਸਿਲ ਦੇ ਕਾਰਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਵੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਬੀ ਉਹ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸਮਾਨ ਨਹੀਂ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਨੂੰ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਲਓ ਮੈਂ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸਮਾਨਤਾ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਆਉ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡੋਜਨ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡੋਜਨ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਯਾਤ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੇਖੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਸੋਡੀਅਮ ਯਾਤ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਸਨ ਸੋਡੀਅਮ ਯਾਤ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਵੀ ਹਨ, ਇਹ ਇਸ ਫਿਨੋਲਿਕ ਓਏਨ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ। d ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡੋਜਨ ਗੈਸ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਵੇਖੀ ਗਈ ਸਮਾਨ ਹੈ, ਦੂਸਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀ ਹੈ ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਓਕੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟੇਟ ਇੱਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਫਰਾਈਸ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ s_1 ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਗੁੰਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਐਰੀਲ ਰਿੰਗ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਬਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਸਟਰ ਸਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸੇ ਵੀ ਲੇਵਿਸ ਸੰਪੱਤੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਰਥੇ ਵਿੱਚ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਧੀਨ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਅਸਿਸਟਿਡ ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੁਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਵਾਈ.ਆਈ. $th a phenyl ester$ OK ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਰੇ ਐਸਟਰ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸਟਰ ਹੋਣਗੇ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੈਂਜੋਇਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਨੂਹ ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੋਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੌਰਟਨ ਬੰਬਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ। ਤੁਹਾਡਾ ਬੈਂਜੋਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਲਮਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਿਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਇਸ ਐਸਟਰ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਐਨਸੀਐਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਨਾਇਲ ਬੈਂਜੋਇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸ਼ਾਰਟਨਡ ਬੰਬਿੰਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਵੀ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਟੇਸੀਲੇਟਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਟੌਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ਾਇਦ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਆਏ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਟੇਸੀਲੇਟਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਸਲਫੋਨੀਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਐਸਟਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ $h_5 so_2 o c_6 h_5$ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਟੇਸੀਲੇਟਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਬੀ ਹੈ ਐਨਜੀਨ ਸਲਫੋਨੇਟ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕਲਾਈਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਵਿਲੀਅਮ ਸਨਸ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਦਾ ਗਠਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਈਥਰ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕਲੀਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਡੇ ਨਾਲ ਜਲਮਈ ਨੂਹ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਦੇਣ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੋਈ ਵੀ ਸੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕੋ ਐਲਕਾਈਲਰੀਲ ਈਥਰ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਦੋ ਸੰਜੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰੀਏ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ? ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਵਾਂਗਾ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਫਿਨਾਇਲ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਦੋ ਰੂਟ ਜਾਂ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੇ ਦੋ ਸੁਮੇਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਦੂਜਾ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤੇ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਉਤਪਾਦ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਣ ਲਈ ਦੋ ਰਸਤੇ ਸੰਭਵ ਹਨ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਸਬਸਟਰੇਟਸ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਉੱਤੇ ਚੁਣੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਟਿੱਕ ਲਗਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਭਵ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਵਹਾਰਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਉਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ 'ਤੇ ਬਦਲਣਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਰਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਆਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਚੁਣਾਂਗੇ। ਐਕਟਿਵ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਲੈ ਕੇ ਇਸ ਅਲਕਾਈਲ ਐਰੀਲ ਈਥਰ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀਆਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਉਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਸੀ, pc15 ਠੀਕ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ pc15 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਸੀ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਣ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਓਹ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਇੰਨੀ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਰੀਲ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਚਾਰ ਡੀ ਨਾਈਟਰੋ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ pc15 ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਬਦਲ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ

ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨਤਾ ਅਤੇ ਅੰਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਵਾਪਰੇਗਾ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਲਗਭਗ 250 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ। ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਲਗਭਗ 250 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਐਰੀਲ ਐਮਾਈਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਣ, ਹਾਲਾਂਕਿ ਫਿਨੋਲਜ਼ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਓਹ ਦਾ ਬਦਲ ਵਧੇਰੇ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਕਿਹੜੇ ਫਿਨੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਮਿਲਦੇ-ਜੁਲਦੇ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਮਿਲਦੇ-ਜੁਲਦੇ ਨਹੀਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਸੂਚੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੈ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਪਛਾਣ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਲਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਪਛਾਣ ਲਈ ਇੱਕ ਗੁਣਾਤਮਕ ਰੰਗ ਟੈਸਟ ਹੈ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿ ਓ ਗਰੁੱਪ ਐਰੀਲ ਕੋਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀਆਂ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਓ ਗਰੁੱਪ ਐਰੀਲ ਕੋਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨੋਲ ਉੱਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਉੱਤੇ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਇਲੇਟ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਹਰਾ ਜਾਮਨੀ ਲਾਲ ਰੰਗ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਕਿਸਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਸਾਰੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰੰਗਾਂ ਦੀ ਦਿੱਖ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਫੇਰਿਕ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਟੈਸਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਰੰਗ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਪੀਲੇ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੰਗਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਐਨੋਲ ਜਾਂ ਫੇਨੋ ਵੇਖਦਾ ਹੈ o1s ਅਤੇ eno1s ਅਤੇ pheno1s ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਟੈਸਟ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਫਰਕ ਕਰ ਸਕੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਾਂ ਫਿਨੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਜਿੰਕ ਯੂੜ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਜਿੰਕ ਯੂੜ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਘਟਿਆ ਹੋਇਆ ਰੂਪ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਰੇਨੀਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿੰਕ ਯੂੜ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਫਿਨੋਲ ਐਡੀਨਸ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅੰਤਰ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ। ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਐਸੀਡਿਟੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਐਸਿਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸਮਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਤੁਲਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਐਸਿਡਿਟੀ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਨੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲੋਂ ਲਗਭਗ 1 ਮਿਲੀਅਨ ਗੁਣਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲੋਂ 10 ਲੱਖ ਗੁਣਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਹ ਕਿਹੜੀਆਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਇਹ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਇਹ ਇੱਕ ਨੀਲੇ ਲਿਟਮਸ ਲਾਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਇਹ ਅਲਕਲੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕਲੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੋਡੀਅਮ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਲਕਲੀ ਦੂਜੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਵਰਗੀ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਘੋਲ ਨਾਲ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਲਈ ਇੰਨਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਥਿਰ ਅਧਾਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਫਿਨੋਲ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਨਿਵਾਸ ਸਥਿਰ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਚਾਰਜ ਇਕੱਠਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਚਾਰਜ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕੇਂਦ੍ਰਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ

ਆਇਨ ਗੁੰਜ ਦੁਆਰਾ ਦੁਬਾਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਗੁੰਜਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਗੁੰਜ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਗੁਆਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਜੋ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਗੁੰਜਦਾ ਹੈ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲਸ ਦਾ pKa ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਫਿਨੋਲ ਇਹ ਅੱਠ ਨੌਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲੇ ਗਏ ਫਿਨੋਲਾਂ ਦੇ ਕੁਝ pK ਮੁੱਲਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਐਸਿਡਿਟੀ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਦੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਵਿਚਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਿਨੋਲ ਜਾਂ ਦੋ ਮੈਥੋਕਸੀ ਜਾਂ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲਫੇਨੋਲ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਔਰਥੋਕ੍ਰਾਈਸੋਲ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਈਲ ਫਿਨੋਲ ਜਾਂ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮਿਥਾਈਲਫੇਨੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਓਰਥੋਕ੍ਰੋਮੋਲ ਮੈਟਾਕ੍ਰੋਮੋਲ ਅਤੇ ਪੈਰਾਕ੍ਰੋਮੋਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇੱਕ ਦੋ ਕਲੋਰੋਫੇਨੋਲ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋਫੇਨੋਲ ਇੱਕ ਚਾਰ ਕਲੋਰੋਫੇਨੋਲ ਜਾਂ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਜਾਂ ਚਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੋ ਚਾਰ ਡਾਇਨਿਤਰੋ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਈ ਨੋ ਦੋ ਚਾਰ ਛੇ ਨਾਈਟਰੋ ਫੀਨੋਲ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਿਸਦਾ ਆਮ ਨਾਮ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸਿਡਿਟੀ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾਯੋਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਸਾਈਕਲੋ ਹੈਕਸਾਨੋਲ ਨਾਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਫਿਨੋਲਾਂ ਅਤੇ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਦੇ pK ਮੁੱਲ ਹਨ। ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਨੌਂ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਨੌਂ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਇਹ ਠੀਕ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨੀਵਾਂ pK ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਵੱਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਹ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਓ ਬੌਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਘਟਦੀ ਹੈ।

ਮਿਥਾਈਲ
ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲ ਨੂੰ ਦੋ ਤੋਂ ਤਿੰਨ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇਹ ਘੱਟ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ pK
ਇਸ ਲਈ ਔਰਥੋ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਆਈਸੋਮਰ ਤੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੈਰਾ ਦੇ ਨਾਲ ਦਸ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਵਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਆਰਥੋ 10.17 ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਕਲੋਰੋਫੇਨੋਲ ਹੁਣ ਕਲੋਰੋ ਆਪਣੇ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਨਾਲ, ਪੈਰਾਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਠੀਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪੀਕੇਏ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਤੱਕ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੰਡਕਟਿਵ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ e ਇਹ ਦੂਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਸੋਮਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਚਾਰ ਕਲੋਰੋ ਓਕੇ ਦੇ ਨਾਲ pKa ਹੋਰ ਘੱਟ ਹੈ ਇਹ ਨੌਂ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈਣਾ ਮਾਇਨਸ ਐਮ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ p pK 3 ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨਾਲ 7.17 ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਘਟਾਓ m ਆਪਰੇਟਿਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ i ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 4 ਨਾਈਟਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਦੇ ਨਾਲ 8.28 ਹੈ। ਆਰਥੋ 7.15 ਦੇ ਸਮਾਨ ਡਿਨਟ੍ਰੋ ਦੇ ਬਦਲ ਨਾਲ ਇਹ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ 3.96 ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ pC15 ਨਾਲ 246 ਨਾਈਟਰੋ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਇਹ 0.38 ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ 18 ਹੈ। ਇਹ pKa ਮੁੱਲਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਮੈਟਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਏਰੀਅਲ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਬਦਲਾਵਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਿਵਹਾਰ 'ਤੇ ਇਸਦਾ ਸਾਪੇਖਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਸੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਦੂਜੇ ਪਹਿਲੂ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤੋਂ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਮੈਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਇੱਕ ਨਿਕਲ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨੋਲ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਕੋਰ ਦੀ ਕਮੀ ਉੱਚੀ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਅਲਕਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰੋ, ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਨਿਕਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਦੇ ਸਾਰੇ ਤਿੰਨ ਥਾਂ ਤਾਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਮੋਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘਟਾਏ ਗਏ ਉਤਪਾਦ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ। ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਪਰ ਹਮਲਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਏਰੀਨ ਰਿੰਗ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ, ਇਹ ਸਭ ਇੱਕ 'ਤੇ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹਨ। ਫਿਨੋਲ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਹੈ ਜੋ ਫਿਨੋਲਾਂ ਲਈ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀ ਫੀਨੋਲਿਕ ਐਰੀਲ ਕੋਰ ਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ। ਗੈਰ-ਸਥਾਪਿਤ ਇੱਕ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਕੀ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਹਿਲੇ ਇੱਕ ਤਾਂ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸਾਡੀ ਰਿੰਗ ਸਰਗਰਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ oh ਇੱਕ ਸਰਗਰਮ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਓਰਥੋ 'ਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇਹਨਾਂ ਸਾਈਟਾਂ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਅਤੇ ਛੱਡੋ। ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਦੇ ਸ਼ਰਤਾਂ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਵਾਟਰ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਸ਼ਰਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਨੋ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂ ਡਿਸਸਬਸਟੀਟਿਡ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈ-ਸਬਸਟੀਟਿਡ ਟ੍ਰਾਈ ਬਰੋਮੋ ਮਿਲੇਗਾ। ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈ ਬਰੋਮੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ CS2 ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਗੇ ਗੈਰ ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਸਿਟੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕੰਟਰੋਲ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੀ ਇਸਲਈ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਤੇ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਜਿਹੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ। ਮੈਨੋ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ e, ਪੈਰਾ ਬ੍ਰੋਮੋਫੇਨੋਲ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜਿਸ ਨੇ ਆਪਣੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਬਦਲੇ ਗਏ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਉਤਪਾਦਨ ਦੇ ਸਰੋਤ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੇਟ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਿਧੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਠੀਕ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮੇਟ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੇਟ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਿਧੀ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਜੋ ਮੈਂ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣੇ ਧਿਆਨ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਲੇਵਿਸ ਏ. cid ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਨ ਲਈ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਓਕੇ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਨੋਲਸ ਨਾਲ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਦੀ ਲੋੜ

ਨਹੀਂ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਪਮਾਨ 15 ਤੋਂ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੀ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਆਰਥੋ ਸਲਫੋਨੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਓਰਥੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕੇਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਨੂੰ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਪੈਰਾਸੋਮਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਔਰਥੋ ਆਈਸੋਮਰ ਨੂੰ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪੈਰਾਇਸੋਮਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹੋ 3200 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੀ ਰੇਂਜ ਦੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ h_2so_4 ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਡੀ. ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਆਰਥੋ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਇਨੋਟਿਕ ਉਤਪਾਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੀ ਗਤੀ ਬਨਾਮ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਦੇ ਅਗਲੇ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਰਹਿਣਾ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਾਈਗ੍ਰੇਟ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਰਹਿਣ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਗੰਧ ਦੇ ਰਹਿਣ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਨੁਕੂਲ ਸਥਿਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਇਹ ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪੈਰਾਸਬਸਟੀਟਿਡ ਉਤਪਾਦ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਨੁਕੂਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਰਥੋ ਵਨ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ। Erature ok ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਤਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ 25 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਓਰਥੋ ਨਾਈਟਰੇ ਫਿਨੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਰਾਨਾਈਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰਸ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਓਰਥੋ ਮੁੱਖ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਮਾਮੂਲੀ ਹੋਣ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕੋ ਗੱਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਤਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਸੰਘਣੇ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਨੋ ਬਦਲਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਬਲਕਿ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਫਿਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਪਜ ਹੈ। ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਜੇ ਵੀ ਚੰਗਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਇੱਥੇ ਉਪਜ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਹੈ ਇਹ 30 ਤੋਂ 40 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਉਪਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ 10 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਉਪਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਪਜ ਮਾੜੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਮਾੜੀ ਪੈਦਾਵਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਕਾਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਫਿਨੋਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਸੰਭਾਵਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਜ਼ਿਆਦਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲੋੜੀਂਦੇ ਨਾਈਟਰੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਘੱਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟਰੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸਨੂੰ ਸਲਫੋਨੇਟ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਾਪਮਾਨ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਪਜ ਵਧੀਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਰ ਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ hno_3 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ 246 ਟ੍ਰਾਈਨਿਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਚੰਗੀ ਉਪਜ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ। ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਅਤੇ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਹ ਬੈਜੀਨ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਡੀਐਕਟ ਬੈਜੀਨ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ivates ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਬੈਜੀਨ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਕੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ no_2 ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਤਰੀਕਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਸਿੱਧੀ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉਪਜ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੱਧਰੀ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਐਲਕਾਈਲ ਫਿਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਕੇਸ ਹੈ ਜੋ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਰਫ਼ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਸਿਰਫ਼ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਟੀ ਦੇ ਉਲਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਹ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗੁਣ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇਹ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸਟੀਰਿਕ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਲੈਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਟੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ h ਨੂੰ ਨੋ ਓਕੇ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਕੋਈ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੋ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਫਿਰ ਵੀ ਇਹ ਫਿਨੋਲ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੋਵੇ। ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਸ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਟੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਇੱਥੇ ਬਲੱਕ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਟੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਸ ਐਸਿਡ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਲੂਣ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸੈਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸਿਲ ਆਇਨ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਉਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਨੋਲ ਸਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸਾਈਲੇਟਿਡ ਫਿਨੋਲ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਰੁਕਦਾ ਹਾਂ ਅਜੇ ਵੀ ਫਿਨੋਲ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਸਾਨੂੰ ਚਰਚਾ ਕਰਨੀ ਹੈ ਪਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗੀ ਫੀਨੋਲਸ ਦੀ ਜੋ ਕਿ ਰੀਮੇਰਟੇਮੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਭ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਲਈ ਸੰਸ਼ੋਧਨ ਅਤੇ ਤਿਆਰੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਧੰਨਵਾਦ