

ਉਹ ਹੈਲੋ ਮੈਂ ਡਾ: ਰਮੇਸ਼ ਰਾਮਪਾਣਿਕਰ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਇੰਡੀਅਨ ਇੰਸਟੀਚਿਊਟ ਆਫ਼ ਟੈਕਨਾਲੋਜੀ ਕਾਨਪੁਰ ਦੇ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਵਿੱਚ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸੋਸੀਏਟ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਮੈਂ 12ਵੀਂ ਜਮਾਤ ਦੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਲਈ NCRT ਦੁਆਰਾ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੀ ਕਿਤਾਬ ਦੇ ਯੂਨਿਟ 10 ਵਿੱਚ ਕਵਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਭਾਗਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਧਿਆਏ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨੇਸ ਅਤੇ ਹਾਲੋ ਐਰੀਨੇਸ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਮਲਟੀਪਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕਈ ਸੰਖਿਆ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਵੀ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਉਹ ਇੱਕੋ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਦਰਸ਼ ਨਾਮ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨੇਸ ਅਤੇ ਹਾਲੋ ਐਰੇਨੇਸ ਹਨ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਹਾਲੋਐਲਕੇਨੇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਕ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹਾਲੋ ਐਲਕੇਨੇਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਨਾਮ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਜੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸਾਂਗੇ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ। ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੋ ਜੋ ਮਨੁੱਖਜਾਤੀ ਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਜਾਂ ਜੋ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ, ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕ ਆਮ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਜੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਦਿਖਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤਿਨਿਧਤਾ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਖੋਖਲੇ ਐਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਉਜਾਗਰ ਕਰੋ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ  $RX$  ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ  $R$  ਦਾ ਅਰਥ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਲਈ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ  $X$  ਦਾ ਅਰਥ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲੱਭੋਗੇ ਉਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪੰਜਵੇਂ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਪੰਜਵਾਂ ਐਟਮ ਨਹੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਜੋ ਗਰੁੱਪ 17 ਐਲੀਮੈਂਟ ਐਸਟਾਟਾਈਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਲੋ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੁਆਰਾ ਸਾਡਾ ਮਤਲਬ ਸਿਰਫ ਫਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਲੋ ਐਰੀਨ ਨੂੰ ਆਰਐਕਸ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $ar$  ਦਾ ਅਰਥ ਐਰੀਲ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਇੱਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ  $X$  ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇੱਥੇ  $X$  ਫਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਸੰਭਵ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਫਰਕ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੰਨਣਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਕਿਸੇ ਡਬਲ ਜਾਂ ਮਲਟੀਪਲ ਜਾਂ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਇੱਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ  $p^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ। ਅਕਸਰ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਹਾਲੋ ਐਲਕੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਐਸਪੀ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਮਾਂ ਇੱਕ ਐਰਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹਾਲੋ ਐਰਾ।  $n$  ਸਾਡਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਇੱਕ ਉੱਚ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਸੁਗੰਧ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਆਉਣ ਵਾਲੀਆਂ ਸਲਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਵਰਗੀਕਰਣਾਂ ਅਤੇ ਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਜਾਣੇ ਬਿਨਾਂ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹਨ ਇਹ ਸਾਡੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਉਪਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਮੈਂਬਰ ਤਰਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਘੁਲ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਹੋਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਕਾਰਬਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਉਲਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਉਹ ਆਇਓਨਿਕ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਢੁਕਵੇਂ ਘੋਲਨਵਾਂ ਅਤੇ ਹੈਲੋਲਕੇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਵਜੋਂ ਵੀ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਚਾਹਾਂਗੇ ਅਜਿਹੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਮਲਟੀਪਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਬਿੰਦੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਆਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਹੈਲੋਐਲਕੇਨਜ਼ ਜਾਂ ਹਾਲੋ ਪ੍ਰਬੰਧ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨੂੰ ਆਰਗਨੋਹਾਲੋਜਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਔਰਗਨੋਹਾਲੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਣੀਆਂ ਨੂੰ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋਏ ਲੱਭੋਗੇ ਜਾਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਹਿਣ ਲਈ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਵੀ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਲੋਰੋਫੋਰੋਕੇਲ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਹੈ ਇਹ ਖਾਸ ਅਣੂ ਇੱਕ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਗੁਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਦੀਆਂ ਲਾਗਾਂ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਈ ਕਿਸਮਾਂ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਸਾਡੇ ਰੋਗਾਂ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਲੋਰੋਫੋਰੋਕੇਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਟਾਈਫਾਈਡ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪਲੇਗ ਆਦਿ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਵੀ ਵਧੀਆ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਟਾਈਫਾਈਡ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ। ਇੱਕ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਲੋ ਐਲਕੇਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਥਾਇਰੋਕਸਿਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਥਾਈਰੋਕਸਿਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋ ਹਾਰਮੋਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਉਹ ਹਾਰਮੋਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਆਇਓਡੀਨ ਐਟਮ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਆਇਓਡੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਹੁਣ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਆਇਓਡੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਖਤਮ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈ ਆਇਓਡੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਅਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਨਜ਼ਾਈਮ ਸਾਡੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਕਮੀ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਦਵਾਈ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਜੁਬਾਨੀ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਹ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਇਹ ਪੌਲੀ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੱਥਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਚਾਰ ਆਇਓਡੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਆਈਸੀ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਤੀਸਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਕਲੋਰੋਕੁਇਨ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਮਲੇਰੀਆ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇੱਕ ਦਵਾਈ ਵਜੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਮਲੇਰੀਆ ਤੋਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਣ ਤੋਂ ਰੋਕਣ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਡਰੱਗ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਰਿੰਗ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਪਰ ਕਲੋਰੀਨ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਲੋ ਐਰੇ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੇ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਏ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਚੌਥੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਫਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਹੈਲੋਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦਵਾਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਰੀਜ਼ਾਂ

ਨੂੰ ਸਰਜਰੀ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕੇ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਦਰਦ ਜਾਂ ਡਾਕਟਰੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਮਹਿਸੂਸ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਵਿਅਕਤੀ ਨੂੰ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇਹ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਭਿੰਨਤਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਉਪਯੋਗ ਵੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਸੀਂ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਔਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤੱਥ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਦਰਤੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਘਟਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਇਹ ਮਿੱਟੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇਹ ਵਾਤਾਵਰਣ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਫ਼ੀ ਸਮਾਂ ਲੱਗਦਾ ਹੈ। ਵਿਖੰਡਿਤ ਜਾਂ ਸੜਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹ ਵਾਤਾਵਰਣ ਵਿੱਚ ਬਣੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰੀ ਉਹ ਜੀਵਿਤ ਜੀਵਾਂ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਦਯੋਗਿਕ ਉਪਯੋਗਾਂ ਲਈ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੇ ਜਾਣੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਏ ਤਾਂ ਅੱਜਕੱਲ੍ਹ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੂੰ ਸੀਮਤ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਵਾਤਾਵਰਣ ਲਈ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਦਰਜਾਬੰਦੀ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਜੋ ਮਿੱਟੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸੜਨ ਦੇ ਆਪਣੇ ਆਮ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਗਾੜਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਮਿੱਟੀ ਵਿੱਚ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਗਲੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਧਾਰਣ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੇਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰ ਸਕੀਏ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਸਕੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕੀਏ। ਸਾਡੇ ਵਿਸ਼ਟੀਕ੍ਰਿਤ ਤੋਂ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਵਰਗੀਕਰਣ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਵੇਖੋ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਏਥੇਨ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $x$  ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਮੋਨੋ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਫਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਰੋਮਿਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਟੀ ਉਸਦਾ ਇੱਕ ਮੋਨੋ ਹੈਲੋਐਲਕੇਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਡਿਹਾਲੋਲਕੇਨ ਹੈ ਮੈਂ ਈਥੇਨ ਦੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਰੱਖਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਹਾਲੋ ਐਲਕੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਾਈ ਅਤੇ ਦਾ ਨਾਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਲਕੀਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਤ੍ਰਿਹਾਲੋਲਕੇਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਧਾਰਤ ਅਣੂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਤਿੰਨ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ, ਵਰਗੀਕਰਨ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਜਾਰੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੇ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਡਾਇਹਾਈਲੋਰਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਦੋ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਟ੍ਰਾਈਹਾਲੋਰੀਨ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਨੋਟ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੋਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਮੈਂ ਇੱਕ  $x$  ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਫਲੋਰੀਨ ਦੂਸਰੀ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਤੀਜੀ ਇੱਕ ਆਇਓਡੀਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਅਤੇ ਉਹ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਏ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਫਿਰ ਓ. ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰ ਲਈਏ ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖਣਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਣੂ ਨਾਲ ਕਿੱਥੇ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਸਕੀਏ। ਜਿਸ ਵਿੱਚ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਰੇ ਸਧਾਰਨ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਜਾਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕਾਈਨਜ਼ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨੀ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ। ਨੂੰ  $rx$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਲਈ ਇੱਕ ਆਮ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਬਸ਼ਰਤਕੇ ਕਿ ਅਣੂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਕੋਈ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ  $cnh$   $2n$  ਪਲੱਸ  $1x$  ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਲਈ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $cnh$  ਹੋਵੇਗਾ  $2n$  ਪਲੱਸ  $2$  ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਰੱਖਿਆ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਉਦਾਹਰਣ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ।  $n$   $x$  ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਖਾਸ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰੋ ਜੋ ਇੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ  $c$  ਐਟਮ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਲਗਭਗ ਇੱਕੋ ਬਣਤਰ ਹੈ ਸਿਵਾਏ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕਿ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਫਿਰ ਤੀਜੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ। ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਅਤੇ ਆਈ ਨੇ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਜਾਂ ਹੈਲੋ ਐਲਕਨਸ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਹ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਬਦਲਾਵਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਖੇਖਲਾ ਐਲਕੀਨ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹੈਲੋਜਨ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਦੋ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦਾ ਜਦੋਂ ਤਿੰਨ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਆਮ ਸੰਕੇਤ ਸਧਾਰਨ ਸੰਕੇਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਲਿਖਣਾ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਡਿਗਰੀ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਵਜੋਂ ਨਹੀਂ ਪੜ੍ਹਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਹੀਂ ਪੜ੍ਹਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਹਾਲਾਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੜ੍ਹਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਅਕਸਰ ਅਜਿਹੇ ਲੋਕਾਂ ਨਾਲ ਮਿਲਦਾ ਹਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਬੁਲਾਉਣ ਦਾ ਸਹੀ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਹ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਐਲੀਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ  $c$  ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ।  $h_2$  ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਉਜਾਗਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ  $ch_2$  ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇੱਕ  $x$  ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਕਲਾਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $sp^3$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਉਹੀ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਵੀ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਐਲੇਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਐਲਿਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ  $halides$

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਅਜਿਹੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਓਪਨ ਚੇਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ  $ch$  ਦੇ ਅਤੇ  $x$  ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਕਾਰਬਨ ਰਿੰਗ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਰਿੰਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਜੋ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਦੇ ਤੁਰੰਤ ਬਾਅਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਐਲੇਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਮੇਰੇ

ਕੋਲ ਇੱਕ cyclopentene ਰਿੰਗ ਪਰ ਹੁਣ  $ch_2$  ਜੋ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਐਲੋਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲੋਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਉਹ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ  $ch_2$  ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ  $x$  ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹਾਂ ਅਤੇ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਲਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਟੈਸ ਲਈ ਵਰਗੀਕਰਣ ਹਨ ਇਹ ਸਾਰੇ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਬੈਂਜ਼ਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਕਾਰਬਨ ਸ਼ੁੱਧ ਹੋਣ ਲਈ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ **se to a phenyl ring**

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬੈਂਜ਼ਿਲਿਕ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਇੱਕ  $ch_2$  ਅਤੇ ਇੱਕ  $x$  ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਿਸੇ ਹੋਰ  $r$  ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਵੀ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਕਿ  $r$  ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਰਿੰਗ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਰਿੰਗ ਦੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰਿਬਨ ਸੈੱਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਦੇ ਆਰ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਰ ਗਰੁੱਪਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਾਂ ਦੋਵੇਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਜੇ ਵੀ ਬੈਂਜ਼ਿਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਹੋਣਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਕੋਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ  $sp^2$   $cx$  ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਕਾਰਬਨ  $sp^2$  ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਕੇ ਆਪਣੀ ਚਰਚਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਕਿ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਹਾਲੇ ਐਰੀਨ ਜਾਂ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਅਟੈਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ  $sp$  ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਰੇ  $sp$  ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਹ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਥੇ ਵਿਨਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਸਿੱਧਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਿਨਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਉਹ ਓਪਨ ਚੇਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਉਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇੱਕ  $sp^2$  ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ ਪਰ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਨੈਫਥਲੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੋਈ ਹੋਰ ਉੱਚ ਕ੍ਰਮ  $ah$  ਸੁਗੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਿੰਨਾ ਚਿਰ ਉਹ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਨੂੰ ਵੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਲੱਗ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੇ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਨਾਮ ਨੂੰ ਪੁਕਾਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗੇ ਤਾਂ ਤੁਰੰਤ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਦਾ ਪੂਰਾ ਕਾਰਜ ਹੈ। ਸ਼ਬਦ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ **iupac** ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸ਼ੁੱਧ ਅਤੇ ਲਾਗੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਅੰਤਰਰਾਸ਼ਟਰੀ ਯੂਨੀਅਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ **iupac** ਕੀ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਯੂਨੀਅਨ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਨਿਯਮਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਸੈੱਟ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਰਸਾਇਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਕਲਾਸ ਦੁਆਰਾ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ। ਉਹ ਲੋਕ ਜੋ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਮੁੱਖ ਮਾਪਦੰਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਨਾਮ ਜੋ ਮੈਂ ਸੁਝਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਮੈਂ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਹ ਅਜਿਹਾ ਹੋਵੇ ਜੋ ਨਾਮ ਸੁਣਨ ਵਾਲਾ ਵਿਅਕਤੀ ਤੁਰੰਤ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਰਸਾਇਣਕ ਢਾਂਚੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਦੇ ਯੋਗ ਤਾਂ ਜੋ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਇੱਕ **iupac** ਨਾਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਥਾਪਿਤ ਕੀਤੇ ਗਏ ਸਨ ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ **iu** ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਸਨ। **ps** ਨੇ ਆਪਣੀਆਂ ਭੂਮਿਕਾਵਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਤਾਂ ਅਜਿਹੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਕਈ ਵਾਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਮ ਨਾਵਾਂ ਨਾਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਰਸਾਇਣ ਇੰਨੇ ਆਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਲੋਕ ਤੁਰੰਤ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਨਾਮਾਂ ਨਾਲ ਪਛਾਣ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਦਹਾਕਿਆਂ ਤੋਂ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਣਗੇ। ਇੱਕ **iupac** ਨਾਮ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਹੁਣ ਇੱਕ ਸਾਂਝਾ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਮ ਨਾਮ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਜੇ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਇੱਕ **iupac** ਨਾਮ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਆਮ ਨਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਆਮ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ **iupac** ਨਾਮ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਬਿੰਦੂਆਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਉਦਾਹਰਣ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਜੋ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਪਾਸਿਓਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ **iupac** ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਬਦਲ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਰੋ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋ-ਸਬਸਟੀਟਿਡ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ **iops** ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਣੇ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਭਾਵ ਚੇਨ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਆਮ ਪ੍ਰੋਪੀਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਜੋ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰੋਪੇਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਐਨ-ਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਾਮ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਦੇਖੋਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹ ਲਾਲ ਰੰਗ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੇ ਹਨ ਉਹ ਸਾਰੇ **iupac** ਨਾਮ ਹਨ ਅਤੇ ਨੀਲੇ ਨਾਮ ਆਮ ਨਾਮ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਏ ਹਮੇਸ਼ਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ **upc** ਨਾਮਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ **iups** ਨਾਮ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇ ਆਮ ਨਾਮ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸਥਾਪਿਤ ਨਾਮ ਹਨ ਜੋ ਉੱਥੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਸਿੱਧਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਨਹੀਂ ਸੁਣਿਆ ਹੈ ਪਰ **iupac** ਨਾਮ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਪਹਿਲੀ ਵਾਰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਨਾਮ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਅਭਿਆਸ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਵਾਰ ਬਰੋਮੀਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੇਨ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰੀਏ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਕਲੋਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦਾ iupac ਨਾਮ ਦੇ ਕਲੋਰੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਆਮ ਨਾਮ ਹੋਰ ਵੀ ਦਿਲਚਸਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਚੇਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਬਦਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਤੁਰੰਤ ਕਹੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਕੁਝ ਸਮਾਨਤਾਵਾਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਵਾਂਗ ਦਿਸਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੇ i ਦਾ ਬਦਲ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਮ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਯੂਨੀਵਰਸਲ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਆਮ ਨਾਮ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਕਿ iupac ਨਾਮ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਈ ਅਣੂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ i ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਬਣਾਉ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਰਸਤੇ 'ਤੇ ਜਾਓ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਬਦਲ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਜਾਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੈਂ i ch2 ch ch3 ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦਾ ਇੱਕ ch3 ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂ ? ਨਾਮ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖੇ ਕਿ ਜਿਸ ਨਾਮ ਦਾ ਵਰਣਮਾਲਾ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਵਰਣਮਾਲਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਦਲ ਦਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਉਸ ਦਾ ਨਾਮ ਪਹਿਲਾਂ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਇਓਡੀਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਹਨ ਤਿੰਨ ਚੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਨਿਯਮ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਰਤਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਿੱਧਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਬੂਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਕਿਸ ਪਾਸੇ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਕਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਇਸ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਚੇਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਖਿਆ um ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਂ ਇਸਦਾ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ n-ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖਣਾ ਇਹ ਸੁਝਾਅ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸਾਰੇ iupac ਨਾਮ ਖੋਖਲੇ ਅਲਕੀਨੋਸ ਵਰਗੇ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਜਾਂ ਆਮ ਨਾਮ ਅਲਕਾਈਲ ਹਾਲਾਈਡਜ਼ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਨਾਮ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨਾਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੇਰ ਹੈ। ਅਕਾਰਬਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਨਤਾ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਸੋਡੀਅਮ ਨੂੰ ਇੱਕ n-ਬਿਊਟਿਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਾਕੀ ਸਾਰੇ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਤੋਂ ਇੱਕ ਵੰਸ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਲੱਭੋਗੇ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਵਰਤਦੇ ਹਨ। ਪਰ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੁਲਾਉਣਾ ਚਾਹੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਲਈ ਸਪਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਣ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਸੁਣਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਬੂਟੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਵਧੇਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਪਰ ਕਲੋਰੀਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਹਿਲੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਮੂਲ ਜਾਂ ਇਸ ਸਿਰੇ ਤੋਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਇੱਥੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ। ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਮੈਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਤੀਜੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨੰਬਰ ਮਿਲੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਹੈ o ਕਲੋਰੋਬੂਟੇਨ ਨਾ ਕਿ ਤਿੰਨ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਥੇ ਬਿਊਟੇਨ ਤੋਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਚੇਨ ਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਦੂਜੀ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੋ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਬਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਹੋਵੇਗਾ। ਦੋ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੋ ਹੋਰ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸਦਾ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਐਸ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਬਿਊਟੇਨ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੋ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਇਸਦੇ ਆਮ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਆਈਸੋਬਿਊਟਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਈਸੋਬਿਊਟਾਇਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ iupac ਨਾਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਸਲਾਈਡ 'ਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਆਖਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ com ਪੱਛ ਦੀ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਤਿੰਨ ch3s ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਆਹ ਹੈਲੋ ਅਲਕੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਤਿੰਨ ਅਲਕਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਲਈ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ upsc ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਐਲਕਾਈਲ ਚੇਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ c1 ਅਤੇ ch3 ਨਾਲ ਇੱਕ ch3 ac ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਅਲਕਾਈਲ ਚੇਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ch3 ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਸਿਰਫ਼ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਕਲੋਰੋ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਵੀ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਕਲੋਰੋ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਰੱਖਾਂਗੇ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਅਤੇ ਇੱਕ m ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਰਾਂਗੇ। etal substituent ਹੁਣ ਕਿਸ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਮਿਥਾਇਲ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਲੋਰੋ ਦਾ ਨਾਮ ਰੱਖਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੋ c ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਦੂਜੇ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ m ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨੰਬਰਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਅਜਿਹੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਬਦਲਾਂ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵਿਤ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਸਧਾਰਨ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਦੇਖੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਈਥਾਈਨ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋ। ਜਾਣੋ ਈਥਾਈਨ ਖਾਣਾ ch2 ਡਬਲ ਬਾਂਡ ch2 ਹੈ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਲੋਰੋ ਈਥੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਆਮ ਨਾਮ ਵਿਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਖਾਸ ਕਾਰਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਵਿਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਮਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ

ਵਿਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਿਨਾਇਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਰਿਆਂ ਕੋਲ ਪੀਵੀਸੀ ਪੌਲੀਵਿਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। h ਇੱਕ ਪੌਲੀਮਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਖਾਸ ਆਮ ਨੂੰ ਪੌਲੀਮਰਾਈਜ਼ ਕਰਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ iupac ਨਾਮ ਕਲੋਰੋ 18 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਈਥੀਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲੀਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਹੈ ਪਰ iupac ਨਾਮ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਐਲਿਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਬੁਲਾਉਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਬੁਲਾਵਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਪ੍ਰੋਪੀਨ ਕੀ ਇੱਥੇ ਪੈਰੈਂਟ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਹ ਸਾਧਾਰਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਪੈਰੈਂਟ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਉੱਤੇ ਨਹੀਂ ਸਗੋਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਅਜਿਹੇ ਵਿੱਚ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ। ਅਜਿਹਾ ਤਰੀਕਾ ਜਿਸ ਨਾਲ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਲ ਹੈ। d ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਜਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਲਈ ਮੱਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਹ 'ਤੇ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਬ੍ਰੋਮੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਿਲਕੁਲ ਚਾਲੂ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਨੰਬਰ ਦੇਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਢੰਗ ਤਰੀਕਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਿੰਨ ਬੰਬ ਪ੍ਰੋਪੇਨ 1 ਵਿੱਚ 3 ਬ੍ਰੋਮੋ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਹ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ iupac ਨਾਮ ਇੱਥੇ ਕਾਫ਼ੀ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਲੋਰੋਫਿਨਾਇਲ ਮੀਥੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਫਿਨਾਇਲ ਫਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਵੀ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਨਾਮ ਇਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਲੋਰੋ ਮੀਥੇਨ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਮ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਫਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਰਿੰਗ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ iupac ਵਿੱਚ ਫਲੋਰੋਫੇਨਾਇਲ ਮੀਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪੌਲੀਹਾਲੋਜਨੇਟਡ ਜਾਂ ਡਾਇਹਾਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਈਥੇਨ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਉਦਾਹਰਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਕ੍ਰਮ ਪਹਿਲਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਈਥੇਨ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਇੱਕ ਡਿਕਲੋਰੋ ਈਥੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉੱਤੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਦੋ ਬਦਲਵੇਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਸੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇ ਵਾਰ ਨੰਬਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਕੌਮਾ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਕ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਈਥੇਨ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਾਮੂਲੀ ਨਾਮ ਐਥਾਈਲੀਡੀਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਈਥਾਈਲੀਨੋਡੀਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਧਾਰਨਾ ਤੋਂ ਆਇਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਹੋਣ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਦੋਹਰਾ ਬੰਧਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਈਥਾਈਲੀਨੋਡੀਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਾਂ ਹੀ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦਿਲ ਤੋਂ ਨਾਮ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪਰ ਕੀ reas upsc ਨਾਮ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਦੋ ਡਿਕਲੋਰੋ ਈਥੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਦਾ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਹਿਲੇ ਦਾ ਇੱਕ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਸਿਵਾਏ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਕਿ ਇਸ ਦੇ ਇੱਕ ਕਾਮੇ ਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੇ ਦੋ ਬਦਲ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਦੋ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਈਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਈਥੀਲੀਨ ਕੀ ਹੈ ਈਥੀਲੀਨ ਈਥੇਨ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਲੋਰੀਨ ਇੱਕ 'ਤੇ ਜੋੜ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ। ਈਥੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਈਥੀਲੀਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਈਥੀਲੀਨ ਦੇ ਹਰੇਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਈਥੀਲੀਨ ਡਾਈਕਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਨਾਮ ਵੀ ਹੈ ਕਈ ਵਾਰ ਲੋਕ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਕੀਟਾਨੂ ਡਾਇਹਾਈਲਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਕੀਟਾਨੂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਸਾਡਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਦੋਵੇਂ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੀਟਾਨੂ ਡਾਇਹਾਲਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੇੜੇ ਦੇ c ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਆਰਬਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਾਇਸੋਨਲ ਡਾਇਹਾਈਲਾਈਟ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਨਾਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਜੈਮਿਨਲ ਡਾਇਹਾਈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਾਈਸੀਨਲ ਡਾਇਹਾਈਲਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖ ਸਕੋ ਇਹ ਨਾਮ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਸਿਰਫ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਸੁਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਮਾਂ ਕੀਟਾਨੂ ਜੋ ਕਿ ਛੋਟਾ ਰੂਪ ਹੈ ਰਤਨ ਰਤਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਦੋਵੇਂ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੇ ਹਨ ਅਤੇ ਵਿਸਿਨਲ ਮਤਲਬ ਕਿ ਉਹ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਤੇ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਦੂਰ ਪਰ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਮੀਥੇਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹੈ ਦੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮੀਥੇਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੈਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਈਯੂਪੈਕ ਨਾਮ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੋ ਮੀਥੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਲੋਰੀਨ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਦਾ ਅਗੇਤਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੈਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈ ਬ੍ਰੋਮੋਮੈਥੇਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਤਿੰਨ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਹਨ nds dichloromethane methylene ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਥੀਲੀਨ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਬਦਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਨਾਮ ਬਰੋਮੋਫਾਰਮ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰੀਨ ਐਨਾਲਾਗ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮੋ ਫੋਮ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ upsc ਦੁਆਰਾ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ। ਹਾਲਾਂਕਿ ਉਹ iupac ਨਾਮਕਰਨ ਦੇ ਸਖਤ ਨਿਯਮਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਨਹੀਂ ਹਨ ਉਹ ਬੈਂਜੀਨ ਟੌਲਿਊਨ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਅੰਤਮ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਨੁਕਤਿਆਂ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰ ਸਕੀਏ ਜਿਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਂਟਾਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ iupac ਨਾਮ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਂ ਸਾਂਝੇ ਨਾਂ ਹੋਣੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇੰਨਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਮ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵਿਅਕਤੀ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਸ ਕੋਲ ਅਜਿਹਾ ਨਾਮ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਉਹ ਤੁਰੰਤ ਯਾਦ ਕਰ ਸਕੇ ਅਤੇ ਕਹਿ ਸਕੇ ਕਿ ਉਹ ਇਸ 'ਤੇ ly ਕੋਲ iupac ਨਾਮ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਨਾਮਾਂ ਵਿੱਚ iups ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫਾਇਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਉਂਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਐਟਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਬਦਲਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਮੂਲ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹੁਣ ਪੈਂਟਾਈਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਐਨੀ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਐਨੀ ਜੋ ਕਿ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਛੋਟੀ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਵ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ch3 ਤੋਂ ਇਸ ਸਿਰੇ ਤੋਂ ਨਾਮਕਰਨ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇ ਮਿਲੇ, ਫਿਰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਤੱਕ ਜਾਰੀ ਰਹੇ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਚੌਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ch3 ਤੋਂ ਬਾਅਦ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਚੇਨ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਚੌਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਚਾਰ ਬਰੋਮੋ ਪੈਂਟੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਪੈਂਟ ਟੂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਚਾਲੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਦੂਸਰਾ ਕਾਰਬਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰ ਬ੍ਰੋਮੋਪੈਨਟੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਇੱਥੇ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਸ  $CH_3$  ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂਗੇ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨੰਬਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ  $n$  ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ  $CH_2$  ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ  $CH_2$  ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ। ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਤੀਜੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ  $CH_3$  ਹੈ ਇਸਲਈ  $CH_3$  ਜੇ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $CH_3$  ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਤੀਜੇ 'ਤੇ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਇਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਤੀਜਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਫਿਰ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੂਜੇ 'ਤੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਬਰੋਮੇ ਦੇ ਧਾਤੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੀਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਬਰੋਮੇ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਪਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ  $in$  ਤੁਰੰਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿ ਡੀ  $ouble$  ਬਾਂਡ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ  $iupac$  ਨਾਵਾਂ ਨਾਲ ਕੀ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਸਖਤੀ ਨਾਲ ਰੋਲ ਕੀਤੇ ਅਪਸ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਸਾਰੇ ਇੱਥੇ ਨਾਮ ਦੇ ਨਾਲ ਆਉਣਗੇ ਭਾਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਪਹਿਲੀ ਵਾਰ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਇਹਨਾਂ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਵਿਲੱਖਣ ਨਾਮ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਗੇ ਜੇ ਇਹ ਨਾਮ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਣ ਲਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ  $iupsa$  ਭੂਮਿਕਾਵਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੀ ਉਲੀਕੋਗੇ ਜੇ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੋਵੇ। ਇਹ ਅਣੂ ਤਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਤੱਥ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਸ਼ੁੱਧ ਅਤੇ ਲਾਗੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਅੰਤਰਰਾਸ਼ਟਰੀ ਸੰਘ ਜੋ ਨਿਯਮਾਂ ਦੇ ਇਸ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਹਰੇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਨੂੰ ਵਿਲੱਖਣ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗੋਡੇ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਆਖਰੀ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ, ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਆਖਰੀ ਹਿੱਸੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਛੋਟੀ ਸੰਭਾਵਿਤ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਕਿ ਇੱਕ ਨੰਬਰ ਇੱਥੇ ਜਾਂ ਇੱਥੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹਮੇਸ਼ਾ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ। ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫਿਰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਬਦਲ ਨੂੰ ਵੀ ਘੱਟ ਨੰਬਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੇ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੇ ਦੇ ਧਾਤੂ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਮੱਧਮ ਸਮੂਹ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਦੋ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਸਿਰੇ ਤੋਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰ ਬਰੋਮੇ ਥੀ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟਾਈਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੀ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਜੇ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ 'ਤੇ ਹੈ, ਮਿਥਾਈਲ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਚਾਰ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਨਹੀਂ ਦੇਣੀ ਚਾਹੀਦੀ। ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਦਾ ਨਾਮ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਬਦਲਵਾਂ ਵੀ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਇੱਕ ਬਰੋਮੇ ਟੂ ਮੈਟਲ ਬਿਊਟੇਨ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਬੰਦ ਕਰ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਹੇਲੇ ਅਲਕੇਨੋਸ ਦਾ ਵਪਾਰ ਕਰੋ ਅਤੇ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਜਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਲੂਰੇਨਿਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕੀਤੇ ਗਏ ਸਾਰੇ ਹੇਲੇ ਦਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਨਾਮ ਅਤੇ  $iupc$  ਨਾਮ ਹੋਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਸੇ ਕਾਰਨ ਕਰਕੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੇ  $upc$   $iupac$  ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨਿਯਮ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤੇ ਸਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਸੀ।

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ  $iupsc$  ਅਤੇ ਆਮ ਆਦਮੀ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਦੇ ਵੀ ਬੈਂਜ਼ਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬੈਂਜ਼ਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਫਿਨਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵੀ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ  $iupac$  ਨਾਮਕਰਨ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰਹਮਾ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਨ ਦੇ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਐਟਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ  $iupac$  ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨੰਬਰ ਦਿਓ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਪਰਮਾਣੂ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵਿਤ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ 1 2 ਡਾਈਬਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਮ ਨਾਮਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਫਰਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਟੈਮ ਔਰਥੋਮੈਟਾ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਨੂੰ ਸਿੱਖ ਲਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਬਦਲਵਾਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ  $y$  'ਤੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਰਥੋਡੀਬਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮੈਟਾਡੀਬਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇੱਕ ਚੌਥੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹਨ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਰੀਡਾਈਬਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਔਰਥੋ ਮੈਟਾ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਆਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਆਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਨਾਮਕਰਨ ਪੈਟਰਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਕ ਦੋ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਚਾਰ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ  $iupsc$  ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਬਹੁਤ ਜਾਣਬੁੱਝ ਕੇ ਰੱਖੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇਈਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਕਿੱਥੇ ਰੱਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੋ ਤੇ ਦੂਜਾ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ, ਹਾਲਾਂਕਿ ਦੋਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੂਜਾ ਬਦਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ  $i$  ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਨੰਬਰਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗਾ। ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਦੇਖ ਸਕੋਗੇ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਨੰਬਰ ਕਰਾਂਗਾ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ 1 2 3 ਅਤੇ 4 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਾਲ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਬਦਲਵਾਂ ਇੱਕ ਦੋ ਅਤੇ ਚੌਥੇ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁਣ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਨੰਬਰ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਫਿਰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਐਟਮ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੈ, ਫਿਰ ਮੇਰੇ ਦੂਜੇ ਦੋ ਬਦਲ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਅਤੇ ਚੌਥੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਆਹ ਮੇਰੇ ਨੰਬਰ ਵੱਧ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਦਾ ਨਾਮ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਸੰਪੂਰਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵਿਤ ਸੰਖਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਦੋ ਅਤੇ ਚਾਰ ਬਦਲਵਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂਗੇ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਲੋਰੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਬਰੋਮੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਭਾਵੇਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦਾ ਬਦਲ ਹੋਵੇ ਚਾਰ ਅਸੀਂ ਸੰਖਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ  $uh$  ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕੇਵਲ ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੀ ਖੋਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਲਾਂਕਿ ਬ੍ਰੋਮੇ ਚੌਥੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਹੈ, ਇਹ ਵਰਣਮਾਲਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ 4 ਬਰੋਮੇ 1 2 ਡਾਇਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਮ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਨਾਮ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਯੂਪੀਸੀ ਨਿਯਮਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਗਲਤ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਆਖਰੀ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ  $CH_3$  ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਇੱਕ  $CH_3$  ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਇੱਕ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਟੋਲਿਊਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੋਲਿਊਨ ਨੂੰ ਵੀ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਵਾਨਿਤ  $iupac$  ਨਾਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਟੋਲਿਊਨ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਿਉਂਕਿ  $iupsu$  ਵੀ ਇਸ ਨਾਮ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ 2 ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾਮ ਦਿਓ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਵਰਣਮਾਲਾ ਹੈ ਜੋ c uh ਹਮੇਸ਼ਾ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋ ਟੂ ਮਿਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਇਸਨੂੰ ਕਲੋਰੋਟੋਲਿਊਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ ਟੋਲਿਊਨ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਆਮ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਣੂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਟੋਲਿਊਨ ਅਣੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਓਰਥੋ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਓਰਥੋ ਕਲੋਰੋਟੋਲੁਏਨ ਕਿਹਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ iupac ਨਾਮਾਂ ਬਾਰੇ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਨਾਮ ਸਾਰੇ ਆਮ ਨਾਮਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਮਤਲਬ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਕਸਰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਲੋਕ ਇਸਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਗਲਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਨਾਮਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਨਹੀਂ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੈਕੰਡਰੀ ਪਰ ਕਹਾਣੀ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਆਈਸੋਬਿਊਟਿਲ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਆਮ ਨਾਮ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਛੱਡ ਵੀ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਹੀ iupac ਨੰਬਰ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ। u1e ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਹੀ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਵੀ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਸੁਝਾਅ ਦੇਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸੁਨਿਸ਼ਚਿਤ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਰੇ upsc ਨਾਮ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਗੱਲ ਕੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਨੂੰ ਸੱਚਮੁੱਚ ਦੇਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਆਰਗਨੋਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਪਛਾਣਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਹੀ ਨਾਮ ਦੇਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਹੋਰ ਵਿਅਕਤੀ ਸੁਣ ਸਕੇ ਤੁਹਾਡੇ ਵੱਲੋਂ ਉਸ ਕੰਪਨੈਂਟ ਬਾਰੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਪਰ ਅਗਲੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਲੋ ਅਲਕਨ ਯੋ ਨਾ ਹੋਵੇ। ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਜਾਣਨ ਲਈ ਕਿ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਤੁਸੀਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਇਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਗੁਣ ਹਨ। ਸਧਾਰਨ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉਹ ਵੱਖਰੇ ਕਿਉਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ-ਨੈਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਸਾਰੇ ਹੈਲੋਜਨ ਸਮੂਹ 17 ਤੱਤ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਹੋਰ ਖਿੱਚਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ah ਬਣਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਬਾਂਡ ਹੈਲੋਜਨ ਵੱਲ ਵੱਧ ਖਿੱਚੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਇਸ ਸਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਥੋੜ੍ਹਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪੜ੍ਹ ਚੁੱਕਾ ਹੈ y ਨੇ ਬਾਂਡ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਇਆ ਪਰ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਹੈਲੋਜਨ ਵੱਲ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਵੱਧ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਣ ਵਿੱਚ ਖੁਸ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਬੈਂਡ ਲਈ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਣਾ ਵੀ ਆਦਰਸ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਡੈਲਟਾ ਡੈਲਟਾ ਸਿਨ ਡੈਲਟਾ ਪਾਜ਼ਿਟਿਵ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁਣ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਹੁਣ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਔਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ d ਦੁਆਰਾ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਨੂੰ ਸੂਚੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਅਣੂ ਫਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਆਹ ਫਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਬ੍ਰੋ ਹੈ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਟੇਬਲ 'ਤੇ ਮੋਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋਮੇਥੇਨ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦਾ ਕਾਲਮ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਾਲਮ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਲੱਭ ਸਕੋਗੇ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਤੁਰੰਤ ਅਗਲੇ ਕਾਲਮ ਵਿੱਚ ਜੋ ਹੈ ਉਹ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਪਿਕੋਮੀਟਰਾਂ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰਾਈਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 139 ਪਿਕੋਮੀਟਰ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਜਾਂ 1.39 ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਬਾਂਡ ਲੰਬਾਈ ਵਧਦੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਲੋਰੀਨ ਤੋਂ ਆਇਓਡੀਨ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਹੀ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਵਿਚਕਾਰ ਬਿਲਕੁਲ ਦੂਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਓਡੀਨ ਵਰਗਾ ਵੱਡਾ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਕਿਉਂਕਿ ਆਇਓਡੀਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਆਇਓਡੀਨ ਬਹੁਤ ਵੱਡੀ ਹੈ ਫਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਆਇਓਡੀਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਇਕੱਠੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਲੰਬਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਚਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋ ਨਾਲੋਂ ਲੰਬਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲੋਂ ਲੰਬਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲੋਂ ਲੰਬਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਰੁਝਾਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਲੱਭੋਗੇ ਕਿ ਬਾਂਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਬਾਰੇ ਕੀ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਕਿਹੜੇ ਬਾਂਡ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜਦੋਂ ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਦੋ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਰਾਈਟ ਕਾਰਬਨ ਦੂਜੀ ਪੀਰੀਅਡ ਵਿੱਚ ਡਿੱਗਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੂਜੇ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇਸਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ sp3 ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਮਾਨ ਆਕਾਰ ਦੇ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਸਮਾਨ ਆਕਾਰ ਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ

ਇਸ ਲਈ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਬਾਂਡ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਹੀ ਕਲਾਸੀਕਲ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲ ਹਨ ਜੋ ਲਗਭਗ ਇੱਕੋ ਆਕਾਰ ਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਓਵਰਲੈਪ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਦੋਨਾਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਮਿਲੇ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ ਔਰਬਿਟਲ ਓਵਰਲੈਪ ਪੂਰੇ ਹੋਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੰਧਨ ਅਤੇ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਔਬਲਪੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਲਈ 452 ਕਿਲੋਜੂਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਲਈ 234 ਤੱਕ ਹੇਠਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਆਇਓਡੀਨ ਇਸਦੇ ਵੱਡੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਔਰਬਿਟਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਉਹ ਆਇਓਡੀਨ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਓਵਰਲੈਪ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਸੱਲੀਬਖਸ਼ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਬੰਧਨ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬੈਂਡ ਊਰਜਾ ਨਾਲੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬਾਂਡ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਫਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਡੇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਹੁਤਾ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਾਰੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉੱਥੇ ਕੀ ਬੰਧਨ ਊਰਜਾ ਦੇ

ਪੈਟਰਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬੰਧਨ ਦੇ ਪੈਟਰਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅੰਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਸਾਰੇ 1.8 ਦੇ ਨੇੜੇ ਲਗਭਗ ਸਾਬਕਾ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਲਈ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਆਇਓਡੀਨ ਘੱਟ ਅਤੇ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ 1.64 ਹੈ ਤਾਂ ਸਭ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਅਤੇ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਡਾਈਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇ ਬਾਕੀਆਂ ਨਾਲੋਂ ਵਾਜਬ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੱਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਾਫ਼ੀ ਵਧੀਆ ਵਿਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸੀਐਕਸ ਬਾਂਡ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੈਲੋਜਨ ਤੁਰੰਤ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਾਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਛੱਡਣ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹੈ ਇਸ ਨੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਆਪਣੇ ਵੱਲ ਖਿੱਚ ਲਿਆ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਕਾਰਬਨ ਕਿਧਰੇ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਦੀ ਆਗਿਆ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਕਰਨਾ ਹੈ  $rgano\ halogen\ compounds$  ਜਾਂ  $haloalkanes\ react$  ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਤੇ ਆਵਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਯੋਗ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਠੀਕ ਚੱਲਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਗਲੀ ਗੱਲ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਉਹ ਹੈ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ। ਐਲੋ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਤਾਂ ਹੈਲੋ ਐਲਕੋਨ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲੇ ਐਲਕੋਨ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਸਧਾਰਨ ਤਿਆਰੀ ਬੇਸ਼ਕ ਸਭ ਤੋਂ ਉਪਲਬਧ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਸਮੂਹ ਤੋਂ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਅਣੂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਪੈਟਰ ਕੈਮੀਕਲਸ ਤੋਂ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਉਹ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ ਜੋ ਹੁਣ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ। ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਬਿੰਦੂ ਕਿਉਂਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਹੋ ਚੁੱਕੇ ਹਨ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬੱਸ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਅਤੇ ਨਵਾਂ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਬੱਠ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲੇ ਅਲਕਨਸ ਦੀ ਇਹ ਤਿਆਰੀ ਵੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਹੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੀ ਕਿਰਿਆ ਲਿਖੀ ਗਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ  $roh$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $r$  ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ  $o$  ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਲਈ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਨਤੀਜਾ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲੇਟਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਲੋਰਿਕ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਬਰੋਮਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਟਿਕ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੋਨ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਉਂ ਟੁੱਟ ਗਿਆ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਹੈ ਐਸਿਡ ਸਹੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ  $h$  ਪਲੱਸ ਅਤੇ  $x$  ਘਟਾਓ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ  $h$  ਪਲੱਸ ਜੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਣਾ ਚਾਹੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ  $o$  ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ  $r$  ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਹੋਰ  $h$  ਪਲੱਸ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ  $h$  ਪਲੱਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁਣ ਇਹ  $oh_2$  ਸਮੂਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵਰਗਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਇੱਥੇ ਕਹਿਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ  $h$  ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ  $roh_2$  ਪਾਜ਼ਿਟਿਵ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮੂਹ ਨੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਜਾਣਾ ਚਾਹੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਵੇਂ ਸਮੂਹ ਦੀ ਇੱਛਾ ਛੱਡੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ  $h$  ਪਲੱਸ ਅਤੇ  $x$  ਮਾਇਨਸ ਹਨ। ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ  $r$  ਦੀ ਕੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਿਰ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ  $x$  ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ  $rx$  ਦੇਵੇਗਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਬਣਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ  $hx$  ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪਾਣੀ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਆਹ ਹੁਣ ਪਰ ਸਾਰੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੇ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਆਮ ਕ੍ਰਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੀਸਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨਾਲੋਂ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਸਭ ਤੋਂ ਹੌਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ  $h$   $x$  ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਪਰ ਉਹ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਪੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਛੱਡਣੀ ਪੈ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂਚਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਰੰਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਖਰਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਕੁਝ ਸਬੰਧ ਹੈ ਸਮੀਕਰਨ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ, ਮੈਂ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ  $os$  ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ  $r$  ਵੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਜੋ ਇਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਰੱਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਰੱਖ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਜੋ ਬਿਹਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੀਜੇ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ  $oh_2$  ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸੰਭਾਲਦੇ ਹਨ ਇਸ ਤੋਂ ਦੂਰ, ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਘਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜ਼ਿੰਕ ਦਾ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਵੀ ਸਬੰਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਓ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਆਗਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਦਦ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੌਲੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਹੁਣ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਸੁਣਿਆ ਹੋਵੇਗਾ, ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀਆਂ ਲੈਬਾਂ ਵਿੱਚ ਗਏ ਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੱਖਿਆ ਹੁੰਦਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਸਕੂਲਾਂ ਦੀਆਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਲੈਬਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਲੈਬ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਪਰ ਹੁਣ ਕੁਝ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਸਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਣਾਉਣਾ ਪੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਲਕਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਣਾ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਓ ਨਾਲ ਕਰਨਾ।  $r$  ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋ ਆਇਓਡਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਪਾਓ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸੋਡੀਅਮ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰੋ ਜਿਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕਾਇਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ  $h_2so_4$  ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਲਕਾਇਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਅਤੇ ਪਾਣੀ

ਮਿਲੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਤਰੀਕਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਕੀ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡ ਨਾਲ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਫਾਸਫੋਰਸ ਦਾ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਸਬੰਧ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ।  $n$  ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣੂ ਦੇ ਬਾਹਰ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਹੈਲੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਸਿਡ  $h_3po_3$  ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ  $px_3$  ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਜਦੋਂ  $x$  ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡ ਦੀ ਵੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਲੋਜਨ ਤੋਂ  $c_2$  ਵਿੱਚ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ  $px_3$  ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ  $c_2$  ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ  $pc_{15}$  ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ  $hc_1$  ਅਤੇ  $alkyl\ halide$  ਦੇ ਨਾਲ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ  $poc_{13}$  ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਫਾਸਫੋਰਸ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦਾ ਹੈ ਅਤੇ  $hc_1$  ਬਾਹਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜਦਾ ਹੈ ਅੰਤਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਥਾਇਰੋਕਲੋਰਾਈਡ ਵਾਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਦਿਲਚਸਪ ਕਿਉਂਕਿ ਛੋਟਾ ਫਲੋਰਾਈਡ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਆਈਡੀਏ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਇਹ ਦੋ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਛੋਟੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਕਲੋਰੋਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਬਚ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ  $um$  ਇਹ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿ ਮੈਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਕੀ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਸੀ, ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਮੂਰਖ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਜਾਂਚਾਂ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਹੈਲਾਈਡਾਂ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇਲਾਜ ਛੋਟੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਰਨਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਗੈਸੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਇਸ ਕਲਾਸ ਲਈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਲਕੇਨ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ