

ਹੈਲੋ ਮੇਰਾ ਨਾਮ ਆਈਆਈਟੀ ਮਦਰਾਸ ਦੇ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿਭਾਗ ਤੋਂ ਸ਼ੰਕਰਾ ਰਮਨ ਹੈ, ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸੰਕਲਪਾਂ ਦਾ ਦੂਜਾ ਲੈਕਚਰ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇ ਪਹਿਲੂਆਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ, ਇੱਕ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ ਸਧਾਰਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀਆਂ ਲੰਬੀਆਂ ਚੇਨਾਂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੀਥੇਨ ਐਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦਸ ਜਾਂ ਬਾਰਾਂ ਦੀਆਂ ਲੰਬੀਆਂ ਚੇਨਾਂ ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਚਾਰ ਛੇ ਅੱਠ ਦਸ ਬਾਰਾਂ ਹੋਵੇਗੀ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਡੱਡ ਹੋਵੇਗਾ c ਬਾਰਾਂ ਚੇਨ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੁਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਕੈਟੇਨੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬਾਂਡ ਕਰਨ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਆਪਣੇ ਆਪ ਲੰਬੀਆਂ ਜੰਜੀਰਾਂ ਬਣਾਉਣ ਨਾਲ ਲੱਖਾਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਸਿਲੀਕਾਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਟਰੋਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਣਗਿਣਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਸੰਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਮ ਦੇਣ ਅਤੇ ਸੁੱਧ ਅਤੇ ਲਾਗੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਅੰਤਰਰਾਸ਼ਟਰੀ ਸੰਘ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। iupac ਇੰਟਰਨੈਸ਼ਨਲ ਯੂਨੀਅਨ ਆਫ ਪਿਊਰ ਐਂਡ ਅਪਲਾਈਡ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਤਰਰਾਸ਼ਟਰੀ ਸੰਸਥਾ ਹੈ, ਇਸਨੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਮ ਦੇਣ ਲਈ ਕੁਝ ਨਿਯਮ ਅਤੇ ਨਿਯਮ ਬਣਾਏ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਢਾਂਚਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਢੰਗ ਨਾਲ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗ ਸਕੇ ਕਿ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਬਿਨਾਂ ਕਿਸੇ ਗਲਤੀ ਦੇ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਸਧਾਰਨ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਇਸ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਠੋਡੀਕਲ ਨੂੰ CH_3 ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਮਿਥਾਈਲ ਠੋਡੀਕਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਈਥੇਨ ਅਨੁਸਾਰੀ ਠੋਡੀਕਲ c ਦੇ h ਪੰਜ ਹੈ ਜਾਂ CH ਤਿੰਨ CH ਦੇ ਹੋਣਗੇ ਈਥਾਈਲ ਠੋਡੀਕਲ ਇਥਾਈਲ ਠੋਡੀਕਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਹ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਗਲੀ ਹੋਮੋਲੋਗ ਲੜੀ ਵਿੱਚ c one c ਦੇ c ਤਿੰਨ c ਚਾਰ ਦੀ ਹੋਮੋਲੋਗ ਲੜੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੈਟੇਨ ਹੈਕਸੇਨ ਹੈਪਟੇਨ ਓਕਟੇਨ ਨਾਨਾਈਨ ਡੀਕੇਨ ਅਨਡੇਕੇਨ ਡੋਡੇਕੇਨ ਟ੍ਰਾਈਡੇਕੇਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ c 20 h 42 ਇਹ $C_{n}H_{2n}$ ਦੇ n ਪਲੱਸ ਦੋ ਨਿਯਮ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ e cosine c 30 h 62 ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹਮੇਸ਼ਾ a ਅਤੇ e ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਟਰਮੀਨਲ ਨਾਮ a ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਂਟਾ ਵਿੱਚ e ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪੰਜ ਬੁਟਾ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਚਾਰ ਪ੍ਰੋਪਾ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਤਿੰਨ ਈਥਰ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਦੋ ਮੇਥਾ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ iupac ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਸਿਸਟਮ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜੋ ਇਸ pa ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਸ਼ਾਖਾ ਹੈ। ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਆਰਟੀਕੁਲਰ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੇ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਪੈਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈ। ਗਰੁੱਪ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਪੈਟੇਨ ਹਨ, ਕੋਈ ਇਸ ਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੀ ਗਲਤੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਗਲਤ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ, ਨਾ ਕਿ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੱਕ ਨੰਬਰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰ ਮਿਥਾਈਲ ਪੈਟੇਨ ਕਹਿ ਕੇ ਬੁਲਾਇ ਇਹ ਇੱਕ ਗਲਤ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਜਿੱਥੇ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਖਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲਪੈਟੇਨ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਚਾਰ ਮਿਥਾਇਲ ਪੈਟੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਿਯਮ ਹੈ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਅਲਕੇਨ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬ੍ਰਾਂਚ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਤਾਰਿਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰੀਖਿਆ ਨਾਲ ਦਰਸਾਏ। ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਹੈਪਟੇਨ ਨੂੰ ਵੀ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਪਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਨੰਬਰਿੰਗ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਇਹ ਉਹ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਹੈ ਬ੍ਰਾਂਚ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਸੰਖਿਆ ਕ੍ਰਮ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਇੱਕ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇੱਕ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 2 4 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਹੈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਨੰਬਰ ਨਹੀਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਸਿਰੇ ਬਦਲਦੇ ਤੱਤਾਂ ਤੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੈ। ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਚਾਰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪੈਟੇਨ ਹੈਪਟੇਨ ਹੈਪਟੇਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖੀਏ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਅਣੂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਦੋ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਟ੍ਰਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਸੇ ਡੀ ਟ੍ਰਾਈ ਟੈਟਰਾ ਪੈਂਟਾ ਹੈਕਸਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕੋ ਬਦਲ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋ ਵਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਰ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਵਾਰ ਚਾਰ ਵਾਰ ਪੰਜ ਵਾਰ ਕੁਚਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿੰਨੀ ਵਾਰ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਜੇਕਰ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਅਗੇਤਰ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਮਕਰਨ ਲਈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਅਣੂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਨਾਮਕਰਨ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਮੀ ਚੇਨ ਹੋਵੇਗੀ c ਚਾਰ ਚੇਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਦੇ ਬਦਲ ਹਨ ਤਾਂ ਦੋ ਦੇ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਟੈਟਰਾ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਇੱਕੋ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਰਥਾਤ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਅਤੇ ਦੋ ਡਾਈਮਿਥਾਈਲ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਦੁਬਾਰਾ ਡਾਈਮਿਥਾਇਲ ਹਨ,
ਇਸ ਲਈ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਾਰ ਮਿਥਾਈਲ ਹਨ। ਟੈਟਰਾਮੇਥਾਈਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੈਟਰਾਮੇਥਾਈਲਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਉਸ ਪੀ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਨਾਮਕਰਨ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਆਰਟੀਕੁਲਰ ਬਣਤਰ ਜੋ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਦੋ ਜਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਗੇਤਰ di tri ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਕਿ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਬਦਲਵੇਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਹਨ, ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਦੋ ਪਾਸੇ ਦੀਆਂ ਚੇਨਾਂ ਹਨ। ਬਰਾਬਰ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਣ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਵਧੇਰੇ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੁਣਨਾ ਪਏਗਾ, ਆਓ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਮੰਨੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਨੌਂ ਦਸ ਹੋਵੇਗਾ। ਦਸ ਬਣੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਨੰਬਰਿੰਗ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਦਸ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਨੌਂ ਦਸ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ 1 ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ 10 ਦੀ ਬਰਾਬਰ ਲੰਬਾਈ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ 1 ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ 10 ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਦੀ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਜਿਸ ਦੀ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ C_{10} ਹੈ ਹੈ ਡੋਡੇਕੇਨ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡੀਕੇਨ ਹੈ ਡੋਡੇਕੇਨ C_{12} ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਡਾਈ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋਥੇਰੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਨੰਬਰ ਵਿੱਚ ਬਿਊਟਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੰਜ ਦੇ ਈਥਾਈਲ 3 3 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਡੀਕੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦੇਵੇਗਾ। ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦਾ ਜੋੜ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਦੇਣ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਵਸਥਿਤ ਤਰੀਕਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਨੂੰ 1 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ 2 4 6 8 10 ਦੁਬਾਰਾ ਡੀਕੇਨ ਇੱਕ ਡੀਕੇਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਨੰਬਰਿੰਗ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ

ਮਿਥਾਈਲ ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਾਈਲ ਜੋ ਕਿ ਚਾਰ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਐਥਾਈਲ ਉਹ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪੰਜ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਫਨ ਹੈ ਪੰਜ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇਸ ਲਈ ਪੰਜ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਚੇਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਾਈਲ ਪੰਜ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਡੇਡੇਕੋਨ ਮਾਫ ਕਰਨਾ ਡੀਕੋਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੀਟੇਨ ਚੇਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਚੇਨ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਹਰ ਇੱਕ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਚੇਨ ਪਹਿਲਾਂ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨੰਬਰ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੁੱਖ ਚੇਨ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਉਹ ਚਾਰ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੰਜ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਨਾਲ ਵੀ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਦੋ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਚੇਨ ਹੁਣ ਬ੍ਰਾਂਚ ਕੀ ਹੈ ਡੇਸ ਹੈ। ਬਰੈਕਟ ਦੇ ਅੰਦਰ ਚਾਰ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਇਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਪਰ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਇੱਕ iupac ਨਾਮਕਰਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਵਜੋਂ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਪੰਜ ਪੇਨੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ। ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਟਿਊਬ ਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਪਰ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਚੇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਦ ਕੈਨ ਕੀ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਤੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਨਾਮਕਰਨ ਹੁਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਉਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੀਹਰੀ ਬੰਧਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਫਾਸਫੋਰਸ ਸਲਫਰ ਆਦਿ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਤਰਜੀਹੀ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਵਧਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਨਾਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ence ਜੇਕਰ ਇਹ ਲਿਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈਲਾਈਡ x ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਐਮਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਸਾਇਨੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਤਰਜੀਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਤਰਜੀਹ ਕੀਟੋਨਿਕ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਅਮੀਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲੋਂ ਤਰਜੀਹ, ਫਿਰ ac ਡਬਲ ਬਾਂਡ c ਅਤੇ ac ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ c ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ iupac ਨਾਮਕਰਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇੱਕ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਨਾ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਵਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਨੂੰ iupac ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ।

ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਉੱਚ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਤਰਜੀਹੀ ਇਲਾਜ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਿਊਟੇਨੋਇਕ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਪੇਸ ਹੈ, ਸਾਰੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਓਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮੀਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਬਣੇ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖੋ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਓਇਕ ਪਿਛੇਤਰ ਹੈ ਜੋ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸਿਡ ਲਿਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਬਿਊਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੋਣਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਹਿਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਚੇਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਬਿਊਟਾਈਨਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਣਗੇ, ਨਾ ਕਿ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਚਾਰ ਕਾਰਬੋਕਸੀ ਬਿਊਟੇਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਗਲਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਨੰਬਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਨਹੀਂ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ iupac ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਗਲਤ ਹੋਵੇਗਾ ਕੁਝ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦੂਜਿਆਂ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਿਨਾਇਲ ਜੋ c6h5 ਹੈ, ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਵਿੱਚ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮੂਹ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ c6h5 ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਬੈਨੀਨ ਹੈ, ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈਲੋਜਨ ਅਲਕੋਕਸੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਹਮੇਸ਼ਾ ਅਗੇਤਰ ਵਜੋਂ ਆਉਂਦੇ ਹਨ substituent ਤਾਂ ਅਗੇਤਰ substituent ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਕਿ x ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਬਿਊਟਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਕਹੋ, ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮੋ ਬਿਊਟੇਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਥੋਕਸੀ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੇਥੋਕਸੀ ਇੱਕ ਮੇਥੋਕਸੀ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸਦੇ ਲਈ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪ੍ਰੀਫਿਕਸ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਸਿਸਟਮੈਟਿਕ ਨਾਮਕਰਨ ਵਿੱਚ ਪਿਛੇਤਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਛੇਤਰ ਓਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਸਲਫੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਪਿਛੇਤਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਭਾਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ch 2 ch3 [AppLause] ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਬੁਲਾਉਣ ਦੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਥਾਈਲ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲਾ ਹਿੱਸਾ ਪਹਿਲਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ c ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐਥਾਈਲ ਐਸੀਟੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਈਥਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈਥਾਈਲ ਈ ਥਾਨੋਆ ਔਠ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਓ ਔਠ ਪਿਛੇਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਨਾਮਕਰਨ ਲਈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਸਪੇਸ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਔਠ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਥਾਈਲ ਈਥਾਨੋਲ ਔਠ ਹੈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਮੈਨ ਲਓ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਇਲ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਇਲ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੋਵੇਗਾ, ਦੋ ਨਹੀਂ ਬਿਊਟਾਇਲ ਜਾਂ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਬਿਊਟੇਨੋਇਟ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੁਹਾਵਣਾ ਸੁਆਦ ਹੈ ਕੋਲੇ ਦਾ ਸੁਆਦ ਇਹ ਅਤਰ ਉਦਯੋਗ ਅਤੇ ਭੋਜਨ ਸੁਆਦ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੇ ਉਦਯੋਗ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕੋਲੇ ਦੇ ਸੁਆਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬਿਊਟਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਟੈਚਮੈਂਟ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਊਟਾਇਲ ਬਿਊਟਾਨਾਈਟ ਹੈ, ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਰਕਸ ਦੇ ਇਸ ਖਾਸ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ coc1 ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਆਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਈਥਾਨੋਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ cn ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ c5 ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੈਂਟੇਨ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਹੈ ਜੋ ਪੈਂਟੇਨ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਂਟੇਨ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਦੋ ਹੋਣਗੇ। ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟੇਰੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਨੂੰ c ਫੋਰ ਚੇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਮਿਥਾਈਲ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੀਰਿਕ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਊਟੇਰੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟਾਇਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ

ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਸਾਇਨੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਵਜੋਂ ਲੈ ਕੇ ਪੈਂਟਨ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਜਾਂ ਬਿਊਟੇਰੋ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਆਦਿ ਦਾ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰੇ ਚੇਨ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਚੇਨ ਜਿਸਨੂੰ ਹੁਣ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਪਿਛੇਤਰ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਿਊਟੈਨੋਲ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਰੇ ਹੇਂਡ ਚੇਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਚੇਨ ਦਾ ਅੰਤ ਇਸ ਲਈ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਕਹਿਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੇ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਇਸਲਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਪਿਛੇਤਰ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਸਾਰੇ ਕੀਟੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਅਗੇਤਰ oxo ਦੇ ਨਾਲ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ oxo ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਆਪਣਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੂਜੀ ਤਰਜੀਹ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਦੀਆਂ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਕਸੇਨ ਹੈ 'ਤੇ ਪਰ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਸਥਿਤੀ ਦੱਸਣੀ ਪਵੇਗੀ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ 'ਤੇ xn ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਟੋਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕੀਟੋਨ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਕਸਾਨੋਨ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਵੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨਾਮਕਰਨ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇੱਥੇ ਬਦਲ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਕਸਾਨ ਬ੍ਰੇਨ ਹੈ ਪਰ ਦੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਸਥਿਤੀ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਕਲੋਰੋ ਹੈਕਸੇਨ ਹੋਵੇਗੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਦੇ ਕਲੋਰੋ ਹੈਕਸੇਨ ਇਕੱਠੇ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਪਾੜਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਲੋਰੋ ਅਤੇ ਹੈਕਸੇਨ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਖਾਲੀ ਥਾਂ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਕਲੋਰੋ ਤਿੰਨ ਹੈਕਸਾਨੋਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਸਕੋ। ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ed ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਉਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋ ਲਈ ਆਪਣੇ ਪਿਛੇਤਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ oxo ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੇਗਾ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣੇ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਰਜੀਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਪੈਂਟਨ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਸਥਿਤੀ ਨੰਬਰ ਇਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 4 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚਾਰ ਆਕਸੋ ਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਚਾਰ ਆਕਸੋ ਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਣੂ ਚਾਰ ਆਕਸੋਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੋ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇੱਕ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਲਈ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਜੋ ਆਪਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਨਾ ਆਓ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਮੌਕੇ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਨਾਂ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸੀਆਈ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੋਵੇਗਾ। d ਇਸ ਲਈ ਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀਟੋਨ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਆਕਸੋ ਚਾਰ ਆਕਸੋ ਪੈਂਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ, ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ o1 ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸਨੂੰ o1 ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰੋ। ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਮੀਥੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਸਭ ਈਥਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਸਭ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬਾ ਚੀਨੀ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਹੈ ਸਭ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਨਾਮਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਮੰਨਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਚੇਨ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਮੀ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਦੀ ਸਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਈ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਬਦਲ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਉਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਲੀਪੈਟਿਕ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਾਈਕਲੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਸਾਈਕਲੋਬਿਊਟੇਨ ਸਾਈਕਲੋਪੈਨਟੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਾਈਕਲੋ ਨੂੰ ਅਗੇਤਰ ਵਜੋਂ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇਹ ਸਾਈਕਲੋ ਹੈਕਸੇਨ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਪੈਂਟੇਨ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਸਮਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਪ੍ਰੈਸ ਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਵਜੋਂ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਓਲੇਫਿਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪਿਛੇਤਰ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਿਛੇਤਰ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ y ਅਤੇ e ਇਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਹ y ਵਿੱਚ ਵਾਈਨ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ e ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਣ ਦਿਓ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲਓ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸੀਟੇਲੇਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ c7 ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਪਟਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨੰਬਰ ਅਲਕਾਈਨ ਬ੍ਰੀ ਆਇਰਨ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਪਟਾ 3 ਆਇਰਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਓਲੇਫਿਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਂਟਾ ਟ੍ਰਾਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨ ਅਤੇ ਆਇਰਨ ਐਲਕੀਨ ਲਈ ਪਿਛੇਤਰ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਨੰਬਰ cyclo ਇੱਕ ਪਿਛੇਤਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇੱਕ ਪਿਛੇਤਰ ਵਜੋਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਲਈ ਇਹ cyclohexene ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਓਲੇਫਿਨ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ cyclo hexane all one be but it is not hexane it is a hexane so it is a cyclohex two in one all

ਇਸ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ cyclo x two in one ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਸਭ ਸਹੀ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ lature ਇਹ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਤਾ ਦੀ ਦੋਵੇਂ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੇਹਰਾ ਬੰਧਨ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਖੁਦ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਕਸੇਨ ਹੈ ਇੱਕ ਸਭ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ। ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਪਿਛੇਤਰ ਵਜੋਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਲੋਰੋ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਕਲੋਰੋ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਹੈ ਇਹ ਚਾਰ ਕਲੋਰੋ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਦੇ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਇਹ ਸਹੀ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਫਿਨ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੀਨ ਅਮੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਬਿਊਟੇਨ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਬਿਊਟਾਨ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਮੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਤੇ ਓਲੇਫਿਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਪਰ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਤਰਜੀਹ ਓਲੇਫਿਨ ਨੂੰ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਹੈ ਜੋ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਤਰਜੀਹਾਂ ਵੱਲ ਧਿਆਨ ਦਿਓ ਜੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਅਲਕਾਈਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਫਿਨਾਇਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦਿੱਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਹਨ। ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਤਰਜੀਹ ਦੇ ਨਾਲ ਅਗੇਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਵਰਗੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਨਾਮਕਰਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਓਲੇਫਿਨਸ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲੇਗੀ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ, ਬੈਂਜੀਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਹੈ, ਇਹ ਭੁਲੇਖਾ ਨਾ ਪਾਓ ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਟੋਲਿਊਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ 1 4 ਅਸਥਿਰ ਬੈਜੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ 4 ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ, ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦਾ ਕ੍ਰਮ m ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਣ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚਾ ਹੈ। ਈਥਾਈਲ ਈ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ m ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚਾਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਰਣਮਾਲਾ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰ ਈਥਾਈਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਟੋਲਿਊਨ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਜੀਨ ਨਹੀਂ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਗਲਤ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਬਦਲ ਵਿੱਚ ਵਰਣਮਾਲਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਣਮਾਲਾ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਤਰਜੀਹ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉੱਚਾ ਨੰਬਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨੰਬਰਿੰਗ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਇਹ ਚਾਰ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਚਾਰ ਡੀ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੁੰਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਦੇ ਕਲੋਰੋ ਚਾਰ ਨਾਈਟਰੋ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੇ ਕਲੋਰੋ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਚਾਰ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਜੀਨ ਹੈ ਜੋ ਬਦਲਵਾਂ ਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਸੀਮਿਤ ਕਤਾਰ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੰਬਰਿੰਗ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉੱਚ ਸੰਖਿਆ ਦੇਵੇਗੀ ਇੱਥੇ ਫਿਨਾਇਲ ਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਹੋਵੇਗਾ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਯੂਨਿਟ ਹਨ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪੈਟੇਨ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਇਹ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋ ਦੇ ਤਿੰਨ ਡਿਬਰੋਮੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬ੍ਰੋਮੋ ਦੇ ਤਿੰਨ ਡਿਬਰੋਮੋ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੈਟੇਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪੈਟੇਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਫਿਨਾਇਲ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੇ ਤਿੰਨ ਡਿਬਰੋਮੋ ਹੈ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਪੈਟੇਨ ਉਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਸਿਨਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੋਲਚਾਲ ਦਾ ਨਾਮ ਸਿਨਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਗੈਰ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਸਿਨਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਓਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਫਿਨਾਇਲ ਸਹੀ ਦੇ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੀਨੋਇਕ ਹੈ cid ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੋਪੀਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਕੀ ਇਹ ਦੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰੋਪੀਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਿੰਨ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਥਰੀਓਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਫਿਨਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਤਿੰਨ ਦੇ ਅੱਠ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ ਸਹੀ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਐਸਪੀਰੀਨ ਵਰਗੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਕਿਵੇਂ ਕਰੀਏ? ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲਓ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਟਾਇਲ ਸੈਲੀਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਐਸੀਟਾਇਲ ਸੈਲੀਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਹੈ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇ ਐਸੀਟੋਕਸੀ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਸਧਾਰਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਵਸਥਿਤ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਆਉ ਹੁਣ ਅਗਲੇ ਵਿਸ਼ੇ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਰਥਾਤ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ isomers ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰਾਂ iso ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇੱਕੋ ਮਰਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹੀ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੋਵੇਗਾ। ਸਮਾਨ ਅਤੇ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਣਗੇ ਜਿਸ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਂਚਾਗਤ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਬਣਤਰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਕਿ ਆਈਸੋਮਰ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਿਜ਼ਮ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਬਣਤਰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਵੱਖਰੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਸ ਤੋਂ ਵੱਖਰੀ ਹੈ। ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਇੱਕ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਨੂੰ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਥੋੜੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ 'ਤੇ ਆਵਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਮਾਂ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਪੇਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਮੀਟਾਮਰਸ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ e ਲਈ ਦੇ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਉਦਾਹਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪੈਟੇਨ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ch3ch2 ch2ch2ch3 ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਾਧਾਰਨ ਪੈਟੇਨ n ਪੈਟੇਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਆਈਸੋਪੈਟੇਨ ਜਾਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਨਿਓਪੈਟੇਨ ਦੇ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਿਰਫ ਕਾਰਬਨ ਕਨੈਕਟੀਵਿਟੀਜ਼ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਤਾਂ ਸੰਭਵ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵੀ ਵਧਦੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਬ੍ਰਾਂਚਿੰਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਓਕਟੇਨ ਦੇ ਚਾਰ ਛੇ ਅੱਠ ਹੈ ਇਸ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਓਕਟੇਨ ਇਹ ਉਸੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਓਕਟੇਨ ਵੀ ਹੈ ਅੱਠ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਉੱਚ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਵਾਲਾ ਓਕਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਈਸੋ-ਓਕਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਲਈ ਜਿੰਨੀ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪੂਲ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸਥਿਤੀ ਸੰਬੰਧੀ ਆਈਸੋਮਰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵੱਖਰੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪੈਟੇਨ ਚੇਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹੈਕਸੇਨ ਚੇਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਹੈਪਟੇਨ ਚੇਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਲਈ ਹੈਪਟੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਨੂੰ ਇਸ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਪਟੇਨ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਮੈਂ ਹੈਪਟੇਨ ਚਾਰ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਸਾਰਿਆਂ ਲਈ ਹੈਪਟੇਨ ਹੋਵੇਗੀ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਹੈਪਟਾਨੋਨ ਮਾਫੀ ਦੇ ਹੈਕਸਾਨੋਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹੈਕਸਾਨੋਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਹੈਕਸਾਨੋਨ ਜਾਂ ਟੀ ਹਰਸਨੋਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਉਹ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਫੰਕਟੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਓਨਲ ਗਰੁੱਪ ਪਰ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਣੂਆਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਿਰਫ c ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਕਿਸਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਜੋ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਈਥਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਵੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਇੱਕ ਇੱਕ ਈਥਰ ਹੈ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਨਾਈਟਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਅਲਕੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਖੌਤੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਵੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਉਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਉਹੀ ਮੀਟਾਮਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਵਰਗੇ ਇੱਕ ਆਮ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੀ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਸਦੀ ਕਿਸਮ ਇਹ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਮਿਥਾਇਲ ਈਥਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਆਈਸੋਮਰ ਹਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮੈਟਾਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਜੋ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਸਧਾਰਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ। iupac ਨਾਮਕਰਨ ਵਿਧੀ ਸ਼ੁੱਧ ਅਤੇ ਲਾਗੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨਾਮਕਰਨ ਵਿਧੀ ਦਾ ਅੰਤਰਰਾਸ਼ਟਰੀ ਸੰਘ ਵੀ ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਚਾਰ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ

ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ। ਅਣੂ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਸਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਆਪਟੀਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਾਂਗੇ ਤੁਹਾਡੇ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk