

ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਤੋਂ ਮੈਂ ਖੁਦ ਪੁਣਿਆ ਮੁਰਤੀ ਆਈ. ਆਈ. ਟੀ. ਗੁਹਾਟੀ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ IIT ਪੌਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਮੀਥੇਨ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਥਿਊਟੇਨ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਈਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮਾਂ ਹੋਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 4 ਨੂੰ ਥਿਊਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੱਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਉਹ ਖੇਡਦੇ ਹਨ ਉਹ ਊਰਜਾ ਦਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਰੋਤ ਹਨ ਤੁਹਾਨੂੰ 1bg cng ਪੈਟਰੋਲ ਡੀਜ਼ਲ ਪੋਲੀਥੀਨ ਬੈਗ ਪੇਂਟ ਡਰੱਗ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ 1bg ਸੰਖੇਪ ਹੈ ਤਰਲ ਪੈਟਰੋਲੀਅਮ ਗੈਸ ਦਾ ਰੂਪ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਘਰ ਵਿੱਚ ਬਾਲਣ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸੀਐਨਜੀ ਦੀ ਸੰਕੁਚਿਤ ਕੁਦਰਤੀ ਗੈਸ ਅਤੇ ਪੈਟਰੋਲ ਡੀਜ਼ਲ ਉਹ ਪੈਟਰੋਲੀਅਮ ਤੋਂ ਇੱਕ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। m ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਟੋਮੋਬਾਈਲ ਈਥੇਨ ਪੋਲੀਥੀਨ ਬੈਗ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਥੀਲੀਨ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪੋਲੀਥੀਨ ਬੈਗ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦਵਾਈਆਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਪੇਂਟਾਂ ਆਦਿ ਵਿੱਚ ਵੀ ਉਪਯੋਗ ਲੱਭਦੇ ਹਨ। ਇਸਲਈ ਉਹ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੁੱਖ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਈਥੇਨ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਆਓ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਖੁਸਬੁਦਾਰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਬਸ ਅਸੀਂ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਰੇਖਿਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇੱਥੇ ਰੇਖਿਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਤਿੰਨ ਹਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਸੱਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਦ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਪੈਰੇਪੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਮਲਟੀਪਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਮਲਟੀਪਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਡਬਲ ਬੱਡ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਘੱਟ ਹਨ ਇਹ c_2h_6 ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਰੇਖਿਕ ਇੱਕ cnh_{2n} ਪਲੱਸ 2 ਲਈ ਇੱਕ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਰੇਖਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ cn ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਛੇ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ s ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ 2 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਘੱਟ ਹਨ ਜਿਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ cnh_{2n} ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ 4 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਘੱਟ ਹਨ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਐਥੀਲੀਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਈਥੀਲੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਈਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ cnh_{2n} ਘਟਾਓ 2 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਈਥੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਫਰਕ ਈਥੇਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ane ਨੂੰ ਈਥੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸੱਜੇ a ਨੂੰ ਈਥੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ a ਨੂੰ e ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕੀ y ਐਥੀਲੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ a ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਪੀਅਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੱਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਲਈ ਉਦਾਹਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹਨ s

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਹਨਾਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਯੂਨਿਟ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਕਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਭਾਵ ਇਸ ਵਿੱਚ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ch ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਕੰਪਾਊਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਨੈਫਥਲੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵੀ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਕਰੀਏ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ 'ਤੇ ਫਿਊਜ਼ਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਬਸ ਅਸੀਂ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇਖੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕੇਨਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲੜੀ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਮੈਂਬਰ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਈ ਅਗਲੀ ਮੀਰੀਜ਼ ਈਥੇਨ ਇਸ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਈਥੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਥਿਊਟੇਨ ਜਾਂ ਸੰਖੀਪਤ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਪਹਿਲਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਮੀਥੇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਸੰਰਚਨਾ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਮੀਥੇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡੈਟੇਨੇਟਰ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਨੌਂ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਨੌਂ ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਇਸ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ sp^3 ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਔਰਬਿਟਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ch ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ ਬਾਂਡ sp^3 ਅਲਬਿਟ ਜਾਂ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ s ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਈਥੇਨ ਲਈ ਜਾਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇਹ sp^3 ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp^3 ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋ ਜਾਵੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ g ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਆਰਮੈਟ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇੱਕ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ s ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਇਸ sp^3 ਔਰਬਿਟਲ ਕਾਰਬਨ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਥੇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਬਾਅਦ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੇ ਕਾਰਨ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp^3 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 1.54 ਹੈ। ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਇਹ 1.09 ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 1.09 ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 1.54 ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਹੈ f ਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰ ਐਲਕੇਨਾਂ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਰੀ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਸ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮੀਥੇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਈਥੇਨ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਨਾਰਮਨ ਕਲੈਸ਼ਰ ਅਤੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਮੀਥੇਨ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਹੈ ਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਥਿਊਟੇਨ ਜਾਂ ਉੱਚ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਥਿਊਟੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੀਥੇਨ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਲਈ ਦੇ ਬਣਤਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਦੂਜਾ ਵਿਕਲਪ ਅਸੀਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵੇਦਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ $c_4 h_{10}$ c_4 ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰ ਉਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਉਥਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪੈਂਡੈਂਟ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਤਿੰਨ ਬਣਤਰ ਸੰਭਵ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ $c_5 h_{12}$ $c_5 h_{12}$ $c_5 h_{12}$ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ $c_5 h_{12}$ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ s ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਲਈ *iupac* ਇੰਟਰਨੈਸ਼ਨਲ ਯੂਨੀਅਨ ਸ਼ੁੱਧ ਅਤੇ ਲਾਗੂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨੇ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ *iupac* ਨਾਰਮਨ ਕਲਚਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਆਮ ਨਾਮ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਝ ਨਿਯਮ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ *iupac* ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹੈਕਸੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਹੈਪਟੇਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੱਤ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਨੌਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਅੱਠ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਅੱਠ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਲਏ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਰਮਨ ਕਲਚਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਆਇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਵੋਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦਿਸ਼ਾ-ਨਿਰਦੇਸ਼ਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਰੇਖਿਕ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਪੈਨਟੇਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਇੱਕ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਚੇਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਫਿਰ ਇੱਕ ਚੇਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਚੇਨ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ, ਨਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਲੱਭਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਣੂ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ, ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਣਾ ਪਵੇਗਾ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨੰਬਰਿੰਗ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਰ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਪਰ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਉੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਸਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਗਲਤ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਖਿਆ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜਿੱਥੇ ਬਦਲ ਅੰਤ ਦੇ ਨੇੜੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤ ਹੈ ਅਤੇ ਬਦਲ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਖਿਆ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਨੰਬਰਿੰਗ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਦਲ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਤੇ ਉਸ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ c ch_3 ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਦੇਖੋ ਐਨ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਈਥੇਨ ਹੈ an ਮੇਟੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਈਥੇਨ ਸਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਥਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਆਲ ਰਾਈਟ ਈਥਨ ਈਥਾਈਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ y_1 ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ch_3 ch_2 ch_2 ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਿਊਟਾਈਲ ਪੈਂਟਿਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨੂੰ ਅਗੇਤਰ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਆਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਦੇ ਹੈ। ਮਿਥਾਇਲ ਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਮੌਜੂਦਾ ਬਦਲ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਲਗਭਗ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੱਭਣਾ ਹੈ। ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢੋ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਦੇਵੇਂ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੇਨ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ, ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਕੌਮਾਂ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਅਸੀਂ ਮੀਥੇਨ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਈਥੇਨ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਚਾਰ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਪੈਂਟੇਨ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਛੇ ਹੈਕਸੇਨ ਸੱਤ ਹੈਪਟੇਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਕਾਮੇ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਦੋ ਕਾਮੇ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਸੱਚਾ ਮਿਥਾਇਲ ਬਿਊਟੇਨ ਇਹ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਬਣਤਰ ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਕਾਂਸੀ ਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਬਿਊਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੌਜੂਦਾ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਬਦਲੀ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਉਪ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨੂੰ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇਗਾ। ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਕਿਵੇਂ ਰੱਖੋਗੇ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ, ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਕੀ ਇਹ ਸਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਨੂੰ ਲੱਭਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਚੇਨ ਲੱਭ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਹੁਣ ਕਿੱਥੇ ਬਦਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਟਰਮੀਨਲ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਕਾਰਬਨ ਕਿਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਨੇੜੇ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਨੰਬਰਿੰਗ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਨੰਬਰਿੰਗ ਹੋ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਨੰਬਰਿੰਗ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦਾ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਬਦਲ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੌਮਾਂ ਚਾਰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮਾਫ ਕਰਨਾ ਦੇ ਗਾਮਾ ਚਾਰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਹੈਕਸੇਨ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇਹ ਆਈਓਪੈਕ ਨਾਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ। ਜਾਂ ਮੀਥੇਨ ਮੀਥੇਨ ਜਾਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹੀ ਹੋਈ ਕਾਰਬਨ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਨਾਲ ਬੈਂਡਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟਰਮੀਨਲ ਕਾਰਬਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ c ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਆਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੱਜੇ ਇੱਕ ਤੀਜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਤੀਸਰੀ

ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਬਿਊਟੇਨ ਦੀਆਂ ਦੋ ਬਣਤਰਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰਾਂ ਲਈ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ C_4H_{10} ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਕੋਲ ਹੁਣ ਇਸ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਦੀਆਂ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ। ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮੇਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ $mers$ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮੇਰ ਹਨ ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰ ਉਹ ਆਈਸੋਮੇਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਪੈਟੇਨ ਲਈ ਢਾਂਚਾਗਤ ਆਈਸੋਮੇਰ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਬਣਤਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮੇਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ C_5H_{12} ਹੈ, ਸਭ ਕੋਲ C_5H_{12} ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮੇਰ ਹਨ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਬਣਤਰ ਦਾ ਕਲਾਸਿਕ ਵਰਗੀਕਰਨ ਅਤੇ ਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਦੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਹੈ ਪਰ ਬੱਡ ਕੋਣ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਨੌਂ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਗੈਰ-ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਹਨ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਆਈਜ਼ੋਪ੍ਰੋਪੇ ਨਾਮਕਰਨ ਅਤੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ, ਆਉ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਪੈਟਰੋਲੀਅਮ ਕੁਦਰਤੀ ਗੈਸ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦਾ ਮੁੱਖ ਸਰੋਤ ਹੈ ਕੁਦਰਤੀ ਗੈਸ ਵਿੱਚ 80 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਮੀਥੇਨ 10 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਈਥੇਨ ਹੈ। 10 ਫੀਸਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਇਸ 'ਤੇ ਆਈ s ਕੁਦਰਤੀ ਗੈਸ ਅਤੇ ਪੈਟਰੋਲੀਅਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ C_{40} ਤੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲੇ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ। ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਐਲਕੇਨਸ ਤੋਂ ਐਲਕੇਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਅਲਕੀਨੇਸ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਈਥੀਲੀਨ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਨੂੰ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਵਜੋਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਜਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਜਾਂ ਨਿਕਲ, ਐਲਕੀਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੇੜ ਕੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਟੀਰਿਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ $rcoal$ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸੰਪਰਕ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਹਾਡੇ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ। ਅਲਕੀਨ ਤੁਹਾਡੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਨਾਲ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅੰਤਰਾ ਅਣੂ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹੈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਘਟਾਏ ਗਏ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਉਤਪੰਨ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਆਹ ਦੁਬਾਰਾ ਉਤਪੰਨ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੱਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਸ ਧਾਤ ਦੇ 10 ਮੇਲ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਤੋਂ ਘੱਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਦਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੱਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਂਗ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਕਟਿਨ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਣਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸ਼ੁੱਧ ਘਟਾਏ ਗਏ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਲਕੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੋ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇ। ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਣੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਲਕੀਨ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਇੱਕ ਗੈਰ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ਹੈ ਸੱਜਾ ਪਿਛਾਖੜੀ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਅਲਕੀਨ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਹੈ ਅਣੂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਪਰ ਦਾ ਚਿਹਰਾ ਜਾਂ ਹੇਠਾਂ ਦਾ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੇਠਾਂ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਉਸੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਹੈ syn ਜੋੜ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਜੇ ਵੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਕੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਹੀ ਚੀਜ਼ ਸਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਕਿ ਚਾਰ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਐਲਕੀਨ ਦੁਬਾਰਾ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ, ਸਮਕਾਲੀ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਖਾਸ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਐਲਕੇਨੇਸ ਅਲਕੀਨੇਸ ਤੋਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਨਿਆਸੀਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਟੌਤੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬਰੋਮੋ ਮੀਥੇਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋ ਓਕਟੇਨ ਜਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਆਇਓਡੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਲੋਰੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਐਚਸੀਐਲ ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮੋਮੇਥੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਐਚਬੀਆਰ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਮੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈ ਹੈਲਾਈਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮੋਕਲੋਰੋ ਆਇਓਡੋ ਹੈਲਾਈਡਸ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੇਨ ਤੱਕ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਲਾਈਡ ਨੂੰ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਵੁੱਡਸ ਕਪਲਿੰਗ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬ੍ਰੋਮੋ ਮੀਥੇਨ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੋ ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਦਾ ਅਣੂ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਈਥੇਨ ਸਮਮਿਤੀ ਅਲਕੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਵੁੱਡਸ ਕਪਲਿੰਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮੋ ਮੀਥੇਨ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਬ੍ਰੋਮੋਮੇਥੇਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਈਥੇਨ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਸਮਮਿਤੀ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਚੰਗਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਚੰਗਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਅਤੇ ਈਥਾਈਲ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ y_1 ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥੇਨ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਹ ਇਸ ਮਿਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਦੋ ਅਣੂ ਵੀ ਹੋਣਗੇ। ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ, ਇਹਨਾਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਮਮਿਤੀ ਐਲਕੇਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵੁੱਡਸ ਕਪਲਿੰਗ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਵੇਖੇ ਹਨ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਥੀਲੀਨ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਨ ਤੋਂ ਐਲਕੇਨ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਨਿਆਸੀਨ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਅਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ।

ਲੱਕੜ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮਮਿਤੀ ਐਲਕੇਨ ਬਣਾਉਣਾ ਚੰਗਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡੀਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ f ਜਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਪਰ ਆਕਸੀਲੇਟ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕੋਪਰ ਓਸੀਲੇਟ ਨੂੰ ਸੋਡਾ ਚੂਨੇ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੇਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਸੋਡਾ ਚੂਨਾ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਹ ਗੁਆਉਂਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਆਹ ਕਾਰਬਨ ਘੱਟ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਐਲਕੇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਖਾੜੀ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਕਾਪਰ ਸਲੇਟ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਸਮਮਿਤੀ ਐਲਕੀਨ ਈਥੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰੋ। ਇਹ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ah ਇਹ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਬਹੁਤ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਵੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਐਨੋਡ ਇਹ ਦੋ ਮੀਟਰ ਗੁਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਦੇ ਓਲੇਕੁਲ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਛੱਡ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਇਹ ਦੋ ਮਿਥਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਕੈਥੋਡ ਪਾਣੀ ਤੇ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਹਨ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ oh ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ h ਬਿੰਦੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ oh

$minus$ can two oh $minus$ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕੇਸ ਹੈ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਨ ਪਲੱਸ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ h_2 ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਕੈਥੋਡ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ah ਇਹ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਨ ਪਾਣੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਲਕੇਨਸ ਨੂੰ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਵੇਖਾਂਗੇ। ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਪੰਨਵਾਦ