

ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ, ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਉੱਤੇ ਲੈਕਚਰ 14 ਹੈ, ਆਓ ਫਿਰ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਜਿੱਥੋਂ ਅਸੀਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਹੋਏ ਸੀ ਤਾਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਦੇ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਲੈ ਰਹੇ ਸੀ। ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਇਹ ਐਥਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਸੀ ਜੋ ਐਥਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਦਾ ਅਰਥ ਜੋ ਕਿ ਹਰੀਜੱਟਲ ਧੁਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਬਾਰੇ ਕੀ ਦੱਸਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ch ਤਿੰਨ ch ਤੋਂ b ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ah ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸ ah ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂ h ਘਟਾਓ ਸੱਜੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ th ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਣੂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਹ ਅਣੂ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਵਿਗਾੜਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਉਸੇ ਪਲ ਵਿਗਾੜਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਵਿਗਾੜਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜਿਸ ਪਲ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਵਿਗਾੜਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਪੰਨੇ 'ਤੇ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਸਹੀ ਵਧਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆਕਾਰ ਕੇਵਲ ਆਪਣੇ ਆਪ ਹੀ ਹੁੰਦੇ ਸਨ ਤਾਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਸਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸਥਿਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਨ ਇਸ ਸਮੇਂ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਣੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਏ ਬੰਧਨ ਵਿਗਾੜ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਿਆ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੁਣ ਵਧਣ ਲੱਗੀ ਦੂਰੀਆਂ 'ਤੇ ਦੂਰੀਆਂ ਜੋ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੀ ਆਮ ਵਾਂਗ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੇ ਬਣ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ nded ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਕੱਠੇ ਬੰਧਨ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਵੇਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਗਤੀ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਦੂਰੀ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਜਾਤੀ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਧਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਵੇਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਨਵੇਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਬਣਨੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਜੋ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਵਾਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਫਾਰਮ ਜੋ ਕਿ ਨਵਾਂ ਰਸਾਇਣਕ ਬਾਂਡ ਫਾਰਮ ਹੈ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਹੁੰਚਦੀ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਉਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਹੁੰਚਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਹੁੰਚਦੀ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਅਕਸਰ ਇੱਕ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੁਆਰਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਡਬਲ ਡੈਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ ਜਿਸ ਨੂੰ ਡਬਲ ਡੈਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਥੀ s ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਡਬਲ ਡੈਗਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੇਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਮੈਂ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਭ ਕੁਝ ਇਸ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਮੈਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹਾਂ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਧੂਆ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇਸਲਈ ਅਗਲਾ ਮੈਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਅਣੂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਇਹ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਨਹੀਂ ਹੈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਅਸਥਾਈ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਉਹ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਜੋ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇੱਥੇ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਐਕਟਿਵ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ i ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਐਕਟੀਵੇਟਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਟ੍ਰਾਂਜਿਸ਼ਨ ਸਟੇਟ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਂਜਿਸ਼ਨ ਸਟੇਟ ਕੀ ਹੈ e ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਉਹ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਤੁਹਾਡੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਅਧਿਕਤਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਰਾਈਟ ਬਾਰੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੋ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਦੇ ਅਧਿਕਤਮ ਬਿੰਦੂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ, ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ। ਦਿਲਚਸਪੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਸੰਕਰਮਣ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਣਤਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ, ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਬੁਨਿਆਦੀ ਦਿਲਚਸਪੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਵਾਪਸ ਆ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੇ ਧੁਰੇ ਹਨ ਹਰੀਜੱਟਲ ਧੁਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਹੈ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਦਾ ਤਾਲਮੇਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਵਿਗਾੜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਧਦੀ ਹੈ ਸੱਜੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਇੱਕ ਦੇ ਅੰਦਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਘੱਟ ਕੀਤੀ ਰਸਾਇਣਕ ਬੰਧਨ ਦੂਰੀਆਂ ਅਤੇ ਉਹ ਬਿੰਦੂ ਜਿੱਥੇ ਸੰਭਾਵੀ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਕਤਮ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਉਤਪਾਦ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾਓ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਤੁਹਾਡੀ ਤਬਦੀਲੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ, ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਰਾਹੀਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆਕਰਤਾਵਾਂ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ, ਜੋ ਕਿ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਚਿੱਤਰ। ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣਨ ਵਾਲੇ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ 'ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਅਸਥਾਈ ਬਹੁਤ ਅਸਥਾਈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਥੋੜ੍ਹੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਜੀਵਨ ਕਾਲ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੈ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸਮੇਂ ਲਈ ਉੱਥੇ ਥੋੜ੍ਹੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਰਹਿੰਦਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਮੁਸ਼ਕਿਲ ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੋਈ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਅਤੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਟੀਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਾਧੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਕਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਚਲੇ ਜਾਓ, ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇ ਕਿ ਇਹ ਚਿੱਤਰ ਬਣਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਥੋੜਾ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ, ਇਸ ਨਿਮਨਲਿਖਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ a ਦੇ ਪਲੱਸ b ਦੇ ਦੋ ab 'ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਤੱਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਹੋਣ ਦਿਓ ਮਤਲਬ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਲਿਖੋ ਕੀ ਮੈਂ ਸਹੀ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਿਕਲਪਨਾ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਾਪਰਨਾ ਹੈ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ aa ਰਾਈਟ ਪਲੱਸ bb ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ th ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੋਟਾ ਜਿਹਾ ਕੁਝ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ aabb ok ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਫਿਰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਸਾਈਡ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ OK ਫਿਰ ਇਹ 2 ab 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 2 ab ਕਿਵੇਂ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੋਂ 1 ab ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 1 ab ਇੱਥੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਹੜੀਆਂ ਵਿਗਾੜਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਬੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਦੇ ਐਥ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, aa ਬੰਧਨ ਨੂੰ bb ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਹੀ ਤੋੜਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਐਥ ਬਾਂਡ ਦਾ ਰੂਪ ਹੈ ਇਸ ਐਥ ਬਾਂਡ ਨੇ ਵੀ ਇਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਵਰਗ ਵਰਗਾ ਦਿਖਾਈ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੁਹਾਡਾ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਤੁਹਾਡੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਵੇਲੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਦੱਸੋ ਕਿ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪਰਿਕਲਪਨਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ, ਇਸ ਲਈ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਟੂ ਅਤੇ ਬੀ ਟੂ ਤੋਂ ਟੂ ਐਥ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ i am ਇੱਕ ਬੰਧਨ

ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ bb ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਪਰ ਮੈਂ f ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ orm ਵੀ ਦੇ ਐਬ ਬਾਂਡ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ aa ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੁੱਟਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, bb ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦਾ ਬੰਧਨ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੁੱਟ ਗਿਆ ਹੈ, ਫਿਰ ਇੱਕ a ਅਤੇ ਇੱਕ b ਇੱਕ ਇੱਕ ਅਤੇ ab ਦਾ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਅੰਸ਼ਕ ਬੰਧਨ ਨਿਰਮਾਣ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ b ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਟਮ ਦਾ ਦੂਜਾ ਪਰਮਾਣੂ ਅੰਸ਼ਕ ਬੰਧਨ ਨਿਰਮਾਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਟੁੱਟਣ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਤਰੱਕੀ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਬੰਧਨ ਦੇ ਨਿਰਮਾਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਤਰੱਕੀ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜੋ ਵੀ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਵੀ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਦੋ ਐਬੀ ਅਣੂ ਮਿਲਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਐਬ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਸੋਚੋ ਅਤੇ ਆਪਣੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਚਿੱਤਰ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਇੱਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਬੀ ਦੇ ਸਹੀ ਸਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਨ ਤੁਹਾਡੇ ਰੀਐਕਟਰ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਇਆ ਜਦੋਂ ਇਹ ਰੀਐਕਟਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਿਆ ਏ ਏ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਿਆ ਅਤੇ ਬੀ ਬੀ ਬੰਧਨ ਵੀ ਟੁੱਟਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਿਆ ਇਸਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਉੱਪਰ ਵੱਲ ਵਧਣ ਲੱਗੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋ ਗਏ ਜੋ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕੀ ਹੋਇਆ ਸੀ। ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਟੁੱਟਣਾ ਸੀ ਅਤੇ ਬੀ ਬਾਂਡ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਟੁੱਟਣਾ ਸੀ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਬ ਬਾਂਡ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਗਠਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਗਠਨ ਵੀ ਸੀ ਫਿਰ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਧੱਕਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਦੂਜੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਕਦਮ, ਦੂਜੀ ਦਿਸ਼ਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਐਬ ਬਾਂਡ ਹਰ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ a ਅਤੇ b ਬਾਂਡ ਉਹ ਸਨੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਟੁੱਟਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸੇ ਲਈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ah ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਆਪਣੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਸਹੀ ਪੜ੍ਹੋਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਅਤੇ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਚਰਚਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਚਾਰ ਦੇਵੇਗੀ ਕਿ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਰੀਐਕਟਰ ਤੋਂ e ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਹੋਣ ਦਿਓ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਰਜਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਹੈ ਸਹੀ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਐਨਰਜੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਾਫ਼ੀ ਸਰਗਰਮ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਚਲੇ ਗਏ ਹਨ ਫਿਰ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਉਰਜਾ ਵੰਡ ਬਾਰੇ ਯਾਦ ਦਿਵਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਗਤੀ ਉਰਜਾ ਦੀ ਵੰਡ ਹੈ, ਸਿਰਫ ਉਹ ਅਣੂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਕੋਲ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਹੋਵੇਗੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਐਨਰਜੀ ਦੀ ਇਹ ਮਾਤਰਾ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜਾਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਣ ਲਈ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸਿਖਰ ਤੱਕ ਜਾਂ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮੈਨੂੰ ਉਰਜਾ ਦੀ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਸਮੇਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਵਾਲ ਉਹ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਹੁਣ ਆਪਣੇ ਆਪ ਤੋਂ ਪੁੱਛੋ ਕਿ ਇਹ ਉਰਜਾ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ? o ਆਓ ਆਪਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ch three ch two br plus oh minus ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਕਿਵੇਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਰਜਾ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਰਜਾ ਜੋ ea ਇਹ ea ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਵਿਚਕਾਰ ਟੱਕਰਾਂ ਰਾਹੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਟਕਰਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਟਕਰਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਟੱਕਰ ਹੋਣ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਉਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਉਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਟੱਕਰਾਂ ਜੋ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ea ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੋਵੇਗਾ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਣ ਦਾ ਮੌਕਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਟਕਰਾਅ, ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਟਕਰਾਅ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਟੱਕਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਗਤੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਸਹੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਵਾਰ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਦੀ ਇਸ ਪ੍ਰਾਪਤੀ ਨੂੰ ਲਿਆਵੇਗੀ। ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਪੂਰੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਰੀਐਕਟਰ ਦੇ ਅਣੂ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਗਏ ਹੋ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਟੱਕਰਾਂ ਵਧੇਰੇ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਵਾਪਰਨਗੀਆਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਥਰਮਲ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਵਧਾਇਆ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਵੱਧ ਗਤੀ ਵਾਲੇ ਵੱਡੇ ਵੇਗ ਦੇ ਨਾਲ, ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਤੀ ਵੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਟਕਰਾਵਾਂ ਵਧੇਰੇ ਜ਼ੋਰ ਨਾਲ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਟੱਕਰਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਵਧੇਰੇ ਜ਼ੋਰ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਵੀ ਵਧੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਤਾਪਮਾਨ ਤੋਂ ਸੁਤੰਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸੀ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਏ ਸਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨਿਰਭਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵਧੇਰੇ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਟੱਕਰਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ e a ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਹਾੜੀ ਦੀ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜਾਣਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਵਧਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉੱਪਰ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਉਤਪਾਦ ਸਾਈਡ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਵਾਲ i s ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ c six h Five ch ਦੇ c1 ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ ਦੇਣਾ c six h ਪੰਜ ch ਦੇ oh ਪਲੱਸ c1 ਘਟਾਓ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ c ਛੇ h ਪੰਜ ch ਦੇ c1 ਦੇ ਦੋ ਪੜਾਅ c ਛੇ ਦੇਣ ਵਾਲਾ ਪਹਿਲਾ ਮੁਢਲਾ ਪੜਾਅ ਹਾਂ। h ਪੰਜ c h ਦੇ ਪਲੱਸ c1 ਘਟਾਓ ਅਗਲਾ ਸੀ 6 h ਪੰਜ ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ c ਛੇ h ਪੰਜ ch ਦੇ oh ਦੇਣਾ ਸੀ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਸੱਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸੀ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਵਾਲ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਟਕਰਾਉਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹਨ ਜੋ ਉਹ ਟਕਰਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਟੱਕਰਾਂ ਦੀ ਗਤੀ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਆਪਣੇ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਸਟੈਪ ਪਹਿਲਾ ਤੱਤ ਹੈ ਸਟੈਪ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ, ਪਹਿਲੀ ਕਲਪਨਾ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਟੱਕਰ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚਣਾ ਸਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਸਨ ਉਹ ਟਕਰਾ ਰਹੀਆਂ ਸਨ ਇਹ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਸ cc ਸਮੀਕਰਨ ਦਾ ਕੀ ਹੈ c1 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਾਪਰਨ ਲਈ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਮੈਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਰਗੜਾ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਨੂੰ ਪਾਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਜਿਹੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਉੱਚ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਲਈ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣ ਲਈ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ccx 5 ch ਲਈ ਇਸ ਕੈਟੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾਣ ਲਈ 2 ਸੀਐੱਲ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਏਸੀਸੀ 1 ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਪਏਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਅਧਿਕਤਮ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਣਾ ਪਏਗਾ ਪਰ ਮੈਂ ਅਜਿਹਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸੰਗਤਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਗਾੜ ਹੈ। ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸੰਗਤਤਾ ਹੈ ਕੀ ਅਸੀਂ ਸਮਝਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿੰਗਲ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਕੋਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਿਯਮ ਹੈ ਬਾਹਰ ਟੱਕਰ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਮੈਨੂੰ reactant ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ c 6 h 5 ch 2 c1 ਉਰਜਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ c1 ਮਾਫ਼ ਕਰੋ cc1 ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਲਈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸੱਜੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਾਂਗੇ ਟੱਕਰ ਤੋਂ ਇਨਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ccg ਸੇ ਸੀ ਸੇਸ਼ਲ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ 'ਤੇ ਜਾਣ ਲਈ acc1 ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ, ਅਜਿਹਾ ਕੋਈ ਹੋਰ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਮਤਲਬ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਟੱਕਰ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਸੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਹੁਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, c6h5 ch2c1 ਅਫਸੋਸ ਇਸ ਦੇ ਆਪਣੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਟਕਰਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਅਣੂ ccx s soc1 ਨਾਲ ਟਕਰਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਸਹੀ ਅਰਥਾਤ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਟਕਰਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ

ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ c six h five ch two cl ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਵੀ ਟਕਰਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸ ਨਾਲ ਟਕਰਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ? ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ i ਉੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ cch ਸਮਾਜਿਕ ਅਣੂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਟਕਰਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਗਤੀ ਉਰਜਾ ਦੁਆਰਾ ਮੈਂ ਉਹ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਤੱਕ ਇਹ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਵੀ ਟਕਰਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਬਾਹਰ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹੀ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਹੀਂ ਸੋਚਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਤਾਂ ਹੀ ਟੱਕਰ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਦੋ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਹੋਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿਸਟਮ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਣੂਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ, ਜੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਐਂਟਰੋਪੀ ਸੰਖਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਉੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹੋਰ cch Five cho ਸੈੱਲ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਕੁਝ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦੂਜੇ ਅਣੂ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਟਕਰਾਉਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਿਕਲਪਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਂ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਜਾਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਜਾਂ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸਰਗਰਮੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਗੇ। er ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ cc ਤਾਂ cs2 ਸੈੱਲ ਦੇ ਅਣੂ ਵੀ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਟਕਰਾ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਆਲੂ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਜਾ ਕੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਗੇ। ਉਰਜਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਸਿਖਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ cch Five ch two plus ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ah ਪਲੱਸ cn ਮਾਇਨਸ ਸੱਜੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦਾਂ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਜੇ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਫਰਕ ਹੈ ਕਿ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਘਟਾਓ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਅਤੇ ਇਹ ਐਨਥਲਪੀ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਐਨਥਲਪੀ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਸਮੇਂ ਆਓ ਆਪਾਂ ਆਪਣੇ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੀ। ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਉਤਪਾਦਨ ਸੀਮਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਤੁਹਾਡਾ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ h ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਮੈਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਹਾਂ ਹਾਂ, ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਰੰਗ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਡੈਲਟਾ h ਸਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ delta h delta h ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਡੇ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੁਣ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ 'ਤੇ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਡੈਲਟਾ h ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਕੀ ਇਸ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਲਈ ਡੈਲਟਾ h ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਚੇ ਜਿਵੇਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ h ਕੀ ਹੈ, ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਰੋਜ਼ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਇਹ ਹੈ ਜੇ ਸੰਭਾਵੀ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਰੋਜ਼ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਨੰਬਰ ਮਿਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ h ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਸ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਡੈਲਟਾ h ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਹੀ ਹੈ ਇਸ ਚਰਚਾ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ h ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਲਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਤਪਾਦ। ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਵਧਣਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ h ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਰੂਰੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ। ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲਾਂ ਦੱਸਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਧੁਰੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਕਿਸ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਲੈ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਸ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਲੈ ਰਹੀ ਹੈ ਲੰਬਕਾਰੀ ਧੁਰੀ ਜੋ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਪਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਲਈ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਦਾ e ਮਾਰਗ ਠੀਕ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਤੋਂ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਲੰਘਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਬਾਂਡ ਡਿਸਟੈਂਸ਼ਨ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਂਡ ਡਿਸਟੈਂਸ਼ਨ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਤਪਾਦਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹਾਂ, ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਆਉਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਦੇ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਅਧਿਕਾਰ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦ੍ਰਿਸ਼ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜੇ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਦੇ ਹਨ। ਅਧਿਕਤਮ ਦੇ ਕਿਹੜੇ ਰੂਪਾਂ ਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਉਰਜਾ ਹੁਣ ਸਿਰਫ਼ ਘਟ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਵੇਂ ਕੀ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਉਰਜਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਅਣੂ ਇਸ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਸਿਸਟਮ a ਪਲੱਸ b ਨਾਲ ਟਕਰਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ a b ਨਾਲ ਟਕਰਾਏਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਰਿਐਕਟਰ ਸਿਸਟਮ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ a a ਦੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਟਕਰਾ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ਅਣੂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਵੀ ਟਕਰਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਉਰਜਾ ਰੁਕਾਵਟ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਲੈ ਜਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦਾਂ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਤੁਹਾਡੇ ਐਨਥਲਪੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਨਗੇ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਡੈਲਟਾ h ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ h ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ h ਨੂੰ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਦੇਖੋ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਕਦੋਂ ਪਤਾ ਸੀ ਕਿ ah ਨੇ ਇਹ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਰਚੀ ਸੀ ਜਾਂ ਇਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਖਿੱਚੀ ਗਈ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ch ਦੇ ch ਦੇ b ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੈ, ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਮਨ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਵਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਅਣੂ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਦੋ ਕਦਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮੁਢਲੇ ਕਦਮਾਂ ਦਾ ਇਹ ਆਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਮੈਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕੀ ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ c 6 h 5 ch 2 ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਐਨਰਜੀ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਠੀਕ ਵਾਂਗ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰੇ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਹਨ ਇਹ ਮੇਰੇ ਉਤਪਾਦ ਸਹੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੇਰੀ ਉਰਜਾ ਸਾਇਦ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੇਰੀ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਸਹੀ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਮੇਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਮੇਰਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਮੇਰਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ cc h ਪੰਜ ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਹ c six h Five ch ਦੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰਾ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਸੱਜਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹਨ ਵੇਖੋ ਇੱਥੇ ਦੋ ਹਿੱਸੇ ਕਿਉਂ ਹਨ ਦੋ ਹਿੱਸੇ ਹਨ ਉਥੇ ਦੋ ਕਦਮ ਸਹੀ ਹਨ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਮੈਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾਵਾਂ ਤੋਂ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਸੱਜੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕਹਾਂਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੇਰੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਕਸਰ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ts ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਲਈ ਔਸਤ sts ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਜੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਬਿੰਦੂ ਮੇਰਾ ts ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਪੜਾਅ ਦੇ ਲਈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਮੇਰਾ ਡੈਲਟਾ h ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਂ ਮੈਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਬਸ਼ਰਤ ਕਿ ਮੈਂ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸਾਹਮਣੇ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਬਹੁਤ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੋਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਸਹੀ ਹੋਣ ਦੀ ਤਜਵੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਜੇ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਲਈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਫਿਰ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਧਮਕਾਉਣ ਵਾਲਾ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ oh ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੇ ਇੱਕ ਲਈ ਕੀ ਹਨ ਮੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾ c 6 h 5 ch 2 c1 ਇਸ ਪਲੱਸ 'ਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ oh ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ minus ਮੈਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ oh minus ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਣਾ ਭੁੱਲ ਗਿਆ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਟੈਪ ਵਨ ਲਈ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੇ ਸਟੈਪ ਲਈ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਦੇਖੋ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਮੈਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ ਜੋ ਮੇਰੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਹਨ ਮੇਰੀ ਐਕਟੀਵੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਘੱਟ ਉਰਜਾ 'ਤੇ ਲੇਟਣਾ ਘੱਟ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਮੇਰਾ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਂ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵੀ ਮੈਂ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਖਿੱਚਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦੇਵੇਗਾ ਚੀਜ਼ਾਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਰਹਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਸੋਚਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ 'ਤੇ ਕਾਫ਼ੀ ਸਮਾਂ ਬਿਤਾਇਆ ਹੈ, ਇਹ ਉਰਜਾ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਹ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਨੂੰ ਅਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਇਸਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਸੀ ਇਸਲਈ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੁਣ ਇਸਦੀ ਅਣੂ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ। ਕੀ ਮੈਂ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ a ਤੋਂ b ਤੱਕ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੇਖਿਕ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ b ਵਾਂਗ p ਵੱਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮੁਢਲੇ ਸਹੀ ਹਨ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਜੋ ਮੈਂ ਕਹਾਂਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੇ a ਪਲੱਸ b ਨੂੰ b ਕਿਹਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਣੂ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ p ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਅਣੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ a ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਅਤੇ b ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਅਣੂ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ a ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ। ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਅਣੂ v ਕੁੱਲ ਤਿੰਨ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ tur ਜਾਂ tri molecule ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੁਣ ਕੀ ਅਣੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਮੈਂ ਦਰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਨੁਕਸਾਨ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਅਣੂ ਹੈ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ p ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ p ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ ਮੇਰਾ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ r ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ a ਦੀ k ਗੁਣਾ ਸੰਘਣਤਾ a ਹੁਣ ਅਗਲੇ ਇੱਕ ਲਈ b ਵਿੱਚ ਜਾਓ ਪਲੱਸ b p ਵਿੱਚ ਜਾਓ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ r ਬਰਾਬਰ k ab ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਇੱਕ ਲਈ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਸ਼ਬਦ ਦਾ ਸਮਾਂ ਅਣੂ i ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ r is ਬਰਾਬਰ ka ਵਰਗ b ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਘਾਤਾ ਅੰਕ ਹਨ। ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਸ਼ਕਤੀਆਂ a ਨੂੰ ਪਾਵਰ ਇੱਕ ਵੱਲ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਇੱਕ ਪਾਵਰ ਤੱਕ ਉੱਚਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬੀ ਨੂੰ ਪਾਵਰ ਤੱਕ ਉੱਚਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕੁੱਲ ਇੱਕ ਜੋੜ ਇੱਕ ਦੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਬਾਇਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਦੇ a ਪਲੱਸ b p ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਟ੍ਰਾਈ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਸ਼ਬਦ ਅਣੂ ਅਸੀਂ ਠੀਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਵਰਗ b ਤਾਂ ਦੇ ਜੋੜ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਤਿੰਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਅਣੂ ਦਾ ਕੀ ਮਹੱਤਵ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਲਈ ਠੀਕ ਕਰਨ ਦਿਓ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਣੂ ਅਤੇ ਕ੍ਰਮ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਣੂ ਅਤੇ ਕ੍ਰਮ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਨਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਸੀ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਅਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਰੰਤ ਸਹੀ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਆਰਡਰ ਦੀ k ਗੁਣਾ ਸੰਘਣਤਾ ਇੱਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਯੂਨੀਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਕ੍ਰਮ ਕਰਾਂ ਬਾਹਰੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਸਮੁੱਚਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਬਾਇਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹੈ ਇਹ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀ ਨੂੰ ਇੱਕ b ਇੱਕ ਇੱਕ ਜੋੜ ਇੱਕ ਦੇ ਨੂੰ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਉਠਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਮੁੱਚਾ ਕ੍ਰਮ ਸਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਯੂਨੀ ਦੁਆਰਾ ਇਸਦਾ ਬਾਇਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਸੱਜੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਹਨ ਕਰੋ ਸ਼ਬਦ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਦੇ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਤਿੰਨ i ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਬਿਨਾਂ ਹੀ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਸੀਮਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਰੰਤ ਹੀ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਣੂ ਅਤੇ ਕ੍ਰਮ ਬਿਲਕੁਲ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਮੈਂ r i ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਮੁੱਚੀ ਤਰਤੀਬ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ /ਸਕਦੀ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਸਮੁੱਚਾ ਕ੍ਰਮ mo ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ lecularity ਅਣੂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਿਰ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਤਰਤੀਬ ਅਤੇ ਅਣੂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਣੂ ਦੀ ਅਣੂ ਇੱਕ ਸਿਧਾਂਤਕ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਿਧਾਂਤਕ ਧਾਰਨਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਵੇਖ ਕੇ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਕਿ ਇਹ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਹਨ ਮੈਂ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ, ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ, ਅਣੂ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਅਣੂ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕ੍ਰਮ ਇੱਕ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਨੂੰ ਹੋਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਜੋ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਬਿਲਕੁਲ ਉਹੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕ੍ਰਮ ਇੱਕ ਹੈ ਬਾਹਰੀ ਮਾਤਰਾ ਅਣੂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਿਧਾਂਤਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਡਬਲਯੂ. ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਸੰਸਕਾਰ, ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹਨ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਠੀਕ ਹੈ ਨੂੰ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਈ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਲਟੀਪਲ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪੜਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਸਮੁੱਚੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹੋਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਸਿਧਾਂਤਕ ਮਾਤਰਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਥਾਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸ਼ਬਦ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁੱਢਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਤਿੰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਜਾਂ ਚਿੰਤਰ ਹਨ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ, ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਮੈਂ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਵਿੱਚ ਮੁਢਲੀ ਹੈ ਅਣੂ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਓਵਰ ਆਰਡਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਮੈਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ k ਗੁਣਾ b ਜਾਂ k ਗੁਣਾ a ਜਾਂ a ਜਾਂ k ਗੁਣਾ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਵਿਚਾਰ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਅਣੂ ਕੀ ਹੈ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਡੇ ਲਈ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮੁਢਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਅਣੂਆਂ ਬਾਰੇ ਸਭ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਵੇਖੀਏ। ਆਓ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਇਸ ਹੇਠ ਦਿੱਤੀ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਨਿਮਨਲਿਖਤ ਉਦਾਹਰਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਲਦੀ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਫੈਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਮੈਂ br ਪਲੱਸ br ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ br ਦੇ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਮੈਂ ਕਦੇ ਵੀ ਸਿੱਧਾ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ r k brpr ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕੋ kpr ਵਰਗ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਲੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ i ਦੇ ਨੂੰ i ਵਿੱਚ ਵੰਡਣ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਅਤੇ i ਇੱਥੇ ਦਰ k ਗੁਣਾ i ਦੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਰਾਏ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਮੇਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਵੀ ਪੁੱਛ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪਹਿਲੀ ਆਰਡਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਪੜ੍ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹੋ ਕੀ ਇਸਦੀ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਪਣੇ ਜਵਾਬ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਇਹ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਕੋਈ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨਹੀਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਪਹਿਲੇ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਕ੍ਰਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁਢਲੀ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ। ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜੇ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਹੀਂ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਨਹੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਜਾਂ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਣੂ ਯਾਦ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਅਣੂ ਅਣੂ ਦੀ ਅਣੂ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਐਲੀਮੀਨੇਟਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਜਾਂ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਣੂ ਦੀ ਕੋਈ ਹੋਂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਦਿਸ਼ਾ ਮੁਢਲੇ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਲੜੀ ਤੋਂ ਬਣੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਹਰੇਕ ਮੁਢਲੇ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਅਣੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਅਣੂ ਬਾਰੇ ਕਿਵੇਂ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਲਾਗੂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ  $s$  ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੀ ਕੋਈ ਹੋਂਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੰਯੁਕਤ ਦਿਸ਼ਾ ਲਈ ਅਣੂ ਸ਼ਬਦ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਨਾ ਹੀ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਸਹੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਇਹ  $ah$  molecularity ਬਾਰੇ ਇੱਕ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਸੀ। ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਨਹੀਂ ਜਾਂ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਯੁਕਤ ਹੈ ਜਾਂ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਹੈ ਬੈਸਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਸੀਸੀਐਕਸਾਈਚ ਟੂ ਪਲੱਸ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕੀਤਾ ਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪਰ ਸਮਝੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਔਖਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਨੂੰ ਪਛਾਣਨਾ ਜਾਂ ਅਲੱਗ ਕਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ਾਇਦ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੇ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਜਾਰੀ ਰਹੇਗੀ, ਦੂਜੀ ਚੀਜ਼ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਦਰ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਨੂੰ ਵੇਖਣਾ ਹੈ ਤਾਂ  $y$  ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਤੁਸੀਂ ਘਾਤਕ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਜਲਦੀ ਹੀ ਹੇਠਾਂ ਲਿਖਾਂਗਾ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ  $ClO$  ਮਾਇਨਸ ਓਕੇ ਬਰਾਬਰ ਪਲੱਸ  $i$  ਘਟਾਓ ਐਕਿਊਅਸ ਮੈਨੂੰ  $Cl$  ਘਟਾਓ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ  $io$  ਮਾਇਨਸ ਐਕਿਊਅਸ ਸੱਜੇ ਜੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਮੁਢਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਤਾਂ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੁੰਦਾ ਕਿ  $r$   $KClO$  ਮਾਇਨਸ  $i$  ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਨਿਯਮ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $r$  ਬਰਾਬਰ ਹੈ  $KClO$  ਮਾਇਨਸ  $i$  ਮਾਇਨਸ ਓਵਰ  $oh$  ਮਾਇਨਸ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋ ਇਹ ਸੀ। ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੀ, ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁਢਲੀ ਹੁੰਦੀ ਤਾਂ ਇਹ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਹੁੰਦਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਨਿਰੀਖਣ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਅਤੇ ਮੁਢਲੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਰ ਕਾਨੂੰਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਅੰਤਰ ਹੈ ਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਲੀਮੈਂਟਰੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਯੁਕਤ ਜਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੋਰ ਜਾਣਕਾਰੀ ਲਈ ਧੰਨਵਾਦ।