

ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸਵਾਗਤ ਹੈ iIT ਪੌਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਮੈਂ ਖੁਦ ਮੁਰਤੀ, ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਤੋਂ ਆਈਆਈਟੀ ਗੋਹਾਤੀ ਅੱਜ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਨੇਸ ਅਲਕੋਨੇਸ ਆਹ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਫਾਰਮੂਲਾ cn ਦੇ n ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ah ਇਹ ਇਸ ਲੜੀ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਛੋਟਾ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ah ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਗਲੇ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਆਓ ਅਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਹ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੱਡ ਕੋਣ ch ਬੱਡ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਅਣੂ ch ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ch ਦੇ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਉਹੀ ਸਮਤਲ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਕੋਣ 117° ਡਿਗਰੀ ਹੈ, ਇਸ ch ਬੱਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਕੋਣ c ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਲਗਭਗ 122° ਡਿਗਰੀ ਹੈ। ਆਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ 1.34 ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ ਅਤੇ ch ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 1.09 ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਈ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦਾ sp^2 ਹੈ, ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ sp^2 ਨਾਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ sp^2 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੀ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਾਇਓਡ ਬਣਤਰ ਇਹ ਚਾਰ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਉਸ efp ਲਈ ਲੰਬਵਤ ਔਰਬਿਟਲ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ah ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਅਤੇ ਉੱਪਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਅਸੀਂ y ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇਸ ਓਵਰਲੈਪ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਨੂੰ ਉੱਚਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਬਾਈਪੋਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ sp ਦੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ sp^2 ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਨੇ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇੱਕ ਕਮਾਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਪਲੇਨ ਉੱਤੇ d ਸਥਾਨੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲ ਜੋ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਾਈਪੋਡ ਬਣਤਰ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਸੀਮਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਘੁੰਮ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਪਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕਾਰਨ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਦੀ ਆਗਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਨਾਮਕਰਨ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ, ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਲਈ a ਅਤੇ e ਪਿਛੇਤਰ ਨੂੰ e ਅਤੇ e ਨਾਲ ਬਦਲ ਕੇ ਅਲਕੋਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਨਾਂ ਤੋਂ ਲਏ ਗਏ ਹਨ। ਈਥੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੋਨ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਈਥੇਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕੀ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ a ਅਤੇ e ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ e ਅਤੇ e ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੋਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਬੱਟ ਇੱਕ ਲਾਭ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੀਨ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਦੂਜਾ ਆਈਸੋਮਰ ਹੈ ਇਹ $mu2n$ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਐਲਕੀਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਿਛੇਤਰ ane ਨੂੰ e ਅਤੇ e ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਥੋੜੇ ਜਿਹੇ ਵੱਡੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਲਕੋਨ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਜਿੱਥੇ ਵੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅੰਤ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ um ਇਹ ਦੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਨ ਦੇ ਕੇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਦਲਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੇਸ ਚਾਰ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿਊ ਏਹ ਪੇਂਟ ਇਕ ਸਿਰੇ ਦਾ ਇਹ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ $iupac$ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਚਾਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਮਿਥਾਇਲ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਚਾਰ ਮਿਥਾਇਲ ਵਨ ਪ੍ਰਿੰਟਿੰਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲਓ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਨੰਬਰਿੰਗ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਾਂ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਘਟੀਆ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਆਈਪੈਕ ਨਾਮ ਚਾਰ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਕਸ ਟੂ ਹੈ ਅਗਲੇ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਥੀਲੀਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਕੋਈ ਢਾਂਚਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਆਈਸੋਮਰਜ਼ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਦੋ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤਿੰਨ ਸੰਭਵ ਆਈਸੋਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਾਲੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਇਹ ਦੋ ਹੈ ਬਿਊਟੇਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਪੋਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਨ ਬਿਊਟ ਉੱਤੇ ਮੌਜੂਦ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ। ne ਇਹ ਦੇ ਬਿਊਟੀਨ ਹਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਥਾਵਾਂ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਥਿਤੀ ਸੰਬੰਧੀ ਆਈਸੋਮਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਭਿੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਦੀ ਸ਼ਾਖਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਸੋਮਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਭਿੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਐਲਕੀਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਕੀਨ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਸੀਮਤ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੋ ਰੂਪਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ $ch3$ ਉੱਤੇ ਦੋਵੇਂ ਸਮਾਨ ਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ cis $mute$ to in ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਦੋਵੇਂ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਸੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੋ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਇਸਲਈ ਸੀਆਈਐਸ ਬਟ ਟਵਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਦੋ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹਨ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਿਖੇ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੀਜ਼ਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਾਰਮ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸੀ ਸਟੈਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਬਦਲ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ cis ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸਫਾਰਮ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇਸਨੂੰ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਵੀ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੋਵੇਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੇਮੈਟਿਕ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੂਪ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਰੇਖਾਗਣਿਤਿਕ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਬਦਲ ਹੈ, ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹੀ ਬਦਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਉਹੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਐਸਿਡਿਕ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੀਜੀ ਅਲਕੋਹਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਨੋਲ ਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੀਟਿੰਗ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥੀਨ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਖਾਤਮੇ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਹੀਟਿੰਗ ਅਧੀਨ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਨੂੰ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੇ ਕਿ ਅਸਮਿਤ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਹੀਟਿੰਗ ਦੇ ਅਧੀਨ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਐਲਕੋਨਸ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਦਾ e ਅਤੇ ਇੱਕ ਏਹ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਅਲਕੀਨ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਟਰਮੀਨਲ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਜੇ

ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਡਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਚਾਰ ਗੁਣਾ ਅੰਸੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਗਠਨ ਐਲਕੀਨ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਵੀਹ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਹੋਣਗੇ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਐਲਕੀਨ um ਦਾ ਇਹ ਗਠਨ ਕਾਫ਼ੀ ਕੁਸ਼ਲਤਾ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਦਿਖਾਉਣ ਦਿਓ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉਲਟਾਉਣ ਯੋਗ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ ਲਈ h ਪਲੱਸ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਓ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਪੀਸ਼ਿਓ ਓ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਆਕਸੇਨਿਅਮ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੇ- ਬਾਂਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪਲੱਸ ਵਾਟਰ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੌਲੀ ਕਦਮ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਦੁਰਲੱਭ ਨਿਰਧਾਰਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੇਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਹੁਣ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੌਲੀ ਕਦਮ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਾਥ a ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਜੇਕਰ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮਾਰਗ b ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਹਨਾਂ ਟੋਲਕੀਨਜ਼ ਦੀ ਮੈਸ਼ਨ ਹੁਣੇ ਹੀ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਆਹ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਹਾਇਕ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨਿਅਮ ਆਇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇਹ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਬੇਸ਼ਕ ਇਹ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਇਹ ਟਰਾਂਸ ਟੂ ਬਿਊਟੀਨ ਹੈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਮਾਪ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ। ਮਾਮੂਲੀ ah ਹੋਣਗੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ah ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੀਜੇ ਐਲਗਲ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡੀਹਾਈਡਰੋ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਆਹ ਅਲਕਾਈਲ ਐੱਚ. ਐਲਾਈਡ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਓ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਉਹ ਬੀਅਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੇ ਓਮ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੋਹ ਦੁਬਾਰਾ ਐਲਕਾਈਲ ਆਹ ਹੈਲਾਈਡ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਬੀਟਾ ਕਾਰਬਨ ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏਹ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇਸ ਬੇਸ ਲਈ ਓਹ ਘਟਾਓ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਮਿਲੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਕੋਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰੋ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਲੀ ਐਕਸ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਐਰੀਲ ਬ੍ਰੋ ਐਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਅਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦਿਖਾਏਗੀ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਕੇਸ ਵੱਲ ਲਾਈਡਸ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡੀਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵਿਸੀਨਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਡੀਹਾਲੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਿਬਰੋਮੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਐਟਮ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸਨੂੰ ਵਿਸੀਨਲ ਡਾਈਬਰੋਮਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿੰਕ ਯੂਜ਼ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਥੇਪੀਆ ਵਿੱਚ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਿੰਕ ਯੂਜ਼ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੇਨਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਬਿਊਟੀਨ ਪਲੱਸ ਜਿੰਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਇਹ ਇੱਕ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੰਕ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਮਿਲਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹਦਾਇਤਾਂ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿੰਕ ਜਿੰਕ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਇਹ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨਜ਼ i ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅਗਲੀ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣ ਲਈ ਖਤਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ s ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਇਸਦੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਰੇ ਅਲਕਾਈਨ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈ ਕੈਟੇਲੀਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੀਨ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਇਸ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਦੇ ਪ੍ਰੈਸ ਵਿੱਚ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਉੱਤੇ ਸਮਰਥਿਤ ਕੋਈ ਵੀ ਵਰਤੋਂ ਪੈਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਪੈਲੀਏਟਿਵ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ cis2 ਬਿਊਟੇਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਰੀਓ ਖਾਸ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ AH cis 2 ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਚੇਟਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿੰਡਲਰ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਇਨਲਾਈਨ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਸਮਰਥਿਤ ਹੈ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਸਲਫੇਟ 'ਤੇ ਅਤੇ ਕੁਇਨੋਲੀਨ ਦੀ ਕੀਮਤ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪਸ਼ੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਤਾਂ ਕਿ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਿੰ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨਾਲ ਘਟਾ ਸਕੋ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੈਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ 'ਤੇ ਸਮਰਥਿਤ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ, ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਗੈਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਲਕੀਨ ਅਲਕੀਨ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਟਰਾਂਸਪੋਰਟ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਉਹਨਾਂ ਵਾਧੂ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਿੰ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਐਲਕਾਈਨ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਦੇ ਉਸੇ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅੰਤ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਤੋਂ ਬਿਊਟੇਨ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਬਿਊਟੇਨ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਟੂ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ। ਬਿਊਟੇਨ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਨਾਲੋਂ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਜੋ ਰੇਖਿਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ t ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਂਸ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਹ ਟ੍ਰਾਂਸ ਮਿਲਦੀ ਹੈ। ਅਲਕੀਨ ਇਹ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜਿਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਅਤੇ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਐਨੀਓਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕੋ ਜੋ ਇਹ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਰੈਡੀਕਲ ਐਨੀਓਨ ਜਦੋਂ ਸੋਡੀਅਮ ਐਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਐਨੀਓਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਇੱਕ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਨਾਇਨ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਨਾਇਨ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਬਿਊਟੇਨ

ਪਲੱਸ ਸੋਡੀਅਮ ਸੋਡਾਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਟੀਰੀਓਕੇਮਿਸ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਫੈਸਲਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਏਹ ਟ੍ਰਾਂਸ ਜਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਨਾਇਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਨੀਅਨ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਬਿਊਟੇਨ ਲਈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੀਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਲਕੀਨ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਹੋਰ ਕਟੌਤੀ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਐਲਕੇਨ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਬਹੁਤ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕ੍ਰਿਕਿੰਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪੈਟਰੋਲੀਅਮ ਨੂੰ 500 ਤੋਂ 800 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਵਾ ਦੇ ਵਿਕਲਪ ਇਹ ਛੋਟੇ ਐਲਕੇਨਸ ਅਲਕੇਨ ਪਲੱਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਕਰੈਕਿੰਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨੂੰ 600 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੀਥੇਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੈਟਰੋਲ ਉਦਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰਿਕਿੰਗ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਡੇ ਐਲਕੇਨ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਤਿਆਰੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਲੜੀ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰਾਂ 18 ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਨੂੰ ਬਿਊਟੇਨ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਕਮਰੇ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਇਸ ਲੜੀ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ 18 ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਅਤੇ ਅਗਲੇ 14 ਮੈਂਬਰ ਅਤੇ ਕੋਲਕਿਨ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ c52 c17 ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਸਲਕੀਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ c5 ਤੋਂ c17 ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਲੜੀ ਦੇ ਅਗਲੇ 14 ਮੈਂਬਰ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਤਰਲ ਐਲਕੇਨਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਿਸ ਵਿੱਚ c ਅਠਾਰਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਲਕੀਨ ਗੈਸ ਤਰਲ ਜਾਂ ਠੋਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੇ ਤਿੰਨ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਉਹ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਗਲਾ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c ਹੁੰਦਾ ਹੈ। phi ਦੇ c ਸੱਤਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉਹ ਆਮ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਚ ਸਮਰੂਪ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ c 18 ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਠੋਸ ਐਲਕੇਨ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨਸ਼ੀਲ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ AH ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ah thf ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਿਘਲਣ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਪਿਘਲਣ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਪੈਂਟੀਨ ਨੂੰ ਲੈ ਲਈਏ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 32 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਪਿਘਲਣ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਵਧ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਉਬਾਲਣ ਅਤੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਹਿੱਸੇ ਬਾਰੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਨਾਮਕਰਨ ਅਤੇ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਫਿਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਐਲਕੇਨਸ ਪਹਿਲੀ ਟੀ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਲੜੀ ਦੇ hree ਮੈਂਬਰ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਅਗਲੇ um 14 ਮੈਂਬਰ ਜੋ ਐਲਕਾਈਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c5 ਤੋਂ c17 ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ c 18 ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੋਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਪਿਘਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਸ ਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢਾਂਗਾ।