

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਸਾਡੀ ਚਰਚਾ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਣ ਲਈ ਮੈਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਰੁਕਿਆ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਉੱਚ ਸਮਰੂਪ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨੈਫਥਲੀਨ ਐਂਥਰਾਸੀਨ ਫੈਨਥਰੀਨ ਆਦਿ ਇੱਕ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਰਿੰਗ ਦੇ ਅੰਦਰ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਬੈਂਜੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਜਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਪਹਿਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡਾ ਮੁੱਖ ਉਦੇਸ਼ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਅਤੇ ਵਰਤੋਂ ਸੀ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਹ ਸਧਾਰਣ ਕਟੌਤੀ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੇਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਕਮਰਸ਼ੀਅਲ ਜ਼ਿੰਕ ਅਤੇ ਪਤਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਗੇ ਸਧਾਰਨ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸੀ 2 ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਇੰਜਣ ਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਅਮੀਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦੋ ਕਦਮ ਚੁੱਕਾਂ। ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੁਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਹੈ ਟਿਊਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਘਟਨਾ ਹੈ ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸੰਘਣੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪਾਈ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਸੁਗੰਧਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਉਤਪਾਦ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ o ਅਤੇ o ਵਿੱਚ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਗਰੁੱਪ ਬਣਾਉਣਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਦੋ ਸਮੂਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚੇਗਾ। ਧੱਕਾ ਨਾ ਕਰੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਬੈਂਜੀਨ ਚੀਜ਼ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਗੁਆ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦਾ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਅੱਖਰ ਬਿੰਗਿੰਗ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਵਿਕਸਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਜਾਣਿਆ-ਪਛਾਣਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਦੋ ਚਾਰ ਛੇ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਟੋਲਿਊਨ ਇਹ ਟੋਲਿਊਨ ਇੱਕ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਚਾਰ ਪੁਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਛੇ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਚਾਰ ਛੇ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟਰੋ ਟੋਲਿਊਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਡਾਇਨਾਮਾਈਟ ਵਿੱਚ ਡਾਇਨਾਮਾਈਟ ਜਾਂ ਹੋਰ ਅਹਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਹਨਾਂ ਲਈ tnt ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਰਤੋਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਉੱਚ ਬਦਲੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਐਰੋਮੈਟਿਕਸ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਿਸਫੋਟਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟਰੋ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਘਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਚਿੱਤਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਦੀ ਥਾਂ ਵਧੇਰੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਘਟ ਰਹੀ ਹੈ ਵਿਸਫੋਟਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਵੀ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ tnt ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਨਾਈਟਰੋ ਬਦਲੀ ਗਈ ਚੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਜੋ ਫਿਨੋਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ ਦੀ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਨਾਈਟਰੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ro ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਟੀਐਨਟੀ ਦੇ ਸਮਾਨ ਦੋ ਚਾਰ ਛੇ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫਿਨੋਲ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਜਿੱਥੇ ਕਹੋ ਕਿ ਫੈਨਥਰੀਨ ਜਾਂ ਨੈਫਥਲੀਨ ਦਾਨੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਕੋਈ ਬਦਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰੰਗ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸਵੀਕਾਰਕਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਪੋਲੀਓਰੋਮੈਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਪਾਹ ਪੋਲੀਓਰੋਮੈਟਿਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਦੀ ਖੋਜ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੋਵੇ । ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਮੈਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਕੁਝ ਅਸਾਧਾਰਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਪਾਈਰੀਨ ਆਦਿ ਲੈ ਲਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਦਾਨ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਪਾ ਕੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ । ਅਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਹੋਰ ਫਲੋਰੋ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰੋਮੀਥਾਈਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹ ਸਮੂਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਲੈ ਰਹੇ ਹਨ ਨਤੀਜਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਅੱਖਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕੇ ਅਤੇ ਸਿੱਧੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਤਾਂ ਇਹ ਸਵਾਲ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੀਨ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਰਿੰਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਜਵਾਬ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਫਲੋਰੋ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰੋ ਵਰਗੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਗਰੁੱਪ ਮੇਡ ਦੀ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕੈਸ਼ਨ ਅੱਖਰ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹਮਲਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਸਿਸਟਮ ਨਾਲ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਬਿੰਗਿੰਗ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਗਰੁੱਪ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਮੈਂ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਪੇਸ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੰਬਰ 7 ਪਲੱਸ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਬਾਰੇ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਸੀਂ no2 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨੋ 7 ਪਲੱਸ ਦਾ ਸਰੋਤ ਕਿੱਥੇ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੋ 7 ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਇਹ ma ma ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਤ ਐਸਿਡ ਜਿਆਦਾਤਰ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸੰਖੇਪ ਰੂਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੇਂਦਰਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ o2 ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਡੀਹਾਈਡਰੇਟ ਏਜੰਟ ਹੈ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਇੱਕ no2 ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰਨਾ ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ No2 ਪਲੱਸ ਤਿਆਰ ਹੈ ਅਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਤਿਆਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੁਆਰਾ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਨਾਈਟਰੋਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦਾ ਬਦਲ ਕੀ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜੋ ਕਿ ਕੋਈ ਦੋ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਐਬਲ ਹਾਂ e ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਮੇਰਾ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਉੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ama ਜਾਂ ਮਿਕਸਡ ਐਸਿਡ ਟ੍ਰੀਟਮੈਂਟ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਕੋਈ ਦੋ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਦੂਜਾ ਗਰੁੱਪ ਕਿੱਥੇ ਜਾਵੇਗਾ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਮੈਨੋ ਬਦਲਿਆ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਬਦਾਵਲੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਮੂਹ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਕਾਰਕਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਕਾਰਕ ਬੇਸ਼ਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਕਾਰਕ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਰ ਇੱਕ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ s ਵੱਲ ਖੱਕਿਆ ਜਾਵੇਗਾ o ਤਿੰਨ ਅਜਿਹੇ ਪੈਰ ਤਿੰਨ ਪਾਸਿਆਂ ਤੋਂ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਕੀ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਧੇਗੀ ਅਤੇ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਰਿਲੇਅ ਕਰੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਐਂਸਤ ਜੈਨਰਿਕ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਬੈਂਜੀਨ ਟੋਲਿਊਨ ਮਿਥਾਇਲ ਦੀ ਥਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਟੋਲਿਊਨ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮਿਸ਼ਰਤ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਨੰਬਰ 2 ਸਮੂਹ ਕਿਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਵੇਗਾ ਕੁਝ ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਧੱਕਣ ਕਾਰਨ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਪਾਸੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖੋ ਕਿ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁਣ ਸਥਾਨਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਦੋਹਰਾ ਬੰਧਨ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪਾਸਿਆਂ ਤੋਂ

ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਢਾਂਚੇ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਹਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵੀ ਇਸ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ch_3 ch_3 ch_3 ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਡੀ-ਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਕਿੱਥੇ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੈ, ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੋ ਹੈ, ਇਹ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਚਾਰ ਹੈ, ਪੰਜ ਹੈ, ਛੇ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਚਾਰ ਜਾਂ ਛੇਵੇਂ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਣ ਜਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦਾ ਸਥਾਨੀਕਰਨ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ। ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਸਥਿਤੀ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਛੇ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਜਾਂ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਪੁਜੀਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਆਰਥੋ ਮੈਟਾ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਰਥੋ ਮੈਟਾ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਨ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਆਰਥੋ ਪੈਰਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹਨ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਬੱਧਿਤ ਨਹੀਂ ਹੈ। o ਮਿਥਾਇਲ ਕੋਈ ਹੋਰ ਕਲੋਰੋ ਜਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਗਰੁੱਪ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਜੋ ਵੀ ਡਾਇਰੈਕਟ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਟੈਚਮੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਛੇਵੇਂ ਸਥਾਨ ਦੇ ਵਿੱਚ ਗਿਲੇਅ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਦੇ ਪੈਰਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਟੋਲਿਊਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਬਣਾਓ ਤਾਂ ਇਹ ਆਰਥੋ ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੈਰਾ ਹੈ ਇਹ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਰਕਮ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਦਾ ਔਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਕਈ ਕਾਰਕਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਸਟੀਰਿਕ ਫੈਕਟਰ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੰਬਰ 2 ਪਲੱਸ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਾਫ਼ੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਮਿਕਸਡ ਐਸਿਡ ਹੁਣ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਤੀਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦਾਖਲ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਹੈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਤਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਨਿਰਧਾਰਤ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਮੂਹ ਜੋ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਉਹ ਇਹ ਕਹਿਣਗੇ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਸਥਿਤੀ ਇਸਦੇ ਲਈ ਢੁਕਵੀਂ ਹੋਵੇਗੀ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲਾਂ ਨੂੰ ਦੇ ਬਦਲਵੇਂ ਜਾਂ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਟੋਲਿਊਨ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਚਾਰ ਨਾਈਟਰੋ ਟੋਲਿਊਨ ਕੁਝ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਦਿਖਾਉਣ ਦਿਓ ਕਿ ch_3 ਗਰੁੱਪ ਕੀ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਲੈਣਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਘਟਨਾ ਹੈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨਾ ਦੂਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣਾ ਹੈ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਆਰਥੋ ਪੈਰਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹਨ ਮੈਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਵਾਪਿਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਮੈਟਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਆਰਥੋਪੀਡਿਕ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਮੈਟਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਇਹ ਆਰਥੋ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਵੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜੋ ਆਰਥੋ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਸੇ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਮੈਟਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਆਰਥੋਪਡ $i.c$ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਵੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸਰਗਰਮ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਦੋਵੇਂ ਮਦਦ ਕਰਨਗੇ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਨ ਲਈ no_2 ਪਲੱਸ ਦੀ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਔਰਥੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਟੋਲੁਏਨ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਪੇਸ਼ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਹੈ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਮੈਟਾ ਓਰੀਐਂਟਿੰਗ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਉਸੇ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਇਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਮੈਟਾ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਟਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਵੇਂ ਗਰੁੱਪ ਨਵੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜਾਂ ਉਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਕ੍ਰਾਸ ਜਾਂ ਸੱਜੇ ਵਜੋਂ ਮਾਰਕ ਕੀਤੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਆਉਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅੰਤ ਦਾ ਅੰਤ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ch_3 no_2 no_2 ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰੋਗੇ। ਦੋਵੇਂ ਕੇਸ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮਿਕਸਡ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਾਫ਼ੀ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਨਾਲ ਟੋਲਿਊਨ ਦੀ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ 2 ਛੇ ਟ੍ਰਿਨੀਟੋ ਟੋਲਿਊਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ tnt ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ w e ਨੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਆਰਥੋ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੇ ਦਾਖਲੇ ਲਈ ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਵਿਰੋਧ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੀ ਮਦਦ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦਾ ਪੂਰਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਕਾਫ਼ੀ ਮਾਤਰਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਮੁਕਾਬਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਪਰ ਆਹ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬਦਲੀ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟਰੋ ਬਦਲੀ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਰੋਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਕਿਉਂ ਬਣੇਗਾ ਨਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਦਿਖਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਟਰ ਹੈ ਵਿੰਗ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਕਿਸਮ ਦਾ ਢਾਂਚਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਾਈਡ 'ਤੇ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਆਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਸਥਾਨਿਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ਡ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਖੇਡਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਗੁੰਜਣਾ ਢਾਂਚਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੈਂ ਦੇਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਦੋ ਤੋਂ ਚਾਰ ਸਥਿਤੀ ਤੱਕ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਛੇਵੇਂ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਵੀ ਡਿਲੋਕਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਓਰਥੋ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਦੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਛੇਵੀਂ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੀਸਰੀ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਇਹ ਪੈਰਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਔਰਥੋ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਲਿਆਉਂਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉੱਥੇ ਦਾਖਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਜੋ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਆਈ. ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ, ਮੈਂ ਦੇ ਚਾਰ ਛੇ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ, ਉਹ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ, ਦੂਜੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਮੈਟਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆਉਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਨੰਬਰ 2 ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਕਰੇਗਾ। ਇਸ ਪਾਈ ਕੰਪਲੈਕਸ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੁਆਰਾ ਦਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹੀ ਵਿਧੀ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਹੋਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਇਸ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਵੀ ਉਸੇ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਕਰਦਾ ਹਾਂ no t ਪਲੱਸ i ਦਾ ਅੰਤ ਕੋਈ ਦੇ no_2 no_2 ਨਾਲ ਹੋਵੇਗਾ ਭਾਵ ਇਹਨਾਂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਕੇ ਅਸੀਂ 1 3 5 ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ 'ਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜੀਨ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੰਜਣ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਡਾਇਨਾਇਟ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਹੋਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਪੰਜ ਟ੍ਰਾਈ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਤ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਸ਼ਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੋਈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਉਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਹੁਣ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਦਾਖਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੋਰ ਨਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਜਾਵੇਗਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਉੱਥੇ ਕੋਈ ਖਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਅੱਗੇ ਵਧਣ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਅਜੀਬ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਮੌਜੂਦ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਕੋਈ ਸਰਗਰਮੀ ਜਾਂ ਮਦਦ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜਾ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਗਰੁੱਪ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੂਜਾ ਸਮੂਹ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਪੂਰਕ ਹਨ ਜੇ ਮਦਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਥੋੜੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਥੋੜੀ ਤਰਜੀਹ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਪੂਰਕ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ

ਬਦਲਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਇਹ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਤੋਂ ਬਦਲੀ ਹੋਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਜਾਂ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਅਟਾ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਚੇਡ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਪੜਾਅ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟਰੋ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੀਨ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਐਨੀਲਾਈਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮਿਥਾਇਲ ਅਮੀਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਐਨੀਲਿਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਕਰੋ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਐਨੀਲਿਨ ਨੂੰ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਮੰਨਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ HNO_2 ਅਤੇ NaCl ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਏਗਾ ਅਤੇ ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇਸ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਜਦੋਂ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਠੰਡੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਨੂੰ n ਤੋਂ ਪਲੱਸ $c1$ ਮਾਇਨਸ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਈ. 11 ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ di ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੋ ਪਹਿਲਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਡਾਇਜ਼ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਅਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਨਾਲੋਂ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦੋ ਖਾਰੀ ਬੇਟਾਨਾਫਥਲ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਹੈ ਇਹ ਨੈਫਥਲੀਨ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦੋ ਸਥਿਤੀ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਓ ਗਰੁੱਪ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਨੈਫਥੇਲ ਜਾਂ ਦੋ ਨੈਫਥੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬੇਟਾਨਾਫਥਲੀਨ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੇ ਅਲਕਲੀਨ ਬੇਟਾਨਾਫਥਲ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਕ੍ਰਿਤੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਵਿਕ੍ਰਿਤ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਧੀਆ ਸੁੰਦਰ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਰੰਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਲੰਬੀ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਇੱਕ ਨੈਫਥਲੀਨ ਰਿੰਗ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਦੂਜੇ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਰਕੇ ਮਿਸ਼ਰਤ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਡੂੰਘੇ ਲਾਲ ਹੋਣ ਲਈ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਲਾਲ ਡਾਈ ਹੈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਕੀ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਸੁਗੰਧਿਤ ਅਮੀਨ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਏਰੀਲ ਅਮੀਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਟੈਸਟ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਨੀਲਿਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵਿਕਰਣ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਦੋ ਅਲਕਲੀਨ ਬੀਟਾ ਨੈਫਥਲ ਡਿਜ਼ੀਟਾਈਜ਼ਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਜੋੜ ਰਹੇ ਸਨ। ਠੰਡੇ ਹਾਲਾਤ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲਾਲ ਡਾਈ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਲਾਲ ਰੰਗ ਬਹੁਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਵਾਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾ ਰੰਗ ਜਾਂ ਡੂੰਘਾ ਰੰਗ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਵਰਤਾਰੇ ਦੁਆਰਾ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਲੰਮੀ ਸੰਯੁਕਤ ਪੋਲੀਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਦੂਜੀ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਜੋ ਕਿ ਨੈਫਥਲੀਨ ਹੈ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਵੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਲੰਮਾ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਫੈਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ e h nu ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਯੁਕਤ ਪੋਲੀਨ ਨੂੰ ਜ਼ਮੀਨ ਤੋਂ ਲੈ ਜਾਣ ਲਈ ਉਸ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਤਸਾਹਿਤ ਅਵਸਥਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਣ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸੰਜੋਗ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇਕਰ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਹੈ h ਪਲੱਸ c ਦੀ ਸਥਿਰ $nu1$ ਵੀ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਨਵਾਂ ਘੱਟ ਹੈ ਫ੍ਰੀਕੁਐਂਸੀ ਦਾ ਲੈਂਬਡਾ ਰਿਵਰਸ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ nu ਹੈ ਤਾਂ ਲੈਂਬਡਾ ਹੋਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕੈਰੇਟੀਨ ਟੈਟਰਾ ਬਦਲਿਆ ਬਿਊਟੇਡੀਨ ਜਾਂ ਲੰਬੀ ਪੋਲੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਲੰਬੀ ਪੋਲੀ ਨਹੀਂ ਕੈਰੇਟੀਨ ਜੋ ਕਿ $c40$ ਹੈ ਰੰਗ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਹੈ। ਟਮਾਟਰ ਅਤੇ ਗਾਜਰਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਉਹ ਲਾਲ ਜਾਂ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਦੇ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਬਿਊਟੀਰਿਨ ਰੰਗੀਨ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਜਵਾਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਸੰਯੁਕਤ ਹੈ, ਵਧੇਰੇ ਸੰਯੁਕਤ ਹੈ ਭਾਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾ ਵਧੇਰੇ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਲੈਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਉਤਸਾਹਿਤ ਅਵਸਥਾ ਲਈ ਜ਼ਮੀਨ ਜੋ ਕਿ ਰੰਗਾਂ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਰਤਾਰੇ ਹੈ ਘੱਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਆਵਿਰਤੀ ਹੈ ਘੱਟ ਬਾਰੰਬਾਰਤਾ ਘੱਟ ਹੈ ਭਾਵ ਤਰੰਗ ਲੰਬਾਈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ 400 ਤੋਂ 800 ਨੈਨੋਮੀਟਰ 200 ਤੋਂ 4 ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ 00 ਅਲਟਰਾਵਾਇਲਟ ਖੇਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੰਗਦਾਰ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਮ ਤਕਨੀਕ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਰਸਾਇਣ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਰੰਗ ਰਹਿਤ ਬਣਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਕੋਮੇਫੋਰਿਕ ਸਮੂਹ ਜਾਂ ਆਕਸੋਕੋਮਿਕ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ ਰੰਗ ਰਹਿਤ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮਦਦ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਫਸਟ ਹੈ। ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੋਮਿਸਟਰੀ ਦਾ ਬੋਨਸ ਤਾਂ ਉਸ ਫਾਇਦੇ ਦਾ ਕੀ ਫਾਇਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਾਇਜ਼ੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਐਨੀਲਿੰਗ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕੇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਡਿਜ਼ੀਟਾਈਜ਼ ਕਰੋ ਅਤੇ ਡਾਇਜ਼ੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ diazo ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਹਟਾਓ ਅਤੇ ਕੁਝ ਬਦਲ ਦਿਓ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣ n 2 ਪਲੱਸ ਉੱਥੇ ਸਿੱਧਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸ਼ਬਦ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ cux ਅਤੇ h x ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਹੈਲਾਈਟ ਜਾਂ x ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਦਿ। ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਸਾਰਾ ਕੁਝ ਇਹ n ਦੇ ਪਲੱਸ $c1$ ਮਾਇਨਸ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ x ਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਉੱਥੇ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਡਾਇਜ਼ੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਇਨੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲਵਾਂਗੇ ਪਰ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪਹਿਲਾਂ ਸੈਂਡ ਮੇਅਰ ਦੁਆਰਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸੈਂਡ ਮਾਇਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਈ ਬਦਲੀਆਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਰੇਤ ਮੀਜ਼ਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਜਿੱਥੇ co x ਅਤੇ h x ਗੀਐਜੈਟ x ਕਲੋਰਾਈਡ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਦਿ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਅਮੀਨ ਪਹਿਲੇ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਫਿਰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਵਾਲ ਨਾ ਸਿਰਫ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਅਤੇ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਜਿੱਥੇ ਡਾਇਰੈਕਟ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ $h3$ chd ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕੇਸ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬੇਸ਼ੱਕ ਮੈਨੂੰ ਵੈਲੈਂਸੀ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਕਿਉਂਕਿ nh ਇੱਥੇ ਕੇਸ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸੀ. ਓਮਪਾਉਂਡ ਵੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਅਮੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਤੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸਿੰਥੇਨ ਜਾਂ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੁਝ ਸੁਰਾਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਸੀਟੋਨ ਵਾਂਗ ਸਧਾਰਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕਰੋ। ਅਮੋਨੀਆ ਜਾਂ ਇਸ ਦਾ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਐਸੀਟੋਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਹਨ ਇਕੱਠੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਲੱਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋੜਾ ਆਕਸੀਜਨ ਵੱਲ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ-ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਅਮੀਨ ਉੱਥੇ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ $ch3$ cch ਤਿੰਨ ਓ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣਗੇ। ਮਾਇਨਸ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਈਡ nhh ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਓ ਮਾਈਨਰ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ $ch3$ c c ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ $h3$ ਅਤੇ ਇਹ ਹੁਣ oh nhh ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ oh ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਐਸੀਟੋਨ ਮੋਇਟੀ ਨਾਲ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ $nh2$ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਸ ਗਰਮ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਹ ਪਾਣੀ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਗੁਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਛੱਡਦਾ ਹੈ, ਓ ਵੀ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਤਾਂ h ਅਤੇ ਓ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਛੱਡਦਾ ਹੈ, ਇਸ

ਨੂੰ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਖਾਤਮਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਕੁਝ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ch_3 ch_3 ਡਬਲ ਬਾਂਡ nh ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਅਮੋਨੀਆ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਤਰੀਕਾ ਜਾਂ ਬਦਲਿਆ ਅਮੋਨੀਆ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਮੋਨੀਆ ਜਾਂ ਬਦਲਿਆ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਖਾਤਮੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਐਲੀਮੀ ਛੱਡ ਰਹੇ ਹਨ। ਰਾਸ਼ਟਰ ਨੂੰ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਐਂਟੀ-ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕੇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਛੱਡਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਐਲੀਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਅਮੀਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਵੇਰਵੇ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਥੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ n ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਬਦਲਾਵਾਂ ਨੂੰ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਇੱਕ ਆਕਸਾਈਡ d ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਕਾਰਬਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਵਿਸਫੋਟਕ ਕੁਦਰਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਖੇਤਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੀਜੀ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਮੈਂ ਛੱਡੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਵੇਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀ ਹੈ, ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਆਰਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਵੈਲੈਂਸੀ ਨੂੰ ਸੰਤੁਸ਼ਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ n ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹਨ ਜਦੋਂ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਅਲਕਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਦੁਰਵਿਵਹਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਓ ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ h_2o ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ rcn ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਉਤਪਾਦ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਵੱਲ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਮਾਇਨਸ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਰੀਚਾਰਜ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਲੈਣਗੀਆਂ ਸਥਾਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇਸ n ਘਟਾਓ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ $rcoh$ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਸੇ ਡਬਲ ਬੱਡ nh rc ਡਬਲ ਬੋ ਹੋਵੇਗਾ। nd nh ਅਤੇ oh ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੁਬਾਰਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬੰਧਨ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਤੀਹਰੀ ਬੰਧਨ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕੀਤੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਮੈਂ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਵਰਤਾਰੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਉਲਟਾ ਸਾਈਡ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਵਰਤਾਰਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇਸ ਨੂੰ ਟੈਂਟੇਮੇਰਿਜ਼ਮ ਕਹਿਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਟੈਂਟੇਮੇਰਿਜ਼ਮ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਗਏ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ $rconh$ ਦੇ ਹੈ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਐਮਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਮਾਈਡ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਜਾਂ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਜੋ ਕਿ ਆਰਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ $rconh$ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਐਮਾਈਡ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਅਤੇ ਐਮਾਈਡ ਤੋਂ ਬਣਨਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹੈ ਇੱਥੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪੋਲੀਅਮਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪੌਲੀਮੇਰਿਕ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਜੋ ਰੇਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਪੋਲੀਅਮਾਈਡ ਡੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਤੋਂ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦਾ ਵੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ r co ਅਤੇ h ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੋ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਮੈਂ ਆਪਣੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਐਲਕਾਈਲ ਸਾਇਨਾਈਡ ਤੋਂ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟਾਮਾਈਡ ch_3co nh_2 ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ch_3cn ਹੈ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਲੋਕ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਪੈ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਤੋਂ ਐਮਾਈਡ ਤੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜ਼ਾਹਰ ਹੈ ਕਿ ਐਮਾਈਡ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਤੱਕ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਤੇੜਨਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਕੀ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਕੀ ਹਨ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟੋਕਸਾਈਡ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹਨ ਜੋ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਪਾਣੀ ਦੀ ਦੇਖਭਾਲ ਇੰਨੀ ਸਰਲ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਸੇ ਵਰਤਾਰੇ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਅੱਗੇ ਵਧਾਏਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ, ਇਹ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਟੈਂਟੇਮੇਰਿਜ਼ਮ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰੇਗਾ ay ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ch ਤਿੰਨ ਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੱਡ n ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ch ਤਿੰਨ ਸੀ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬੰਧਨ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹੈ ਐਮਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਐਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਾਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਪੋਲੀਅਮਾਈਡਸ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਾਰੀਆਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਹੈ, ਮੈਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀਆਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਦੱਸਾਂਗਾ। ਕਿ ਮੈਂ ਬਹੁਤਾ ਜ਼ਿਕਰ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪੰਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁਣ ਸਿੱਧੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ch ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਪਰ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਬੀ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੈਟਰੋਐਟਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਚੱਕਰਵਾਤ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸਿਰੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਉਸੇ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗਾਂ ਵਾਂਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੇਗਲ ਦੇ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਪਲਾਨਰ ਸੰਯੁਕਤ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ n ਪਲੱਸ ਦੋ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਲਿਖਾਂ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕੀ ਹਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਮੈਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਕਿਤੇ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵੀ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਸੁਰੱਪਿਤ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਉਹ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਕੀ ਹਨ, ਇੱਕ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਦੂਜਾ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਆਪਣਾ ਧਿਆਨ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਮੈਂਬਰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਨੂੰ ਪਾਈਰੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਪੀਡੀਡੀ ਬਹੁਤ ਆਮ ਅਧਾਰ ਬਹੁਤ ਆਮ ਅਧਾਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਕਿਵੇਂ ਕਿਹਾ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੇਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੇਨ ਜੋੜਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ n ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ

ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰਤਾ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕੀ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੈ, ਹਾਂ ਇਹ ਸੁਗੰਧਿਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ dah ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਤੋਂ ਦੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਉਂ ਹੈ? ਸੰਯੁਕਤ ਕਿਉਂਕਿ ਡਬਲ ਸਿੰਗਲ ਡਬਲ ਸਿੰਗਲ ਭਾਵੇਂ ਦੋ ਸਿੰਗਲ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੇਕਲ ਦਾ ਨਿਯਮ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਰੀਕੈਪ ਜਾਂ ਰੀਕੈਪੀਟਿਊਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਵਾਲਾ ਪਲਾਨਰ ਕੰਜੁਗੇਟਿਡ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ। n ਪਲੱਸ ਟੂ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਜਿੱਥੇ n ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਛੇ ਪਾਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬਿਲਕੁਲ ਇਹ ਢੁਕਵਾਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਲੈਨਰ ਹੈ ਸਾਰੇ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਜੋੜ ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਜੋ ਛੇ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਦੋ ਜੋੜਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਤੋਂ ਦੋ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਵੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਹੁਣ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਕੀ ਹੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਜੋੜਾ ਉਪਲਬਧ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਦੂਜੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸ਼ਬਦ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਬੇਸ ਪਾਇਲਟਿੰਗ ਇੱਕ ਬੇਸ ਹੈ ਪਰ ਪਾਈਰੋਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਉਹ ਸ਼ਬਦ ਨਹੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਕਿ ਕਿਉਂ ਨਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਕਲੱਤੀ ਜੋੜੀ ਨੂੰ ਹੁਣ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਖੁਸ਼ਬੂ ਨੂੰ ਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਕਾਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਆਮ ਸਵਾਲ ਹੈ ਵਧੀਆ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਪਾਈਰੋਲ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਹੈ, ਕਿਵੇਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ? ਇੱਕ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਖਾਰੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਹੈ ਜਵਾਬ ਹੈ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਉੱਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਘਣਤਾ ਦਾਨ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਪਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਦੀ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਸਦੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਹੋ ਰਹੇ ਹਨ। ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਚੀਜ਼ ਜਾਂ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਬੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਲੇਵਿਸ ਬਿਊਰੀ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਈਰੋਲ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ। ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਘਟਨਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਸਾਈਡ ਚੇਨ 'ਤੇ ਹਨ ਜਾਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਇਸ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੰਜਨੀਅਰਿੰਗ ਜਾਂ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਸੱਤ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਜਾਂ ਉੱਚ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਭੂਮਿਕਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਕਿਹਾ। ਰੋਜਨ ਕੰਪਾਊਂਡ ਵਾਲੇ ਲੋਕ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਉਹ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਨਹੀਂ, ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਦੀਆਂ ਕਈ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਹਨ ਬੀਟਾ ਲੈਕਟਮ ਯੂਨਿਟ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੂਜਾ ਹਿੱਸਾ ਆਇਆ ਹੈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਇਮਾਰਤ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪੈਪਟਾਈਡ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਲਈ ਬਲਾਕ ਤੀਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟਾਂ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀਆਂ ਚਾਰ ਪਾਈਰੋਲ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ, ਮੈਂ ਮਨਮਾਨੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਚਾਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਹਨ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਨੂੰ ਭਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਬਦਲਿਆ ਇੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਚਾਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਚਾਰ ਪਾਸੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਪੀ ਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਦੇ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਪੰਜ ਸਥਿਤੀ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਣਗੀਆਂ। ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂ ਇਹ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਇੱਕ ਕੈਵਿਟੀ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕੈਵਿਟੀ ਹੈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਨੂੰ ਫਿੱਟ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ

ਅਤੇ ਉਹ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਜੀਵ-ਵਿਗਿਆਨਕ ਗਤੀਵਿਧੀਆਂ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਰੰਗ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਚਾਰ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟਾਂ ਨੂੰ ਹਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਜਾਂ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਜੋੜਿਆ ਹੋਇਆ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਮੈਕਰੋ ਸਾਈਕਲਿਕ ਰਿੰਗ ਬਣਾਉਣਾ ਇੱਕ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਨਰਲਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਪੋਰਫਾਈਰਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪੌਲੀ ਪੀ ਚਾਰ ਯੂਨਿਟਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤੀ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪੋਰਫਾਈਰਿਨ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਤਿੰਨ ਦਿਲਚਸਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਲਈ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਖੂਨ ਦਾ ਰੰਗ ਲਾਲ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਰ ਕੋਈ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਕਿ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਹੀਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਪੌਲੀ ਪਾਈਰੋਲ ਯੂਨਿਟ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇਹ ਲੋਹਾ ਧਾਤ ਦਾ ਆਇਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਰੇ ਪੱਤੇ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਕੀ ਇੱਥੇ ਪੱਤੇ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦੇ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਜਵਾਬ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਇਕਾਈ

ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ d ਇਸ ਪੋਰਫਾਈਰਿਨ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਚਾਰ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਇਕਾਈਆਂ ਦੇ ਅਤੇ ਪੰਜ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਕੈਵਿਟੀ ਬਣ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਸ ਕੈਵਿਟੀ ਦੇ ਅੰਦਰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਫਿੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਰੰਗਾਂ ਦੇ ਜੈਵਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪਿਗਮੈਂਟ ਅਤੇ ਦਵਾਈਆਂ ਬਣਾਈਆਂ ਜਾ ਰਹੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ਤਿਆਰ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈਮ ਗਲੋਬਿਨ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਭਾਗ ਦੂਜਾ ਉਦਾਹਰਨ ਕਲੋਰੋਫਿਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਉਦਾਹਰਨ ਸਾਇਨੋਕੋਬਲਾਮਿਨ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਪਰ ਬੁਨਿਆਦੀ ਏਕਤਾ ਪੌਲੀ ਪਿਰੋਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਵਿਟਾਮਿਨ ਬੀ 12 ਵੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਬਾਇ-ਕੰਪਲੈਕਸ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮੈਂਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀਆਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਜਾਂ ਚਿਕਿਤਸਕ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮੈਂ ਅੱਜ ਦੀ ਗੱਲ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਐਂਟੀਬਾਇਓਟਿਕਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪੈਪਟਾਇਡਸ ਹੋਰ pyrimidine ਵਿੱਚ pyrrole quinoline pdd ਵਰਗੇ ਅਮਾਈਡਸ ਜਾਂ ਹੇਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲੋਂ, ਇਹ ਜੀਵਨ ਡੀਐਨਏ ਆਰਐਨਏ ਐਨੋਟ ਦੇ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਹਨ ਉਸ ਦੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਹਨ ਇਸਲਈ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਖਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤਾਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਚਿਕਿਤਸਕ ਮੁੱਲ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਿਕਿਤਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਲਕਾਲਾਇਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਖਾਰੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੁੱਛਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਦੇ ਨਾਮ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹਾਂ ਕੁਇਨਾਈਨ ਨਿਕੋਟੀਨ ਪਾਈਰੀਮੀਡੀਨ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਐਲਕਾਲਾਇਡਜ਼ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਨਸ਼ੀਲੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਯੂਨਿਟ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਹੱਤਤਾ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਟੌਤੀ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨੂੰ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕਟੌਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਨੂੰ ਡਾਇਜ਼ੋ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਪਾਚਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਰਤੋਂ ਦੁਆਰਾ ਰੇਤ ਦੀ ਚਿੱਕੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਗਭਗ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਡਾਇਆਜ਼ੋ ਗਰੁੱਪ ਡਬਲਯੂ i11 go ਅਤੇ ਨਵਾਂ ਸਮੂਹ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਪਰਿਵਰਤਨ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਮੈਂ ਅਗਲੀ ਵਾਰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਪਹਿਲੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ