

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ ਮੈਂ ਡਾ: ਰਮੀਰੇਜ਼ ਰਾਮੇਪਾਨਿਕਰ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਇੰਡੀਅਨ ਇੰਸਟੀਚਿਊਟ ਆਫ਼ ਟੈਕਨਾਲੋਜੀ ਕਾਨਪੁਰ ਵਿੱਚ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸੋਸੀਏਟ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਜੋ ਪਿਛਲੇ ਤਿੰਨ ਲੈਕਚਰ ਦਿੱਤੇ ਸਨ, ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਹਾਲੇ ਅਲਕੋਨੋਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਡਾਈਨਜ਼ ਦੀ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਤਾਂ ਅੱਜ ਮੈਂ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ। ਅਜਿਹਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ 12ਵੀਂ ਜਮਾਤ ਦੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਲਈ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਐਨ.ਸੀ.ਆਰ.ਟੀ. ਦੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਦੀ ਇਕਾਈ 10 ਵਿੱਚੋਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚੋਂ ਜੋ ਕੁਝ ਬਚਿਆ ਹੈ, ਉਹ ਹੈਲੋ ਐਰੀਨੋਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਲੂਰੀਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ। ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਅਲਕੋਨੋਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਬਣਾਇਆ ਸੀ ਕਿ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਹੈਲੋਵੀਨ ਨਾਲੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਹੈਲੋਵੀਨ ਦੇ ਅੱਜ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨੋਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਭ ਤੋਂ ਦਿਲਚਸਪ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ  $m$  ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਹ ਜੋ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਸੀ ਅਤੇ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ। ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪਰ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਾਰੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਾਪਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਉਲਟ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੁਸਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਕਈ ਕਾਰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਕ-ਇਕ ਕਰਕੇ ਕਾਰਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਕ੍ਰੀਨ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋਗੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕਾਰਕਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਉਹ ਕਲੋਰੋਬੇਂਜ਼ੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ  $s$  ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ  $uh$  ਕਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਰਲ ਆਉਣ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇਸਦੇ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੱਦਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੱਦਲਾਂ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬੱਦਲਾਂ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਣ ਜਿਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਇਸ ਤੋਂ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀ ਤਰਾਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਰਸਾਇਣਕ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਕਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਬਲ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੀ.ਏ.  $ns$  ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਪਰ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਕਲੋਰੀਨ ਨੇ ਇਸ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਪਣੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਿੱਤੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅੰਦਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਬਣਤਰ ਤੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਉਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਲਗਾਤਾਰ ਚਲਦਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ। ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਰਾਹੀਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਫਿਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮੌਜੂਦਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਭੇਜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਫਿਰ ਚਲਦਾ ਹੈ। ਰਿੰਗ ਦੇ ਪਾਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਸਥਾਨਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਤੀਹਾਂ ਨਾਲ ਵਾਪਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੁੜ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸੇਨੈਟ ਬਣਤਰਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਢਾਂਚਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਸਲ ਢਾਂਚਾ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅੱਖਰ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਛੋਟਾ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਅੱਖਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਵਾਲੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨੋਸ ਲਿਖਦੇ ਸੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਜੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜੋ ਬਣਤਰ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਇਹ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਕੀਮਤ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ 'ਤੇ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇੱਕ ਸਕਿੰਟ ਅੱਗੇ ਜਾ ਕੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਉਸ ਖਾਸ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ। ਇਸਦਾ ਕਾਰਨ ਸੀਐਕਸ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਏਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਰੇ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹ ਇੱਕ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਔਰਬਿਟਲ 'ਤੇ  $s$  ਅੱਖਰ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਜਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਔਰਬਿਟਲ  $ah$  ਵਿੱਚ  $s$  ਅੱਖਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਔਰਬਿਟਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ  $s$  ਅੰਦਰੂਨੀ ਸ਼ੈੱਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ  $s$  ਜਾਂ  $s$  ਅੱਖਰ ਦੀ ਵਧੀ ਹੋਈ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਬਣਦੀ ਹੈ ਇਹ ਖਾਸ ਔਰਬਿਟਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਰੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿੱਚ  $x$  ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ। ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਚੁਨਾ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਨਾ ਹੋਣ ਦਿਓ ਜਿੰਨਾ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨੋ ਵਿੱਚ ਪੇਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਲੱਭਦੇ ਹੋ ਉਹ ਕਲੋਰੀਨ ਵੱਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਦੀ ਹੱਦ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਛੋਟਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੇ ਐਲਕੀਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਆਰੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰੋਏਲਕੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਆਰੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਛੋਟੇ ਬੰਧਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਕਾਰਨ ਇਹ ਵੀ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਦਾ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅੱਖਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਕਾਰਕਾਂ ਕਰਕੇ ਇਸ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਪੂਰਾ ਬਿੰਦੂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਬਦਲਣਾ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਹੁਣ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਹੋਰ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਵੀ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਹੈਲੋ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਲਈ ਸੰਭਵ ਸੀ ਜੋ ਕਿ  $sn1$  ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮੰਨਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਇਸ ਤੋਂ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ। ਅਣੂ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਂਡ ਪੇਲਰਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਆਰਰੇਨ 'ਤੇ ਇੱਕ  $s$  ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕਰਨਾ

ਸੀ। ਕਿ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਓਰਬਿਟਲ ਰੈਸਟੋਰੈਂਟ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਕਲੋਰੀਨ ਆਪਣੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨਾਲ ਛੱਡਦੀ ਹੈ ਤਾਂ  $sp^2$  ਔਰਬਿਟਲ ਹੁਣ ਖਾਲੀ ਹੈ ਜਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਉਹ ਔਰਬਿਟਲ ਤਾਂ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਣ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੀਆਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਮੇਰੀ ਹਥੇਲੀ ਨੂੰ ਮੰਨ ਲਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਬੱਦਲ ਇਸ ਦੇ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਬੱਦਲ ਹਨ ਹੁਣ ਔਰਬਿਟਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਵੀ ਇਸਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਖਾਸ ਔਰਬਿਟਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਦੇ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਖਾਲੀ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪਾਸੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬੱਦਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਮਰਥਤ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੋਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਨੋਡ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲਾਉਡ ਦੇ ਭਾਗ ਜੋ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਗੁੰਜਿਆ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਰੀਲ ਕੈਸ਼ਨ ਬਹੁਤ ਅਸਥਿਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਖਾਲੀ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਪੀ ਟੂ ਔਰਬਿਟਲ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰੀ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲਾਉਡ ਦੁਆਰਾ ਜੋ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲਾਉਡ ਦੇ ਨੋਡ ਵਿੱਚ ਆਹ ਕਿਸਮ ਦਾ ਡਿੱਗਦਾ ਹੈ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਲਾਉਡ ਦੇ ਨੋਡ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ  $sn1$  ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ ਲਈ ਅਸੰਭਵ ਬਣਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ  $sn2$  ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਕਲੀਵ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ  $sn1$  ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਨ ਵੀ ਹੈ ਕਿ  $sn2$  ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਲਾਉਡ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਕੱਠੇ ਹੋਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੌਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਕ ਇਹ ਹਨ ਚਾਰ ਕਾਰਕ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਹੁਣ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਐਰੀਲ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਸਥਿਰਤਾ ਵਿੱਚ ਗੁੰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਾਰਕ ਇਕੱਠੇ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜ਼ਰੂਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨੇਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਕੀ ਲੋੜੀਂਦਾ ਸੀ, ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਅੰਧੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਲੋਰੋ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਸਥਿਤੀ 623 ਕੋਲਵਿਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਲਗਭਗ 300 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 350 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਅਤੇ 300 ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਨਾਲ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਸੰਭਵ ਹੋਵੇ  $e^-$  ਬਸ਼ਰਤੇ ਅਸੀਂ ਬਹੁਤ ਕਠੋਰ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇਵਾਂਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੋ ਪੜਾਅ ਹਨ ਇੱਕ ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਕੀ ਉਸੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ  $h^+$  ਪਲੱਸ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਫਿਨੋਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਉਹ ਐਫੋਨੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਫਿਨੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਨੋਲ ਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਵਜੋਂ  $h^+$  ਪਲੱਸ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹੀ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਪੈਰਾ ਪੇਨੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨੋਡ ਦੇ ਜੋੜਿਆ ਹੈ। ਕਲੋਰੀਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪੈਰਾਪੇਨੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋਨੋ ਬਦਲਿਆ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਡਰਾਮਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਲੋੜੀਂਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਟਿਕ ਅੰਤਰ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਦੀ ਲੋੜ ਸੀ ਇੱਥੇ ਦਬਾਅ ਕਾਰਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੰਨੇ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ 443 ਕੋਲਵਿਨ ਲਗਭਗ 175 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਪਹਿਲਾਂ ਜੋ ਲੋੜੀਂਦਾ ਸੀ ਉਸ ਨਾਲੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਓਕੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਰੁਝਾਨ ਜਾਰੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਰਹੇ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਲਕੇ ਅਤੇ ਹਲਕੇ ਹੋ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟਰੋਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਾਇਨੋਟ੍ਰੋ ਏਰ ਫੀਨੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਆਰਥੋ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਉੱਤੇ ਤਿੰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹਨ।  $d$  ਪੈਰਾ ਪੇਨੀਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੀਆਂ ਦੇ ਚਾਰ ਅਤੇ ਛੇ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟਰੋ ਦੇ ਬਦਲ ਹਨ ਪਰ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਥਿਤੀ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਗਭਗ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਪਾਣੀ ਲੈਣ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ  $h^+$  ਘਟਾਓ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਪਾਣੀ ਆਪਣੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਨਾਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਹ ਘਟਾਉਣਾ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦਿਓ ਜੋ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਹੁਣ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰੋਆਰੋਜ ਸੁਸਤ ਹਨ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਤਰਲ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀਆਂ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਵਰਗੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਕਰਕੇ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਗਾਉਣ ਨਾਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੀ ਘਾਟ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਅੰਨ ਲੇਅਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਸੀ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇਲਾ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਤੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਨੂੰ ਆਸਾਨ ਬਣਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣ ਦੇ ਯੋਗ ਵੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਲਦੀ ਹੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੰਨੇ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪੈਰਾ ਨਾਈਟਰੋਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਸੇ ਜਾਂ ਪਾਈਰੋਕਲੋਰੋ-ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨਸ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪੈਰਾਸਬਸਟੀਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਮਾਰਗ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ। sn1 ਜਾਂ sn2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਾਂਗ ਨਹੀਂ, oh ਘਟਾਓ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਹੁਣ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ tetrahedral ਜੋ ਕਿ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਫਿਰ ਪੂਰੇ ਰਿੰਗ um ਵਿੱਚ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨ ਦਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਹੋਰ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਇੱਥੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੁੜ ਸਥਾਪਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੰਨੇ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਬਾਹਰ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਸਿਰੇ ਦੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਸਿਰੇ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤਿ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਨੂੰ ਮੀਜ਼ਨਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਜੋ ਇੱਥੇ ਲਿਖੇ ਗਏ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮੀਜ਼ਨਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ um ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦੇ ਕੇ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕਰੋ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਬਦਲ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਵਰਗ ਬਰੈਕਟਾਂ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਹੈ ਜੋ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਵੀ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਉੱਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚਣ ਅਤੇ ਮਾਇਓਸਿਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਮੀਜ਼ਨਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਸਾੜ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਆਕਸੀਨ ਟੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦਾ ਹੈ o ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਆਰਰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਜਿਹੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਚਾਰਜ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਢਾਂਚੇ ਹਨ ਜੋ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਮਾਈਓਸਿਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਪੜਾਅ ਜਿੱਥੇ h ਮਾਇਨਸ ਆਉਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਹੈ। ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੌਲੀ ਕਦਮ ਹੈ ਇਹ ਵਾਜਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਦੀ ਖੁਸ਼ਬੂ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਬਹੁਤ ਬਰਕਰਾਰ ਸੀ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਅਣੂ ਦੀ ਖੁਸ਼ਬੂ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਐਨਾਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਖਾਤਮਾ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਆਖਰੀ ਕਦਮ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਮਾਈਓਸਿਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਟੁੱਟਣ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਤੇਜ਼ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਘੱਟ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਤੇਜ਼ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਓਰਥੋ ਨਾਈਟਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਲਈ ਉਹੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਓਰਥੋਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਾਓਗੇ ਕਿ ਇਹ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਓਰ ਘਟਾਓ ਦੇ ਹਮਲੇ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਉੱਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਬਣਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਲੰਘਣਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਤਿੰਨ ਮੇਸਨਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਗੁੰਜ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਭੇਜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ mp1ex ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰੋਨ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਸਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲੋਕਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਖਿੱਚਣਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਆਵਾਜ਼ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ 'ਤੇ ਜਿਸ ਵੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਔਰਥੋ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਲਗਾਉਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈ ਜੋ ਅਣੂ ਦੇ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਦੁਆਰਾ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮੇਸਨ ਵਾਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਸਾਰੀਆਂ ਤਿੰਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇਸ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਖਿੱਚੀਆਂ ਹਨ, ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋਵੇਂ ਮੇਸਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੈ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਚਾਰ 'ਤੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹੀ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਜਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਭਾਵ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਟਾਕਲੋਰੋਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ h ਮਾਇਨਸ ਇੱਥੇ ਆ ਕੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ h ਮਾਇਨਸ ਹਮਲੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਜਨਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮੇਸਨ ਹੈਮਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾ ਕੇ ਰਿੰਗ ਰਾਹੀਂ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਰਾਹੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਹਿਲਾਉਣ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਦੂਜੀ ਬਣਤਰ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਇਸ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਤੀਜਾ ਮਾਇਓਸਿਨ ਹਥੌੜੇ ਦੀਆਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰਾਂ ਦਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਕਦੇ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਹ ਮਾਮਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਥਿਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਧ ਰਹੇ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਬਦਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਧਾਤ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਉੱਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਜੇਕਰ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਵਧਦੀ ਹੈ, ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹਲਕੇ ਅਤੇ ਹਲਕੇ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਮੈਟਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ

ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਆਰ ਦੀ ਦਰ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਤਾਂ ਹੀ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਗਰੁੱਪ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਵਧਦੀਆਂ, ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇ ਕਿ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ ਦੀਆਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਹ ਅਹਿਸਾਸ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨਾ ਇੱਕ ਸਖ਼ਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਲੋਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦੇ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇਸਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸਦੇ ਅਮੀਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਕਾਰਨ ਉਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਨਹੀਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸਿੱਖੀਆਂ ਹਨ ਸ਼ਾਇਦ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸਿੱਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਾਲੇ ਵਿੱਚ ਵਧਦੀਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ਼ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ha ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਲੱਭਨ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਦੇਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਥੋੜੇ ਜਿਹੇ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਕੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਸਾਡਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਆਪਣੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੁਆ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਬਸਟੀਚੂਏਟ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਖਿੱਚਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਹ ਇਕਲੱਤਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਉਹ ਬਣਤਰ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਵਾਰ ਖਿੱਚ ਲਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਜੋੜੇ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਰਿੰਗਾਂ ਉੱਤੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਉੱਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਜਾ ਸਕਣ ਅਤੇ ਅਜਿਹੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਹੁਣ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਨੂੰ ਲਿਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ। ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਰਿੰਗ ਇਸ ਨੂੰ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ah 'ਤੇ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਔਰਥੋ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹਨ। ਦੋ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 4 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਣਤਰ ਇਹਨਾਂ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਕੂਲ ਬਦਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਭਾਵਕ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਕੋਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਦੀ ਤਲਾਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇਖਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਲੋਇਨ g ਇੰਨੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪਏ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਔਰਥੋ ਅਟੈਕ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪੈਰਾ ਅਟੈਕ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਆਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਉੱਤੇ ਹਮਲਾ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਡਰਾਇੰਗ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ। e ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਜਿਸ ਨੂੰ c ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਬੇਸ਼ਕ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਚੰਗੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰਿੰਗ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਰਿੰਗ ਡੀਐਕਟੀਵਾ ਹੈ ted ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਆਰਥੋ ਹਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਦਦ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੋਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਰਥੋ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਏ. ਨਿਊ ਕਾਰਬਨ 1 ee ਬਾਂਡ ਕਿੱਥੇ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਅਤੇ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਤੀਰ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕੋਗੇ ਕਿ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਆਪਣੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹਨ ਕਿ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਬਦਲੀ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਆਵੇਗਾ। ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਗੁੰਜਣ ਸਥਿਰੀਕਰਨ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਖਿੱਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸਭ ਤੋਂ ਉਪਯੋਗੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਹੈਲੋਜਨ uh ਹਾਲੇ ਦੇ ਬਦਲਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਅਲਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਦੇ ਪ੍ਰਥਿਯ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਵੀਨ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਫੇਕਲ3 ਜਾਂ ਫੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ pc13 ਬਣ ਜਾਵੇ ਜੋ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ fe c13 ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਕੀ ਬਣੇਗਾ। fec14 ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ c1 ਪਾਜ਼ਿਟਿਵ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੋ c1 ਪਾਜ਼ਿਟਿਵ ਬਣਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਲਾਲ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ c1 ਪਲੱਸ ਹੁਣ c1 ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਾਈ ਗਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਉਮੀਦ ਅਨੁਸਾਰ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਬਦਲਣਾ ਵਧੇਰੇ ਪਸੰਦੀਦਾ ਹੈ। ਸਿਰਫ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਔਰਥੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਦੇ ਬਦਲ, ਭਾਵ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਇਕ ਦੇ ਬਦਲ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿਚ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਕ ਦੇ ਡਿਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮਾਂ 'ਤੇ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੁਝ ਸਟੀਰਿਕ ਰੁਕਾਵਟ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੀਆਈਐਸ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਥੇ ਪਾਸੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪੈਰਾ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ah ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪਸੰਦ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਡਾਇਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਲਈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਜਾਂ ਏਹ, ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਡਿਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਅਤੇ ਚੌਥੀ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜੋ ਕਿ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹੈ, ਉਹ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ

ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣਾਣਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਅਸੀਂ ਕਰਾਂਗੇ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਭਰਪੂਰਤਾ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟਰੋਜਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਜੋ  $\text{HNO}_3$  ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਈ ਵਾਰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟਿੰਗ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ  $\text{HNO}_3$  ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਜੋ ਕਿ  $\text{NO}_2^+$  ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਫਿਰ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮੋਨੋ ਨਾਈਟਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋਏ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਜਾਂ ਪੈਰਾਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਚਾਰ ਨਾਈਟਰੇ ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਈਟਰੇ ਬੈਂਜੀਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹੜਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਬਦਲੀ ਚੌਥੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ  $\text{itio}$  ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ ਦੀ ਇੱਕ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੀਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਲਫੋਨੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ  $\text{SO}_3\text{H}$  ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਅਰੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕੇਂਦ੍ਰਿਤ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ਦੇ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰੋ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ  $\text{H}^+$  ਦੇ ਸੌਫਟਵੇਅਰ ਅਣੂ ਦੂਜੇ  $\text{H}^+$  ਦੇ ਸੌਫਟਵੇਅਰ ਅਣੂਆਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਪੱਤਿਆਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ  $\text{H}^+$  ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਕੇਸ ਤਾਂ  $\text{SO}_3\text{H}$  ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਲੂਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਣਗੇ ਜੋ ਚਾਰ ਕਲੋਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੋਬਿਨਜੀਨ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੁਕਸ ਚਾਰ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ। ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੋਬਿਨ ਮਾਮੂਲੀ ਮਿਸ਼ਰਣ  $\text{OK}$   $\mu\text{m}$  ਹੋਣਗੇ, ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਉਹ ਹੈ ਫ੍ਰਾਈਡੇਲ ਕਰਾਫਟ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਯੂ. ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕਰਾਫਟਸ ਨੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਅਲਕੀਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਅਲਕੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲਸੀਐਲ 3 ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ  $\text{CH}_3\text{C}1$  ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗੇ।  $\text{H}_2\text{O}$  ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ  $\text{CH}_3$  ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਜੋਂ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਵਰਤੀ ਗਈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ  $\text{CH}_3$  ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨਹੀਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਪਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ  $\text{CH}_3$  'ਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਰ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਪਰਵੀਕਰਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ 'ਤੇ ਹੈਲੋ ਅਲਕੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ। ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ 4 ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਕੇ ਦੋ ਬਦਲਿਆ ਉਤਪਾਦ ਔਰਥੋ ਬਦਲਿਆ ਉਤਪਾਦ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੈ  $\text{t}$  ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਤੱਥ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਉੱਤੇ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਭਰਪੂਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਤਪਾਦ। ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਲਟੀਪਲ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ  $\text{CH}_3$  ਬਣਾਉਣ 'ਤੇ ਨਾ ਰੁਕੇ, ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਵਾਧੂ  $\text{CH}_3$  ਤਿੰਨ ਸਮੂਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫ੍ਰਾਈਡੇ ਕਰਾਫਟ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਦੀਆਂ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਤਪਾਦ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਆਪਣੇ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਫੈਰਲ ਕਲਾਸ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਵੀ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਉੱਚ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਫਲੋਰੋਸ ਐਸੀਲੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਸਾਨੂੰ  $\text{e}^-$  ਇੱਕ ਐਸੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਗੋਲਾਕਾਰ ਕਰਾਸ ਐਸਿਡ ਫੈਲਾਅ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਿਸ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ  $\text{CH}_3\text{CO}^+$  ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਸ  $\text{CH}_3\text{CO}^+$  ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਓਗੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਵੀ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਆਕਸੀਜਨ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਸਥਿਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ  $\mu\text{m}$  ਹੈ ਜੋ ਧਾਤੂ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਏਸਿਲ ਕੈਸ਼ਨ ਹੁਣ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਉਮ ਦੇ ਮੋਨੋ ਬਦਲਵੇਂ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਇੱਕ ਜਿੱਥੇ ਬਦਲ ਚੌਥੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹੈ। ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਦੂਜੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਬਦਲੀ ਚੌਥੀ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਹੈ ਹੁਣ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਐਸੀਲ ਦੇ ਉਲਟ ਮੋਨੋ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ 'ਤੇ ਐਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਣਗੀਆਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸੈੱਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਉਤਪਾਦ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ  $\text{CH}_3\text{CO}$  ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸੀਟੋਫੇਨੋਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟੋਨਸ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਆਪਣੇ ਆਪ ਦੁਆਰਾ ਵਿਵਸਥਿਤ ਹਾਲੇ ਨਾਲੋਂ ਨਿਸ਼ਕਿਰਿਆ।

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਐਸੀਟਲ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਸਮੂਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਿਰਿਆ ਇੱਕ ਕਦਮ 'ਤੇ ਰੁਕ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਬਿਹਤਰ ਨਿਯੰਤਰਣ ਦੇਣਗੇ। ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫ੍ਰੈਡਰਿਕਸ ਐਲਕੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਹੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਹੈਲੋਅਲਕੇਨ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੇਗਾ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਵੇਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕੋਟੇ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਗਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵਧੇਰੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਾਰੇ ਹੋਏ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗੇ ਜੋ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਹ ਹਾਲੇ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਲੇ ਅਲਕਾਈਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਪੈਟਰਨ ਕਾਫ਼ੀ ਹੱਦ ਤੱਕ ਵੱਖਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਖੇਖਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਧਾਤਾਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਏਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਏਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਅਲਕੇਨਜ਼ ਅਲਕੀਨੇਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਆਰਾਈਨਜ਼ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦਾ ਸਮਾਨ ਪੈਟਰਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਫਾਈਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਜਾਂਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਅਸੀਂ

ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਰੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਅਤੇ ਸੇਡੀਅਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ ਕਰਾਸ ਕਪਲਡ ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਇੱਕ  $r_1$  ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ  $r$  ਐਰੇ ਵੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕਈ ਵਾਰ ਅਲਕਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਰਾਸ ਕਪਲਿੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਆਰ ਗਰੁੱਪ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਆਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਸੁਰੱਪਿਤ ਰਿੰਗਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਉਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਡਿਫਿੰਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਫਾਈਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੇਡੀਅਮ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਇਕੱਠੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੇਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਸੁਰੱਪਿਤ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਰੱਡੀ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੁਆਰਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ  $ary_1s$  ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਹਨ ਜੋ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਬਾਈਫਿਨਾਇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਫਿਨਾਇਲ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਹੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਉਪਯੋਗਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਧਾਤੂ ਸੇਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਸੇਡੀਅਮ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਵਧਾਨ ਨਹੀਂ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅੱਗ ਨੂੰ ਫੜ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਨਮੀ ਨਾਲ ਹਿੰਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨਮੀ ਹਵਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਿਸਫੋਟਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣ ਲਈ ਕਾਫੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਮਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਵਰਤਿਆ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਧਾਂਤਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਜੰਗਲਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਵੁੱਡਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਨਾਲ ਡਾਇਲਕਾਈਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਡਾਇਲਕਾਈਲ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਨਾਲ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਢੁਕਵਾਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਫਾਈਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਵੁੱਡਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਵੁੱਡਸ ਥਕਾਵਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਸਮਝ ਵਿੱਚ ਆਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਲੋਰਾਈਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੈਲੋ ਆਰੋਜ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਸ਼ਾਇਦ ਮਾਈਓਸੇਨਹੀਮ ਕੰਪਲੈਕਸਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਭ ਤੋਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇੰਨੀਆਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ। ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂਆਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਮੁਲਾਕਾਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰਾਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਜੋੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਫੀਡਿੰਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਲੱਕੜ ਦੇ ਪਸੀਨੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਦੇ ਆਖਰੀ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਕੁਝ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੇ ਮੈਂਬਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਭਾਵ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਦੋ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਮੈਂਬਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਉਣਗੇ ਪਾਰ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉਬਲਦਾ ਪੇਇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ  $nt\ 40$  ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰਲ ਪਰ ਅਸਥਿਰ ਤਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲੇਪ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਵੀ ਲੋਕ ਇਸਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਨ ਇਹ ਉਦਯੋਗ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਦਰਦ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਰਿਮੂਵਰ ਕਿਉਂਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਦਰਦ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣ ਈਰੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਲੈਂਟ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦਖਲ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸਦਾ ਉਬਾਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਡਿਕੋਟੋਮੀ ਦੀ ਇੱਕ ਬੋਤਲ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਕਮਰੇ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਖੋਲ੍ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਰੇ ਵਿੱਚ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਦਾ ਧੂੰਆਂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਮਨੁੱਖ ਨੂੰ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਕੇਂਦਰੀ ਨਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੰਗਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸਰੀਰ ਅਤੇ ਹੱਥਾਂ ਤੇ ਖਾਸ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਚਮੜੀ ਦੇ ਇਸ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਡਿੱਗਦਾ ਹੈ ਤਾਂ  $e$  ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਉਂਗਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਨਹੁੰਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਲਣ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿਓਗੇ ਇਸਲਈ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਚਮੜੀ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜਜ਼ਬ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਚਮੜੀ ਨੂੰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਵੇਦਨਸ਼ੀਲ 'ਤੇ ਛੂਹਦਾ ਹੈ। ਚਮੜੀ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜਲਣ ਵਾਲੀ ਸੰਵੇਦਨਾ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਸਾਨੂੰ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸਦੇ ਉਪਯੋਗ ਇੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਜੇ ਵੀ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਲਗਾਤਾਰ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਹੁਣ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਚਰਬੀ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚਰਬੀ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕਲਾਈਟਸ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਐਲਕਾਲਾਇਡ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁਦਰਤੀ ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੱਢਣਾ ਚਾਹਾਂਗੇ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ

ਇਸ ਲਈ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਪੌਦਿਆਂ ਦੀ ਸਮੱਗਰੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੱਢਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਨੂੰ ਕੱਢਣ ਲਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਆਇਓਡੀਨ ਬਰੋਮਿਨ ਨੂੰ ਵੀ ਘੁਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਵੀ ਹੈ।  $r22$  'ਤੇ ਰਿਓਨ ਫਰਿੰਜ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ  $r22$  ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ  $ch$  ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਫਲੋਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫ੍ਲੂਓਰ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਪ੍ਰਿਓਨ ਉਹ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਫਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਹੁਣ ਉਹੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੀਥੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਫਲੋਰੀਨ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸ਼ਾਮਿਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਆਰ ਬਾਈ 2 ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਰ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਤੋਂ ਬਣਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਏਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਬੇਰੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਆਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੱਕਰ ਆਉਣਾ ਮਹਿਸੂਸ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਬੇਰੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਨੁਕਸਾਨਦੇਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਾਹ ਨਹੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਘੱਟ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸਾਹ ਲਓ ਤਾਂ ਡੀਸੀ ਮਹਿਸੂਸ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਨੇਸਥੀ ਹੈ ਟਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨੁਕਸਾਨਦਾਇਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲਗਾਤਾਰ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਡੇ ਜਿਗਰ ਅਤੇ ਗੁਰਦੇ ਨੂੰ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਕਿਉਂਕਿ ਜਿਗਰ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਗਰ ਤੁਹਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾੜੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਧਿਆਨ ਰੱਖਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਸੈਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਿਗਰ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਤੁਹਾਡੇ ਗੁਰਦੇ ਨੂੰ ਵੀ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਾਨੂੰ ਸਾਹ ਲੈਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ,  
ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਵਾ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਰੋਸ਼ਨੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ  
ਟੁੱਟ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਈ ਵਾਰ ਉਹ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਰੂਪ  
ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹਵਾ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਫਾਸਜੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ  
ਕੀ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਫਾਸਜੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਫਾਸਜੀਨ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਾਸਜੀਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ  
ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਹਿਰੀਲੇ ਫਾਸਜੀਨ ਨੂੰ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੌਤ ਇੱਕ ਪੱਕੀ ਗੱਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਆਪਣੇ  
ਆਪ ਵਿੱਚ ਹਾਨੀਕਾਰਕ ਹੈ ਪਰ ਫਾਸਜੀਨ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਸਿਰਫ ਹਾਨੀਕਾਰਕ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਗੰਧ ਹੈ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਗੰਧ ਹੈ ਫਲ  
ਸਪੇਟਾ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਿੱਕੂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸਨੂੰ ਹਿੰਦੀ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਆਹ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੁਹਾਵਣੀ ਗੰਧ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ  
ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣ ਵੇਲੇ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੋਤਲ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ  
ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅੱਧਾ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੋਤਲ ਲੈ ਕੇ ਅੱਧੇ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਭਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਅੱਧੀ ਹਵਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,  
ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਾਸਜੀਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਾਸਜੀਨ ਇੱਕ ਗੈਸ ਹੈ  
ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਕੋਈ ਬੋਤਲ ਖੋਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਉਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਫਾਸਫਾਈਨ  
ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਗੂੜ੍ਹੇ ਰੰਗ ਦੀਆਂ ਬੋਤਲਾਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਭਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ  
ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਕੋਈ ਹਵਾ ਮੌਜੂਦ ਨਾ ਰਹੇ, ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੀਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ i ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ। s triodo methane  
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਆਇਰਡੀਨ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ  
ਇਸ ਲਈ ਇਹ chi 3 ਆਇਰਡੀਨ ਫਾਰਮ ਪਹਿਲਾਂ ਆਇਰਡੀਨ ਦੇ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ  
ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਆਇਰਡੀਨ ਦਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਸੂਖਮ ਜੀਵਾਂ ਨੂੰ ਮਾਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਜ਼ਖਮਾਂ ਨੂੰ ਚੰਗਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ  
ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਐਂਟੀਸੈਪਟਿਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਜਾਣੇ ਬਿਨਾਂ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਲੋਕ ਆਈਡੀ ਫਾਰਮ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਨ  
ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ ਜਦੋਂ ਐਕਸਪੋਜ਼ ਹੋਣ 'ਤੇ ਆਇਰਡੀਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਇਰਡੀਨ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ  
ਸੀ। ਐਂਟੀਸੈਪਟਿਕ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਹਿਸਾਸ ਹੋਇਆ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ ਆਇਰਡੀਨ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਇਹ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ah idaho ਫੋਮ ਨੂੰ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲ  
ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਪਰ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸਨੂੰ ਐਂਟੀਸੈਪਟਿਕ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ  
tetrachloromethane cc14 ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਚਾਰ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਫਰਿੱਜ  
ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫ੍ਰੀਓਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ  
ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੈਲੈਂਟ ਵਜੋਂ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਲਗਭਗ 75 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਾਸ਼ਪ  
ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਜਾਂ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਜਿੰਨਾ ਵੀ ਵਰਤਣ ਦੀ ਸਲਾਹ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ  
ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾਉਣ ਲਈ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਨਸਾਂ ਦੇ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਹ ਮਨੁੱਖਾਂ ਵਿੱਚ ਜਿਗਰ ਦੇ ਕੈਂਸਰ ਦਾ ਕਾਰਨ ਵੀ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ  
ਐਕਸਪੋਜ਼ਰ ਦੇ ਪੱਧਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਇਹ ਜਿਗਰ ਦੇ ਕੈਂਸਰ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਵਧਾਨ ਰਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ  
ਵਿੱਚ ਛੱਡੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਸਿਰਫ ਉੱਪਰ ਵੱਲ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਓਜ਼ੋਨ ਪਰਤ ਨਾਲ ਸੰਪਰਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ  
ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਓਜ਼ੋਨ ਪਰਤ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣੀ ਆਹ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ  
ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਓਜ਼ੋਨ ਘਟਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਸਮੱਸਿਆ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਉਮ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਫ੍ਰੀਓਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ  
ਇਹ ਫ੍ਰੀਓਨ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਮੁੜ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਫਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਲੋਰੋਫਲੋਰੋਕਾਰਬਨ  
ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਯੂ ਕਾਰਬਨ  
ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਗੈਰ-ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ  
ਉਹ ਗੈਰ-ਖੋਰ ਹਨ ਉਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਕੋਈ ਖੋਰ ਨਹੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਰਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉੱਚ  
ਘਣਤਾ ਵਾਲੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੁਣ ਦਬਾਅ ਲਾਗੂ ਕਰਕੇ ਤਰਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ freon 12 ਜਾਂ cc12f2 ਇੱਕ ਹੈ ਉਦਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚ  
ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਸਵੈਰਟਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਵੈਰਟਜ਼  
ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲੰਬਾਈ ਬਾਰੇ ਸਿੱਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਫਲੋਰੋਆਲਕੀਨ ਬਣਾਉਣਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਅਲਕੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋ ਅਲਕੀਨ  
ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਸਿਲਵਰ ਫਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਜਾਂ ਕੋਬਾਲਟ ਫਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਧਾਤੂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਜੋ ਫਿਰ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਕਲੋਰਾਈਡ  
ਜਾਂ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਸਵੈਰਟਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਫ੍ਰੀਓਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਹੁਣ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ  
ਦੁਬਾਰਾ ਐਰੋਮੈਲ ਪ੍ਰੋਪੈਲੈਂਟਸ ਰੈਫਿਨੈਟਸ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਵਾ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫ੍ਰੀਓਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਏਹ ਕਾਰਬਨ  
ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਘਟਣ ਦੇ ਮੁੱਖ ਕਾਰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹਨ। ਓਜ਼ੋਨ ਪਰਤ ਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਫ੍ਰੀਓਨ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਓਜ਼ੋਨ ਪਰਤ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ  
ਉਹਨਾਂ ਜ਼ੋਨ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਇਹ ਉੱਥੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਫ੍ਰੀਓਨਾਂ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ  
ਇਸਲਈ ਓਜ਼ੋਨ ਪਰਤ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪਰਾਬੈਰੀਟੀ ਕਿਰਨਾਂ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਰਾਹੀਂ ਧਰਤੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਜੀਵਿਤ ਜੀਵਾਂ ਨੂੰ  
ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਟਰਾਵਾਇਲਟ ਕਿਰਨਾਂ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਆ ਸਕਦੇ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਫ੍ਰੀਓਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਸਮੇਂ ਕ੍ਰੋਮੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿੰਨੀ ਵੀ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਉਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਛੱਡੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਉਹ  
ਫੋਸੋਨ ਪਰਤ ਦੀ ਕਮੀ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਇਹ ਕੁਝ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਫਰਿੱਜ ਵਾਲੇ ਰੈਫਿਜ਼ਰੈਂਟਸ ਵਾਲੇ ਦੇਸਤਾਂ ਦੀ  
ਵਰਤੋਂ ਤੋਂ ਬਚਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਹਾਨੀਕਾਰਕ ਰਸਾਇਣਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੋਂ ਬਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਖਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਖਰੀ ਪੌਲੀ  
ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਸਾਇਰ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਸਾਰੇ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਕਾਮਨਜ਼ ਦੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਇਹ ddt  
ਹੈ ਇਸਲਈ ddt ਦੀ ਬਣਤਰ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਲਾਈਡ ਵਿੱਚ tdt ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੇਖ ਸਕੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ch ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਇਥੇਨ ਹੈ। ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ  
ਐਟਮ ਦੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ pp ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਜਿਸਦਾ  
ਅਰਥ ਹੈ ਪੈਰਾ ਪੈਰਾ ਪ੍ਰਾਈਮ ਡਾਈ ਕਲੋਰੋਫਿਨਾਇਲ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਇਥੇਨ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਏ.ਐਚ. ਕਲੋਰੋਫਿਨਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਅਸੀਂ  
ਡਾਇਕਲੋਰੋਫਿਨਾਇਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਇਥੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਦਾ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਇਥੇਨ ਹਿੱਸਾ ਹੈ  
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡੀਡੀਟੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਡੀਡੀਟੀ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ ਪਰ 1930 ਦੇ ਦਹਾਕੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਿਗਿਆਨੀ ਸੀ. ਔਲਡ ਪਾਲ ਹਰਮਨ ਮੁਲਰ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਾ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕੀੜੇ ਮਾਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਆਰਥਰੋਪੋਡਾਂ ਨੂੰ ਮਾਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਚਾਨਕ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਟਨਾਸ਼ਕ ਵਜੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਣੀ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਈ, ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਘਰਾਂ ਵਿੱਚ ਖੇਤੀਬਾੜੀ ਵਿੱਚ ਕੀਟਨਾਸ਼ਕ ਵਜੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਣੀ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਈ। ਇਸ ਆਦਿ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਇਹ ਖੋਜ ਉਸ ਸਮੇਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਕਈ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਬਿਮਾਰੀਆਂ ਜੋ ਮਨੁੱਖੀ ਆਬਾਦੀ ਵਿੱਚ ਕੀੜੇ-ਮਕੌੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਫੈਲ ਰਹੀਆਂ ਸਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮਲੇਰੀਆ ਵਰਗੀਆਂ ਬਿਮਾਰੀਆਂ ਸ਼ਾਮਲ ਸਨ ਜੋ ਮੱਛਰ ਦੁਆਰਾ ਫੈਲਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਰੀਲੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਫੈਲਣ ਤੋਂ ਰੋਕਣ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਬਿਮਾਰੀਆਂ ਨੂੰ ਲੋਕਾਂ ਨੇ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਡੀ ਡੀ ਟੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤੀ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਫੈਲਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਤਾਂ ਉਸ ਸਮੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੀ ਕਿ ਮੁਲਰ ਨੂੰ 1948 ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਖੋਜ ਲੱਭਣ ਲਈ ਨੋਬਲ ਪੁਰਸਕਾਰ ਮਿਲਿਆ ਸੀ। ddt ਦੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋ ਗਈ ਸੀ ਕਿ ਲੋਕ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲੱਗ ਪਏ ਸਨ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ddt the ddt ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਸੀ। ਵਾਤਾਵਰਣ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਗੜਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਖੇਤ ਵਿੱਚ ਖੇਤ ਵਿੱਚ ਛਿੜਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭੰਡਾਰਾਂ ਵਿੱਚ ਧੋਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰ ਮੱਛੀ ਅਤੇ ਹੋਰ ਜਾਨਵਰ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਰਹਿ ਰਹੇ ਹਨ, ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਆਹ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਸੇਵਨ ਕਰਨ ਨਾਲ ਡੀਡੀਟੀ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚੋਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਜਾਨਵਰਾਂ ਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਇਨ੍ਹਾਂ ਮੱਛੀਆਂ ਨੂੰ ਵੱਡੇ ਜਾਨਵਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਖਾ ਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬਿਸਤਰੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਡੀਡੀਟੀ ਪੰਛੀਆਂ ਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬਿਸਤਰਾ ਬਹੁਤ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਮੱਛੀਆਂ ਦਾ ਸੇਵਨ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਡੀਡੀਟੀ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਨਹੀਂ ਨਿਕਲਦੀ ਜਾਂ ਟੁੱਟਦੀ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜਾਨਵਰ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਡੀਡੀਟੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਧਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕਈ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਬਿਸਤਰੇ ਲਈ ਵੱਡਾ ਮੁੱਦਾ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਈਗਲਜ਼ ਪੈਲੀਕਨ ਆਦਿ ਸਮੇਤ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਬੈਂਡਾਂ ਦੇ ਅੰਡੇ ਦੇ ਖੋਲ ਬਹੁਤ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਤੇ ਟੁੱਟਣ ਲੱਗ ਪਏ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਅੰਡੇ ਕਦੇ ਵੀ ਨਹੀਂ ਨਿਕਲ ਰਹੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਤੀਜਾ ਨਿਕਲਿਆ। ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮੁੱਦੇ ਅਤੇ 1960 ਦੇ ਦਹਾਕੇ ਤੱਕ ਲੋਕਾਂ ਨੇ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਕਿ ddt ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟਾਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ tdt ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਅਤੇ ਵਰਤੋਂ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਵਿਰੋਧ ਹੋਇਆ,

ਇਸ ਲਈ 1972 ਤੱਕ dd2 ddt ਨੂੰ ਸਾਡੇ ਵਿੱਚ ਖੇਤੀਬਾੜੀ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਪਾਬੰਦੀ ਲਗਾ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਅਤੇ 1973 ਵਿੱਚ ਸਰਕਾਰ ਨੇ ਨੇ ਪ੍ਰਵਾਨ ਕੀਤਾ ਕਿ ਇਹ ਫੈਸਲਾ ਚੰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ 1973 ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਸੰਯੁਕਤ ਰਾਜ ਅਮਰੀਕਾ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਪਰ ਉਹ 1986 ਤੱਕ ਇਸ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰਦੇ ਰਹੇ ਉਹ ddt ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰਦੇ ਰਹੇ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਦੇਸ਼ਾਂ ਨੂੰ ਵੇਚ ਰਹੇ ਸਨ ਅਤੇ ਭਾਰਤ ਸਮੇਤ ਦੇਸ਼ ਅਜੇ ਵੀ ddt ਅਤੇ ਦੇਸ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ। ਇਸ ਸਮੇਂ ਭਾਰਤ ਹੀ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਦੇਸ਼ ਹੈ ਜੋ ਡੀਟੀਟੀ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚੀਨ ਨੇ ਵੀ ਹੁਣ ਇਸ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਬੰਦ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਪਰ ਭਾਰਤ ਅਜੇ ਵੀ ਡੀਡੀਟੀ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਡੀਡੀਟੀ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨਦੇਹ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਦੁੱਖ ਦੀ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਕੀਟਨਾਸ਼ਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ। ਡੀਡੀਟੀ ਨੂੰ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲਣਾ ਮਹਿੰਗਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਡੀਡੀਟੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਜਾਰੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਚਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇ ਸੰਭਵ ਹੋਵੇ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਕੰਪਾਊਂਡ ਜੀਡੀਟੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਸਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਲੋਕ ਲਾਗੂ ਕਰਨਾ ਬੰਦ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਜਿਹੇ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਣਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਡੀਡੀਟੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬੰਦ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਕਾਈ ਬਾਰੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਅਤੇ ਹੈਲੋ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਿਸ਼ਿਆਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕੀਤਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੁਝ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਕੇ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਉਸ ਸਮੇਂ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ, ਮੈਂ ਖੁਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੁਕਸਾਨਦੇਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੁਝ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਹੋਣ ਦੇ ਬਾਵਜੂਦ ਉਹ ਅਜੇ ਵੀ ਨੁਕਸਾਨਦੇਹ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਾਵਧਾਨੀ ਨਾਲ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਹੈਲੋ ਨੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਵਰਗੀਕਰਨ ਮੋਨੋ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਜਾਂ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਹੈਲੋਆਲਕੇਨ ਵੱਡੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਅਲਕੇਹਲ ਤੋਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਆਕਸੀਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਤੋਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਲੋਰੋਲਕਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਛੋਟੇ ਕਲੋਰਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ, ਜੋ ਕਿ ਗੈਸੀ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਬਦਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਸੈਂਡਮੈਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਲੋਰੀਨੇਟਡ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਫਲੋਰੋ, ਜਾਂ ਫਲੋਰੋ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋ ਔਰਗਨੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਕਸਚੇਂਜ ਦੁਆਰਾ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਨਾਲੋਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਸੰਘਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਾਣੀ ਨਾਲੋਂ ਸੰਘਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਹਾਲਾਂਕਿ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ  $i \ s$  ਬਹੁਤ ਘੱਟ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮੁੱਖ ਨੁਕਤੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਫਿਰ ਦੂਸਰਾ ਆਹ ਹੈਲੋ ਅਲਕੀਨੇਸ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੇਨਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿੱਥੇ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਉਪਯੋਗੀ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸੀ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬਾਂਡ ਬਣਾ ਕੇ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬਾਅਦ ਦੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੰਭਵ ਹਨ ਪਰ ਕਠੋਰ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ, ਪਰ ਹਾਲੇ ਅਰੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਇੱਕ ਅਲੋਰੋਸ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਖਾਤਮੇ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਪਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੀਹਰੀ ਬੰਧਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੈਲੋ ਆਰੋਜ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਖ਼ਤਮ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਪਰ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਜਾਣ 'ਤੇ ਉਹ ਧਾਤ ਨਾਲ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵੀ ਬਣ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਪਰ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਫਿਟਿੰਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਸ਼ਬਦ ਥਕਾਵਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਕਈ ਉਪਯੋਗਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਪਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੱਥ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦਿੱਤਾ ਕਿ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਵਰਤਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ। ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੂੰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਵਾਤਾਵਰਣ ਵਿੱਚ ਜਾਰੀ ਰਹਿ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੀਵਤ ਜੀਵਾਂ ਨੂੰ

ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਦਾ ਅੰਤ ਹੋ ਗਿਆ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk