

ਹੈਲੋ, ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸੰਕਲਪਾਂ ਅਤੇ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤਾਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਛੂਹਿਆ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹਨ ਆਈਸੋਮਰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵਾਲੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਆਈਸੋਮਰ ਇੱਕੋ ਰਚਨਾ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕੇ। ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਣ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ c two h six o ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਜੋਂ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਦੇਖੋ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਟੈਟਰਾ ਵੈਲੈਂਸੀ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾ ਵੈਲੈਂਸੀ ਦੀ ਡਾਈ ਵੈਲੈਂਸੀ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਲਈ ਕਿੰਨੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਲਿਖੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਵਿਭਿੰਨਤਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੋਈ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਈਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਬਣਤਰ ਜੋ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਹ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਈਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਈਥਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਈਥਰ ਹੁਣ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਟ੍ਰੀਕੋਬੰਧ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਜ਼ ਨੂੰ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਇੱਕ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮੈਟਾਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੇਨ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ c 4 h ten ਦੀ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਮੇਲੀਕਿਊਲਰ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਹੁਣ ਬਿਊਟੇਨ ਕਈ ਰੂਪਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਲੀਨੀਅਰ ਚੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ n ਬਿਊਟੇਨ ਜਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਧਾਰਨ ਬਿਊਟੇਨ ਦੀ ਤੁਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਆਈਸੋਬਿਊਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਦੋ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਚੇਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਲੰਬੇ ਹਨ। ਇੱਥੇ ਕਈ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕੋਈ ਪੈਂਟੇਨ ਲਈ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰੇਖਿਕ ਪੈਂਟੇਨ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਆਮ ਪੈਂਟਾ ਹੋਵੇਗਾ ne ਜਾਂ n ਪੈਂਟੇਨ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋ ਪੈਂਟੇਨ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਿਓਪੈਂਟੇਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚੇਨ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਜਿੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇਗੀ ਆਈਸੋਮਰ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਸੀਟੋਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇੱਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਿਸਦਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਜਾਂ ਤੱਤ ਰਚਨਾ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਆਰਾ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਕੋਈ ਇਹ ਦਰਸਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਲਕੋ ਹੋਲ ਬਨਾਮ ਈਥਰ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਾਂ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਥਰ ਵੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਰ ਈਥਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਈਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਈਸੋਮਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਇਹ ਨਾਈਟਰੋ ਈਥੇਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਨਾਈਟਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੰ 2 ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਬਣਤਰ ਲਿਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਉਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਈਥੇਨ ਹੈ ਉਹ ਬਣਤਰ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਈਥੇਨ ਲਿਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਜਿੱਥੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਖਾਸ ਢਾਂਚੇ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤੇ ਗਏ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ i s ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇੱਥੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਕਸੀਜਨ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖਣ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਹੈ ਜਾਂ ਬਿਊਟੇਨ ਵਰਨਲ ਇੱਕ iupac ਨਾਮ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕੋਈ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਖਾਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਕਿਤੇ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅੰਦਰੂਨੀ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਿਫਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪੈਂਟੇਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹੈਕਸੇਨ ਐਨ ਹੈਕਸੇਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹੈਕਸੇਨ ਇੱਕ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਸਾਰੇ ਕਿੰਨੇ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈਕਸੇਨ ਇੱਕ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਹੈਕਸੇਨ ਦੇ ਮੂਲ ਪਿੰਜਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦੋ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਆਇਓਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਲਈ ਹੈਕਸੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਣ ਲਈ ਹੈਕਸੇਨ ਚੇਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤੀਜੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਹ ਹੈਕਸੇਨ ਤਿੰਨ ਸਾਰੇ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਹਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈਕਸੇਨ ਤਿੰਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਹੈਕਸੇਨ ਤਿੰਨਾਂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਆਈਸੋਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੇਂਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਆਈਸੋਮਰ ਮੈਟਾਮੇਰਿਜ਼ਮ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਦੋ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਕਹੀਏ ਇਹ ਗੰਧਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਹੈ ਮੈਟਾਮੇਰ ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਜੋ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਉਹ ਹੇਟਰੋਏਟਮ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ n ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਜਿਹੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਮੈਟਾਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਸੁਤੰਤਰ ਹੋਂਦ ਹੈ ਉਹ ਭੌਤਿਕ ਹਨ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਸਾਰੇ ਪਹਿਲੂਆਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਆਉ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਜ਼ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਸਟੀਰੀਓ ਦਾ ਮਤਲਬ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸਪੇਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਆਈਸੋਮਰ ਜਿੱਥੇ ਸਮੂਹ ਸਥਾਨਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਾਲੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕੁਝ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀ ਤਿੰਨ ਯਯਾਮੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ। ਸਟੀਰੀਓਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖੇ ਵੱਖਰੇ ਦੋ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸੰਭਵ ਹਨ ਇੱਕ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਦੂਜਾ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਨੂੰ ਸੀਆਈਐਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਮਿਤੀ ਆਈਸੋਮਰ ਸ਼ਬਦ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰੀਏ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ f ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਜਾਂ ਹੁਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਈਥੀਨ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਬਦਲ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਥੀਲੀਨ ਕੀ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਇਹ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋਇਥੀਲੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਈਥੇਨ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਉੱਠਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲੋਗੇ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਬਣਤਰ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ, ਆਓ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲੀਏ ਜੋ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਬਣਤਰ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਹਨ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵੀ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਹਨ, ਆਓ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲੀਏ ਅਤੇ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ 'ਤੇ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ 'ਤੇ ਹਨ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਟਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਹੁਣ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਸੁਤੰਤਰ ਹੋਂਦ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਉਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੌਰਾਨ ਆਮ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ

ਸਾਰੇ ਉਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਹਨ ਇਸਦਾ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਉਹਦਾ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਨਹੀਂ ਲੰਘਦਾ। ਇੱਕ ਰੋਟੇਸ਼ਨਲ ਮੋਸ਼ਨ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਰੋਟੇਸ਼ਨਲ ਮੋਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਵੱਖਰੇ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਜਾਂ ਅਜਿਹੇ ਤੇਜ਼ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹੋਣਗੇ। ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਇਹ ਦੋ ਅਣੂ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਏ ਸਿਸਟਮ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ c ਦਾ ਕੋਈ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਕਿਸੇ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ x ਅਤੇ y ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹਨ। ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ xx ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਅਤੇ y ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਅਰਥਾਤ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਉਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਢਾਂਚਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਗਰੁੱਪ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਹਨ, ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਧਾਰਨ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ, ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੋ ਬਿਊਟੀਨ ਜਾਂ ਬੂਟੀ ਟਵਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ, ਇੱਕ ਦੋ ਡਿਕਲੋਰੋ ਈਥੀਲੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਦੋ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਈਥੀਨ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ। ਦੁਬਾਰਾ ਦੋ ਸੰਭਵ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਪਹਿਲਾ ਆਈਸੋਮਰ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨਾਲ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਹਨ ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨੂੰ ਪਾ ਕੇ ਟਰਾਂਸ ਟਿਊਬਿਲਿਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਅਣੂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਪ੍ਰਤਿਬੰਧਿਤ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕਿਸੇ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੀ ਗੈਰ-ਮੌਜੂਦਗੀ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸਮਮਿਤੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਡਿਕਲੋਰੋਈਥਾਈਲੀਨ ਦਾ ਜਾਂ ਅਸਮਿਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ, ਉੱਥੇ ਸੀਆਈਐਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀਆਂ ਕਈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਸੀਆਈਐਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਕੀ ਬਿਊਟਾਨੋ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਇਹ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਕੀ ਅਜੇ ਵੀ ਸਟੀਲਬੀਨ ਹੋਣ ਦਾ ਸੀਆਈਐਸ ਆਈਸੋਮਰ ਇੱਕ ਬੋਲਚਾਲ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਜਾਂ ਗੈਰ-ਪ੍ਰਣਾਲੀਗਤ ਨਾਮ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮ ਲਿਖਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 1,2 ਡਿਫੇਨਾਇਲ ਈਥੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਟੀਲਬੀਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਟਰਾਂਸ ਟਿਲ ਬੀਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਅਣੂ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਮੈਂ ਦੇਵਾਂਗਾ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਨਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ ਸਿਨੇਮਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਨੇਮਾ ਐਲੀਗੇਟਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਸੀਆਈਐਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਸਟੀਰੀਓਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਜਾਂ ਬਸ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਭੌਤਿਕ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਬਣਤਰ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਭੌਤਿਕ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਲਈ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸੀਆਈਐਸ ਟ੍ਰਾਂਸ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਜੋਂ ਦਰਸਾਈਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ। ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੂਜੇ ਸਟੀਰੀਓਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਰਥਾਤ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਸ਼ਬਦ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਆਪਟੀਕਲ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਟਿਊਬ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮਤਲ ਪਰਵੀਕ੍ਰਿਤ ਰੋਸ਼ਨੀ ਇਸ ਟਿਊਬ ਰਾਹੀਂ ਭੇਜੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਦਾ ਸਮਤਲ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਲਈ ਆਪਟੀਕਲ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਚਾਇਰਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀਰੈਲਿਟੀ ਕੀ ਹੈ ਆਓ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ। ਇਸ ਖਾਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਜਾਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਲੈਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਸਿਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਹੈ। ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਚੀਰਲ ਕਾਰਬਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸੀ. ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮਮਿਤੀ ਤੱਤ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਅਣੂ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨਾਲ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਮਮਿਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਚਾਰ ਸਮੂਹ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇਹ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਸਾਹਮਣੇ ਪ੍ਰਜੈਕਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੋਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੈ। ਬੋਰਡ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਅਰਥਾਤ oh ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ch ਤਿੰਨ ਗਰੁੱਪ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ 'ਤੇ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ 'ਤੇ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪਾੜਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾ ਕੇ ਅਨੁਮਾਨਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਡੈਸ਼ਡ ਪਾੜਾ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਆਈਸੋਮਰਸ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਹੋਣ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਪੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਸ਼ੀਸ਼ੇ 'ਤੇ ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੇਖੋ ਅਤੇ ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਦੇ ਸਮਤਲ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣਗੇ ਜੋ ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਅੰਦਰ ਵੀ ਹੈ। ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਦੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਅੰਦਰ ਰਹੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪੇਸ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਹਮਣੇ ਪੇਸ਼ ਕਰੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਉਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੋਵਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਜੋ ਕਿ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਉਹ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਚੁੱਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਉੱਚਾ ਚੁੱਕਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅਣੂ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਅਰਥਾਤ coh ਇਸ ਦੇ coh ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਣਗੇ, oh ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਇਸ ਦੇ oh ਨਾਲ ਮਿਥਾਇਲ ਇਸ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਦੇਵੇਗੀ ਇਹ ਅਸਮਿਮੈਟਰੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਬਣਤਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, i can take it up i rotate. ਇਹ ਅਤੇ oh ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ch ਤਿੰਨ ਨੂੰ ਲਿਆਓ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰੋ ਅਰਥਾਤ ch ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ oh ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ coh ਅੱਗੇ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਿੱਛੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਓਵਰਲੈਪ ਨਹੀਂ ਹੋਣਗੇ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਖੜ੍ਹਾ ਹਾਂ ਬਲੈਕ ਬੋਰਡ ਦਾ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਦੇਖਾਂਗਾ ਜੋ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖਾਂਗਾ, ਆਓ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖੜ੍ਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਆਪਣੇ ਸਾਹਮਣੇ ਦੇਖਾਂਗਾ ਉਹ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਪਿੱਛੇ ਹੋਵੇਗਾ ਮੈਂ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਦੇਖ ਸਕਾਂਗਾ ਸ਼ਬਦ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਗ੍ਰਹਿਣ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਥੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਸਿਰਫ਼ ਕਾਰਬਨ ਹੀ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਾਕੀ ਤਿੰਨ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਪੱਸ਼ਟ ਰੂਪ ਦੇਣਗੇ। ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ 120 ਦਾ ਕੋਣ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਨਿਊਮੈਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸਮੂਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਹ ਤਿਕੋਣੀ ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚ

ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਦਾ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰ ਬਣਾਤਰ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ure ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰੀਏ ਕਿ ਮੈਂ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਖੜ੍ਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਉੱਪਰਲੇ ਪਾਸੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਸਿਏਵੇ ਐਚ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇਖ ਰਹੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਇੱਥੋਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਧੁਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਵਿੱਚ ਜੇ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਦੇਖਣ ਨੂੰ ਮਿਲੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਦੀ ਤਰਤੀਬ ਲਈ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਈ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕੋ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਨ ਹੈ non superimposable ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਚੁੱਕੀਏ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਲਿਆਈਏ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਵੀ ਇੱਥੇ ਲੰਬਕਾਰੀ ਰੇਖਾ 'ਤੇ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮਿਲਾ ਲੈਣਗੇ। ਹੋਰ ਪਰ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਕੁਹ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਈਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਈਓ ਮਿਥਾਈਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਉੱਪਰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਪਛਾਣ ਦੇ ਰੰਗ ਦੀ ਖਾਤਰ ਇਸ ਨੂੰ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਕੋਡ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਉੱਚਿਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ oh ਸੁਪਰਇੰਪੋਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ c oh ਇੱਥੇ ਸੁਪਰਇੰਪੋਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਇੱਥੇ ਸੁਪਰਇੰਪੋਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਣੂ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਤੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਬਣਤਰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਸ਼ਬਦ ਚੀਰਲ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੱਥ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਹੈ ਜੋ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਦ ਚ ਹ ਦੋਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਹੋਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਓਕੋਹ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਉਸੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਜਿਹੀ ਹੱਥੀ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਚੀਰੈਲਿਟੀ ਲਈ ਕੀ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਚੀਰਲ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿਚ ਹੱਥ ਹੋਣਾ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਥੇ ਖੱਬਾ ਹੱਥ ਹੈ ਅਤੇ ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਇੱਥੇ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਅਤੇ ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਸਤਿਕਾਰ ਨਾਲ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਹਨ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੇ ਅੰਗੂਠੇ ਅਤੇ ਉਂਗਲਾਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਓਵਰਲੈਪ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਸੰਖੇਪ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਕਾਰਬਨ ਹੈ, ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਸ਼ਬਦ ਆਪਟੀਕਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਪਟੀਕਲ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇਵਾਂ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਵੇਗੀ। ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਸੁਪਰ ਅਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਅਣੂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਹਨ। ਉਹ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਜਾਂ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜੋ ਦਰਸਾਈ ਗਈ ਹੈ, ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟਾਂਤ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੈ ਅਰਥਾਤ ਢਾਂਚਾਗਤ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਸ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੰਗੇ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਪ੍ਰਤੀ ਅਣੂ ਦਾ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਅਣੂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕੀਤੇ ਗਏ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਸ਼ੰਸਾ ਕਰ ਸਕੇ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਅਣੂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਜਾਂ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਨ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਆਓ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੀ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜੋ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਆਰਾ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੀਏ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਈਥੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਈਥੇਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰੇਕ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਕਾਰਤਮਕਤਾ ਅੰਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਮੈਪ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਬਰਾਬਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖੋ ਮੈਂ ਇਸ ਖਾਸ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਦਿਖਾ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿਰਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਦਰਸਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ। x ਬਾਰ x ਸਮੂਹ ਹੁਣ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੇਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ cf ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਫਲੋਰਾਈਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਫਰਕ ਕਾਫ਼ੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਉਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟੀਵਿਟੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਫਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਫਲੋਰਾਈਨ ਅਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਹੈ ਕੁਦਰਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਨਕਸ਼ਾ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਝ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਖਤਮ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ 9 ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਈ ਫਲੋਰੀਨ ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਨ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਤੱਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਤੀਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਈਥਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੰਡਕਟਿਵ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਇਥਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਕੇ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਚਿੰਨ੍ਹ i ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਦੀ ਕਿਸਮ ਤਦ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਬੰਧਨ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਕੱਠੀ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ wh ਇੱਥੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅੰਸ਼ਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁਣ ਉਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਨਾਲੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਦੂਰ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਭਾਵ ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨਾਂ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਡਿੱਗ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁਣ ਮਹਿਸੂਸ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ, ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਨਤੀਜਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬਾਂਡ ਦਾ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਚਾਰਜ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਜਾਂ ਡਾਇਪੋਲ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਪ੍ਰੋਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਣੂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਇਨਾਈਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਐਸੀਟਿਕ

ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਐਸਿਡ ਖੁਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੇਗਾ। ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਪਰ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਅੰਤਰ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਦਾ ਇੱਕ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਉਲਟ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਸ ਦਾ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੁੰਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜੋ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਮਾਇਨਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਾਰਨ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਬਦਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅੱਖਰ ਦਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਟੀ ਵੱਲ ਖੱਕ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ, ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਟ੍ਰਾਈਫਲੂਰੋਐਸੇਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਜਿੰਨਾ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰੋਐਸੇਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ $c1\ two\ chcl\ coh$ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਕਲੋਰੀਨ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਾਰਨ ਐਸਿਡਿਟੀ ਇਸ ਖਾਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਮਜ਼ਬੂਤ ਗੈਸਟ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਖਾਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ cf ਤਿੰਨ $cooh$ ਅਤੇ $cc1$ ਤਿੰਨ $cooh$ ਅਤੇ ch ਤਿੰਨ coh ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਲੋਰੀਨ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਈ ਬਦਲ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰੋ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਕੇਸ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵੱਧ ਹੋਣ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਣ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕਲੋਰੀਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਹੋਣ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਿੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਕੀ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਸਵਾਲ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਬੋਧਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਢਾਂਚੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਇੱਕ ਡਾਇਪੋਲ ਸਥਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਡਾਇਪੋਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਉਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਭਾਗ ਸਹਿਯੋਗੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜਡ ਕਾਰਬਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਛੱਡਣ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਸੁਵਿਧਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਸੇ ch ਤਿੰਨ ਓ ਬਣਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ $c\ 1$ ਮਾਇਨਸ ਦੂਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਵਾਲੇ ਕੇਂਦਰ ਦੀ ਭਾਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਅਣੂ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਨਜਿੱਠਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਣੂ ਉੱਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਥਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਡਾਈਪੋਲ ਦੁਆਰਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇੱਕ ਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਅਣੂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਸ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਅਗਲੀ ਹੋਮੋਲੋਗ ਸੀਰੀਜ਼ ਆਈਸੋਬਿਊਟਾਇਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਘਾਟਾ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਅਰਥਾਤ c ਆਮ ਗੁਣਵੱਤਾ coh ਹੈ ਜੋ $cooh$ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲ ਐਥਾਈਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਅਤੇ ਤੀਸਰੀ ਬੁਟੀਲ ਇਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਉਹ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਜੋ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਉਹ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਕੇਂਦਰ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਉਹ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਅਖੌਤੀ ਪਲੱਸ i ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਗਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਤੁਪਤ ਵਿੱਚ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਿਸਟਮ ਜਾਂ ਤਾਂ ਏਰੀਲ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਵਿਨਾਇਲ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਪਤ c ਡਬਲ ਬਾਂਡ c ਜਾਂ c ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ c ਕਿਸਮ ਦੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੂਜੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਉਦੋਂ ਹੀ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੇਂਦਰ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਆਪਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ, ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਾਫ਼ੀ ਸਥਿਰ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਿਗਮਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲੋਂ ਥੋੜੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੋਬਾਈਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਡੀ-ਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸਿਗਮਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘੱਟ ਹੀ ਡਿਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦਾ ਨਕਸ਼ਾ ਕਰੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਅਣੂ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਸੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਅਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਾਲੇ ਜਗਜ਼ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਇੱਕ ਪਾਈ ਕਲਾਉਡ ਹੋਵੇਗਾ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਐਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਕਹਿ ਲਈਏ। ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਅਤੇ ਨੇੜੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਵੱਲ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਖਿੱਚ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਅਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਨੇੜੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਹੁੰਚਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਅਤੇ h ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜਿਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਖਾਸ $ch2$ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨੇੜੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੋਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਦੌਰਾਨ ਕਲੋਰੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਣ ਬਾਰੇ ਵੀ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਟ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ, ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਜੋੜੀ ਜਾਂਦੀ

ਹੈ। ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਇਬਰੋਮੋਇਥੀਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਇਸ ਅਣੂ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਚਾਰਜ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਮੋਨਿਊਕਲੀਅਰ ਡਾਇਟੋਮਿਕ ਅਣੂ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਈਥੀਲੀਨ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚਾਰਜਾਂ ਤੋਂ ਰਹਿਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਕੋ ਜਿਹਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਹੁਣ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨੇੜੇ ਹੋਵੇਗਾ। ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਹੁੰਚ ਨੇੜੇ ਅਤੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਕਾਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਮੋਬਾਈਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਤੱਤ ਹੈ ਜੋ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਅਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦੇਵੇਗਾ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇੱਥੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਰ th ਦੇ ਕਾਰਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੀ e ਪਹੁੰਚ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਡੀਲੋਕੇਲੀਜ਼ੇਬਲ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਨੇੜੇ, ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਿਕਸਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਿਕਸਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਕਸਤ ਕਾਰਬੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਨ ਬਣੇਗਾ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬਣਾਇਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਢਾਂਚਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਨ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਆਇਓਨਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅੰਤਰ ਆਇਓਨਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡਿਬਰੋਮੋਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਣ ਦਿਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੋਲੀਕਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਫਰਕ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਡਾਇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਸਮਝਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਾਇਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਬਣਾਏਗਾ। ਇਹ ਪਰ ਸਾਇਨੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਸ ਧਰੁਵੀਕਰਨ n ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਦੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਭਾਵਾਂ ਵੱਲ ਵਧੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਸਾਨੂੰ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਇੱਕ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ

Prutor@