

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ, ਮੈਂ ਡਾ: ਰਮੇਸ਼ ਰਾਮਪਾਣਿਕਰ, ਇੰਡੀਅਨ ਇੰਸਟੀਚਿਊਟ ਆਫ ਟੈਕਨਾਲੋਜੀ ਕਾਨਪੁਰ ਵਿੱਚ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸੋਸੀਏਟ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਹਾਂ, ਆਹ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋ ਅਲਕੀਨੋਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਵੀਨ ਦੀ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਵੀ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਿਛਲੀ ਵਾਰ ਵਿੱਚ ਦੋ ਲੈਕਚਰ ਜੋ ਮੈਂ ਦਿੱਤੇ ਹਨ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਆਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਵੀ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕਿਵੇਂ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਦੇਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਇੱਕ upsc ਤਾਂ ਕੀ ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਥੋੜ੍ਹੀ ਜਿਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨੋਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹਾਲੋਅਲਕੇਨੋਸ ਦੀਆਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਚਰਚਾ ਵਿੱਚ ਹਨ। ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਕੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਕਿਸਮ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਏਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਹਨ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਸਨੂੰ SN_2 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ s ਦਾ ਅਰਥ ਬਦਲ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਲਈ ਦੋ ਸਟੈਂਡ ਹਨ। ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਕਰੀਨ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤਿਨਿਪਤਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਬਾਂਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸਕਰੀਨ 'ਤੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਬਣਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਇਸ ਸਾਬਕਾ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਾਫ਼ੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਪਲਾਨਰ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜੋ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਸਿਓਂ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਢਹਿ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈਲਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਵਿਧੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਹਕਸ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਠੰਡੇ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਮੁੱਖ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਕੁਝ ਬਿੰਦੂਆਂ ਵਿੱਚ ਸੰਖੇਪ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਹੈਲੋਅਲਕੇਨ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਹੈ। ਸਟੈਪ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨਹੀਂ ਬਣਦੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਬੇਸ਼ਕ ਇੱਕ ਪੈਂਟਾ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਹੈਲੋਜਨ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਛੱਤਰੀ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਉਲਟਾ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ SN_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਇੱਕ ਉਲਟ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇ ਅਤੇ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵਿਵਹਾਰਕ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਉਦਾਹਰਣ ਸਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਟਿਸੂ ਬਿਊਟਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਮਿਥਾਈਲ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਹੈ, ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਲਈ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਬਹੁਤ ਸੁਸਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਗੱਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਇਹਨਾਂ ਤਸਵੀਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਿਰਫ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਬੰਧਨ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹੁੰਚ ਅਝਿੱਕਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਗਈ ਕੋਈ ਸਟੀਰਿਕ ਭੀੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਛੋਟੇ ਹਨ। ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮੀਟਰ ਹੈਲਾਈਡ ਲਈ 30 ਦੀ ਸਾਪੇਖਿਕ ਦਰ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਦਰਸ਼ ਹੈਲਾਈਡ 1 ਦੀ ਦਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ 1 ਤੋਂ 30 ਦਾ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਈ ਟੇਲ ਜਾਂ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਰੁਕਾਵਟ ਜ਼ਰੂਰ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ r ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ CH_3 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ r ਸਮੂਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਈ ਕੁਝ ਰੁਕਾਵਟ ਪੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬੇਸ਼ਕ ਰੁਕਾਵਟ ਹੈ। ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ

ਇਸ ਲਈ ਦਰ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੀ ਡਿੱਗ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਪ੍ਰਾਐਮਿਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵੰਡਿਆ ਆਹ ਹੈਲਾਈਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਡਿਸਟ੍ਰੀਬਿਊਟੇਲ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਲਈ ਤਿੰਨ ਆਰ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫ ਹਾਈਲ ਨੂੰ ਇੱਕ SN_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੇ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਅਮਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ SN_2 ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਵੱਡੀ ਸੜਕ ਦਾ ਅਨੁਸਰਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਸਰੀ ਅਰਥ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿਵੇਂ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗੇ ਅਸੀਂ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖਾਂਗੇ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਜਾਂ SN_1 ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਿਛਲਾ ਸੀ SN_2 ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ SN_1 ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਯੂਨੀਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਲੇ ਅਲਕਾਈਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਵੇਖੋ ਤਾਂ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਸਕਰੀਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੋ ਬਰੋਮੋ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਬਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਅਤੇ ਤਿੰਨ CH_3 ਸਮੂਹ ਹੁਣ ਇਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਇੱਕ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਲੱਭੋਗੇ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਪ੍ਰੋਪ ਟੂਲ ਦੇਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਉਸੇ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤਿਨਿਪਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਬਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤਿੰਨ CH_3 ਸਮੂਹ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਕਿ SN_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰੀ ਸੀ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਜਾਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰੇ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਸਟੀਬਿਊਟਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਭਾਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਵਿੱਚ ਮੁਸ਼ਕਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਖਾਸ ਸਬਸਟਰੇਟ ਇਸ ਖਾਸ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਬਹੁਤ ਹੀ ਧੀਮੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਿਸ ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਕਲੀਵ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਕਾਫ਼ੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ca ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਰਵੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। r_{bon} ਐਟਮ ਹੁਣ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਕੇਂਦ੍ਰਿਤ ਇੱਕ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਸੁਢਲੀ ਸਮਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਜਿਹੀ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ sp² ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ, ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਕਿ sp² ਬਾਂਡ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡੇਸ਼ਨ ਹਨ ਜੋ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਕੋਲ ਹੋਰ ਕੀ ਹੈ ap ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ p ਔਰਬਿਟਲ ਉਸ ਸਮਤਲ ਲਈ ਲੰਬਵਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡੇਸ਼ਨ ਝੂਠ ਬੋਲਦੇ ਹਨ ਅਤੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪਲੇਨ ਦੇ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇਸਦੇ ਦੋਵੇਂ ਲੋਬ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਖਾਲੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਕਿਵੇਂ ਹੋਵੇਗਾ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਫਿਰ ਉਸ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਆਪਣੇ ਖਾਲੀ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਅਣੂ ਦਾ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਐਸਪੀ ਥ੍ਰੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸਪੀ ਥ੍ਰੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਦੇਖੋਗੇ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਉਲਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ br ਮਾਇਨਸ ਵਾਪਸ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਸਥਿਰ ਸਮੱਗਰੀ ਵਾਪਸ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣਾ ਉਚਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਕੋਲ ਹੁਣ ਦੋ ਵਿਕਲਪ ਹਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ br ਘਟਾਓ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਪਸ ਜਾਓ ਜਿੱਥੋਂ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਇਆ ਸੀ ਜਾਂ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਬਦਲ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਧੇ f ਲਈ ah ਹੈ ਜਾਂ ਉਹ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਦਰ ਸਿਰਫ ਹਾਈਲੋਲਕੋਨ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਹੌਲੀ ਪੜਾਅ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿੰਨੀ ਹੌਲੀ ਅਲਕੋਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਭਵਿੱਖ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀਕਰਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੀਏ ਅਤੇ ਸੰਖੇਪ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇੱਥੇ ਮੁੱਖ ਨੁਕਤੇ ਕੀ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੇਸ਼ੱਕ ਪਹਿਲੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੇ। sn² ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਇੱਕ ਦੋ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸੰਕਰਮਣ ਅਵਸਥਾ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਸੀ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਪਰ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉੱਥੇ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਲੋਕਲਿਕ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਜਵਾਬ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਪਹਿਲੇ ਕਦਮ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਮਾਤਰਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ sn¹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸੰਖੇਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਭਾਵਨਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਦਾ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨਾਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੀਸਰੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ sn² ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ। ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਤੋਂ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਭ ਤੋਂ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸ਼ਾਇਦ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹੁਣੇ ਸਿੱਖੀ ਗਈ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਇਹ ਸੁਣਨ ਦੇ ਲਾਇਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਐਲੋਲਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡਸ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅਣੂ ਇੱਕ sn¹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲੀਲ ਕੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਕੈਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਸਕਰੀਨ ਉੱਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਅਸਧਾਰਨ ਐਲੀਲ ਅਤੇ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਕੈਸ਼ਨ ਲਿਖੇ ਗਏ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲਿਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਤੁਰੰਤ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਗੁੰਜ ਸਬੰਧ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਹਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਟ ਬਣਤਰਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਗੁੰਜਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਦੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਸਾਂਝਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਕੈਸ਼ਨਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ch² 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰੇਜ਼ੋਨੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਸਾਂਝਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਤਿੰਨ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ance ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਆਪਣੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਜੋ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸਮਰਥਨ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗੀ ਜਾਂ ਇਸਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਅਤੇ ਗੁੰਜ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬੈਂਜੀਲ ਅਤੇ ਐਲੀਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੋਵੇਂ ਹੀ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਹੋਣਾ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਸਪੋਰਟ ਅਸਾਈਨਮੈਂਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਿਲ ਜਾਂ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਤੇਜ਼ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੁੱਖ ਨੁਕਤੇ ਹਨ। ਇਹਨਾਂ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੇਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ sn² ਅਤੇ sn¹ ਵਿੱਚ ਫਰਕ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅੰਤਰ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ sn² ਕੀ ਦੂਜਾ ਕ੍ਰਮ ਦੂਜੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ah ਪਹਿਲੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਇੱਕ sn² ਲਈ ਵੀ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇਹ sn¹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਤੀਸਰੇ ਨਾਲੋਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵੱਡਾ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਹੁਣ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ ਬਿਹਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ sn² ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸੰਰਚਨਾ ਦਾ ਇੱਕ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਸਮਝੀਏ ਕਿ ਕਿਸੇ ਉਲਟ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ। ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਣੂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨੀ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਣੂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਘਾਟ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਮਰੂਪਤਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਸਮਿਤੀ ਅਣੂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਰੂਪ ਅਣੂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਕ temp ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਕਸਰ ਇਸ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਚੀਰਾਲਿਟੀ ਜਾਂ ਚਿਰਾਲਿਟੀ ਜਾਂ ਚਿਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਚਿਰਲ ਮਾ ਟੇਰੀਅਲ ਅਤੇ ਸਟੀਕ ਸਮੱਗਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਸ਼ਾਇਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਕਲਪ ਨਾਲ ਵਰਤੋਂ ਜਾਣ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਵਸਤੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਫਨਲ ਵਾਂਗ ਸਧਾਰਨ ਵਸਤੂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਫਨਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਠੀਕ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਜਹਾਜ਼ ਜੋ ਮੈਂ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੀ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਲਗਾ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਮੰਨ ਲਵਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹ ਫਨਲ ਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਚਿੱਤਰਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਕਿ ਉਹ ਬਿਲਕੁਲ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ
ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ਾਇਦ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲੈਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸਲ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ
ਪੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਿਲਕੁਲ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣਗੇ
ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲੈਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਰੱਖਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਸਾਨ ਕੰਮ ਹੋਵੇਗਾ,
ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਫਨਲ ਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲਗਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ
ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਫਨਲ ਲਵੋ ਇਸਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਲਓ e ਉਹ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਰੱਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ
ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਸਮਮਿਤੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀ
ਕਲਪਨਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸਲ ਅਣੂ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ। ਅਣੂ ਇਹ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਰੱਖ
ਸਕੋ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅਸਲ ਚਿੱਤਰ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਉਹ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫਿੱਟ ਨਹੀਂ ਹਨ
ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਉਹ ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਚਾਇਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚੀਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ
ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਲਈ ਅਸਲ ਵਸਤੂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਹੁਣ ਇਕੱਠੇ ਨਹੀਂ ਰੱਖੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਦੀ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ
ਹੈ। ਜੇ ਕਿ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਪੱਤੀ ਨੂੰ ਚਿੱਤਰਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਲਈ ਚਿਰਾਲੀਟੀ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ
ਇੱਕ ਅਣੂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਸੁ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ। ਹੁਣ ਇਸਦੀ ਅਸਲ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ
ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਮਮਿਤੀ ਵਸਤੂਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਚਿੱਤਰਾਂ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਹਨ, ਨੂੰ ਅਚਿਰਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਚੀਰਲ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਉਹ ਸਟੀਕ ਹਨ,
ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਟੀਕ ਵਸਤੂ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਬਣਤਰ ਦਿਖਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਸਕਰੀਨ ਨੂੰ ਦੇਖ
ਸਕੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਸਤੂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਲਾਲ ਵਸਤੂ ਹੈ, ਇੱਕ ਨੀਲੀ ਵਸਤੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਰਾ ਵਸਤੂ
ਹੈ। ਇੱਕ ਖਾਸ ਬਿੰਦੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਢਾਂਚਾ ਰੱਖਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਹਮਲਾ ਹੈ ਭਾਵ ਆਓ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ
ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਯੂਨਿਟਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਲਾਲ ਹੈ ਦੂਜਾ ਨੀਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹਰੇ ਤੇ ਤੀਜੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹਰੇ ਹਨ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ
ਦਾ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀ ਤਸਵੀਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਜੇ ਮੈਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ
ਮੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਵੱਲ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਲਾਲ ਗੋਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਦਾ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੋ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰ ਹਨ ਪਰ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਲੈਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ।
ਅਸਲ ਚਿੱਤਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਮੈਂ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ,
ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਹਰੇ ਨੂੰ ਹਰੇ 'ਤੇ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨੀਲਾ ਲਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲਾਲ ਨੀਲੇ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਘੁੰਮਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਫਿਰ ਬੇਸ਼ੱਕ ਬਣਤਰ ਅਸਲ
ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਉੱਤੇ ਉੱਚਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਾਂਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਕਾਈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ
ਦਿਖਾਈ ਹੈ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਹੈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਪੂਰਾ ਢਾਂਚਾ ਪਲਾਨਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਲੈਨਰ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ
ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਕੋਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮੈਂ ਅਤੇ ਵੀਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਿਰਾਮਿਡਲ ਢਾਂਚਾ ਇਸ ਉੱਤੇ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ
ਬਦਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਵਸਤੂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚੀਰਲ ਵਸਤੂ s ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ 'ਤੇ ਅਸੰਭਵ ਹੁਣ ਅਣੂਆਂ ਵੱਲ ਵਾਪਸ
ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇ ਕੋਈ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਪਣੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ 'ਤੇ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ
ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ,
ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਅਜਿਹੇ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਣਾ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇੱਕ
ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕਾਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਓਡਾਈਡ
ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਦਲਾਂ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕਰੀਏ ਹੁਣ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਬਣਤਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ
ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕਾਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਮਰੂਪਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਤੁਸੀਂ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਇਸ
ਨੂੰ ਕੱਟਣ ਲਈ ਸਮਰੂਪਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਕੱਟਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਦੋਵਾਂ ਪਾਸਿਆਂ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਬਦਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ
ਸਮਰੂਪਤਾ ਇਕਾਈਆਂ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ,
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਉੱਚਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਾਂਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਲਾਲ ਅਤੇ ਚਿੱਟੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਮੇਲ
ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋ ਕਿ ਨੀਲੇ ਅਤੇ ਨੀਲੇ ਅਤੇ ਹਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਮੇਲ ਨਹੀਂ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਮਰੂਪਤਾ
ਵੱਲ ਅਗਵਾਈ ਕਰਦਾ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜੋ ਚਾਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸਮਿਟਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅਜਿਹੇ
ਭੇਜਣ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਸਟੀਰੀਓਸੈਂਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋ ਅਣੂ ਹੁਣ ਅਸਲ ਅਣੂ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਹ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੇ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ
ਇਹ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਅਜਿਹੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਸਟੀਰੀਓਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਕੀ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਾਂ
ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੀ ਨੂੰ ਸਟੀਰੀਓਸੈਂਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸਮਿਟਰੀ c ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਰਲ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ
ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਲੱਭਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਾਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ
ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਅਸਮਿਤ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਸਥਿਤੀ ਇਹ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਕਾਈਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੋ ਜਾਂ ਤਿੰਨ
ਹਨ ਤਾਂ ਅਜਿਹੇ ਮਾਮਲੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸਮਰੂਪਤਾ ਸਮਰੂਪਤਾ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਹਾਂਗੇ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਚਾਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਆਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ
ਫਿਰ ਅਣੂ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੀਏ ਅਤੇ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਕਿਉਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ
ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨੁਕਤੇ ਨੂੰ ਵੀ ਸਮਝਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਮਤਲ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਸੱਜੇ ਜਾਂ ਕਿਸ ਬਾਰੇ ਹੈ। ਪਲੇਨ
ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਕਿ e ਦੇ ਅਣੂ ਜੋ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰਾ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ
ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਉੱਪਰਲੇ ਜਾਂ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਦੀ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ
ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇਖ ਸਕੋ। ਇੱਥੇ ਡਰਾਇੰਗ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ
ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਡਰਾਇੰਗ ਵਿੱਚ ਜੋ ਮੈਂ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਮੈਂ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਤੀਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਆਮ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ

ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਸਾਧਾਰਨ ਰੋਸ਼ਨੀ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਵੈਕਟਰ ਸਾਰੇ ਪਾਸੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਵੈਕਟਰ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੇ ਪ੍ਰਸਾਰ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਲਈ ਲੰਬਵਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਵੈਕਟਰ ਹੁਣ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਇੱਕ ਨਿਕੋਲ ਪ੍ਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਹੁਣ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਹੈ ਜੋ ਹਾ. ਇਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਵੈਕਟਰ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅਜਿਹੇ ਪ੍ਰਿਜ਼ਮ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਰ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੋ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹੀ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਕੱਟੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਰ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਰ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਰਿੱਸਿਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਕੱਟਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਨਤੀਜਾ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਰੋਸ਼ਨੀ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਦੇ ਹੋਰੇ ਸਿਰ ਵਾਲੇ ਤੀਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਚੁੰਬਕੀ ਵੈਕਟਰ ਹਨ ਜੋ ਸਿਰਫ਼ ਵਿੱਚ ਹੀ ਘੁੰਮ ਰਹੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਰਾਹੀਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਆਮ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅੱਗੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ f ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਿਸੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਹੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦਾ ਸਮਤਲ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਮੇਰਾ ਹੱਥ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦਾ ਸਮਤਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਝੁਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਸੱਜਾ ਪਾਸਾ ਇਹ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਘੜੀ ਦੀ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਮੁੱਖ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣ ਵਾਲੀ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਝੁਕਾ ਦੇਵੇਗੀ।

ਦਿਸ਼ਾ ਨੂੰ ਝੁਕਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦਿਸ਼ਾ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੱਜੇ ਜਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੈਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਜਹਾਜ਼ ਦਾ ਜਹਾਜ਼ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਹੁਣ ਘੁੰਮਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਝੁਕਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਖੋਜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਿਟੈਕਟਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਸ ਕੋਣ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਹੁਣ ਝੁਕਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹਾ ਡਿਟੈਕਟਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਉਸ ਨੂੰ ਲੱਭ ਸਕੇ। ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦਾ ਸਮਤਲ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਜੋ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਨ, ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਲਈ ਕੁਝ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸਮਿਤ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਨੂੰ ਲੱਭੋਗੇ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਅਣੂ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸਮਤਲ ਧਰੁਵੀਕ੍ਰਿਤ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦੇ ਪਲੇਨ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਜਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਦੇਖਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਡੈਕਸਟ੍ਰੋ ਰੋਟੇਟਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਐਂਟੀਕਲੌਕਵਾਈਜ਼ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਲੀਵਰ ਰੋਟੇਟਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਬਦ ਗ੍ਰੀਕ ਤੋਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਰ. ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਓਟ ਕਰਨਾ ਜਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਘੁੰਮਾਉਣਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਸ਼ਬਦ ਹਨ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ms ਦੁਆਰਾ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕਹਾਂ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੈਕਸਟ੍ਰੋ ਰੋਟੇਟਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਸਿੱਧਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਹੱਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਘੁੰਮ ਜਾਵੇਗਾ ਪਲੇਨ ਦਾ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਅਤੇ ਡੈਕਸਟ੍ਰੋ ਰੋਟੇਟਰ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ d ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੈਕਸਟ੍ਰੋ ਲਈ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪਲੱਸ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਵੀ ਦਰਸਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਰੋਸ਼ਨੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਲੀਵਰ ਰੋਟੇਟਰ ਨੂੰ l ਜਾਂ ਘਟਾਓ ਦੇ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਪਰੰਪਰਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ah ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਸਨ ਜਦੋਂ ਤੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ dextrorotatory ਹੈ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਉੱਚਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੁਣ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਪਲੇਨ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੈ ਤਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਚਿੱਤਰ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਪਲੇਨ ਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਨਾਂ ਦੀ ਬਰਾਬਰ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਾਲੇ ਹੱਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅਣੂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਸਲੀ ਅਣੂ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਦਾ ਕੋਣ ਜਿਸ ਨਾਲ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਵੀ ਇਕੋ ਜਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਸਿਵਾਏ ਇਹ ਕਿ ਉਹ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੇ ਅਣੂ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹਨ ਅਤੇ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਨ। ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ enantiomers ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ enantiomers ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਕਰੀਨ 'ਤੇ ਸਮਾਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਤਸਵੀਰਾਂ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਅਸਲ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ uid ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਉਹ ਦੋਵੇਂ ਸਮਤਲ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਵਾਲੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਬਰਾਬਰ ਪਰ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵੱਲ ਘੁੰਮਾਉਣਗੇ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤੇ ਸਮਾਂ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ah ਨੂੰ ਸੁਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਸਿੱਧਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸਮਿਤ ਹੈ। ਅਤੇ ਉਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਾਏਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਪਲੇਨ ਨੂੰ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਾਏਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹੇ ਯੰਤਰ ਹਨ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਖੋਜਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਕਿਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਯੰਤਰਾਂ ਨੂੰ ਪੋਲੀਮੀਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੋਲੀਮੀਟਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲੈਬਾਂ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਦਮ ਹੈ। ਅਤੇ ਜਾਂਚ ਕਰੋ ਕਿ ਅਣੂ ਦੀ ਪੋਲੈਰਿਟੀ ਕੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਕੀ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸਮਿਤ ਹੈ, ਇਹ ਦੇਖ ਕੇ ਕਿ ਕਿਸ ਡਾਇਰੈਕਟ ਆਇਨ ਆਰ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਆਹ ਇਸ ਆਪਟੀਕਲ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਆਉਣ ਲਈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹਨ ਅਤੇ ਜੋ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਸੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਤਸਵੀਰਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਕਰੀਨ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕਹਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਣੂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਆਹ ਪਰ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਜਾਂਚੇ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਕਾਈਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਕ ch_3 ਜੋ ਗੁਲਾਬੀ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਕਿ ਹਰੇ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਨੀਲਾ ਅਤੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਓਹ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਲਾਈਨ ਰਾਹੀਂ ਵਿਚਕਾਰੋਂ ਵੱਖ ਕਰ ਦਿੱਤਾ

ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਭ ਕੁਝ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸਿਵਾਏ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕਿ ਉਹ ਲੇ ਠੀਕ ਹੈ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਤਸਵੀਰਾਂ ਵਾਂਗ ਹੁਣ ਜੇ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੁਪਰ ਐਮਬੋਸ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਉਹ ਸੁਪਰਇੰਪੋਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਮਾਡਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਚਾਰ ਬਦਲ ਵੱਖੇ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਸੁਪਰਇੰਪੋਜ਼ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਜੇ ਇੱਥੇ ਹੈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਬਿਉਟੇਨ ਦੇ ਦੋ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਬਿਉਟਾਨੋਲ ਦੇ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਨ। ਬਿਉਟਾਨੋਲ ਦੇ ਬਿਉਟਾਨੋਲ ਇਸਲਈ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਈਸੋਮਰ ਸਿਰਫ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮੀਕਲ ਸਥਿਤੀ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖਰੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਚਿੱਤਰਾਂ ਤੋਂ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਪਟੀਕਲੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਸਲਈ $i.i$ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਸਿਰਫ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਭ ਲਈ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਜਾਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਨੋਲ ਹੁਣ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਨੋਲ ਬਿਉਟੇਨ ਦਾ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਰਿਸ਼ਤੇਦਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਨੀਵਾਂ ਐਨਾਲਾਗ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਉਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦਿਖਾਉਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਚਲੇ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਸਫ਼ੈਦ ਗੋਦਾਂ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਹਨ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ch_3 ਐਟਮ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਓ. ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ch_3 ਹੈ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇ ਅਸਮਿਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਦੋ ਗਰੁੱਪ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਵੱਖਰਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉੱਚਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਪਰ ਬੇਸ਼ੱਕ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਉੱਪਰ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ch_3 ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਲਾਲ ਗੋਦਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਚਲੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲਾਲ ਕਾਲੀਆਂ ਅਤੇ ਚਿੱਟੀਆਂ ਗੋਦਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੁਲਾਓ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਚਿੱਟੀਆਂ ਗੋਦਾਂ ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉੱਪਰ ਕਾਲੇ ਅਤੇ ਲਾਲ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਦੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹੋਰ ਅਸਮਿਤ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਤਸਵੀਰਾਂ ਬਹੁਤ ਅਸੰਭਵ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਦਾ ਹੱਲ ਇਸ ਲਈ ਸਟੀਰੀਓਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦਾ ਘੋਲ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਾਉਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੂਜੇ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਘੋਲ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਆਈਸੋਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਾਈਨ ਨੂੰ ਸਮਤਲ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਾ ਦੇਵੇਗਾ। ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਦੂਸਰੀ ਖੱਬੇ ਵੱਲ ਘੁੰਮਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ੁੱਧ ਨਤੀਜਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਪਲੇਨ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਸਿੱਧੀ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਿਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ d ਜੋ ਹੁਣ ਆਪਟੀਕਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਆਪਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ, ਦੋਵੇਂ ਆਈਸੋਮਰ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲੀ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਰੇਸਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਰੇਸਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ah ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਜੋਂ ਦਰਸਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ d ਜਾਂ l ਨੂੰ ਨਿਰਦੇਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ d ਅਤੇ l ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ $d:l$ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾ-ਸਰਗਰਮ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੇਠਾਂ ਤੋਂ ਉੱਪਰਲੇ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ ਚਿੰਨ੍ਹ ਨਾਲ ਵੀ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਨਾਮ ਦੇ ਅੱਗੇ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ ਚਿੰਨ੍ਹ ਹੋਵੇ। ਇੱਕ ਆਪਟੀਕਲੀ ਐਕਟਿਵ ਕੰਪਾਊਂਡ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਹ ਸੁਝਾਅ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਨਮੂਨਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਦੋਨਾਂ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਆਪਟੀਕਲੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਟੈਮ ਰੇਸਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਿਰਫ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸਮਰੂਪਤਾ ਜਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਜੋ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜਦੋਂ ਉਹ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਰੇਸਮਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਜੋਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਦੋਵੇਂ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਜੇਕਰ ਆਪਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਪਟੀਕਲੀ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ

ਇਸ ਲਈ ਕਿ ਅਸਮਿਤ ਕੇਂਦਰ ਉੱਥੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਪ੍ਰੋ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ। ਫਿਰ ਅਜਿਹੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਰੀਜ਼ਿਊਮ ਸੈਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਜਾਂ ਸੈਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁੜ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਨਸਲੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਾਰਨਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਅਸਮਿਤ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਭਾਵ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਤੋਂ ਐਨਟੀਓਮਰਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਸਲਦਾਰ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਾਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਵੱਖੇ-ਵੱਖਰੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਅਸਮਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਕਰੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਮਿਥਾਇਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇੱਕ xo ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੋ ਖੋਲ੍ਹੇ ਬਿਉਟੇਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇੱਕ ਐਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਤੀਰ ਹਨ ਜੋ ਸਾਰੀਆਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਤੀਰ ਤਿੰਨ ਵੱਖੇ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ y ਨਾਲ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ y ਨਾਲ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ x ਨੂੰ y ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਅਣੂ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਰਫ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋ ਹੈ n x ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਗਿਆ ਅਤੇ y ਬਿਲਕੁਲ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਇਆ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਮੋਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਅਣੂ ਦੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ x ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਬਾਹਰ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਾਹਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਵੀਂ ਚੀਜ਼ ਸਾਹਮਣੇ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਪਰ ਅਣੂ ਦੇ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੋਇਆ। ਉਲਟਾ ਜਾਂ ਕੁਝ ਵੀ ਜਿੱਥੋਂ x ਐਟਮ ਛੱਡਿਆ y ਐਟਮ ਆਇਆ ਅਤੇ ਜੁੜ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਣੂ ਨੇ ਆਪਣੀ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਬਣੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮੀਕਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਨਤੀਜਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਵੀ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਸੀ ਜੋ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਜਾਂ ਅਣੂ ਦੀ ਸਮਮਿਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨਾ ਬਦਲੇ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਧਾਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਨਵਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ

ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਬਾਹਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਨਵਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਨਤੀਜਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਵਿੱਚ x ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਪਰ ਨਵੇਂ ਬਣੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ax ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ah ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ cx ਬੱਝ ਉੱਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਸਾਨੂੰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਾਲਾ cy ਬੱਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ x ਅਤੇ y ਇੱਕੋ ਹਨ। ਮੈਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਬਣਤਰ a ਅਤੇ ਅਸਲ ਬਣਤਰ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਾਂ ਹਨ ਬਸ਼ਰਤੇ x ਅਤੇ y ਇੱਕੋ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਇੱਕ ਉਲਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ y ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਇਆ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਜਿੱਥੇ x ਸੀ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਦਿੱਤਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿੱਥੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਉਲਟ ਹੈ, ਨੂੰ ਇੱਕ ਉਲਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਸ਼ਬਦ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਸਮਿਤ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਇੱਕ ਧਾਰਨਾ ਅਧੀਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਉਲਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸੰਰਚਨਾ ਬਣ ਗਈ ਸੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਅਸਲ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਵਰਗੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਸਮਾਨ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਮੇਰੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ b ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੀਜ਼ਿਊਮ ਸੈਸ਼ਨ ਅਧੀਨ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਤਿੰਨ ਸ਼ਬਦ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਦੋਂ ਮਿਲਣਗੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਸਮਿਤ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਜਾਂ ਤਾਂ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਣਾ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਉਲਟਾਉਣਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਜਾਂ ਸੈਸ਼ਨ ਮੁੜ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਜਿੱਥੇ ਹਾਲ ਹੈ f ਧਾਰਨ ਅਤੇ ਅੱਧਾ ਉਲਟਾ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਨੋਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਸਕ੍ਰੀਨ 'ਤੇ ਮੇਰੀ ਆਖਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਤੇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਛੋਟੇ ਕਲੋਰਾਈਡ $soCl_2$ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਆਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਸਿੱਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟਣ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਇਹ ਅਣੂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਹਨ ਆਪਟੀਕਲੀ ਐਕਟਿਵ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਹਾਈਲਾਈਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਕ ch_2 ch_2oh ਦੂਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ch_3 ਹੈ ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਹੋਈ ਜੋ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨਹੀਂ ਜੋ ਸਟੀਰੀਓਸੈਂਟਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਤਪਾਦ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਪੁਰਨ ਧਾਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇੱਕ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਛੂਹਿਆ ਹੈ 11

ਇਸ ਲਈ ਟੈਂਪਸ ਇਨਵਰਸ਼ਨ ਰੀਟੈਂਸ਼ਨ ਅਤੇ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ਼ਨ ਦਾ ਅਸਲ ਅਰਥ ਉਦੋਂ ਹੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਮਿਟਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਮੇਸ਼ਾ ਆਪਣੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸੇ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਨਹੀਂ ਪਛਾਣਦੀ ਹੈ ਇਹ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਿਤੇ ਹੋਰ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਧਾਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਰਣਨ ਯੋਗ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਹ ਇੱਥੇ ਸਮਮਿਤੀ ਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਚਾਰ ਨਾਲ ਹੁਣ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਮੁੜ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਜੋ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਲਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਜੋ ਅਣੂ ਹੈ ਉਹ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੋ ਓਕਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੋ ਓਕਟੇਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਵੇਖੋ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ch_3 ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ t ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। o ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਇਹ ਆਪਟੀਕਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਈਸੋਮਰ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਮਾਈਨਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਲਿਵੇਰੇ ਤੀਸਰੀ ਅਣੂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮਾਇਨਸ ਟੂ ਬਰੋਮੇਬੁ ਆਹ ਓਕਟੇਨ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਉਹ ਜੋ ਲਿਵਰ ਰੋਟੇਟਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ। ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨਾਇਓਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਪਲੱਸ ਐਕਟੈਨੋਲ ਪਲੱਸ ਓਕਟੇਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਦੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਉਲਟਾ ਆਈ ਹੈ ਇੱਕ ਐਨਟੀਓਮਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਇਆ ਜਿਸਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਸੀ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਇਸਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਅਤੇ br ਘਟਾਓ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਉਲਟਾ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਇੱਕ sn_1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ sn_1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੋ ਓਕਟੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮਾਫੀ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਜੋ ਅਣੂ ਹੈ ਉਹ ਦੇ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗਲਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ sn_1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਦੇ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪਲੈਨਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੋਡ ਇਹ ਸਪੀਸ਼ਜ਼ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ch_3 c_2h_5 ਅਤੇ h ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੁਣ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ p ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਦੋ ਲੋਬ ਹਨ ਹੁਣ ਸੰਤਰੀ ਮਾਇਨਸ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ oh ਮਾਇਨਸ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਅਣੂ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਝੁਕ ਜਾਣਗੇ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰਾ ਹੱਥ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਵੇਂ ਝੁਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਪੰਧ ਦੇ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਅਣੂ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਝੁਕ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਹੁਣ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਬਣਾਉਣਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਝੁਕ ਕੇ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਓਐਸ ਕੋਲ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪਾਸਿਓਂ ਆਉਣ ਦੀ ਆਜ਼ਾਦੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਲੈਨਰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮੈਨੂੰ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ah ਪਲੱਸ ਟੂ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਟੂ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਜਾਂ ਪਲੱਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਟੂ ਆਲ ਅਤੇ ਮਾਈਨਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਵੋਲਟ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਦੋਂ ਇੱਕ sn_1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪਲੈਨਰ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਣਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੈਜ਼ਿਊਮੇ ਸੈਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ sn_1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਰੇਸਿਮਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਯੋਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਈ ਜਾਂ ਅਸਮਿਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਲੈ ਲੈਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਸਮੈਟ੍ਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹੋਣਗੇ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਅਸਮਿਤ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਐਨਟੀਓਮਰਸ ਨੂੰ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰੀਸੀਮਿਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ sn_1 ਸੈਸ਼ਨ ਨੂੰ ਮੁੜ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ sn_2 ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਕਰਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਅਗਲੇ ਵਿੱਚ ਜਾਵਾਂਗਾ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਲੇ ਅਲਕੀਨੇਸ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬੇਸ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਹੈ ਜੋ ਚੁੱਕਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ch_2 br ਬੱਝ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਖਾਤਮੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇਸ

ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਲੱਭੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ hbr ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ br ਮਾਇਨਸ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਓ. ਕਿਨਾਰੇ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਲਓ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਕਿ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੇ ਪੈਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹੋਲੇ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਤਾਂ ਬੇਸ ਉਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁਣੇਗਾ ਜੋ ਹੈਲੋਜਨ ਬਣਨਾ ਛੱਡ ਦੇਵੇਗਾ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਦੋਹਰੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਇਸ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ, ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਸਮੂਹ ਚੱਲ ਰਹੇ ਹਨ। ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਤੋਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੈਲੋਲਕੋਨਜ਼ ਦੀਆਂ ਛੇਟੀਆਂ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਹਨ, ਆਹ ਹੁਣ ਇਸ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਇੱਕ ਆਇਓਡੀਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚਿੰਨ੍ਹ ਹੈ, ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਓਡੀਨ ਹੈ ਬੈਂਡਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੀਟਾ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਟੂ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਟੂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕੋ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ch3 ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਮੈਂ ਇੱਕ ਆਇਓਡਾਈਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਟਾਈਡਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਅਲਫਾ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਦੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਆਇਓਡੀਨ ਹੁਣ ਜਾਂ ਤਾਂ ਬੀਟਾ 1 ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲੈ ਕੇ ਜਾਂ ਬੀਟਾ 2 ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲੈ ਕੇ ਬਾਹਰ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ ਉਹ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਜੋ ਮੈਂ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਉਜਾਗਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਬੀਟਾ 2 ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੀਟਾ ਵਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਬੀਟਾ ਟੂ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਉਤਪਾਦ ਜਿੱਥੇ ਬੀਟਾ 1 ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਨਿਰੀਖਣ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦਾ ਪਾਓਗੇ ਅਤੇ ਨਿਯਮ ਕੀ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਇਸ ਨੂੰ ਨਿਯਮ ਦੇ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰੂਸੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਅਲੈਗਜ਼ੈਂਡਰ ਦੁਆਰਾ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਕਰੇ ਜਾਣ ਦੇ ਬਾਅਦ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਉਚਾਰਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜੋ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਲੋਕ ਦੀ ਨਾਮ ਨੂੰ ਵੱਖਰੇ ਢੰਗ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਨਿਯਮ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਕੀਨ ਜੋ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਰੂਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਇਹ ਸਿੱਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਜਿੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ah ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਦੀ ਹੱਦ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਤੋਂ ਇੱਕੋ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਐਲਕੀਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਬਦਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਉੱਤੇ ਤਿੰਨ ਬਦਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਬਦਲ ਹਨ। ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ch2 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਉਦਾਹਰਨ ਇੱਥੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮੋਪੈਨਟੇਨ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮੈਂ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪੈਂਟੇਨ ਜਿੱਥੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, 81 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਸਿਰਫ 19 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਨਾਂ ਐਲਕੋਨਾਂ 'ਤੇ ਬਦਲੀ ਪੈਟਰਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਦੋ ਬਦਲ ਹਨ, ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸਿਰਫ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡੀ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਇੱਕ ਮੈਨੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੈਨੋ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਐਲਕੀਨ ਘੱਟ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਲਾਂ ਦੇ ਸੈਂਟ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੋ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਬਦਲੇ ਵਿੱਚ ਖਾਤਮੇ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਤਮੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹੁਣ ਚੁੱਕ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਖਾਤਮੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ oh ਘਟਾਓ ਆਉਣਾ ਅਤੇ ਚੁੱਕਣਾ ਸੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਉੱਪਰ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਓ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਵੀ ਹੈ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਪਰ ਸੰਤਰੀ ਮਾਇਨਸ ਵੀ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਕੀ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਚਾਹੇਗਾ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜਾਂ ਕੀ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪ ਹੈ ਜੋ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਬਦਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖਾਤਮੇ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਿੱਚਕਾਰ ਜੋ ਕਿ ਕੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਟਕਰਾਅ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਹੈ ਅਜਿਹਾ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਖਾਤਮੇ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਣ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਨਿਯਮ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪੜ੍ਹ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਬਲਕੀਅਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਚਾਂਚੇ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਵਰਤਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਹ ਤੀਸਰੀ ਬਰੋਮਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸ ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਸ ਟੈਸਟਰ ਲਈ ਆਸਾਨ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁਣਨ ਲਈ ਇਸ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਆਕਸਾਈਡ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੇਰਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਧੇਰੇ ਭਾਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬਲਕੀਅਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬੇਸ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਨਗੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੁਣ ਕੇਂਦਰ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੇਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਬੇਸਿਕ ਕੋਈ ਵੀ ਰੁਕਾਵਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ um sn2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁਣ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹਨ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਉਦਾਹਰਣ ਦੀ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮੋ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹੈ ਹੁਣ ਹਾਈਲਾਈਟ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਹੁਣ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜਾਂ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਹੁਣੇ ਇੱਕ sn2

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿਓ ਜੇਕਰ ਮੇਰਾ ਅਧਾਰ ਵਧੇਰੇ ਵੱਡਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਹੋਣ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਿਕਲਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਹ $sn1$ ਜਾਂ $sn2$ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਜੀ. o ਖਾਤਮੇ ਲਈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਤਾਕਤ ਅਤੇ ਆਕਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ $sn1$ $sn2$ ਉਤਪਾਦਾਂ ਅਤੇ ਕੁਝ ਨਾਮਾਂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ $sn1$ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਈ ਵਾਰ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਧਾਰ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਦੇ ਸਕਦਾ ਪਰ ਸਮੇਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਆਦ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ $sn1$ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਹਮੇਸ਼ਾ $sn1$ ਜਾਂ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ $sn2$ ਨਾ ਦੇਣ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਤਾਂ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਗ੍ਰਾਹਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ $sn1$ ਬਦਲ ਅਤੇ ਟੈਸਟ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਅਧਾਰ ਸਿੱਧੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਖੇਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕੀਏ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ $sn2$ ਦੇਣਗੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਖਾਤਮੇ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਵੀ ਇਹੀ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਲਕੀਅਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਅਖੀਰਲੇ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਆਵਾਂਗੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ। ਇੱਥੇ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੇਟ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਜਿਹੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕੁਝ ਖਾਸ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਧਾਤਾਂ ਕੀ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਹੈਲਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਧਾਤਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਜੇ ਮਿਲੇਗਾ ਉਹ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਮੈਟਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਈਆਂ ਵਿੱਚ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਮੈਟਲ ਬਾਂਡ ਜੋ ਬਣਦਾ ਹੈ ਕਾਫ਼ੀ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਿਸਾ-ਨਿਰਦੇਸ਼ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਆਇਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ। ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦਾ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਧਾਤੂ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਖਾਸ ਧਾਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਵਾਂਗ ਸਥਿਰ ਬਾਂਡ ਦਿਸ਼ਾਤਮਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਜਿਹੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਚਰਚਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਆਰਗਨੋਮੈਟਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇਹ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਵਿਕਟਰ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਿਸਨੇ 1900 ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਖੋਜ ਨੂੰ 100 ਸਾਲਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਮਾਂ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਉਸਨੇ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤਾ ਜਦੋਂ ਉਸਨੇ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲਿਆ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਬ੍ਰੋਮੋਏਥੇਨ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸੁੱਕੇ ਈਥਰ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਮੈਟਲਿਕ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਧਾਤ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਅਾ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ n ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੁੱਕਾ ਈਥਰ ਇਹ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਹੁਣ mg br ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਸੰਭਾਵਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ mg ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇੱਕ br ਘਟਾਓ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬਾਂਡ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। br ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਲੱਸ ਟੂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਕੇਂਦ੍ਰਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਇਹ ਦੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦਾ ਹੈ, ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦਿਸ਼ਾਤਮਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਲਗਭਗ ਇਹ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਚਾਰਜਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਇੱਕ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ BR ਮਾਇਨਸ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਦਾ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ ਇਸਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਅਾਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮੇਜ਼ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹਵਾ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਨਮੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਕਸਚੇਂਜਯੋਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਪਤਲੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਮੈਟਲ ਬਾਂਡ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਥਾਈਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਹ ਰੋਹ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਐਥੇਨ ਪਲੱਸ ਐਮਗਰਕਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਕਿੱਥੇ ਜਾਂ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ mg ਜਾਂ x ਇੱਕ ਲੂਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਐਨੀਓਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇੱਕ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਲੂਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਅਣਜਾਣੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਨਮੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚੋਂ ਨਮੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵਾਪਰਨ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਵੁੱਡਸ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਨਾ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀ ਕਰੋ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹਿੰਸਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਸੋਡੀਅਮ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤੋੜਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਉਲਟ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਵੈਲੈਂਸੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨੰਗਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਸੀ, ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੇ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਦੁੱਗਣੀ ਸੰਖਿਆ ਵਾਲਾ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇਣਗੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲਿਖੀ ਗਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਜੋ ਹੈਲੋ ਵਿੱਚ ਕੁੱਲ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਦੁੱਗਣਾ ਹੈ। ਅਲਕੇਨ ਪਲੱਸ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜੰਗਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਨੂੰ ਇੱਕ ਜੋੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕੱਟਦੇ ਹੋ ਜੋ ਉਹ ਲੂਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕਠੇ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਧਾਤ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਲੱਕੜ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਉਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸੀਮਿਤ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ। ਹੈਲੋ ਅਲਕੀਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਮੁੱਖ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੀ ਜੋ ਕਿ $sn1$ ਅਤੇ $sn2$ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਆਉਂਦੀਆਂ ਹਨ, ਦੂਜੀ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੀ ਅਤੇ ਤੀਸਰਾ ਧਾਤੂਆਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਹੁਣ ਬਦਲਵੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ $sn1$ ਜਾਂ $sn2$ $sn1$ ਹੈ, ah ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਨਸਲੀਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਹਾਲੇ ਅਲਕੀਨ ਅਸਮਿਮੈਟ੍ਰਿਕ $sn2$ ਹੈ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਅਸਮਿਮਿਤ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਰਚਨਾ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਸੰਰਚਨਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਫਾਰਮੈਟ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਦਾ ਆਇਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਣ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਫਲਾਂ ਦੇ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀਆਂ ਸਾਈਟਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਵੀ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਤੀਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਇਹ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇ 'ਤੇ ਰੱਖਾਂਗੇ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਅਰੇਨਿਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

।