

ਹੈਲੋ, ਆਉ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤਾਂ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਪਹਿਲੂਆਂ ਵਿੱਚ ਆਪਣਾ ਲੈਕਚਰ ਜਾਰੀ ਰੱਖੀਏ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਵਿਖੰਡਨ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ, ਅਸੀਂ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਕਾਰਬੋ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਕਾਰਬਨ ਆਇਨਾਂ ਅਤੇ ਆਉ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਹੁਣ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਆਰਗੈਨਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਵਿੱਚ ਵਰਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਵੱਡੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਫਾਈਲਾਂ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਫਿਲਿਕ ਸ਼ਬਦ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਫਿਲਿਕ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਬੰਧ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਖਿੱਚੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਲਈ ਜੇ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਕੇਂਦਰਾਂ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਵੱਲ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਿਆਪਕ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈ। ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਿਆਰ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜੀਬ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਸਿਰਫ ਸੱਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟੀਲ ਰੈਡੀਕਲ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਡਬਲ ਅਤੇ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਜੋੜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਵੀ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਆਰ ਡਾਟ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹਨ। ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡਜ਼ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਉਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਜੋ ਬਣਦਾ ਹੈ ਉਹ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਕਲਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਨੁਕੂਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਤੀਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦੁਆਰਾ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੀਸਰੇ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਪੜਾਅ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ch ਬੱਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਰੈਡੀਕਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਸਾਹਮਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਖਾਦ ਪਾਉਣ ਦੁਆਰਾ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਥਾਈਟਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਟਿਲ ਰੈਡੀਕਲ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਈਫਿਨਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲਾਂ ਦੁਆਰਾ ਆਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲਜ਼ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਵੱਲ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਆਉ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਐਚ ਪਲੱਸ ਐਚ ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ d ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਬਲ ਬਾਂਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦਾ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ br plus cl plus ch three co ਪਲੱਸ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਕਿ ਕੋਈ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਕੋਈ ਦੇ ਨਹੀਂ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਕੋਈ ਵੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਫੇਰਿਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਫੇਰਿਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਪਲੱਸ ਟੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਟ੍ਰੈਬਰੋਮੇਫੇਰੇਟ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਲੋਰੀਨ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੀ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨੀਅਮ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰੋਅਲੂਮਿਨੇਟ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਅਟੈਚਮੈਂਟ ਦੇ ਹੇਟਰੋਲਾਈਟਿਕ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਫੇਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈਲਾਈਡ ਆਇਨ ਦਾ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਸੰਘਣੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ hno3 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ hno3 ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ hono2 ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨਾਲ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨੋ ਟੂ ਪਲੱਸ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਬੇਸ਼ਕ ਗਾੜ੍ਹੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਐਸੀਲ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਕਿਵੇਂ ਪੈਦਾ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਕੇ ਜਦੋਂ ਇਸਦਾ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਬਦਲ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਬੇਸ਼ਕ ਹੈਲੋਨੋਸ ਸਥਿਰ ਹੈ ਕੋਈ ਵੀ ਹੈਲੋਨੋਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸੀਲ ਕੈਸ਼ਨ ਹੈ ਜਾਂ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕੈਸ਼ਨ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਕੈਸ਼ਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲਓ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਇਲਾਜ ਦੁਆਰਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੀ ਉਤਪੱਤੀ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਹੈਲਾਈਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗੀ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਰੀ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ m ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਵੱਲ ਓਵ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਭਰਪੂਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਕੇਂਦਰ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਾਟ ਕੇਂਦਰ ਦੀ ਭਾਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਏ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਦੋ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਆਕਸੀਜਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਹਮਲੇ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਮੋਨੀਆ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਤੀਸਰੀ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਮਾਈਨ ਅਲਕੋਹਲ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕਾਰਨ ਕੋਈ ਵੀ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਲਕੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਵਜੋਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਸਿਰਫ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਨੀਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਹੋਗੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕੁਝ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਅਲ ਕੋਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫੀਨੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਅਜ਼ਾਈਡ ਆਇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਥਿਆਲ ਦੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਥਿਆਲਾਈਟ ਐਨੀਓਨ ਡਾਈਲਿਕ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਥਿਆਲਾਈਟ ਐਨੀਓਨ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈਲਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਲੋਰਾਈਡ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਓਡਾਈਡ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਾਫ਼ੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਵਿੱਚ ਹਨ। ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ

ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਇਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਆਇਨਾਈਜ਼ਡ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਉਤਪਾਦ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟੀਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਆਇਨਾਈਜ਼ਡ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ, ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਰੀਐਕਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਟੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਕੇ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕੋ ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਆਉ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਈਥੀਲੀਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਜਾਂ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ, ਆਓ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਜੋੜੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਗਰੁੱਪ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਈਥੀਲੀਨ ਹੈ ਜਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਇਨੋਇਥੀਲੀਨ ਐਕਰੀਲੋਨੀਟ੍ਰਾਈਲ ਐਕਰੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕਿਸਮ ਦਾ a ਕਿਉਂਕਿ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਇੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਉਦਾਹਰਨ oh ਮਾਇਨਸ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਖੁਦ ਈਥੀਲੀਨ ਜਾਂ ਖੁਦ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰੀ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਦੋਹਰੇ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਸਾਪੇਖਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਪੇਖਿਕ ਮਿਆਦ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਹੁਣ ਤੱਕ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦਾ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕਰੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕੋਈ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਸਟੈਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ udy ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ, ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੀਰ ਪੁਸ਼ਿੰਗ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸੰਮੇਲਨ ਐਰੇ ਪੁਸ਼ਿੰਗ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਤੀਰ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਸੈਂਟਰ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਓ ਮਾਇਨਸ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਸੈਂਟਰ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਉਸ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਧਰੁਵੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੀਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਸੈਂਟਰ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਾਟ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਧੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਬੰਧਨ ਜੋੜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਛੱਡਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਤੀਰ ਨੂੰ ਧੱਕਣ ਦੀ ਵਿਧੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੀ ਕਿਸਮ

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਸਮਝ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਬੰਧਨ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਕਿਵੇਂ ਟੁੱਟਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਚਿੱਤ੍ਰ ਗਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਬਣਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੁਣ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਤੀਰ ਨੂੰ ਧੱਕ ਕੇ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰੰਪਰਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੀਰ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿਚ ਸੈਂਟਰ ਤੋਂ ਅਤੇ ਤੀਰ ਦਾ ਸਿਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਕੇਂਦਰ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ab ਬੋਲ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹਨ, ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਦਾ ਕੇਂਦਰ ਹੈ, ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ। ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਣ ਨਾਲ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਸੰਮੇਲਨ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਅਤੇ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਕਿਸਮ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲੀਫੇਟਿਕ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਐਲੀਫੇਟਿਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇੱਕ ਉਪ-ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਨਿਊਕਲ ਓਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟਿਊਸ਼ਨ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਸਬਸਟਰੇਟਿਊਸ਼ਨ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ x rh ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਾ ਨਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਹਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਸਮੇਂ ਦੌਰਾਨ ਤੁਸੀਂ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ x ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਬਦਲਣ ਦੇ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ax ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ y ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਹ ਦੂਜੇ ਸਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਵੀ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਸਬਸਟਰੇਟ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਜਾਂ ਤਾਂ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਜਾਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਬਸਟਰੇਟ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰ ਸਕੋ ਆਰਸਟੈਂਡ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਸਾਈਨਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਇੱਥੇ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਨ ਇੱਥੇ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਇੱਥੇ ਏਓਹ ਮਾਇਨਸ ਜਾਂ ਏਸੀਐਨ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰਜ ਹੋਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ

ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲੀ ਵਾਲਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਉਦਾਹਰਨਾਂ a ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਣਗੀਆਂ ਲਿਫੈਟਿਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਵੇਖੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਲੀਕਾਨ ਬਦਲਿਆ ਕਾਰਬਨ ਸਿਲੀਕਾਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਆਉ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕਾਰਬਨ ਸਿਲੀਕਾਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਲੀਕਾਨ ਇੱਥੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਅਸੀਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਟ੍ਰਾਈਮੇਥਾਈਲ ਸਿਲਿਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਲਿਫੈਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਾਟ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਿਫੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਆਉ ਅਸੀਂ ਅਲਿਫੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਵੇਖੀਏ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਇਓਡੋਫਾਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕੀਟੋਨ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟੋਨ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਈ ਬਰੋਮੋ ਐਸੀ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਈਟੋਨ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਈਡੋ ਐਸੀਟੋਨ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਪਰ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ hbr ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਐਚਪੀਆਰ ਇਸ ਨੂੰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਕਰੇਗੀ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਚਿੰਤਾ ਨਾ ਕਰੀਏ ਜੋ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟੀਵਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਐਸੀਟੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ch ਬੱਡ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮੋਫਾਰਮ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਜੇ ਇਹ ਆਇਓਡੀ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਟਿਕ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਆਈਓਡੀਫਾਰਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ, ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੁਗੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਕਿਉਂਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਪਾਈ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਇਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਹਰ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਾਂਗ ਹੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨੋ ਟੂ ਪਲੱਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨੋ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਦੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹ ਨੋ ਟੂ ਪਲੱਸ ਹਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਛੱਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੇਖ ਸਕੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਰਿੰਗ ਹੈ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੋਣ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪਾ ਕੇ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਾਟ ਰਿੰਗ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ oh minus cn minus thiolate minus ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਇਹ ਇੱਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਫਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਨੂੰ ਓ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਣੂ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਟ੍ਰਾਈਨਿਟ੍ਰੋਫੇਨੋਲ, ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਕੌੜਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਦੇ ਵੀ ਆਪਣੀਆਂ ਉਂਗਲਾਂ ਵਿੱਚ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਂਗਲੀ ਕਈ ਵਾਰ ਕੌੜੀ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ। ਦਿਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਚਮੜੀ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਤਣ ਬਹੁਤ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਾਈਨਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਨਾਲ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਲਫਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਸਿਰਫ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਲੈਣ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਫਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਬਸਟਰੇਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਫਿਰ ਵੀ ਬਹੁਤ ਕਠੋਰ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਫਿਨੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ 300 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ਇਹ ਫਿਨੋਲ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਹੁਤ ਕਠੋਰ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਧੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਾਫ਼ੀ ਸਪਸ਼ਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫੈਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜੋ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਸਹਿ ਪਲੱਸ ਹੈ। ਐਸੀਟੋਫੇਨੋਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਰਿਲੀਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਿਛਲੇ 15 ਮਿੰਟਾਂ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਮੇਂ ਦੌਰਾਨ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ-ਵਟਾਂਦਰੇ ਦੌਰਾਨ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਕਈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ। ਦੂਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਰਥਾਤ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਤੀਹਰੀ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਦੇ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਦੇ ਜੋੜਨ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਕੋਈ ਵੀ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਲੰਘਦੇ ਵਧੀਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਆਮ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਈਥੀਲੀਨ ਵਾਂਗ ਨਹੀਂ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵਧੀਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁਣ ਨਿਕਲ ਵਰਗੇ ਧਾਤ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਜੋੜ ਦੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਈਥੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ h ਦੇ ਜੋੜਨਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਲਈ ਪਲੈਟੀਨਮ ਜਾਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਜਾਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਨਿੱਕਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਰੋਕਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਕੇਨ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫਿਨਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਲਕੇਨ ਹੈ pr ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਪੈਦਾ ਹੋਏ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਵਜੋਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਿਰਪੱਖ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਦਾ ਰੰਗੀਕਰਨ ਐਥੀਲੀਨ ਦੁਆਰਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਜਾਣਿਆ-ਪਛਾਣਿਆ ਗੁਣਾਤਮਕ ਟੈਸਟ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਡਿਬਰੋਮੋ ਈਥੀਲੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੇੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪੈਦਾ

ਕਰੇਗਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤੱਤ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੇ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ। ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੰਗ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ h_2o ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ $eno1$ ਰੂਪ ਹੈ ਇਹ e ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਨੋਲੀਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਕੀਟੋਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਜੋੜ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਉੱਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਹਮਲੇ ਦੇ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਪਾਣੀ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਇਸ ਰੀਏਜੈਂਟ ਨਾਲ ਜਾਂ ਇਸ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕੋਲ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਜੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਐਨੋਲ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਐਨੋਲ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇਣ ਲਈ ਟੈਟਾਮੇਰਿਜ਼ਮ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘਾਟ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿਨਾਇਲ ਕੀਟੋਨ ਹੋਵੇਗੀ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਨ ਕਰਕੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਗੁੰਜਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਵਜੋਂ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਇਨਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਾਧੂ ਉਤਪਾਦ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦਾ ਜੋੜ ਵੀ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਨੀਅਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਜੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਪਾਰ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਕਾਰਨ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਹਨ, ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਵਾਲੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਕੁਝ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਹਨ ਜੋ ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਨਤ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਨਿਰਾਪੱਖ ਹੋਣਗੀਆਂ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਈਥੀਲੀਨ ਯੂਵੀ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਫੋਟੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਅਣੂ ਉੱਤੇ ਹਲਕੀ ਯੂਵੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਚਮਕਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਈਥੀਲੀਨ ਅਣੂ ਲੰਘਦੇ ਹਨ। ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਈਕਲੋਬਿਊਟੇਨ ਦੇਣ ਲਈ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਈਥੀਲੀਨ ਅਣੂ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਈਥੀਲੀਨ ਅਣੂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਨਿਰਾਪੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ, ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਏਜੈਂਟ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਥੀਲੀਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਤਸਾਹਿਤ ਸਥਿਤੀ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ। ਈਥੀਲੀਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਉੱਚ ਚੋਣ ਲਈ ਉਤਸਾਹਿਤ ਹੈ ਟ੍ਰੈਨਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਤਸਾਹਿਤ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਐਥੀਲੀਨ ਦੀ ਉਤਸਾਹਿਤ ਅਵਸਥਾ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਬਿਊਟੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਈਥੀਲੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਫੋਟੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਜੋੜਨ ਵਾਲਾ ਪਾਰਟਨਰ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੋ ਕਿ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਦਿਖਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਾਂਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਲੀਵਡ ਹੈ ਅਤੇ ਨਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਬਣਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇੱਥੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਵੇਂ ਬਣੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਈਥੀਲੀਨ ਦੂਜੀ ਐਥੀਲੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜੀ ਗਈ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵੇਖਾਂਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੁਟਾਡੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਕਰੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੋ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ pi ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਸਿਫਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ s pi ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਦੇ ਪਾਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਮਲ ਹੈਕਸੇਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਯੂਨਿਟ ਇੱਕ ਡਾਈਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਨੋਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਹਨ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਚਾਰ ਜੋੜ ਦੇ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚਾਰ ਜੋੜ ਦੇ ਛੇ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਾਪੱਖ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਾਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਏਜੈਂਟ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਅਗਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਰਥਾਤ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਰੀਏਜੈਂਟ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀਆਂ ਦੋ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਇਸ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈ ਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਲਕਲੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ ਦਾ ਮਤਲਬ ਗਰਮੀ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਪਲੱਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਵੀ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਉਹ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਕੇਂਦਰ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਤੱਤ ਖਤਮ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਥੀਲੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਪ੍ਰੋਜੇਗਸ਼ਲਾ ਵਿੱਚ ਈਥੀਲੀਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਈਥੀਲੀਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਸੇਡੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ f a ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੋਰ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਵੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ h ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੋਵੇ। ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੀਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਆਰਪਾ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਤੱਤ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤੱਤ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਇੱਕੋ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ। ਇਸ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ 'ਤੇ ਤਿੰਨ ਹੋਲੇਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਲਫਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਸ 'ਤੇ ਕਾਫ਼ੀ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਧੱਕੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਡਿਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਇਹ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਕਾਰਬੋਨ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇਹ ਅਲਫਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋਵੇਂ ਗਰੁੱਪ ਅਲਫਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਤੋਂ ਹੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ

ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਜਿੰਕ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲੀਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨੂੰ ਜਿੰਕ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੰਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਿੰਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਜਿੰਕ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਆਰਗਨੋ ਜਿੰਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸ ਦਾ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕਿ ਐਲਡਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਰੇਮੇ ਦੁਆਰਾ ਸਿੱਧੇ ਕਾਰਬੋਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿੰਕ ਜਿੰਕ ਦੁਆਰਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦਾ $va1$ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ-ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜਿੰਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਜਿੰਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਣਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਨ ਖਾਤਮੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਸ਼ੰਸਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਚਾਰ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਇੱਕ ਚਾਰ ਖਾਤਮੇ ਨਾਲ ਚਿੰਤਾ ਨਾ ਕਰੀਏ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਆਖਰੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਚੌਥੀ ਕਿਸਮ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਯੂਰੀਆ ਦੇ ਅਸਥਿਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਆਈਸੋਸਾਈਨੇਟ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗੀਟਿੰਗ 'ਤੇ ਹੈ ਯੂਰੀਆ ਦੇਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਪਹਿਲੀ ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਾਈਨਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਆਇਓਨਿਕ ਪਦਾਰਥ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਘਟਾਓਣਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਿਰਪੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਅਧੀਨ ਜੋ ਯੂਰੀਆ ਹੈ, ਇਹ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮਾਈਗਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਮਾਈਗਰੇਟ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਇਹ ਖਾਸ ਆਇਨ

ਇਸ ਲਈ ਰੇਖਾ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਸ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਜਲਦੀ ਨਾਲ ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਾ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ। ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਓਲੇਫਿਨ ਦੇਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਾਈਗ੍ਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵੀ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸੈਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਏਆਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨ ਦੀ ਬਹੁਤ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਨਿਓਪੈਂਟਿਲ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਨਿਓਪੈਂਟਿਲ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾਓ ਇੱਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਨਾਲ ਲੱਗਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮਾਈਗਰੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਸਥਿਤੀ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਕਾਰਬੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਉੱਚ ਸ਼ਾਖਾ ਵਾਲੇ ਟੈਟਰਾ ਟ੍ਰਾਈ-ਮਿਥਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਐਥਾਈਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਪਿੰਜਰ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਜੈਵਿਕ ਵਰਗੀਕਰਨ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹਮਲਾਵਰ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਅਰਥਾਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲਜ਼ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਜ਼ ਅਤੇ ਐੱਫ. ee ਰੈਡੀਕਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਬਦਲਾਵ ਜੋੜਾਂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਅਤੇ ਪੁਨਰਗਠਨ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ ਇਸ ਲਈ ਵਿਦੇਸ਼ੀ