

ਹੈਲੋ ਹਰ ਕੋਈ, ਮੈਂ ਆਈਆਈਟੀ ਖੜਗਪੁਰ ਦਾ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਜੇਕੇ ਰੇ ਗਾਂ, ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਸਾਡੀ ਚਰਚਾ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸ਼ਰਤਾਂ ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੇ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਰੰਗ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਖੇਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਵੇਰਵਿਆਂ ਵਿੱਚ ਖੇਤਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕੱਲ੍ਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਪੱਸ਼ਟ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਲੋਕ ਅਜੇ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਜੀਵਿਤ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਅਸੀਂ ਸਾਹਿਤ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਚੀਜ਼ਾਂ ਮਿਲਣਗੀਆਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਦੀਆਂ ਹਨ 1780 ਦੇ ਦਹਾਕੇ ਵਿੱਚ ਜੀਵਿਤ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਜੀਵ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਸੀ ਅਤੇ ਜੇ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਹੈ ਉਹ 1828 ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨੂੰ ਮਾਰ ਕੇ ਯੂਰੀਆ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦਾ ਮੋਢੀ ਕੰਮ ਸੀ, ਜੋ ਜੀਵਿਤ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਆਉਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਗਿਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਇੱਕ ਕਮਾਲ ਦਾ ਕੰਮ ਹੈ। ਸਾਇਨਾਈਡ ਅਤੇ ਯੂਰੀਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਗਿਣਤੀ ਮਿਲੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਨਦਾਰ ਕੰਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਅਕਾਰਬਿਕ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਜੈਵਿਕ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਸ਼ਕਤੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੇ ਬਿਨਾਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਸਫਲਤਾ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਕੱਲ੍ਹ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਜਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੇਸ਼ੱਕ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕੁੱਲ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਅੰਸ਼ਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਵਿਧੀਆਂ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਜਾਂ ਜੀਵਿਤ ਸਰੋਤਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਸ਼ਕਤੀ ਸਿਧਾਂਤ ਹੁਣ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਯੂਰੀਆ ਲੋਕ ਪਿਸ਼ਾਬ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਸਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਲੋਕ ਦੇ ਦੇ ਕੰਮ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਪਾਇਨੀਅਰਿੰਗ ਕੈਮਿਸਟ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਹੋਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਖਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖੇਤ ਵਿੱਚੋਂ ਖੇਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਆਹ ਭੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕ੍ਰਾਂਤੀ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਤੋਂ ਯੂਰੀਆ ਪਹਿਲਾਂ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਕੰਮ ਹੈ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਪਹਿਲਾਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਰੂਰੀ ਸੀ। ਬਲ ਥਿਊਰੀ ਬਿਨਾਂ ਜੀਵਿਤ ਸਰੋਤਾਂ ਦੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਰ ਹੁਣ ਸਾਹਿਤ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ 2001 ਦੇ ਇੱਕ ਸਰਵੇਖਣ ਵਿੱਚ 16 ਮਿਲੀਅਨ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਸੀ ਜੋ ਇਹ ਵੀ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਹੋਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਅਸਮਾਨ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਦੀ ਸੀਮਾ ਹੈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਉਦਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਰੋਜ਼ ਨਿਕਲਣ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵੱਧ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸਮਾਨ ਦੀ ਸੀਮਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਕਿ ਇੰਨੇ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਉਣਗੇ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅੱਜ ਸਾਡਾ ਵਿਸ਼ਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਲਾਜ਼ਮੀ ਹੈ ਅਤੇ ਯੂਰੀਆ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕੋਨ ਟੂ ਐਨਐਚ ਦੇ ਜਾਂ ਕੋਨ ਦੇ ਹੋਲ ਦੇ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਜੀਵਨ ਦਾ ਸਿੱਧਾ ਬੰਧਨ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ਕਤੀ ਸਿਧਾਂਤ ਤੋਂ ਆਇਆ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਕਾਰਬੋਜਨਿਕ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਕਾਰਬੋਨਿਕ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਪੂਰਨ ਹੈ। ਕੁਝ ਵਿਵਾਦ ਕਿ ਜੀਵਨ ਦੀ ਉਤਪੱਤੀ ਕਿੱਥੋਂ ਹੈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਮੀਥੇਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਰਗੀਆਂ ਅਜੀਵ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਈ ਵਿਵਾਦ ਹਨ ਪਰ ਲੋਕ ਮੰਨਦੇ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਬਿਜਲੀ ਵਾਂਗ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਕੁਝ ਉੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਬਦਲੇ ਵਿੱਚ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਫਾਰਮੈਲਡੀਹਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਪਿਊਰੀਨਾਈਡ ਪਾਈਰੀਮੀਡਾਈਨਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਜੀਵਨ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਬਲਾਕ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੀਵਨ ਦੀ ਉਤਪੱਤੀ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਹੋਰ ਗੈਸਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਜੀਵਨ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਜਾਂ ਉਤਪੱਤੀ ਹੋਈ। ਕਾਰਬੋਜਨਿਕ ਸਾਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਮੀਥੇਨ ਆਦਿ ਮੈਂ ਹਾਂ terday ਨੇ ਬਹੁਤ ਉਦਯੋਗਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿਰੰਗਾ ਹੈ ਕਿ ਅੰਦਰ ਇੱਕ ਬੈਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਸੁੱਧ ਯੂਨਿਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਬਿਲਕੁਲ ਇਸ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ। ਬਾਕੀ ਅੱਧੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਉੱਥੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਉੱਥੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਉਦੇਸ਼ਾਂ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇੰਡੀਗੋ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਸੁਤੰਤਰਤਾ ਸੰਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਆਜ਼ਾਦੀ ਸੰਘਰਸ਼ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਇੱਕ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਸਾਹਿਤ ਨੂੰ ਦੇਖੋਗੇ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬ੍ਰਿਟਿਸ਼ ਕਾਲ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਗਾਲ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣ ਨੂੰ ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਇਆ ਨੀਲ ਲਾਉਣਾ ਜ਼ਬਰਦਸਤੀ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਬ੍ਰਿਟਿਸ਼ ਲੋਕ ਕਿਉਂ ਕਿਉਂਕਿ ਨੀਲੀ ਰੰਗਤ ਯੂਰਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ ਅਤੇ ਨੀਲ ਦੀ ਖੇਤੀ ਕਰਨ ਲਈ ਬੀਜਣ ਵਾਲਿਆਂ ਨੂੰ ਟੀ. ਹੀਰ ਫੂਡ ਪ੍ਰੋਡਕਸ਼ਨ ਉਹ ਨੀਲ ਦੀ ਖੇਤੀ ਕਰਨ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਰ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਇਆ ਕਿਸਾਨਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਪੈਸਾ ਨਹੀਂ ਮਿਲਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਨੀਲ ਦੀ ਖੇਤੀ ਕਰਨ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਰ ਹੋਏ, ਫਿਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਨੀਲ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਉਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਅਤੇ ਇਹ ਉੱਥੇ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਹੈ। ਬੈਂਜੋਪਾਇਰੋਲ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੰਡੋਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਕ ਹੋਰ ਬੈਂਜੋਪਾਈਰੋਲ ਇੰਡੋਲ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸਧਾਰਨ ਅਣੂ ਨੂੰ ਇੰਡੀਗੋ ਪੌਦਿਆਂ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਕੱਢਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਅਲੱਗ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਕਿਉਂ ਨਾ ਲੋਕ ਇਸਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਰਸਾਇਣ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਸਾਰੇ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਦੁਨੀਆ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਕਿਸਮਤੀ ਨਾਲ ਯੂਕੇ ਵਿੱਚ ਰੌਬਿਨ ਨੇ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਨੀਲ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਇੱਕ ਢੰਗ ਲੱਭਿਆ ਅਤੇ ਉਸ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਨੀਲ ਦੀ ਖੇਤੀ ਬੰਦ ਹੋ ਗਈ ਅਤੇ ਲੋਕ ਹੁਣ ਕੁਝ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਹ ਨੂੰ ਜ਼ਬਰਦਸਤੀ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇੱਕ ਗੱਲ ਮੇਰੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਆਈ ਕਿ ਨੀਲ ਕਿਉਂ ਕੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜਾਂ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਚਿੱਟੇ ਕੱਪੜੇ ਨੂੰ ਚਮਕਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਪੀਲੇ ਹਰੇ ਲਾਲ ਦੇ ਇੰਨੇ ਰੰਗ ਹਨ ਮੈਨੂੰ ਯਕੀਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਸੋਚੋ ਕਿ ਨੀਲਾ ਰੰਗ ਕਿਉਂ s ਰੌਬਿਨ ਨੀਲਾ ਜਾਂ ਅੱਜਕੱਲ੍ਹ ਲੋਕ ਅਲਟਰਾਮਾਰੀਨ ਅਤੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਵਾਇਲੇਟ ਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰੰਗੀਨ ਚੀਜ਼ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਚਿੱਟੇ ਕੱਪੜਿਆਂ ਨੂੰ ਚਮਕਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਨੀਲੇ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਕਿਉਂ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਵਾਬ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਚਿੱਟੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵਿਵੇਕ ਵਾਇਲੇਟ ਇੰਡੀਗੋ ਨੀਲੇ ਹਰੇ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ। ਪੀਲਾ ਸੰਤਰੀ ਲਾਲ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਚਿੱਟੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਉਜਾਗਰ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੁਝ ਧੂੜ ਦੀ ਡਾਰਟ ਅਤੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਜੋ ਕਿ ਰੌਸ਼ਨੀ ਦੇ ਅਲਟਰਾਵਾਇਲਟ ਕਾਰਨ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਪੀਲੇ ਧੱਬੇ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਖਿਚਾ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਹੁਣ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਚਮਕਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੂਰਕ ਰੰਗ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਤਾਂ ਪੀਲੇ ਦਾ ਪੂਰਕ ਰੰਗ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਨੀਲਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨੀਲਾ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਰੋਬਿਨ ਨੀਲਾ ਜਾਂ ਅਲਟਰਾਮਾਰੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਮਕਦਾਰ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਨੀਲਾ ਹੈ ਪੀਲੇ ਦਾ ਪੂਰਕ ਰੰਗ ਧੂੜ ਦੀ ਡਾਰਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਿੱਟੇ ਕੱਪੜੇ ਜਾਂ ਜੇ ਵੀ ਕੱਪੜਿਆਂ ਨੂੰ ਖੋੜਾ ਜਿਹਾ ਪੀਲਾ ਰੰਗ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਨੂੰ ਦਬਾਉਣ ਲਈ ਪੂਰਕ ਰੰਗ ਤਕਨਾਲੋਜੀ ਇਸਨੂੰ ਬਲੂ ਦਿੰਦੀ ਹੈ e ਦੂਸਰਾ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੰਡੀਗੋ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੰਡੀਗੋ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੋਪਾਇਰੋਲ ਹੈ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੈਂਜੋਪਾਇਰੋਲ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਇਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਬੰਧਿਤ ਰੇਟੇਟਿਡ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ? ਇੱਕ ਲੰਮਾ ਸੰਯੁਕਤ ਇੱਕ ਬੈਜੀਨ ਰਿੰਗ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੁਆਰਾ ਦੂਜੀ ਪੀਰੀਅਡ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਦੂਜੀ ਬੈਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਹ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਲੰਬੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਵਾਹ ਦੇ ਕਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੰਗ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਹਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਜ਼ਮੀਨੀ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਉਤਸਾਹਿਤ ਵਿਚਕਾਰ ਪਾੜਾ ਸੰਜੋਗ ਦੁਆਰਾ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਜ਼ਮੀਨ ਤੋਂ ਉਤਸਾਹਿਤ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਲਿਜਾਣ ਲਈ ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਬਾਰੰਬਾਰਤਾ ਵੀ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤਰੰਗ ਲੰਬਾਈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਤਰੰਗ-ਲੰਬਾਈ ਜ਼ਿਆਦਾ

ਚਮਕਦਾਰ ਰੰਗ ਜਾਂ ਡੂੰਘੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਰੰਗ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਰੰਗ ਅਤੇ ਤੀਬਰਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ 200 ਤੋਂ 400 ਨੈਨੋਮੀਟਰ ਅਲਟਰਾਵਾਇਲਟ 400 ਤੋਂ 800 ਨੈਨੋਮੀਟਰ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣ ਵਾਲੀ ਰੇਂਜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਯੁਕਤ ਹੋਣ ਦਾ ਕਾਰਨ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਰ ਸੰਯੁਕਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੰਗੀਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਉਦਾਹਰਨ ਇੰਡੀਗੋ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਬੈਂਜੋ ਪਾਈਰੋਲ ਜਾਂ ਇੰਡੋਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੈਂਜੋ ਪਾਈਰੋਲ ਜਾਂ ਇੰਡੋਲ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਲੰਬੀ ਸੰਯੁਕਤ ਚੀਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹਨ। ਕੁਝ ਸਾਹਿਤ ਜੋ ਉਸ ਸਮੇਂ ਨਿਲ ਅੰਦੋਲਨ ਦੌਰਾਨ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ਿਤ ਹੋਇਆ ਸੀ, ਖਾਸਕਰ ਬੰਗਾਲ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਲੋਕ ਲੜ ਰਹੇ ਸਨ ਕਿ ਉਹ ਨੀਲ ਦੀ ਖੇਤੀ ਨਹੀਂ ਕਰਨਗੇ, ਉਹ ਵਧੇਰੇ ਭੋਜਨ ਉਗਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਸਨ,

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਆਹ ਸਾਹਿਤ ਸਾਹਮਣੇ ਆਏ ਅਤੇ ਲੋਕਾਂ ਨੇ ਅੰਦੋਲਨ ਕੀਤਾ ਜੋ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਸਾਹਿਤ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸੀ ਦੀਨੋ ਬੰਧੂ ਮਿਥਰਸ ਨੀਲ। ਦਰਪਣ ਜਿਸਦਾ ਅੰਗਰੇਜ਼ੀ ਵਿੱਚ ਅਨੁਵਾਦ ਵੀ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਇਸ ਯੁੱਗ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਸਮੱਸਿਆ ਹੱਲ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਕੈਮਿਸਟਾਂ ਨੇ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਬਣਾ ਕੇ ਹੱਲ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਉਦਯੋਗ ਇਸ ਮੰਗ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਸਬਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਰੰਗਦਾਰ ਪਦਾਰਥ ਹੈ ਕਲੋਰੋਫਿਲ। ਸਧਾਰਨ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਦੇ ਪੌਦਿਆਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹਰੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਦਾ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਦਾ ਜਵਾਬ ਉੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਪਰ ਕਿਹੜੀ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਇਹ ਪੱਤਿਆਂ ਨੂੰ ਹਰਾ ਰੰਗ ਹੀ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦੀ ਸਗੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਦੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋਗੇ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਹਨ, ਮੈਂ ਦੂਜੇ ਦਿਨ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਮਾੜੀ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਇੱਕ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ। ਕੈਵਿਟੀ ਅਤੇ ਕੈਵਿਟੀ ਦੇ ਅੰਦਰ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਨੂੰ ਕੈਵਿਟੀ ਦੇ ਆਕਾਰ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਫਿੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ, ਇਹ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਅਤੇ ਦੋ ਹੋਰ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਸਹਿ-ਸੰਯੋਜਕ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਪਲੇਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਜਿੱਥੇ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟਾਂ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਬਦਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੰਗ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਪੱਤਿਆਂ ਨੂੰ ਸੁੰਦਰ ਜਾਂ ਹਰਾ ਰੰਗ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਨੂੰ ਸੋਖਦਾ ਹੋਵੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਲਈ ਪਾਣੀ ਜੋ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਜਾਂ ਸੁਕਰੋਜ਼ ਆਦਿ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 6 ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪਲੱਸ 12 ਵਾਟਰ ਪਲੱਸ ਫੋਟੋਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੂਰਜੀ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਸੀ ਛੇ ਘੰਟੇ ਬਾਰਾਂ ਓ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਛੇ ਜੋ ਕਿ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਆਦਿ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਛੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਰਲ ਘੱਟ ਜਾਂ ਘੱਟ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਹਲਕੀ ਊਰਜਾ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਫਿਰ ਸੋਚ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ? ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਪੈਦਾ ਕਰੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਲਕੀ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਸਾਡੇ ਅੰਦਰ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦਾ ਚਮਤਕਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਾਇਓਕੈਟਾਲਿਸਟ ਹੈ। ਸਿਸਟਮ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਸੁੰਦਰੀਕਰਨ ਲਈ ਹੈ, ਸਗੋਂ ਰਸਾਇਣਕ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਮੈਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਮੈਂ ਹੁਣ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੇਰਵਿਆਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਹੋਰ ਆਹ ਐਮਾਈਨ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਲੋਕ ਜੈਵਿਕ ਅਮੀਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਹੈ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਜੇਕਰ nr nh_2 ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ r ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਮੀਨ ਸੀ ਜੋ ਕਿ nrh_2 ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਬਦਲਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਮੀਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੀਸਰਾ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਉੱਥੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੇ ਨਾਲ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੀਸਰੀ ਅਮੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਐਮਾਈਨ ਜਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੀਸਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਫਿਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਮਾਈਨ ਅਤੇ ਤੀਸਰੀ ਅਮੀਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਐਮਾਈਨ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਆਹ ਗਰੁੱਪ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ ਸਧਾਰਨ ਅਲੀਫਾ ਦੇ ਆਮ ਨਾਮ ਲਈ ਅਮਾਈਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਪਦਾਰਥਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਮੀਨ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਅਮਾਈਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਟਿਕ ਅਮੀਨ ਆਉ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੀ ਬੋਝੀ ਕਸਰਤ ਕਰੀਏ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਗਿਣਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ 'ਤੇ ਅਮੀਨ ਸ਼ਬਦ ਜੋੜਨਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਦੋ ਸਮੂਹ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈ ਜਾਂ ਅਗੇਤਰ ਲਗਾਓਗੇ ਜੋ ਕਿ ਅਮੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ, ਤਿੰਨ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ। ਫਿਰ ਚਾਰ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਨੂੰ ਅਜ਼ਮਾਓ ਫਿਰ ਟੈਟਰਾ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ch $three$ ch two nh ch_3 ਮਤਲਬ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਮੂਹ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੀ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨਹੀਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਲੋਕ ਇਸਨੂੰ ਈਥਾਈਲ ਮਿਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੰਨਾ ਵਧੀਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਵਰਣਮਾਲਾ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ। ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਅਮੀਨ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬਦਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਬਦਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਮੇਰੇ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ n -ਮਿਥਾਇਲ ਐਥੇਨੋਮਾਈਨ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਥਾਈਲ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਈਥਰ ਨਾਮਿਨ ਵਿੱਚ ch_3 ch_2 nh_2 ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ n ਮਿਥਾਇਲ ਈਥਾਨਮਾਈਨ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਚੰਗੀ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਜਾਂ ਚੰਗਾ ਨਾਮਕਰਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਕੋਈ ਮਤਲਬ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਇਸਲਈ ਲੋਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈ ਮਿਥਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਬਿਨਾਂ ਸ਼ੱਕ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਸਥਿਤੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਿੱਥੇ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਉੱਥੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਮੀਥਾਮਾਈਨ ਵਿੱਚ n ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਕਿਉਂਕਿ ਮੀਥੇਨੋਲ ਹੁਣ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ h_2 ਵਿੱਚ ch_3 ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਸ nh_2 ਨਾਲ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਮੇਥਾਨੋਮਾਈਨ ਵਿੱਚ n ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਰੰਟ ਲਾਈਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਹੋਰ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੇਨੋ ਡਾਈ ਸਿਸਟਮ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਗੇਤਰ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਸਿਸਟਮੈਟਿਕ ਨਾਮ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਮ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ $upsc$ ਜਰਨਲ ਨਿਯਮ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਇਹ ਅੰਤਮ ਈ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਲੱਭਦਾ ਹੈ। ਜੋ ਕਿ $amines$ e ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਛੇਤਰ $amine$ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋਏ ਕਿ ਕੋਈ ਛੋਟੇ ਐਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇਟਾਲਿਕਾਈਜ਼ਡ ਲੋਕੈਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ n ਨੂੰ ਤਿਰਛੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਟਾਲਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ, ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਹੋ ਕਿ ਇਹ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ n -ਮਿਥਾਇਲ ਐਥਾਨਮਾਈਨ ਹੈ ਇਹ ਐਨ-ਇਨ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਮੀਥਾਨੋਮਾਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਠ-ਪੁਸਤਕ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਸਾਹਿਤ ਤੋਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨਾਲ ਅਭਿਆਸ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਐਲਕਾਈਲਾਮਾਈਨ ਤੋਂ ਐਰੀਲ ਅਮਾਈਨ ਵਿੱਚ ਐਰੀਲ ਅਮਾਈਨ ਵੱਲ ਇੱਕ ਕਦਮ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨ ਕੱਲ੍ਹ ਇੱਥੇ ਹਨ ਇੱਕ $aniline$ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਬਾਰੇ ਕਿਹਾ, ਇਸ ਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ $amines$ ਅਕਸਰ $aniline$ ਦੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ $aniline$ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਨਾਈਟਰੋਬੈਨਜ਼ੀਨ ਕਮੀ 'ਤੇ $aniline$ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ $aniline$ ਨੂੰ $benzene$ $amine$ $benzene$ $amine$ $benzene$ $amine$ ਕਿਹਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ e ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਐਨੀਲਿਨ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਅਮੀਨ ਬੈਂਜੀਨ ਅਮੀਨ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ

ਮਿਥਾਇਲ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ? 11 ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਥਾਈਲ ਐਨੀਲਾਈਨ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਸ਼ਬਦ ਹੋਵੇਗਾ iupac ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ n-ਮਿਥਾਇਲ ਬੈਂਜੀਨ ਅਮੀਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬੈਂਜਾਈਲਾਮਾਈਨ ਇੱਕ ਮੂਲ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਐਨੀਲਿਨ ਦੀ ਥਾਂ ਤੇ ਵਾਧੂ ਵਿਲੱਖਣ ਆਮ ਨਾਮ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ r ਹੁੰਦਾ ਹੈ ch3 ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੈਰਾ ਪੈਨੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ra ch3 ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਲੇਕ ਇਸਨੂੰ ਪੈਰਾ ਟੋਲਿਊਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਕਿ ਟੋਲਿਊਨ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਪੈਰਾ ਪੈਨੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਪੈਰਾ ਟੋਲਿਊਨ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਹਨ। ਸਿਸਟਮ ਪਰ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਨਾਂਵ ਜੇਕਰ r ਇੱਕ ਮੈਥੇਕਸੀ ਗਰੁੱਪ och3 ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਪੈਰਾ ਐਨੀਸੀਡੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾ ਸਿਰਫ ਸਖ਼ਤ iupsa ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਦੇਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਪਰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਅਤੇ ਮਾਮੂਲੀ ਅਤੇ ਮਦਦਗਾਰ ਸ਼ਬਦ ਅਜੇ ਵੀ ਪੈਰਾਟੋਲੁਡੀਨ ਪੈਰਾਨੀਸੀਡੀਨ ਵਰਗੇ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਮੀਨ ਸਿਰਫ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਤੱਕ ਹੀ ਸੀਮਤ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਅਮੀਨ ਇੱਕ ਹੇਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਇੰਡੀਗੋ ਦੇ ਜਿੱਥੇ ਬੈਂਜੋਪਾਈਰੋਲ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਪੌਲੀਪਰੋਲ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ, ਉੱਥੇ ਹੀਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਅਮਾਈਨ ਜਿੱਥੇ ਹੇਟਰੋਐਟਮ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ, ਕੁਝ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਪਾਈਰੋਲ ਪਾਈਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਅਤੇ ਪਾਈਰੋਲਾਈਡਾਈਨ ਹਨ ਕੀ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਅਤੇ ਪਾਈਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਵਿਚਕਾਰ ਕੀ ਸਬੰਧ ਹੈ, ਇਹ ਪਾਈਪਰੀਡੀਨ ਦਾ ਘਟਿਆ ਹੋਇਆ ਰੂਪ ਹੈ। ਛੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੁਆਰਾ ਤਿੰਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਲਈ ਪਾਈਪਲਾਈਨ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰੋਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਟ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਕਨੀਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਲਫਰ ਸੇਲੇਨਿਅਮ ਹੀਟਿੰਗ ਜਾਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਹੀਟਿੰਗ ਦੀ ਚੰਗੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਚਾਰਕੋਲ ਨੂੰ ਉਤਾਰਨ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਹੈ ਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਜਜ਼ਬ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੀ ਘਟਨਾ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਨੂੰ ਪਾਈਪਰੀਡਾਈਨ ਬਣਾ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਇਹ ਰੀਡੋਕਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਈਰੋਲ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਬਿਊਟਾਡੀਨ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ। ਉੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ hat p ਰੋਲ ਜੋ ਕਿ nhch ਡਬਲ ਹੈ 1 c h ਸਿੰਗਲ ਬੌਂਡ chw 1 ch ਫਿਰ nh ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਆਓ ਪਾਈਰੋਲਿਮਾਈਡ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਈਰੋਲੀਡੀਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਟਿਡ ਪਾਈਰੋਲ ਸੇ ਪਾਈਰੋਲੀਟਾਈਨ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਫਿਰ ਸਮਾਨ ਮਾਰਗ ਹੁਣ ਪਾਈਰੋਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਮਾਈਨ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਐਮਾਈਨ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਰੰਗਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਪਰਿਵਰਤਨ ਕਰਨ ਲਈ ਡਾਈ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਮਾਈਨ ਮੱਧ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ rn h2 ਸਮੂਹ nh2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੈ r ਸਿਰਫ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਜਾਂ ਐਰੀਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੱਧ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੋਲ ਗੈਰ-ਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਵਰਤਾਰਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਦੇ ਬਾਅਦ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ d ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਮੀਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਦੋ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ n h ਬਾਂਡ ਹੋਣ ਨਾਲ ਉਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਯਾਦ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਕਈ ਹੋਰ ਤੱਤ ਵੀ ਹਨ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈਣਾ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਵੀ ਹੈ ਪਰ ਬਹੁਤ ਹਲਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਲੋਰੀਨ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਵਿੱਚ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਵੀਕਾਰ ਨਾ ਕਰੇ ਕਿ ਸਬੰਧ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤੇ ਗਏ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਉਬਾਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਾਲੀ nh ਚੀਜ਼ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਦੂਜੀ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਐਨੀਲਿਨ ਅਣੂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਣੂਆਂ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਧਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਐਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਵੱਧ ਰਹੀ ਹੈ, ਅਣੂ ਭਾਰ ਵੱਧ ਹੈ nd ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮਦਦ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਆਮ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਸਥਿਤੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਾਈਡ ਗੈਸ ਕਿਉਂ ਹੈ ਪਰ ਪਾਣੀ ਤਰਲ ਹੈ ਇਸਦਾ ਜਵਾਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਬੰਧ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ h2s ਮਦਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦਾ ਮਾਮਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਆਵੇਗੀ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਡੇਟਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਬਾਲਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਪਰ ਸਾਰੀਆਂ ਅਮੀਨਾਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਰੱਖ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿਉਂ ਇਸ ਅੰਤਰ ਨੂੰ ਘੱਟ ਅਣੂ ਭਾਰ ਬਣਾਉਣਾ i ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਇਸ ਸਾਰਣੀ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵੇਖੋ ਮਿਥਾਇਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਲਾਮਾਈਨ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਪਰ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਰਿੰਗ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੈਨੋਲ ਇੱਥੇ ਵੀ ਕੋਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ, ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਇੱਕ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ s 98 ਕੈਪਸਿਲਿਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ 161.5 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਜਿਆਦਾਤਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਨੂੰ ਤਰਜੀਹ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਪਰ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲਿਕ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਧਰੁਵੀ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਮਿਥਾਇਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਘੱਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 3.6 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ। ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ 100 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜਦਕਿ ਐਨੀਲਿਨ ਜਾਂ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਘੁਲਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਲ ਅਮੀਨ ਉੱਤੇ ਕੁਝ ਪੋਲਰ ਅੱਖਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕੀ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਐਮਾਈਡ ਬਨਾਮ ਐਮਾਈਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਮਾਈਡ ਐਮਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਸਟ . ructural ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੋਨੋ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣ-ਸ਼ੀਅਰ ਜੋੜਾ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ amine rnh2 'ਤੇ ਐਮਾਈਡ rco 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ h2 ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਨੂੰ ਕੰਜੂਗੇਟ ਐਸਿਡ ਦਾ pka ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਾਰਕ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਜਾਂ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਜਿੱਥੇ ਐਮਾਈਡ ਜ਼ੀਰੋ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅਮੀਨ ਲਗਭਗ 10 ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਅਲਕਲਾਈਨ ਸਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ r ਅਲਕਾਈਲ ਹੈ ਮਿਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਜਾਂ ਐਥਾਈਲਾਮਾਈਨ , ਕੰਜੂਗੇਟ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇਹ ਪੀਕੇਏ 10 ਦੇ ਨੇੜੇ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਸਦਾ ਜਵਾਬ ਹੈ ਅਮਾਈਡ ਦੀ ਘਟੀ ਹੋਈ ਅਧਾਰ ਤਾਕਤ ਭਾਵੇਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ nh2 ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਵੀ ਇੱਕ nh2 ਸਮੂਹ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਹ nh2 ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਇਕੱਠੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਐਮਾਈਡ ਕਾਰਬਾਮਾਈਡ ਬੀਟਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੋਨ ਜੋੜਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਐਮਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਾਂ ਗੁੰਜ ਦਾ ਇੱਕ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਕਿ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਘਟੀ ਹੋਈ ਅਧਾਰ ਤਾਕਤ ਨੂੰ ਗੁੰਜ ਅਤੇ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੋਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਝਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਰੀਲ ਅਮੀਨ ਨਾਲ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਦੋਂ ਆਰ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਖੱਕਦਾ ਹੈ, ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਗੁੰਜ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਧ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਇਕਲੋਤਾ ਜੋੜਾ ਐਮਾਈਡ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ

ਆਕਸੀਜਨ ਐਟਮ ਵਿਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਡਬਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰਜ ਵੱਖਰਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਬਣਾਈ ਰੱਖੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਬਹੁਤ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪੜਾਅ ਹਨ ਜਾਂ ਅਮੀਨ ਹੋਫਮੈਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਨਾਲੋਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਐਮਾਈਡ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਮਾਈਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ? ਜਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਅਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਲੋਕਾਂ ਨੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਏਸੀਆਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗੀ। d ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਬਣਾਉ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ rr ਅਤੇ n ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖੋਜਕਰਤਾਵਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ . ਹੋਫਮੈਨ ਪੁਨਰਗਠਨ ਬਹੁਤ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਤੋਂ ਐਮਾਈਨ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਦੁਆਰਾ ਅਮਾਈਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਮੱਧ ਸਹਿ x ਟੂ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ r ਅਤੇ nh ਦੇ ਦੋ ਵਿਚਕਾਰ ਹਟਾਇਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ. x ਦੇ ਜਿਆਦਾਤਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਪਰ ਹੋਰ ਹੈਲੋਜਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਪਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਵਧੀਆ ਨਤੀਜੇ ਦਿੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ rnH_2 ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮੱਧ ਕਾਰਬਨ ਜੋ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਧੂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਜੋ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਰੋਮਾਈਡ ਬਣਾ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਸਲ ਤੱਤ ਨੂੰ ਹੋਪਮੈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਮਾਈਡ ਦਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਐਮਾਈਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਹਰ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਬਣਾਈ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ d ਦੂਜੀ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਕਿਸੇ ਗੰਦਗੀ ਦੇ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਮੇਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮਾਈਡ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਦਾ ਕੋਈ ਸਵਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਜਾਂ ਪੁਨਰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਾ ਕੋਈ ਸਵਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਨੂੰ ਛੋਟਾ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਮਰੂਪ ਲੜੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਧਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ rnH_2 ਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਸਹਿ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ co ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਕੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਐਨੀਲਿਨ ਤੋਂ ਐਸੀਟੋਨ ਕੀ ਹੈ? ਰੋਸ਼ਨੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਐਨੀਲਿਨ ਨੂੰ ਅਧਾਰ ਤੋਂ n ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ch_3 c o ਸਮੂਹ ਨੂੰ h_3 ਸਮਾਜਿਕ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਸਮਝੋ,

ਇਸ ਲਈ ਸਧਾਰਨ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਧਾਏਗੀ, ਤੁਹਾਨੂੰ n $hcoch_3$ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਐਨੀਲਿਨ ਤੋਂ ਐਸੀਟੋਨ ਗਲਾਈਡ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਤੋਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਅਮੀਨ ਦੀਆਂ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹੈ. ਡੇਲਾਮਾਇਨ ਅਰੀਲਾਮਾਈਨ ਦਾ ਡਾਇਜ਼ੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਰੂਪਾਂਤਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਸੈਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਸੈਕੰਡਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਐਰੀਲ ਅਮਾਈਨ ਨੂੰ ਐਰੀਲ ਡਿਗੋਨਿਅਮ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਪਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ii ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਐਰੀਲ ਡਾਇਗੋਨਿਅਮ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ। c ox ਅਤੇ hx ਜਿਸਨੂੰ ਸੈਂਡ ਮੀਜਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਪ੍ਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਕਪ੍ਰਿਕ ਆਇਨ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨੋਲ ਕਪ੍ਰਿਸ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਰੀਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈਲਾਈਡ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਆਇਓਡੀਨ ਆਦਿ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂ ਪਲੱਸ ਸਾਈਨਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਰੀਲ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਕੀ c nk_i ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਆਇਓਡਾਈਡ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਜਾਂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਐਰੀਲਾਮਾਈਨ ਦੁਆਰਾ ਡਿਜ਼ਿਟਮ ਨੂੰ ਫਲੋਰੋਬੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਨ ਲਈ ਡਿਜ਼ਿਟਮ ਦੁਆਰਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਐਸਿਡ h_3 po_2 ਨਾਲ ਹਵਾ f ਸਧਾਰਨ ਬੈਜੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜੋ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਵੇਂ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਜਵਾਬ er ਹਾਈਪੋਫਾਸਫੋਰਸ ਐਸਿਡ h_3po_2 ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ arh ਦੇਣ ਲਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਐਰੀਲ ਡਾਇਗਨਲ ਲੂਣ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਦਲੇ ਗਏ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਕੁਝ ਆਮ ਤਕਨੀਕਾਂ ਹਨ ਇਹ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਫੀਨੋਲਿਕ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਫਲੋਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਦਿ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਮਹੱਤਤਾ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਰ ਵਾਰ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਦਾ ਅਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਨਾ ਸਿਰਫ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਮਹੱਤਵ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਐਰੋ ਦਾ ਮਤਲਬ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਾਂ ਜੈਵਿਕ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਐਮਾਈਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹਨ। ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਵੇਰ ਤੋਂ ਸ਼ਾਮ ਤੱਕ ਇਹ ਸੋਚ ਕੇ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਏਰ ਐਰੀਲ ਅਮਾਈਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਜਵਾਬ ਹੈ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥਾਈਲ ਅਮੀਨ, ਤੁਸੀਂ ਬੈਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅੱਗੇ ਹੈ ਦੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਅਗਲਾ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੈਜੀਨ ਰਿੰਗ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥਾਈਲ ਅਮੀਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਟੈਟ ਕੰਪਾਊਂਡ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲਐਥਾਈਲਾਮਾਈਨ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਟੁੱਟੇ ਹੋਏ ਬੰਧਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਲਫਾ ਬਾਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹੇਠਾਂ ਪਲੇਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਮੋਟਾ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਬੀਟਾ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੋਰ ਦੋ ਬਾਂਡ ਜੋ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਹਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ sp ਸ਼੍ਰੀ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ ਵਿੱਚ ਹਰ ਸਮੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨਿਯਮਤ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰੋਨ ਦੇ ਇੱਕ ਹੈ। ਉੱਪਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੇਠਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੋ ਹੋਰਗੇ ਪਲੇਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਮੋਟੀਆਂ ਲਾਈਨਾਂ ਨਾਲ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਟੁੱਟੀਆਂ ਲਾਈਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਪਲੇਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਆਮ ਲਾਈਨਾਂ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਕਨੀਕ ਹਨ ਅਤੇ ਐਮਫੇਟਾਮਾਈਨ ਇੱਕ $binge$ ਰੀਡਿੰਗ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਬੈਚ ਰੀਡੀਮ ਹੈ ਜੋ ਮਤਲਬ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹੋਣਾ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਚੀਰਲ ਚਿਰਾਲਟੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਆਮ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਲੋਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ਾ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਉਸ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ 'ਤੇ ਸੁਪਰਪੋਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਸੁਪਰ ਇੰਪੋਜ਼ ਨੂੰ ਸੁਪਰਪੋਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਗੈਰ- ਸੁਪਰਪੋਜ਼ੇਬਲ ਮਿਰਰ ਚਿੱਤਰ ਸਬੰਧ ਹੈ। ਐਨੈਂਟੀਓਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪਾਬੰਦੀਸ਼ੁਦਾ ਸ਼ਰਤ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਅਲਫਾ ਬੀਟਾ ਦੇ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਜਹਾਜ਼ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਜਹਾਜ਼ ਦੇ ਉੱਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਦੋ ਜਹਾਜ਼ ਵਿਚ ਹਨ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਐਡਰੇਨਾਲੀਨ ਜੋ ਕਿ ਹਾਰਮੋਨ ਸੀਕਰੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾ ਹੀ ਐਡਰੇਨਾਲੀਨ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਮਾਈਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਨਐਚਆਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹਾਰਮੋਨਸ ਸਟੀਰੋਇਡ ਅਤੇ ਹੋਰ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਡੋਪਾਮਾਈਨ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਮੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਹਾਂ ਦਾ ਜਵਾਬ ਹੈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਵਿੱਚ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਗਤੀਵਿਧੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਸੇਰੋਟੋਨਿਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ $1y$ ਇਹ ਵਿਟਾਮਿਨਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਜੀਵਨ ਦੀ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ਕਤੀ ਹੈ ਪਾਈਰੀਡੋਕਸੀਨ ਇੱਕ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 6 ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਾਂ ਨਿਕੋਟਿਨਿਕ ਐਸਿਡ ਜਿੱਥੇ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਮੋਇਟੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਕਾਰਬੋਕਸੀ ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਐਂਟੀ ਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਜੋ ਕਿ ਐਲਰਜੀ ਹੈ ਲੋਕਾਂ ਨੂੰ ਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਦੇ slp ਕਾਰਨ ਐਲਰਜੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਰੋਕਿਆ ਜਾਵੇ ਇਹ ਐਂਟੀ ਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਐਂਟੀਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਤੇ ਹਿਸਟਾਮਾਈਨ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ch_2 h_2 nh_2 ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਕਿਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਹੋਰ ਵੀ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਲੰਮੀ ਕਹਾਣੀ ਨੂੰ ਛੋਟਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਂ ਐਲੀਫੈਂਟਿਕ ਅਤੇ ਐਰੇਮੈਟਿਕ ਐਮਾਈਨ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਸਿਰਫ ਇਹੀ ਨਹੀਂ ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹੋਣੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਮਾਈਨ ਜੈਵਿਕ c ਦੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ ਓਮਪਾਉਂਡ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਉਸ ਅਮੀਨ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਹੋਰ ਬਦਲ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਆਦਿ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਜਾਂ ਐਮਾਈਡ rnH ਦੇ ਸੇ ਐਨਐੱਚ 3 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨਾ rx ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਲੂਣ ਮਿਲੇਗਾ ਜੋ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ rn ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪਲੱਸ x ਮਾਇਨਸ ਟ੍ਰੀਟ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲਣਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਜਿੱਥੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ rnH_2 ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਸਕੇ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਜਲਮਈ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਗਾਂ ਨੂੰ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਣ ਲਈ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਨਾ ਸਿਰਫ ਉਚਿਤ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਕੰਟਰੋਲ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਸਗੋਂ ਕੰਪੈਨੈਂਟ ਨੂੰ ਸਹੀ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਣਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਾਣੀ ਜਾਂ ਈਥਾਨੌਲ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਘੋਲਣ ਬਾਰੇ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਘੋਲ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਹੈ, ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੀਆਂ ਆਮ ਬਣਤਰ ਦੀਆਂ ਸੀਮਾਵਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। nh_3 ਪਲੱਸ ਅਤੇ br ਮਾਇਨਸ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਿਉਟਾਇਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੀਸਰੀ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋ ਸੁੰਦਰਤਾ ਨਾਲ ਕੋਈ ਅਮੀਨ ਪੈਦਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਕਿਉਂ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ? ਤੁਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਿਉਟਾਇਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਬਿਉਟਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਆਈਸੋਬਿਊਟੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੋਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਬੋਮਿਨ ਨਹੀਂ ਇਹ ਕਿਉਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਟੀਰਿਕ ਫੈਕਟਰ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲ ਹੈ ਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਦੂਜਾ ਕੇਸ ਸਟੀਰਿਕ ਫੈਕਟਰ ਇੱਕ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਕੀ ਹੈ ਸਟੀਰਿਕ ਫੈਕਟਰ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾਨ ਕੀਤਾ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਘਣਤਾ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਸਟੀਰਿਕ ਬਲਕ ਵਧਣ ਨੂੰ ਵੀ ਰੋਕ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਟਮ ਦੇ ਉਲਟ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਚੁੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਥਿਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਲੱਕ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਸੁੱਟ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਉਹ ਉਸੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਲਫਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਅਗਲੇ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਸਕਿੰਟ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਗਾਮਾ ਡੈਲਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। α ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਖਾਤਮ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਬਿਉਟਾਇਲ ਤੋਂ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ i ਮਤਲਬ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਮਾਈਡ ਦੀ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਰੋਕਣ ਲਈ ਖਾਤਮਾ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ਬਦ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸਾਮਾਈਡ ਐਮਾਈਡ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜਾਮਿਨਾਈਟ ਸੀ ਛੇ ਐਚ ਪੰਜ ਕੋਨਰ ਦੇ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਜਵਾਬ ਹੋਵੇਗਾ i ਵਧਾਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਲਵੇਗਾ, ਇਸਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟਾਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਥਰਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬੈਂਜੋਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਨ ਫਿਨਾਇਲ ਬੈਂਜਾਮਾਈਡ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ c ਹੈ ਦੇ ਪਾਸੇ ਹਨ। ਦੋ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗਾਂ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਜ਼ਰੂਰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਏਰੀਲ ਅਮਾਈਨ ਲੂਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਸੀ ਛੇ ਐਚ ਪੰਜ ਐਨਐਚ 3 ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ s ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਉਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ nh_3 ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਹੈ ਮੁਫਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ h ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਕਿਸੇ ਵੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਬੈਚ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਲਿੰਕ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਪੈਦਾ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸੀ ਉਹ ਬੈਂਜੋਇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਬੇਸ ਐਸਿਡਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਕੋਰ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ ਜੋ h ਕੀ ਐਸੀਡਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਆਹ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਇਸ ਅਲਫੇਨਾਮਾਈਡ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਆਏ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਲਫੋਨਾਮਾਈਡ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਦੇ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਸਲਫੋਨਾਮਾਈਡ ਕਾਰਬੋਕਸਾਮਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਘਟਨਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂ ਪਰ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਾਮਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਬੁਨਿਆਦੀ c ਦੇ ਅਧੀਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਹਨ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਇੱਕ ਐਨੀਅਨ ਦੇ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਗਠਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੇਸ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਹਮਲੇ ਨੂੰ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਇਸ $rnHso$ ਉਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਆਰਪਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਦਸ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਐਚਸੀਐਲ ਵਾਟਰ ਗੀਟ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟਮੈਂਟ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ rnH ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਆਰਸੇ ਥ੍ਰੀ ਐੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਆਰਸੇ 3 h ਹਿੱਸਾ ਉਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਰੱਖ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ r ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਚੁੱਕ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕਲੀ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਬੇਸ ਜਾਂ ਬੇਸ 2 ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ। ਐਸਿਡ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਫਰਕ ਲਿਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ hc_1 ਵਿੱਚ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ rn ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਆਰਸੇ ਤਿੰਨ h ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਾਂਗ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। rn soar ਕਿਉਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ so_2 ਹਵਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਬਹੁਤ ਖਾਸ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਦਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਆਕਸੀਜਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਨਹੀਂ, ਉੱਪਰ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਹਨ ਜਾਂ ਹੇਠਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦਾ ਵਿਰੋਧ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਗੁੰਜਣ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਸਥਿਰਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਗੁੰਜਣ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹਾਈਡੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਵਿਰੋਧ ਕਰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸਵਾਲ ਸਲਫੋਨਾਮਾਈਡਜ਼ ਕਾਰਬੋਕਸਾਮਾਈਡਜ਼ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਿਉਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿਉਂ ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ h ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨੀਅਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦਾ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਨੀਅਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਦੋ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਹੋਣਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਨਤੀਜੇ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਉਰਜਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਜੋ ਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਰਜੀਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਸਮਮਿਤੀ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਗੁੰਜਣ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦੀ ਹੈ। ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਪੰਜ ਜਾਂ ਛੇ ਕਹਿਣ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਚਾਰਜ ਵਿਭਾਜਿਤ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਕਿਉਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸਮਰੂਪਤਾ ਅਣੂ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਕਦਮ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਣ ਦਿਓ ਇੱਕ ਰੰਗੀਨ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਕੋਕੀਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਤੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਨਾਮ ਦਾ ਜਵਾਬ ਹੈ ਹਾਂ ਇਹ ਕੋਕਾ ਪੱਤੇ ਹਨ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਸਨ ਓਪਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਬੇਹੋਸ਼ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦਵਾਈ ਵਜੋਂ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਹੁਣ ਲੋਕ ਇਸਨੂੰ ਨਸ਼ੀਲੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਵਜੋਂ ਵੀ ਵਰਤਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਾੜੀ ਵਰਤੋਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਟੈਟਰਾਡੋਕਸਿਨ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਸਬੰਧ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਵਾਲੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਚੈਨਲਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਬਲੌਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੋਰ ਦਵਾਈਆਂ ਦਾ ਬਦਲ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਫੁੱਲਾਂ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਦੇਖੋ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਉਂ ਚੁੱਕਿਆ, ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੁੰਦਰ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਕੁਝ ਤਿੰਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਸਮੂਹ ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਓਕੋਸੀ ਛੇ ਐਚ ਫਾਈਵ ਹੈ ਜੋ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਐਸਟਰ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸੱਤ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਬ੍ਰਿਜਿੰਗ ਹੋਵੇ। ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੀਜਾ ਬਦਲ ਹੈ ਮਿਥਾਇਲ ਕੋਕੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਲਕਲਾਇਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਖਾਰੀ ਵਰਗੀ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੌਦਿਆਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਰੱਖਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਐਲਕਲਾਇਡ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਕੁਝ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹੋਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਕਿ ਆਹ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਵੀ ਜੀਵ ਵਿਗਿਆਨੀਆਂ ਨਾਲ ਸਹਿਯੋਗ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅੱਜ ਕੱਲ੍ਹ ਲੋਕ ਜਦੋਂ ਬਿਮਾਰ ਜਾਂ ਬਿਮਾਰ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਜਾਂ ਵਾਇਰਲ ਇਨਫੈਕਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਗੱਲ ਹੋਈ ਹੈ ਕੁਝ ਤਸਵੀਰਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਸਾਹਿਤ ਵਿੱਚੋਂ ਲਈਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਡਾਕਟਰਾਂ ਦੀ ਸਲਾਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਾਇਰਲ ਇਨਫੈਕਸ਼ਨ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਨਾ ਲਓ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਮਦਦ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੁਰੱਖਿਆ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਕਮਜ਼ੋਰੀ ਜਾਂ ਵਾਇਰਲ ਇਨਫੈਕਸ਼ਨ ਕਾਰਨ ਤੁਸੀਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਦੀ ਲਾਗ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਦੁਆਰਾ ਰੋਕਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਇੱਕ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਦੂਸਰੀ ਇੱਕ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਵਾਇਰਸ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਪੋਲੀਓਵਾਇਰਸ ਟੀ ਉਸਦੀ ਤਸਵੀਰ ਅਤੇ ਸਟੈਪਟੋਕਾਕਸ ਜੋ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਡਾਕਟਰਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਰਸਾਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸੂਚੀਬੱਧ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਵਾਇਰਸਾਂ ਜਾਂ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਕਿਸੇ ਬਿਮਾਰੀ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬਿਨਾਂ ਸ਼ੱਕ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਦੇਖੋ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਦੀ ਲਾਗ ਲਈ ਹੈ ਸਟੈਪ ਥਰੋਟ ਗੈਸਟਰੋਐਂਟਰਾਇਟਿਸ ਹੈਜ਼ਾ ਤਪਦਿਕ ਭੋਜਨ ਜ਼ਹਿਰੀਲਾ ਇਹ ਸਭ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਵਾਲੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਮੂੰਡਿਆਂ ਨਮੂਨੀਆ ਫਿਣਸੀ ਕੀ ਅਲਸਰ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵੀ ਆਮ ਫਲੂ ਵੀ ਇੱਕ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੁਕਾਮ ਹੈਪੇਟਾਈਟਿਸ ਚਿਕਨ ਪਾਕਸ ਇਹ ਸਭ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਈਬੋਲਾ ਕੁਝ ਆਮ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵੀ ਹਨ ਜੋ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਅਤੇ ਵਾਇਰਲ ਦੋਵਾਂ ਪੱਖਾਂ ਵਿੱਚ ਫਿੱਟ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਮਾਰਨ ਲਈ ਵਾਇਰਲ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵਾਇਰਲ ਦਵਾਈਆਂ ਬਜਾਏ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤੀਆਂ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਵਾਲੀਆਂ ਦਵਾਈਆਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਨ ਜੋ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਹਨ, ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪੇਪਟਾਇਡਸ ਹੈ, ਬਲਕਿ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਵੀ ਪਹਿਲੀ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਹਨ ਜੋ ਮਾਰਕੀਟ ਵਿੱਚ ਆਈਆਂ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਲੋਕਾਂ ਦੀਆਂ ਜਾਨਾਂ ਗਈਆਂ। ਬਚਾਇਆ ਗਿਆ ਖੋਜਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿ ਹਰ ਕੋਈ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਲੈਗਜ਼ੈਂਡਰ ਫਲੇਮਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਸੀ ਪਰ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਮੈਨੂੰ ਸਾਹਿਤ ਤੋਂ ਕੁਝ ਤਸਵੀਰ ਮਿਲੀ ਹੈ ਜੋ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਦੀ ਖੋਜ ਅਲੈਗਜ਼ੈਂਡਰ ਫਲੇਮਿੰਗ ਦੁਆਰਾ 1928 ਵਿੱਚ ਪੈਨਿਸਿਲੀਅਮ ਨੋਟੋ ਟਰਮ ਦੇ ਉੱਲੀ ਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਅਲੈਗਜ਼ੈਂਡਰ ਫਲੇਮਿੰਗ ਨੂੰ ਸਰੀਰ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਨੋਬਲ ਪੁਰਸਕਾਰ ਮਿਲਿਆ ਸੀ। ਸਾਲ 1945 ਵਿੱਚ ਨੋਬਲ ਪੁਰਸਕਾਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਅਤੇ ਇਸ ਖੋਜ ਨੂੰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਫਲੇਮਿੰਗ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਤਸਵੀਰਾਂ ਹਨ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਖੋਜ ਕਿਵੇਂ ਹੋਈ ਅਤੇ ਫਲੇਮਿੰਗ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਨੂੰ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਨੂੰ ਮਾਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਆਇਆ, ਜੋ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਦੇਖਦਾ ਹਾਂ ਸਲਾਈਡ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਤੀਜੀ ਸਤੰਬਰ 1928 ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੁਰਘਟਨਾ ਵਾਲੀ ਖੋਜ ਸੀ, ਫਲੇਮਿੰਗ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਪਰਤਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਛੱਡਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਪਣੇ ਪਰਿਵਾਰ ਨਾਲ ਛੁੱਟੀਆਂ 'ਤੇ ਅਗਸਤ ਵਿੱਚ ਛੁੱਟੀਆਂ ਬਿਤਾਉਂਦਾ ਸੀ, ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਉਸਨੇ ਸਟੈਫੀਲੋਕੋਕੀ ਦੇ ਆਪਣੇ ਸਭਿਆਚਾਰਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕੋਨੇ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਸੀ। ਫਲੇਮਿੰਗ ਦੀ ਵਾਪਸੀ 'ਤੇ ਉਸਦੀ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਨੇ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਇੱਕ ਸੰਸਕ੍ਰਿਤੀ ਇੱਕ ਉੱਲੀਮਾਰ ਨਾਲ ਦੂਸ਼ਿਤ ਸੀ ਅਤੇ ਸਟੈਫੀਲੋਕੋਕੀ ਥਾਅ ਦੀਆਂ ਕਲੋਨੀਆਂ। t ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਘੇਰ ਲਿਆ ਗਿਆ ਸੀ, ਇਸ ਨੂੰ ਤਬਾਹ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਸੀ, ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਤਬਾਹ ਹੋ ਗਈਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੋਰ ਕਾਲੋਨੀਆਂ ਇਹ ਕਾਲੋਨੀਆਂ ਹੋਰ ਦੂਰ ਵਧੀਆਂ ਸਨ, ਆਮ ਫਲੇਮਿੰਗ ਨੇ ਉਸ ਉੱਲੀ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਿਸ ਨੇ ਉਸ ਦੀਆਂ ਕਲਚਰ ਪਲੇਟਾਂ ਨੂੰ ਪੈਨਿਸਿਲੀਅਮ ਜੀਨਸ ਤੋਂ ਦੂਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਸੀ। ਪਦਾਰਥ ਇਸ ਨੂੰ 7 ਮਾਰਚ 1929 ਨੂੰ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਰੀ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਦੁਰਘਟਨਾਤਮਕ ਖੋਜਾਂ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ, ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਨ ਬਲਦੀ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪੈਨਿਸਿਲੀਅਮ ਉੱਲੀਮਾਰ ਜੋ ਗਲਤੀ ਨਾਲ ਦੂਸ਼ਿਤ ਹੋ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ ਸੀ ਅਗਰ ਅਗਰ ਜੈਲੀ ਅਤੇ ਇਹ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਜਿੱਥੇ ਕੋਈ ਗੰਦਗੀ ਨਹੀਂ ਸੀ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਦਾ ਵਾਧਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਕੋਈ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਪਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਸੀ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪੈਨਿਸਿਲੀਅਮ ਫੰਗਸ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਿ ਬੈਕਟੀਰੀਆ ਦਾ ਕੋਈ ਵਾਧਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸਨੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਕਿ ਉਹ ਦੂਸ਼ਿਤ ਚੀਜ਼ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਾਇਆ ਕਿ ਇਹ ਪੈਨਿਸਿਲੀਅਮ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੇ ਇਹ ਐਕਟ ਹੈ ਅਸਲ ਤਸਵੀਰ ਇਸ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬੀਟਾ-ਲੈਕਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਹੋਰ ਸਾਈਟ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੰਧਕ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਬੈਂਜਾਇਲ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ ਐਨ.ਐੱਚ . ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹਿਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕ ਦੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਹਿਲੀ ਵਾਰ ਫਲੇਮਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਹਨ ਜੋ ਅੱਜ ਕੱਲ੍ਹ ਲੋਕ ਪੈਨਿਸਿਲਿਨ ਸੇਫਾਲੋਸਪੋਰਿਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਸਾਰੇ ਬੀਟਾ-ਲੈਕਟਮ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਹਨ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਮੋਨੋਬੈਕਟਰ ਸਧਾਰਨ ਬੀਟਾ-ਲੈਕਟਮ ਨੇ ਸਲਫਰ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਾਈਟਾਂ ਹਨ। ਉੱਥੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਵਧੀਆ ਐਂਟੀਬੈਕਟੀਰੀਅਲ ਗੁਣ ਵੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਥੋੜੀ ਦੇਰ ਬਾਅਦ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੋਰ ਵਿਸ਼ਿਆਂ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ