

ਮੈਂ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ iit ਪੌਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸਵਾਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ। ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦਾ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਐਲਕੇਨਸ ਮੀਥੇਨ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਉਹ ਅਗਲੇ 13 ਸਦੱਸ c phi ਤੋਂ c 17 ਐਲਕੇਨ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ c52 c7 ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਤਰਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬ ਐਲਕੇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਵਿੱਚ 18 ਜਾਂ 18 ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਮੋਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪਰਿਵਾਰ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਗੈਸ ਹਨ ਜੋ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਗਲੀਆਂ 13 ਐਲਕੇਨਜ਼ ਫਾਈਟ ਕਾਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c5 ਤੋਂ c7 ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਤਰਲ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ c ਅਠਾਰਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਠੋਸ ਪਦਾਰਥ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਥੇਨ ਜਾਂ ਕੋਈ ਐਲਕੇਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ 2.6 ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 2.1 ਹੈ ਤਾਂ ਗੈਰ ਧਰੁਵੀ ਤਾਕਤਵਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲ.ਐਸ. o ਲਗਭਗ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਸਲਈ ਐਲਕੇਨ ਲਗਭਗ ਗੈਰ-ਵੋਲਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਸਿਰਫ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਧੁਨੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਲਕੇਨ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਸਿਰਫ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਪਾਣੀ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈਕਸੇਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰੇਖਿਕ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ, ਇਹ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗੈਸ ਹੈ 0 ਡਿਗਰੀ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਇਸ ਦਾ 0 ਡਿਗਰੀ ਇਹ 36 ਹੈ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਇਸ ਇੱਕ ਹੈਕਸੇਨ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਲਗਭਗ 68 ਡਿਗਰੀ 68.7 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਲਕਨ ਰੇਖਿਕ ਹਨ ਤਾਂ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ 15 ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਸੱਜਾ ਕਾਰਬਨ 12 ਅਤੇ 3 15 ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਗਲੀ ਕੋਮੋਲੋਗ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਸੈਸ 68.7 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਧਣ ਨਾਲ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ-ਅਣੂ ਬਲ ਵਧ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਤਹ ਦਾ ਖੇਤਰਫਲ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਵੈਨ ਡੇਰ ਵਾਲਜ਼ ਬਲਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਧਦਾ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੰਮੀ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਹੁਣ ਵਧੇਰੇ ਸਤਹ ਖੇਤਰ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰੇਖਿਕ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪੈਂਟੇਨ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਰੇਖਿਕ ਇੱਕ ਵਿੱਚ 30 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਕੌਮਾ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਬਾਰੇ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 28 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ ਇੱਕ 9.5 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪੈਂਟੇਨ ਦੇ ਸਾਡੇ ਸਾਰੇ ਆਈਸੋਮਰ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ ਇਹ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਹੈ ਇੱਕ ਸ਼ਾਖਾ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਟੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਉਸਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 28 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਤੱਕ ਘਟਦਾ ਹੈ 36 ਤੋਂ 28 ਵੱਧ ਡਿਗਰੀ 8 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 9.5 ਤੱਕ ਘਟਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਣੂ ਹੁਣ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਛੋਟਾ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਸਤਹ ਖੇਤਰ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ-ਅਣੂ ਬਲ ਘੱਟ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਡਿਗਰੇਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਰੇਖਿਕ ਐਲਕੇਨਾਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਲਕਨਜ਼ ਦੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਉਹ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗੈਸ ਜਾਂ ਠੋਸ ਤਰਲ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਚਰਿੱਤਰ ਹਨ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਦੇਖੇ ਹਨ ਉਹ ਵੀ ਰੰਗਹੀਣ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਰਹਿਤ ਹਨ, ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਅਲਕੇਨਾਂ ਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਲਈ ਚੱਲੀਏ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਹੀ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵਿਟੀ ਦਾ ਅੰਤਰ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਉਹ ਲਗਭਗ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੰਡ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਨੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਰਾਬਰ ਵੰਡਿਆ ਹੈ, ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਬਰਾਬਰ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਲਗਭਗ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਬਰਾਬਰ ਵੰਡੀ ਗਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਰੁਵੀ ਰੀਐਜੈਂਟ ਆਮ ਤਾਪਮਾਨ ਵਾਲੇ ਕਮਰੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ। ਤਾਪਮਾਨ ਜੋ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਚਰਿੱਤਰ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿਚਕਾਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਅਤੇ ਉਹ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਦੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ, ਦੂਜੀ ਥਰਮਲ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਥਰਮਲ ਮਤਲਬ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਵੀ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਬਦਲਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕੇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੀਥੇਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਵਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 500 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਤੋਂ ਵੱਧ 500 ਤੋਂ ਵੱਧ ਅਸਰਦਾਰ ਹੋਣ। ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮੀਥੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ 500 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਯੂਵੀ ਲਾਈਟ ਜਾਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਣ 'ਤੇ ਉਹ ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੈਥੇਨ ਮਿਲ ਸਕਦਾ ਹੈ। romethane tetrachloromethane ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਲੋਰੀਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੇਗੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ iv ਦਿਖਣਯੋਗ ਰੋਸ਼ਨੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਬਦਲ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੁਆਰਾ hc1s ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਮੀਥੇਨ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਫਲੋਰੀਨ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ, ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨ, ਫਿਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਤੀਸਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਹ ਐਲਕੇਨ ਵੱਲ ਹੈਲੋਜਨਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਜਾਂ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਤੀਸਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਹ ਹੋਵੇਗੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਾਇਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ary ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਲੋਰੀਨ ਦੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨੂੰ ਕੰਟਰੋਲ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਪਰ ਕਲੋਰੀਨ ਅਸੀਂ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਬੇਸ਼ਕ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗੇ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਵਿਧੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਦਮ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਲੋਰੀਨ ਇਸ ਨੂੰ ਸੁਰੁਆਤੀ ਪੜਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ। ਰੋਸ਼ਨੀ ਜਾਂ ਗਰਮੀ ਵੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦਾ ਸਾਹਮਣਾ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਮੁਫਤ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੁਫਤ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਆਹ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਦੇ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸੁਰੁਆਤੀ ਕਦਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ। ch ਬੱਡ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਸਾਰ ਕਦਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ch ਤਿੰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ t ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ he ch ਬੱਡ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ  $ch$  ਬ੍ਰਿਡ ਡੈਟ ਪਲੱਸ  $hc$  ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਇਸਲਈ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਆਰ ਮੀਥੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ  $uh$  ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਸੀਐਲ ਡਾਟ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਦੋ ਕਦਮ ਇਹ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਜਾਰੀ ਰਹੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਅਤੀਤ ਵਿੱਚ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਸਟੈਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੁਹਰਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੱਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਦੀ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤੀ ਪੜਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ  $CL_2$  ਕਲੋਰੀਨ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਹਨ ਰੈਡੀਕਲ ਕਰੰਟ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਹ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਟਰਮੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਰਾਸ਼ਟਰ ਕਦਮ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਇਨ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਲੜੀ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣਾ ਰੈਡੀਕਲ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਬੇਸ਼ੱਕ ਹੁਣ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵੰਗ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹਲਕੀ ਤਾਪ ਅਤੇ ਪੈਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਤੁਹਾਡੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਐਲਕੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਤੁਹਾਡੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਵਾਰ ਐਲਕੇਨ ਦੀ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ, ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਵੀ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਅਤੇ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਓ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵਾਧੂ ਆਕਸੀਡ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹਾਇਓ ਥ੍ਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ  $i$  ਟੂ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਏਜੰਟ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਆਇਓਡੀਨੇਸ਼ਨ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਨਹੀਂ ਜੋੜਦੇ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰੁਕ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਮਝੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਇਓਡੀਨ ਮੀਥੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਾਂ ਦਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਚੱਲੀਏ ਜੇ ਉਹ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਮੋਟੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਮੀਥੇਨ, ਵਾਧੂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਲਾਟ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਅਧਾਰ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਬਾਲਣ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬਿਜਲੀ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਰਮੀ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨੇਸ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾੜ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ।  $nd$  ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਾਪ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਗਣਨਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਆਮ ਸਮੀਕਰਨ ਇਸ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਲਈ  $cn$   $h_{2n}$  ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ  $n$  ਪਲੱਸ ਵਨ ਬਾਇ ਟੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ  $n$   $co$  ਦੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਜੋੜ ਇੱਕ  $h$  ਦੇ  $o$  ਪਲੱਸ ਤਾਪ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਗਣਨਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਆਮ ਸਮੀਕਰਨ  $ah$  ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੀਥੇਨ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਤੇ ਚਾਰ ਪਾਈ ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਅਤੇ  $n$  ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਅਣੂ ਪਾਣੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਗਰਮੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੇਸ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਅਲਕਨੇਸ ਉਹ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋੜੀਂਦੀ ਆਕਸੀਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਫਿਲਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸਿਆਹੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅਤੇ ਕਾਟੇਜ ਲਈ ਅਗਲੇ ਅੰਸ਼ਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਅਤੇ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੀਥੇਨ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੋਲੀਬਡੇਨਮ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਅੰਸ਼ਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਾਂ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥੇਨ ਐਥੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨਾਗਨੀਜ਼ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਸਟੇਟ ਤੋਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਐਥੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕੰਟਰੋਲ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਆਧੁਨਿਕ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਰ ਬੁਟੇਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਚਸੀਐਲ ਗੈਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਐਲਕਨੀਅਮ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੇਣ ਲਈ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਚਸੀਐਲ ਗੈਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਐਨ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਉਹ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਸਾਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਿਊਟੇਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪੈਟੇਨ ਏ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟੇਨ ਪਲੱਸ ਦੋ ਕੌਮਾ ਦੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਲਣਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲੇਗਾ ਇਹ ਦੋ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਦੋ ਦੋ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਉਪ-ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇਣ ਲਈ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਸੁੱਕੀ ਐਚਡੀਐਲ ਗੈਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਐਲਕੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ  $n$  ਅਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਛੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਚੱਕਰ ਆਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਖੁਸਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 700 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ  $n$ -ਹੈਕਸੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। 10 ਤੋਂ 15 ਤੋਂ ਘੱਟ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਐਲੂਮੀਨਾ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟਰ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦੇਣ ਲਈ ਸਾਈਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈਕਸੇਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਪਟੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਟੈਲੀਵਿਜ਼ਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਓਕਟੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇਸ ਨੂੰ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਭਾਫ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹਵਾ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਐਲਕੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੀਥੇਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਿਕਲ ਦੀ ਕੀਮਤ ਲਗਭਗ 1000 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹਵਾ ਦੇ ਵਿਕਲਪ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਉਦਯੋਗ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚੇ ਭਾਫ਼ ਨਾਲ ਅਲਕੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਤਾਪਮਾਨ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਅਤੇ

ਹਵਾ ਦੇ ਵਿਕਲਪ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹੈ ਉਦਯੋਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਪਾਈਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਸੀਆਰ ਨੂੰ ਕਰੈਕਿੰਗ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਚ ਐਲਕੇਨ ਛੋਟੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਆਹ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਈਥਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਆਪਕ ਉਪਯੋਗਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਈਥੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 500 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰੋ ਹਵਾ ਦੇ ਵਿਕਲਪ ਇਸ ਨੂੰ ਈਥਾਈਲੀਨ ਮੀਥੇਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਈਰੋਲਿਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹਵਾ ਦੇ ਵਿਕਲਪਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਨੂੰ ਈਥੀਲੀਨ ਮੀਥੇਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਪੜਾਵਾਂ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਪੜਾਅ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਈਥੇਨ 500 ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਵੱਧ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਰੈਡੀਕਲ ਇਹ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਕਦਮ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਈਥੇਨ ਦੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੀਥੇਨ ਪਲੱਸ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇ ਪਹਿਲਾਂ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਦੇ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਇਸ ਈਥੇਨ ਦੇ ch ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਮੀਥੇਨ ਪਲੱਸ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਸਾਰ ਕਦਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸੰਸਥਾਨ ਪੜਾਅ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਈਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਪਲੱਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਈਥੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਐਚ ਟੂ ਪਲੱਸ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਦੁਹਰਾਓ ਵਾਂਗ ਆਹ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਦਮਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਭੜਕਾਹਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇ ਰੈਡੀਕਲ ਵੀ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜੇੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੀ ਖਪਤ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਮਾਪਤੀ ਪੜਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾ ਕੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਅਣੂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਈਥਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਸਕਦੇ ਹਨ er ਉੱਚ ਐਲਕੀਨ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਈਥੀਲੀਨ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਈਥੀਲੀਨ ਮੀਥੇਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੀਥੇਨ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦੀ ਹੈ ਕਿਵੇਂ ਈਥੀਲੀਨ ਬਾਂਡ ਕਿਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਬ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਡੋਡੇਕੇਨ ਦੀ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਚੱਲੀਏ ਤਾਂ ਡੋਟਾਕਿਨ ਮਿੱਟੀ ਦੇ ਤੇਲ ਦਾ ਇੱਕ ਮੁੱਖ ਹਿੱਸਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਪੈਲੈਡੀਅਮ ਨਿਕਲ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਲਏ ਆਟੇ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਲਗਭਗ 700 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਉਹ ਹੈਪਟੇਨ ਅਤੇ ਪੈਂਟੇਨ ਛੋਟੇ ਅੰਸ਼ਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਹੋਰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੇਣ ਲਈ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦਾ ਕਰੈਕਿੰਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਾਲਣ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਅਲਕੇਨੇਜ਼ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਅਲਕਨਾਂ ਦੇ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਨ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ s ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਈਥੇਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਈਥੇਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲਾ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਥੇ ਵੇਖੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਟਮਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਸ uh ਦੇ ch ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ch ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ch ਬਾਂਡ ਉਸ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਪਿੱਛੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ch ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ch ਬਾਂਡਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਨ। ਕਨਫਾਰਮਰ ਜਾਂ ਆਟੋਮੇਟਸ ਅਤੇ ਜਾਂ ਕੰਫਾਰਮੇਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਈਥੇਨ ਦੇ ਸਾਹਾਰਤ ਅਤੇ ਮਨੁੱਖੀ ਅਨੁਮਾਨਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਇਹ ਸਹਾਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇ ਵੀ ਬਣਤਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਡੀ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉਸ ਤੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਪਿੱਛੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਗ੍ਰਹਿਣ ਸੰਰੁਪਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਮੂਹ ਦੇ ਘੁੰਮਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪੁਲਾੜ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤਿ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ

staggered stacked ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਈਥੇਨ ਦਾ ਸਹਾਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਮਨੁੱਖੀ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਰੰਟ ਸਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਹ ਪਿਛਲਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਗ੍ਰਹਿਣ ਲਈ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਟਗਰਡ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਹਨ। ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰਸ ਜਾਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਰੂਪਾਂਤਰਾਂ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਬਾਂਡ ਰਿੱਫ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਨਫਾਰਮਰ ਕੋਲ ਵਧੇਰੇ ਉਰਜਾ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੱਟ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀ ਮੇਲ ਲਗਭਗ 2.8 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬਾਂਡ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਉਰਜਾ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ch ਬੰਧਨ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗ੍ਰਹਿਣ ਪੁਸ਼ਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਗ੍ਰਹਿਣ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਹੈ ਇਹ ਸਟੈਕਡ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਹੈ। ਇਹ ਦੇ ਇਸਲਈ ਉਹ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਡਾਇਹੇਡ੍ਰਲ ਐਂਗਲ ਮਿਲਿਆ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਅਤਿਅੰਤ ਕੇਸ ਹਨ, ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਟੀਰੀਲੀ ਰੁਕਾਵਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬੰਧਨ ਦੇ ਦਮਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਪਰ ਇਸਨੂੰ ਟੌਰਸ਼ਨਲ ਸਟ੍ਰੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੰਧਨ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਵੀ ਹਨ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੇ ਅਤਿਅੰਤ ਕੇਸ ਹਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਅਨੰਤ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਕਿਊ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਡਾਇਹੇਡ੍ਰਲ ਐਂਗਲ ਇੱਥੇ 0 ਹੈ, ਡਾਇਹੇਡ੍ਰਲ ਲੰਬਾਈ ਸ਼ਾਇਦ 5 5 ਤੋਂ 10 ਸੈਂਜੇ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਅਤਿਅੰਤ ਕੇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਕਿਊ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਨਿਵੇਕਲਾ ਇੱਕ ਅਤਿ ਕੇਸ ਇਹ ਟੀ ਹੈ ਉਸ ਨੇ ਹੈਰਾਨ ਕੀਤਾ ਜੇ ਵੀ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੈ ਉੱਥੇ ਸਕਿਊ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦਾ ਚਿੱਤਰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਟੱਕਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੇਲ ਲਗਭਗ 15 ਤੋਂ 20 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਉਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਰੂਪਾਂ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਦਾ ਅੰਤਰ ਸਿਰਫ 2.8 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀਆਂ ਦਾ ਹੈ ਉਹ ਅਨੰਤ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਲਈ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਘੁੰਮ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਤਿਅੰਤ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਦੇ ਚਿੱਤਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਰੋਟੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਥੇਨ ਦੀ ਸਥਿਰ ਪੁਸ਼ਟੀ ਦਾ ਉਰਜਾ ਪੱਧਰ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਅਚੰਭੇ ਵਾਲੀ ਪੁਸ਼ਟੀ ਹੈ, ਇਹ ਗ੍ਰਹਿਣ ਪੁਸ਼ਟੀ ਹੈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਅਚੰਭੇ ਵਾਲੀ ਪੁਸ਼ਟੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵੀ ਉਰਜਾਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਲਗਭਗ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਪ੍ਰਤੀ ਮੇਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਟੈਕਡ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ n ਲਗਭਗ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਕਿਲੋ ਰੰਗ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਵਿਚਕਾਰ ਜੇ ਵੀ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਕਿਊ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਹੁਣ ਸੰਖੇਪ ਕਰੀਏ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਐਲਕੇਨ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਮੁਕਤ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਸਥਾਨਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧਾਂ ਵੱਲ ਅਗਵਾਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਆਈਸੋਮਰ ਜਾਂ ਕਨਫਾਰਮਰ ਜਾਂ ਟਿਊਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ

ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਅਤਿਅੰਤ ਰੂਪ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਟੋਰਸੀਅਲ ਤਣਾਅ ਦੇ ਕਾਰਨ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਨ ਸੰਭਵ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਕਿਉ ਕਨਫਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਈਥੇਨ ਬਾਰੇ ਇਹ ਈ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਗ੍ਰਹਿਣ ਰੂਪ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਬਿਊਟੇਨ ਲਈ ਇਹ ਅਚੰਭੇ ਵਾਲੀ ਪੁਸ਼ਟੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਗ੍ਰਹਿਣ c ਹੋਣਗੇ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਅਹ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ um ਦੇਖੀ ਹੈ ਫਿਰ ਥਰਮਲ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਨ। ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਲਕੇਨ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀ ਗਰਮੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਬਾਲਣ ਵਜੋਂ ਵਰਤਣ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅਤੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨ ਦੇ ਦੁਕਵੇਂ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਕੈਦ ਵਜੋਂ ਜੈਵਿਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਵੇਖੀਆਂ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਲੀਨੀਅਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਖੁਸ਼ਕ ਐਚਸੀਐਲ ਗੈਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਐਰੋਮੈਟਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੀਨੀਅਰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ c ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦਬਾਅ ਬੁੱਧੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇਨ੍ਹਾਂ ਅਲਕਨਾਂ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ h ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਸਮਰਥਿਤ ਐਲੂਮਿਨਾ ਉਹ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਸਾਈਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਹਵਾ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਿਜ਼ਮ ਨਿਕਲ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਅਲਕਨਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਇਸ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪਾਈਰੋਲਿਸਿਸ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਉੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਛੋਟੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਫਟ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਬਾਲਣ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਖੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਈਥਲੀਨ ਅਤੇ ਮੀਥੇਨ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪਾਥਵੇਅ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਖੀ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕੈਰੋਸੀਨ ਡੇ ਡਿਕੇ ਡੋਟਾਕਿਨ ਦੇ ਮੁੱਖ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਹੈਪਟੇਨ ਅਤੇ ਪੈਂਟੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਛੋਟੇ ਫਰੈਕਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਅਧਾਰਤ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਵਾ ਦੀ ਅਣਹੋਂਦ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਰੂਪਾਂਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਤੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਸਪੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਨਫੋਰਮੇਸ਼ਨਲ ਆਈਸੋਮਰ ਜਾਂ ਕੰਫਾਰਮਰ ਰੋਟੇਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਕੋਲ ਬੇਅੰਤ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਅਤੇ ਈਥੀਲੀਨ ਈਥੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਰੂਪਾਂਤਰ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਹੈ ਗ੍ਰਹਿਣ ਰੂਪਾਂਤਰ, ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਸਟੈਕਡ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਹੈ, ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਅਤਿਅੰਤ ਕੇਸ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਉਰਜਾ ਦਾ ਅੰਤਰ 2.8 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਗ੍ਰਹਿਣ ਰੂਪਾਂਤਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੈ। ਟੌਰਸ਼ਨਲ ਸਟ੍ਰੇਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟਾਕਕਾਰਡ ਕਨਫੋਰਮੇਸ਼ਨ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ 2.8 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਉਰਜਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਜੇ ਪੁਸ਼ਟੀਕਰਣ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਕਿਉ ਕਨਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੇਖੇ ਹਨ ਇੱਕ ਉਹ ਹੈ ਸਟਾਕਕਾਰਡ ਨੂੰ ਸਾਵਰਸ ਅਤੇ ਨਿਊਮੈਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਅਤੇ ਬਿਊਟੇਨ ਵਰਗੇ ਹੋਰ ਐਲਕੀਨਾਂ ਲਈ ਵੀ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕੀ ਮੈਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ