

ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਓਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿੱਥੋਂ ਅਸੀਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਛੱਡਿਆ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਖੜ੍ਹੀ ਕਰਕੇ ਖਤਮ ਕੀਤੀ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇਮਾਰਤ ਬੀਟਾਡਾਈਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ 137 ਕਿਲੋਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ 420 ਕੇਲਵਿਨ ਤੋਂ 430 ਕੇਲਵਿਨ ਵਿੱਚ 10 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਬਦਲਾਅ ਵਜੋਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿਸ ਕਾਰਕ ਨਾਲ ਵਧੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਸੀ। ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਨੰਬਰ ਸੱਤ ਲਿਆ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ k ਦੇ ਓਵਰ k ਵਨ ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਦੇ ਦਰ ਸਥਿਰਾਂਕਾਂ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ। ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਾਪਮਾਨਾਂ 'ਤੇ ਇਸ ਰਿਲੇਸ਼ਨ ਸ਼ਿਫਟ ਦੁਆਰਾ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ ਸਬੰਧਿਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਜਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ea ਦਾ e ਕੀ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ea ਦਾ ਮੁੱਲ 137 ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਸਹੀ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ r ਗੈਸ ਸਥਿਰ 8.314 ਉਚਿਤ ਇਕਾਈਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ t_1 ਅਤੇ t_2 ਕੀ ਹਨ। t ਇੱਕ ਚਾਰ ਵੀਹ ਕੇਲਵਿਨ ਹੈ ਅਤੇ t ਦੇ ਚਾਰ ਤੀਹ ਕੇਲਵਿਨ ਹੈ, ਤਾਂ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ k ਦੇ ਦੁਆਰਾ k ਇੱਕ ਅਨੁਪਾਤ ਲੱਭਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਦਰ ਕਿਸ ਕਾਰਕ ਨਾਲ ਬਦਲੀ ਹੈ ਜਾਂ ਵਧੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਰੀਏ। ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ k_2 ਉੱਤੇ k_1 is equal to ea over r 1 by t_1 ਮਾਇਨਸ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। 1 ਬਾਇ ਟੀ 2।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਸੀ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ k ਦੇ ਬਾਇ k ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੀ ਆਰ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਦਾ ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੈਂਤੀ ਸੱਜੇ ਕਿਲੋ ਜੁਲਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਤਿੰਨ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੁਣ ਜੇ ਵੀ r ਹੈ ਤਾਂ r ਦਾ ਮੁੱਲ ਅੱਠ ਅੰਕ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਚਾਰ ਹੈ ਫਿਰ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕੈਲਵਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਟੀ ਦੇ ਦੁਆਰਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਕੈਲਵਿਨ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਕੈਲਵਿਨ ਠੀਕ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਜਦੋਂ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਬਸ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਚਾਰ 20 ਕੇਲਵਿਨ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ ਤੀਹ ਕੈਲਵਿਨ ਸਹੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਹੈ t ਇੱਕ ਇਹ t ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ k ਦੇ ਉੱਤੇ k ਇੱਕ ਦਾ ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਸਹੀ ਕੀਤਾ ਜਿਵੇਂ ਇੱਕ ਪੈਂਤੀ ਗੁਣਾ ਦਸ ਤੱਕ ਪਾਵਰ ਤਿੰਨ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਫਿਰ ਅੱਠ ਅੰਕ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਚਾਰ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕੈਲਵਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਜਾਂ ਮੋਲ ਇਨਵਰਸ ਫਿਰ ਬਰੈਕਟਾਂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਮੈਂ 430 ਘਟਾਓ 420 ਓਵਰ ਚਾਰ ਵੀਹ ਤੀਹ ਉੱਤੇ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਇਕਾਈ ਕੈਲਵਿਨ ਇਨਵਰਸ ਰਾਈਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੈਲਵਿਨ ਇਨਵਰਸ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਚੰਗਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਹੀ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਸਹੀ ਲਿਖਣ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਅਜਿਹੀ ਗਣਿਤਿਕ ਗਣਨਾਵਾਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਰੱਖ ਸਕੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਸਹੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਕਿਤੇ ਤੁਸੀਂ ਗਲਤੀ ਕੀਤੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਦੇਖੋ ਕਿ ਇਹ $\ln k_2$ by k_1 ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅਯਾਮ ਰਹਿਤ ਕੋਈ ਯੂਨਿਟ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਹੋ?

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੁਲ ਇਹ ਜੁਲ ਛੋਟੇ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਕੈਲਵਿਨ ਇਸ ਕੈਲਵਿਨ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸ਼ੁੱਧ ਸੰਖਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਗਣਨਾਵਾਂ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਕੁਦਰਤੀ ਲੌਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। k ਦਾ k_2 ਓਵਰ k_1 ਬਰਾਬਰ 0.913 ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਐਂਟੀ ਲੌਗ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲੇਗਾ k ਦੇ ਓਵਰ k ਇਕ ਦੇ ਅੰਕ ਚਾਰ ਨੌਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ 10 ਕੈਲਵਿਨ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਦਰ ਲਗਭਗ 2.5 ਦੇ ਇੱਕ ਗੁਣਕ ਨਾਲ ਵਧਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਗੂਠੇ ਦਾ ਨਿਯਮ ਹੈ ਇਹ ਅੰਗੂਠੇ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜੋ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅੰਗੂਠੇ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਨਿਯਮ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਹੋਵੇਗੀ 2 ਤੋਂ 3 ਦੇ ਫੈਕਟਰ ਦੁਆਰਾ ਵਧਣਾ ਭਾਵ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ 10 k ਵਾਧੇ ਲਈ 2 ਤੋਂ 3 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਅੰਗੂਠੇ ਦਾ ਆਮ ਨਿਯਮ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਹਰੇਕ 10 k r ਲਈ 2 ਤੋਂ 3 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਗੁਣਕ ਦੁਆਰਾ ਵਧੇਗਾ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ 2.49 ਹੈ ਜੋ ਕਿ 2 ਤੋਂ 3 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦਰਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਅਰੀਨੀਅਸ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਇਸ ਸੁਝ ਦੀ ਡੂੰਘੀ ਸਮਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਪਰ ਫਿਰ ਆਇਰਨ ਸਮਾਨਤਾ ਸਮੀਕਰਨ ਕਿੱਥੋਂ ਪੈਦਾ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਸਹੀ ਤਾਂ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਚਰਚਾ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰਾਂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ

ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਾਂ ਸਮਝ ਸਕੋਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਬਾਅਦ ਕਿਵੇਂ ਚਲਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਡੂੰਘਾਈ ਨਾਲ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰਾਂਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਡੂੰਘਾਈ ਨਾਲ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਮੇਰਾ ਉਸ ਤੋਂ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ o ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਲੱਸ b ਹੈ ਜੋ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ a ਅਤੇ b ਰਹੇ ਹਨ। ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਸਵਾਲ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਹਿਲੀ ਸਾਈਟ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਕੀ ਸੋਚਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ। ਕੀ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਈ ਕਦਮ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਤੋਂ ਪੁੱਛਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਮਲਟੀਪਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਸਾਨੂੰ p ਦੇਣ ਲਈ b ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸਦੇ ਕਈ ਕਦਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਦੋ ਕਦਮ ਹਨ ਉੱਥੇ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵੱਧ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ t ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਲਟੀਪਲ ਸਟੈਪ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੋ ਕਦਮ ਠੀਕ ਅੱਗੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹਨਾਂ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੇ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਣਗੇ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਣਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਸਹੀ ਅਰਥਾਤ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਉਤਪਾਦ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਅਗਲਾ ਸਵਾਲ ਫਿਰ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਅਗਲਾ ਸਵਾਲ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲਾ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜੇ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟੇ ਹਨ, ਕਿਹੜੇ ਬਾਂਡ ਬਣਾਏ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ, ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਕਿ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਮਤਲਬ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਤੋੜਨਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟਣਾ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਹੜੀਆਂ ਗੱਲਾਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਹੜੇ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟੇ ਹਨ, ਕਿਹੜੇ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟੇ ਹਨ, ਕਿਹੜੇ ਬੰਧਨ ਸਹੀ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੋ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ ਬੰਧਨ ਹੈ। ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਤੋੜਨਾ ਕੀ ਉਹ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਦੇਖੋ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਦੇ ਹੋ, ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੂਜੇ ਸਵਾਲ ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਬੰਧਨ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਰਹੇ ਹਨ ਜੇ ਉਹ ਬੰਧਨ ਹਨ ਜੇ ਉਹ ਬੰਧਨ ਹਨ ਜੇ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਕੀ ਉਹ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਟੁੱਟ ਰਹੇ ਹਨ ਕੀ ਉਹ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਸਮਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਆਰ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਸਵਾਲ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੁੱਛ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਢੁਕਵਾਂ ਸਵਾਲ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਸਵਾਲ ਇਹ ਪੁੱਛ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀਆਂ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀਆਂ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਤਿੰਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਤੋਂ ਪੁੱਛਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਜਾਂ ਮਲਟੀਪਲ ਸਟੈਪ ਦੇ ਕਿਹੜੇ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਕਿਹੜੇ ਬਾਂਡ ਬਣਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ, ਕੀ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟਣ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਬਣਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ। ਰਚਨਾ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਤਿੰਨ ਕਿਹੜੀਆਂ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਧਣ ਨਾਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਜਾਣਕਾਰੀਆਂ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਮੰਗੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਹੀ ਲੱਭ ਰਹੇ ਹੋ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਚਰਚਿਤ ਕਦਮ ਹੈ ਜੋ ਬਾਂਡ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਜਾਂ ਟੁੱਟ ਰਹੇ ਹਨ ਕੀ ਉਹ ਤੁਸੀਂ ਹੋ? ਜਾਣੋ ਕੀ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ, ਫਿਰ ਕੀ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ, ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਪੁੱਛੇ ਗਏ ਤਿੰਨ ਸਵਾਲ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸਵਾਲ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਇਕੱਠੇ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਕਰ ਸਕੀਏ।

ਇਸ ਲਈ ਕਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵੇਰਵਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵੇਰਵਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਰਣਨ ਨੂੰ ਸਾਬਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਵੇਰਵਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਸਮਝੋ ਕਿ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਸਾਰੇ ਅਣੂਆਂ ਬਾਰੇ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਕਿ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਅਣੂ 'ਤੇ ਕਿਵੇਂ ਹਰੇਕ ਅਣੂ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣ ਲਈ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਇੰਨੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਾਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵੱਲ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਮਾਰਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ v ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਉਸ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਜਾਂ ਕਈ ਕਦਮਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਯੋਗ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਯੋਗ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਮਦਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਕੀ ਪ੍ਰਯੋਗ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੂਜਾ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਨੂੰ ਕਰ ਕੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਇੰਨੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਸ਼ਾਖਾ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਵੀ ਹੈ। ਰਸਾਇਣਕ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਜਾਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸਭ ਕੁਝ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇੱਕ ਵੈਧ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਆਓ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਥਾਈਲ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਐਕਿਊਅਸ ਰੂਪ ਠੀਕ ਹੈ oh ਘਟਾਓ ਬਰਾਬਰ ਰੂਪ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ch ਤਿੰਨ ch ਦੇ ਦੋਣ ਲਈ ਓ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਪਲੱਸ br ਘਟਾਓ ਐਕਿਊਅਸ ਰੂਪ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੋਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੈ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਥਾਪਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਅਣੂ ਇਸ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਗਾਇਨ ਲੇ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਧਾਰਨਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਤੱਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਦਮ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਕਦਮ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸੰਦੇਸ਼ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਇੱਕ ਕਦਮ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਇੱਕ ਕਦਮ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਨੇ ਸਾਬਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਓਹ ਮਾਈਨਸ ਟੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਈਥਾਨੌਲ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਓਕੇ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਸੰਦੇਸ਼ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਹੈ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਦੀ ਸਹੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਹੀ ਹੈ, ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚਣ ਲਈ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਲਿਖੋ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਬਿਆਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ r ਇਸ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ k ਗੁਣਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ch ਤਿੰਨ ch ਦੇ br ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਅਤੇ oh ਹਨ। ਘਟਾਓ ਮੈਂ ਉਸ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਸਿੱਧਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਕੱਲੇ ਕਦਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਸਿੱਧੇ m ਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ e ਕਿ ਇਹ ਦਰ ਇਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਅਣੂ ਅਤੇ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਦਰ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਇਹ ਸੰਦੇਸ਼ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਫਿਰ ਇਹ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਆਵਾਂਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਅਣੂਤਾ, ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਪਰ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਸਹੀ ਸੀ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਸਿੱਧੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਮੈਂ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਸਮੁੱਚਾ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਅਣੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬਸ ਇਸ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਣੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। e ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾ b ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਆਇਨ ਓਕੇ oh ਘਟਾਓ ਕਿੰਨੇ ਅਣੂ ਇਸ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਅਣੂ ਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦਰ ਲਾਈਵ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੁੱਲ ਕ੍ਰਮ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਜੋ ਦੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਜੋ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਮੁਢਲਾ ਹੈ, ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੁਢਲਾ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਹੈ ਫਿਰ ਅਣੂ ਅਤੇ ਕ੍ਰਮ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਬਸ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਡੀ ਚਰਚਾ ਦੌਰਾਨ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ

ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਮਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੀਏ ਪਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ, ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੁਣ c six h Five ch ਦੇ c1 ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮੈਨੂੰ c six h Five ch ਦੇ oh aqueous plus c1 minus aqueous ਦੇਣ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਦੋ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਹੈ ਸਾਰੇ ਸਬੂਤ ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਸਬੂਤ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਮਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਇੱਕ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਇੱਕ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਇੱਕ ਸਹੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਹੈ ਵੇਖੋ ਕਿ ਉਹ ਕਿੰਨੇ ਸਮਾਨ ਹਨ ਉਹ ਕਿੰਨੇ ਸਮਾਨ ਹਨ ਉਹ ਸਿਰਫ ਹੁਣ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਹਨ ਮੁੱਖ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਿਧਾਂਤ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨੂੰ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਤੋਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸਭ ਹੈ ਸਬੂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁੱਢਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਈ ਪੜਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਹੜੇ ਕਦਮ ਹਨ c 6 h 5 ch 2 c1 ਸਹੀ ਤੁਹਾਨੂੰ c 6 h 5 ch 2 ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ c1 ਘਟਾਓ ਕਰਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਹੈ c six h ਪੰਜ ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਨੂੰ c ਛੇ h ਪੰਜ ch ਦੇ oh ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਹੋਇਆ ਹੈ ਉਹ ਪਿਛਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਭ ਕੁਝ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਸੀ ਪਰ ਅਸੀਂ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਵਿਘਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਇਹ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਤੁਰੰਤ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਐਸ. tep ਤਾਂ ਹੁਣ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਅੱਗੇ ਵਧਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਦੋ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਇਹ ਦੋ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖੋਗੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਕੈਸ਼ਨ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਦੋਨਾਂ ਪਾਸਿਆਂ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਬਚਿਆ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁ-ਪੜਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ x ਸੈਕਿੰਡ ਸਕਿੰਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਸਟੈਪ ਆਪ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਾਨ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਵੀ ਕਦਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ ਸਿਰਫ ਚੇਨ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਦੇ ਅਪਵਾਦ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਨਹੀਂ ਕਰਾਂਗੇ ਪਰ ਚੇਨ ਸਮੀਕਰਨਾਂ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਨ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ, ਨੂੰ ਸੰਯੁਕਤ ਹੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਿਰਿਆ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਜਾਂ ਕੰਪੋਜ਼ਰ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਵਿਧੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਵਿਧੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਧਿਆਨ ਦਿਓ ਕਿ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪੜਾਵਾਂ ਤੋਂ ਬਣੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸੰਯੁਕਤ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਨ ਪਰ ਹਰ ਇੱਕ ਕਦਮ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਮੁਢਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਰ ਕਦਮ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਕ੍ਰਮ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਦੇ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ, ਤਿੰਨ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਜਟਿਲਤਾ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਚਾਰ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਕਹਿਣ ਦਿਓ ਕਿ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਪਲ ਜੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ, ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਹਰੇਕ ਪੜਾਅ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਮੁਢਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਿੰਨ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਚਾਰ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਦੋਂ ਸੰਖੇਪ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਵਾਪਸ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਪਰ ਕਈ ਪੜਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਠੀਕ ਸਮਝਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਵਿਧੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਦੋ ਕਦਮਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਅਤੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਦਲੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੇ ਹਨ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇੱਕੋ ਹੀ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹੀ ਗੱਲ ਦੱਸਦੇ ਹਨ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਜੋ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ, ਇਸ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ। stoichiometry ਠੀਕ ਹੈ ਨੂੰ ਸਟੋਕਿਓਮੀਟਰੀ ਤੋਂ ਘਟਾਇਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਿਉਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚਲੀਏ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਹੈ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇਸ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਦਰ ਨਿਯਮ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ k ਗੁਣਾ ਇਸ ਗੁਣਾ ਦੀ ਇਸ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਗੁਣਾ ਦੂਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰ ਦੀ ਤਵੱਜੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਵਾਪਸ ਜਾਓ ਅਤੇ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ oh stoichiometry ਤੋਂ ਮੈਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਜਾਂ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਣੂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਪਰ ਉਹੀ ਗੱਲ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣ ਲਈ ਕਿਹੜੇ ਕਦਮ ਹਨ, ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮੇਰੇ ਲਈ ਹੈ ਕੀੜੀ ਜਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਸੀ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਕੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਨਹੀਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਦੇਖੋ ਕਿ ਕੀ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਵੀ ਦੱਸੇ ਬਿਨਾਂ ਹੈ। ਇਹ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਕਿ ਇਹ ਜਾਣਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਲੰਘਣਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਕਿ ਦੋ ਕਦਮ ਤਿੰਨ ਕਦਮ ਜਾਂ ਚਾਰ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕੀ ਜਾਣਾ ਹੈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿੰਨੀ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਸਿਰਫ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਕਹਿ ਸਕੋਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਦਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੋਣਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਸੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਵੀ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਸੀ ਇਸ c six h ਸੱਜੇ ਬੈਂਜਾਇਲ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਸੇ ch ਪੰਜ ch ਦੇ ਪਲੱਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ c six h 5 ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸਪੀਸ਼ਜ਼ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਠੀਕ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ in in so
ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਗਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਸਟੈਪ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਅਗਲੇ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਸਟੈਪ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਨਾ ਹੋਵੇ ਅੰਤਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਇੰਟੀਮੇਟ ਨੂੰ ਠੀਕ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਦੂਜੀ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਭ ਤੋਂ ਤਰਕਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਆਵੇਗਾ ਉਹ ਹੈ ਕੀ ਮੈਂ ਓ. ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੇ ਜੀ ਹਾਂ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੁਤੰਤਰ ਸਥਿਰ ਵਿੱਚ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਕਿੰਨਾ ਜਾਂ ਕਿੰਨਾ ਸਥਿਰ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕੋਗੇ ਕਿਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਹੁਤ ਥੋੜ੍ਹੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨਾ ਔਖਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰਨਾ ਹੋਰ ਵੀ ਔਖਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੇਖੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਜਾਂ ਭਾਰ ਕਾਨੂੰਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਸਤਾਵਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸੰਭਾਵਿਤ ਵਿਚੋਲੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਤਕਨੀਕ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਦੁਆਰਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਨੂੰ ਵੇਖਣ ਜਾਂ ਪਛਾਣਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਤਾਂ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਨਹੀਂ ਹੋ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਉਣਾ ਜਾਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮਾਣਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਦਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦਾ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਥਾਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪਛਾਣ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੇਠਾਂ ਨਹੀਂ ਲਿਖਾਂਗਾ। ਅਜਿਹੀਆਂ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੰਤਮ ਦਰ ਜਾਂ ਅੰਤਮ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਵਾਪਸ ਮਿਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਅਪਵਾਦ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਚੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ। ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਵਰ ਨਹੀਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਪਰ

ਇਸ ਲਈ ਚੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਹੋਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਆਹ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਲਈ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਆਓ ਤੀਜੇ ਸਵਾਲ ਬਾਰੇ ਸੋਚੀਏ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਤੀਜਾ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸਵਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀ ਹਨ? ਆਉ ਅਸੀਂ ਯਾਦ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਇੱਕ ਮਲਟੀਪਲ ਸਟੈਪ ਦੇ ਹੈ ਜੋ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਗਏ ਹਨ ਜੋ ਬੰਧਨ ਬਣ ਗਏ ਹਨ ਕੀ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਦੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਬਾਂਡ ਤੋੜਨ ਦਾ ਤੀਜਾ ਸਵਾਲ ਕੀ ਹੈ? ਕੀ ਉਰਜਾਵਾਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਉਰਜਾ ਚਿੱਤਰ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉਰਜਾ ਚੀਜ਼ ਜਾਂ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ, ਇਸ ਉਰਜਾ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਆਹ ਪਲਾਟ ਲਿਆਏ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਪਲਾਟ ਕੀ ਹਨ ਜਾਂ ਪਲਾਟ ਖਿਤਿਜੀ x ਧੁਰੇ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ y ਧੁਰੀ ਦੇ ਖੜ੍ਹੇ ਧੁਰੇ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ y ਧੁਰੇ 'ਤੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇੱਕ ਤੱਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ah ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ah ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਗਾਇਨ ਦੁਆਰਾ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ। 1e step OK ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਡੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਹੋਣ ਦਿਓ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਹੋਣ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਕਿਤਾਬਾਂ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਏ ਹੋਏ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਹੋਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਸਦੇ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਕਦਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ ਜਾਂ ਪਹਿਲੂ ਹਨ ਪਲਾਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ ਵਿੱਚ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੈ ਆਉ ਅਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਹੋਰ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਧੁਰਿਆਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਧੁਰੀ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਧੁਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਇਸ ਤੋਂ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਕਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ ਜੋ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ, ਵਿੱਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀ ਉਰਜਾ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀ ਉਰਜਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਜੋ ਹਰ ਇੱਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਅਤੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦੇ ਆਪਸੀ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਣੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀ ਉਰਜਾ ਦੇ ਯੋਗਦਾਨਾਂ ਤੋਂ ਬਣੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੰਧਨ ਹੈ ਜੋ ਟੁੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਜੋ ਕਿ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਹੀ ਨਹੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਦੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਪਰਸਪਰ ਉਰਜਾ ਵੀ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਰਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਨ ਹਨ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਜਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਆਪੋ-ਆਪਣੀਆਂ ਪਰਸਪਰ ਉਰਜਾਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ। ਆਲਾ-ਦੁਆਲਾ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਰਿਐਕਟਰਾਂ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਉਹ ਸਾਰੇ ਉਰਜਾ ਯੋਗਦਾਨ ਇਸ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੇ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠੇ ਕੀਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਧੁਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਕੀ ਹੈ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ। ਜੋ ਕਿ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਉਰਜਾਵਾਂ ਦੇ ਯੋਗਦਾਨਾਂ ਦਾ ਜੋੜ ਹੈ ਜੋ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰਾਂ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਦੀ ਯੋਜਨਾ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਉਸ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕੁੱਲ ਉਰਜਾ ਜੋ ਕੁੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਹਰੀਜੰਟਲ ਧੁਰੇ ਦੇ ਨਾਲ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਮੈਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੰਨਾ ਲੇਟਵੀਂ ਧੁਰਾ ਜੋ ਮੇਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੁਣ ਨਾਮ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਫੈਸੀ ਨਾਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਕੀ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਰੀਐਕਟੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਆਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕੁਝ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ xyz ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਅਤੇ ਕੁਝ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਔਰੋ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਦਾ ਸਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਗਤੀ ਦਾ ਸੰਗ੍ਰਹਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅੰਤਰ ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਰੀਆਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਕੋਣਾਂ ਅਤੇ ਬੰਧਨ ਕੋਣ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਸਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮੂਹਿਕ ਹੈ ਅੰਤਰ ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਰੀਆਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਅਤੇ ਜਾਂ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ ਜੋ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਸ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਿਸਟਮ ਉਦੋਂ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਮਾਰਗ ਹੈ ਜੋ ਸਿਸਟਮ ਇੱਕ ਚਾਲ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਾਈਡ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਸਾਈਡ ਤੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਦੋਨੋ ਧੁਰੇ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਲੇਟਵੀਂ ਧੁਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਧੁਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰਾ ਜੋ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡਾ ਤਾਲਮੇਲ ਹੈ ਬੰਧਨ ਤੋੜਨ ਵਾਲੇ ਬੰਧਨ ਦਾ ਕੋਣ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਹੜੇ ਬੰਧਨ ਦੂਰੀਆਂ ਦੀ ਮਿਆਦ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਤੋੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਜੋ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ

ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਆਪਣੇ ਬੰਧਨ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ, ਤੁਸੀਂ ਠੋਸ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਨਾਲ ਬਾਂਡ ਉਰਜਾ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇਹ ਆਹ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕੋਣਾਂ ਜਾਂ ਇੰਟਰਮੋਟੇਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਉਰਜਾਵਾਂ ਵੀ ਬਦਲਦੀਆਂ ਰਹਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰਾਂ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਤੱਕ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਐਨਰਜੀ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਨਰਜੀ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਮੈਂ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਨੂੰ ਉਥੋਂ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ m ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸਾਈਡ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪੱਖ ਮੇਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਉਤਪਾਦ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਜੋ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਹੀ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਆਮ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਸੀ ਉਹ ਉਹ ਸੀ ਜੋ ਅਸੀਂ chtch ਨੂੰ br ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਮਾਇਨਸ ਸੱਜੇ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ch ਤਿੰਨ ch ਦੇ br ਪਲੱਸ ਓ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਪਲਾਟ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਓ, ਆਓ ਇਸ ਪਲਾਟ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਕੀ ਹਨ? ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਹਨ ਇਹ ਦੋ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹਨ ਸਹੀ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ch ਤਿੰਨ ch ਦੇ oh ਪਲੱਸ br ਮਾਇਨਸ ਹਨ ਮਾਫ ਕਰਨਾ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਏ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ਠੀਕ ਹਾਂ ਮੈਂ ਉਹ ਰਾਜ ਨਹੀਂ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਾਈਡ 'ਤੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ' ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ch3ch2 br ਅਤੇ oh ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਹੀ ਉਤਪਾਦ ch2ch2h ਅਤੇ br ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਜਾਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਅਣੂ ਦਾ ਪੱਧਰ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਅਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ chch ਦੇ br ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਕਰੋ ਤਿੰਨ ch ਦੇ br ਇੱਕ ਅਣੂ ਇੱਕ ਓ ਘਟਾਓ ਦੇ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੰਟਰੈਕਟ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਗੱਲਬਾਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਕੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕੀ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ, ਦੇਖੋ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਬਾਰੇ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ch two ch two h ਅਤੇ br ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੀਬੀਆਰ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਓਕੇਰ ਬੰਬ ਬਣਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੀਬੀਆਰ ਬਾਂਡ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਟੁੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਰ ਬਾਂਡ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਜਿਹਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਚਲੇ ਗਏ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਥਾਈ। s ਹੁਣ ਸਥਿਰ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਬੰਧਨ ਵਿਗੜ ਗਏ ਹਨ ਟੁੱਟਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸੀਬੀਆਰ ਬੰਧਨ ਵਿਗੜ ਗਿਆ ਹੈ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਲੰਬਾਈ ਵਿੱਚ ਵਧਦਾ ਹੈ ਕਰੋ ਸੀਬੀਆਰ ਬਾਂਡ ਲੰਬਾਈ ਵਿੱਚ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਸੱਜੇ ਫਿਰ ਓ ਘਟਾਓ ਮਾਇਨਸ ਵੀ ਕੋਰ ਮਾਇਨਸ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਸੀ ਫਿਰ ਕੋਰ ਬੰਧਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਇਹ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਮੇਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵਧਦੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਵਧਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰਾ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਗਏ ਹਨ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣੇ ਵੀ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਹੱਦ ਤੱਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਉੱਥੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਅਵਸਥਾ ਜਾਂ ਇਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਕਰਵ ਜਾਂ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਬਿੰਦੂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੇਰਾ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ach ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਜੋ ਕਿ ਮੇਰੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਵਿਗਾੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਿਗਾੜ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਇਹ ਮੇਰੀ ਅਧਿਕਤਮ ਉਰਜਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਥੋੜਾ ਹੋਰ ਵਿਗਾੜ ਮੈਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਕੋਰ ਬਾਂਡ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾ ਸਕਾਂ ਅਤੇ ਸੀਬੀਆਰ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਬੀਆਰ ਮਾਇਨਸ ਸਹੀ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਗਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਕਲਾਸ ਮੈਂ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਛੋਟੀ ਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇ ਕਿ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਸਟੋਰ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ