

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ, ਮੈਂ ਆਹ ਪੰਜਵੇਂ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਮੁੱਖ ਕੋਰਸ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਦੇ ਪੰਜਵੇਂ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਚਾਰ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰੀਕੈਪ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਅਸੀਂ ਆਹ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਆਹ ਬਣਤਰ ਵੀ ਹਨ। ਆਹ ਨੇ ਇਸਦੀ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਆਹ ਅਸੀਂ ਸੁਗਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਅਤੇ ਨਾ ਘਟਾਉਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਨਿਗਰਾਨੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸੁਗਰ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਲੈਕਚਰ ਚਾਰ ਵਿੱਚ ਫਿਰ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਉਸੇ ਆਹ ਭਾਗ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਦੇ ਹੋਏ ਅੱਜ ਮੈਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੇ ਮੂਲ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਆਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਕੀ ਆਹ ਨੂੰ ਮੂਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਵਰਤਾਰੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਂ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸ਼ਬਦ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕੀ ਹੈ ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਨੂੰ ਪੋਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਪੋਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਪੋਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਆਉ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮਸ਼ੀਨੀ ਭਾਗਾਂ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸਦਾ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਣਾਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਜ਼ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ਬੇਸ ਨਾਲ ਵਿਵਹਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੰਡਰ ਬੇਸਿਕ ਕੰਡੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਬੇਸ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਬੇਸ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਵਿੱਚ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇ ਇਸਨੂੰ c2 ਐਪੀਮਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਅਤੇ ਇਹ h2o ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇਨੋਵੇਟ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਨੋਵੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਆਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਪਸ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਣੂ ਇਹ ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ c2 ਪੋਜੀਸ਼ਨ c2 ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹੈ ਜੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੀ ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਰੁਕਾਵਟ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਹੁਣ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ah sp ਟੂ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਇਹ ਏਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਾਪਸ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਪਿੱਛੇ ਧੱਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇੱਕ ਜਾਂ ਤਾਂ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਲਡੀ ਹਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ah aldo hexoses d mannose d mannose plus hydroxyl group ah ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਤਾਂ ਇਸ ਬੇਸ ਕੈਟੋਲਾਈਜ਼ਡ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਬੇਸ ਕੈਟੋਲਾਈਜ਼ਡ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦਿਓ। ਥਿੰਗ ਬੇਸ ਐਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇੱਕ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਨੋਟਿਸ ਕਿ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਵਿੱਚ c2 ਹੁਣ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਕੇਂਦਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਹੋਇਆ ਹੈ sp3 ਤੋਂ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਸੈਂਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੁਣ ਅਸਮਮੈਟ੍ਰਿਕ ਸੈਂਟਰ ਨਹੀਂ ਰਿਹਾ ਜਦੋਂ ਇਹ c2 ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ d ਮੈਨੋਜ਼ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਣਾਏਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ d min ਮੈਨੂ d ਮੈਨੋਜ਼ ਬਣੇਗਾ ਇਹ c ਟੂ ਈਮਰ c ਦੇ c ਦੇ ਈਮਰ ਹੈ ਇਹ c ਦੇ ਈ ਪ੍ਰਾਈਮਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ AH ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇਹ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਦੇ ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਆਹ ਜਿੱਥੇ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕੋ ਆਹ ਦੀ ਦੇ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਐਪੀਮੇਰਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਿਹੜੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ c ਦੇ ਤੁਮ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਜਾਂ d mannose ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਪੁਨਰਗਠਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ c2 ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ c2 ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਡੀਜਨਰੇਟ ਕੀਤਾ ਹੈ। sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਸੈਂਟਰ ਤੱਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਿੱਚ c2 ਪ੍ਰਾਈਮਰ ਵੀ ਇੱਕ ਇਨ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜੇ d ਫਰੂਟੋਜ਼ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੇਤੀ ਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇਹ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ c2 ਐਪੀਮਰ ਹੈ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵੀ ਇੱਕ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰ- ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡਾਇਲ ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ d ਫਰੂਟੋਜ਼ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਜੇ d ਫਰੂਟੋਜ਼ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ d ਫਰੂਟੋਜ਼ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ d ਫਰੂਟੋਜ਼ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਥੀ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦਾ ਹੈ s d fructose ਹੋਰ ਕੀਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ d ਫ੍ਰੈਕਟੋਜ਼ ਦੁਬਾਰਾ ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਹੈ, ਇਹ ਦੂਜੇ ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਡਾਇਲ ਵਿਵਸਥਾ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਚੇਨ ਦੇ ਪਾਰ ਸਫ਼ਰ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਮੈਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆਈਨੋਲੇਟ ਆਇਰਨ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਰਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ ਆਈਨੋਲੇਟ ਆਇਰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡਾਇਲ ਰੂਪਾਂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਕੀ ਹੈ, ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਰਨ ਉਤਪੰਨ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਇਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗਾ ਰਾਸ਼ਟਰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤੋਂ ਬਣੇਗਾ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਉੱਥੇ ਹਨ ਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਡੀ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਦੇਵੇਗਾ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮਝਾਉਣ ਦਿਓ ਇਹ ਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਐਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਕੇ ਇੱਕ ਐਨੋਲੇਟ ਆਇਨ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਐਨੋਲੇਟ ਜਾਂ ਤਾਂ c ਦੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਧੱਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ c2 ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਐਪੀਮਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਜੇਕਰ ਪਹਿਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਦਾ ਅੰਤ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ d ਮੈਨੋਜ਼ ਜੇਕਰ ਇਨ ਡਾਇਲ ਦੇ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਡੀ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਟੌਟੋਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਆਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਧੱਕੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਆਈ. f ਅਸੀਂ ਇਸ ਡੀ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਸੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਨਾਲ ਡਾਇਲਿਜ਼ਮ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਣ ਲਈ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਹੋਰ ਹੇਠਾਂ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਰੀ-ਇਨ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰੀਏ ਜਦੋਂ d ਟੈਗ a twos ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਬਰਾਬਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਅਤੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਤੁਲਨ ਮਿਕਸਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਹਨ ਅਤੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਕੇਟੋ ਐਕਸੋਸਿਸ ਹਨ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੇ 2 ਐਲਡੋ ਧੁਰੇ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਅਤੇ ਕੇਟੋ ਐਕਸੋਸਿਸ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡਾ ਕੰਮ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸੇਸ ਅਤੇ ਕੇਟੋ ਐਕਸੋਸਿਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕਿ d ਟੈਗਰ ਟੂਸ ਤੋਂ ਕੀ ਬਣਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ d ਟੈਗਾਟੋਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਾਂਗਾ ਤਾਂ

ਆਓ ਅਸੀਂ d ਟੈਗਾਟੋਸ ਕੋਟੋ ਹੈਕਸੋਸਿਸ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ d ਟੈਗਾਟੋਸ ਲਈਏ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਦਾ ਵਰਗੀਕਰਨ ਯਾਦ ਹੈ i ਉਥੇ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਨੰਬਰ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ, ਹੁਣ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? t ਦੁਬਾਰਾ ਅਲਫ਼ਾ ਤੋਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਇਲ ਇਨ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਲਫ਼ਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹਨ ਇੱਕ ਨਲ ਪ੍ਰੋਪੋਜੀਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਐਂਡ ਆਈਆਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਅਸਮਿਤਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਡੀਜਨਰੇਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਮੂਲ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੋ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਉਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਐਕਸੋਸਿਸ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਹੇਠਾਂ ਵਾਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਪੈਦਾ ਹੋਣਗੇ, ਆਓ ਮੈਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਨੂੰ ਲਿਖਾਂ, ਇੱਕ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਹੈ ਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ d ਟੈਗਾਟੋਸ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੇ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਉਹੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਮਿਲੀ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਉਸੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਮੈਟਰੀ ਨਾਲ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ a1 daggertoes ਅਤੇ d sorbos

ਇਸ ਲਈ ਇਹ d ਟੈਗਾ ਟੈਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ d servos ਹੈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੀਜੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ c ' ਤੇ ਇੱਕ ਹਮਲੇ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਾਂਗਾ। ਇੱਕ ਇੱਥੇ c ਥ੍ਰੀ 'ਤੇ ਹਮਲਾ c ਥ੍ਰੀ 'ਤੇ ਬੇਸ ਅਟੈਕ, ਸੀ ਵਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਤਾਂ ਬੇਸ ਬਿੱਲ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਨੋਲੇਟ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਦੇਰ ਨਾਲ ਪੱਕਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਐਨੋਲੇਟ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਬਣਨ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਪੱਕਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਇਲ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਲਈ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਓਹ ਦਾ ਇਹ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਐਲਡੋਜ਼ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ c ਦੇ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਦੋਵਾਂ ਚਿਹਰਿਆਂ ਤੋਂ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਜਾਂ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹੇਠਲਾ ਚਿਹਰਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸ ਦੇ ਦੋ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਾਂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ d talos d talos ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੈ ਤਾਂ d ਟੈਲੋਜ਼ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਸਿਖਰ ਦਾ ਚਿਹਰਾ ਫਿਰ ਇਹ d ਲੈਕਟੋਜ਼ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਡੀਗਲੈਕ ਟ੍ਰਜ਼

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ d ਟੈਗਾਟੋਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ d tagatos d serbos d tallows ਅਤੇ d galactose d ਲੈਕਟੋਜ਼ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸ ਮਿਲੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਦੋ ਕੀਟੋਹੈਕਸੋਸ ਅਤੇ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਕੈਫੋਲਡ ਦੁਆਰਾ ਮੁੜ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਡਾਇਲ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਰੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਟਾਈਗਰ ਦੀਆਂ ਉਂਗਲਾਂ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹੈ, ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਚੇਨ ਦੇ ਪਾਰ ਦੁਬਾਰਾ ਯਾਤਰਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉਲਟਾ ਸਫ਼ਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕੀਟੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਖੁਰਾਕ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟੀ ਟੈਗਾਟੋਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਲਡੋਸ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸ ਹੋਣਗੇ। es ਅਤੇ keto hexoses ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਟੌਤੀ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਟੌਤੀ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲਾਈਡ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ। ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਆਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਦੇ ਕੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਤੇ ਏਹ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਏ.ਐਚ. ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕੀਟੋਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਆਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆਹ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਲੋੜੀਂਦਾ ਪਰਿਵਰਤਨ ah ਜੋ ਵੀ ਅਲਕੋਹਲ ਗਰੁੱਪ ah ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਡੀ ਮੈਨੋਜ਼ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋ ਹੈ ses ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਨਾਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਇੱਥੇ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਡੀ ਮੈਨੋਜ਼ ਦੀ ਕਮੀ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗੀ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗੀ ਡੀ ਮੈਨੀਟੋਲ ਮੈਨੋਜ਼ d manitol d manitol and ld tall ਉਤਪੰਨ ਕਰੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ld ਲੰਬਾ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਡੀ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਦੀ ਕਟੌਤੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੂਸਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੁਣ ਐਸਿਡ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੁਆਰਾ ਸਭ ਤੋਂ ਸਖ਼ਤ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇ ਇਹ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੀਟੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਦੋ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ। ਤੁਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਦਾ ਚਿਹਰਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਡੀ ਮੈਨੀਟੋਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਜੇ ਇਹ ਉੱਪਰਲੇ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਕੰਪਾਊਂਡ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਹੁਣ ਕੀ ਹੈ? ਡੀ ਮੈਨੀਟੋਲ ਅਤੇ ਸਿਰਫ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਡੈਮੋਨੀਟਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀਟੋਹੈਕਸੋਸ ਦੀ ਕਮੀ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਇਸਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਦੋ ਅਲਕੋਹਲ ਡੀ ਮੈਨੀਟੋਲ ਅਤੇ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲਡੀਟੋਲ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਰਵੀਟੋਲ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਲਗਭਗ 60 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਮਿੱਠਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 60 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੁਕਰੋਜ਼ ਜਿੰਨਾ ਮਿੱਠਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਮ ਪੀਅਰ ਚੈਰੀ ਅਤੇ ਬੇਰੀ ਚੈਰੀ ਅਤੇ ਬੇਰੀਆਂ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸੁਕਰੋਜ਼ ਜਿੰਨਾ ਮਿੱਠਾ 60 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੁਣ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਟੌਤੀ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਨੋਜ਼ ਮੈਨੀਟੋਲ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮੈਂ f ਅਸੀਂ ਕੀਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ d ਫਰੂਟੋਜ਼ d ਫਰੂਟੋਜ਼ d ਫਰੂਟੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਡੀ ਗਲੂਸੀਟੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੋਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀ ਮੈਨੀਟੋਲ ਦੇਵੇਗਾ। ਉਤਪਾਦ ah ਸੰਭਵ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਆਕਸੀਕਰਨ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜਦੋਂ ਆਕਸੀਕਰਨ d ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, d ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਬਰੋਮਿਨ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਤੋਂ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੀ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਰਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰੰਗਹੀਣ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਰੇਕਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੂਰੀ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਵਾਟਰ ਆਹ ਇਹ ਬਰੋਮਿਨ ਵਾਲਾ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਰੰਗ ਕਾਰਨ ਲਾਲ ਰੰਗ ਭੂਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ। ਡੀ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਟੀ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਰਨ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ

ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਭੂਰੇ ਰੰਗ ਦਾ ਲਾਲ ਭੂਰਾ ਲਾਲ ਭੂਰਾ ਰੰਗ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਬਿੱਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਰੋਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਗਾਇਬ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਬੇਰੰਗ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਘਟਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਹੋ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਘੱਟ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੇਟੋਸਿਸ ਦੇਵੇਂ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਸਿਸ ਦੇਵੇਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਖੇਤਰ ਦੁਆਰਾ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਮੈਨੋਕਲ ਵਿੱਚ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਕੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਏਜੀ ਪਲੱਸ ਐਨਐਚ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਓਰੀ ਨੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਗਲੂਕੋਨਿਕ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਜਿੱਥੇ ਸਿਰਫ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ 1 ਖੁਰਾਕਾਂ ਅਤੇ ਕੀਟੋਸਿਸ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ th ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਈ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਉਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੇਟੋਸਿਸ ਕੇਟੋਸ ਲਈ ਬੋਸਿਕ ਦੇ ਤਹਿਤ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧੀ ਬਣਾਠ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੈਨੋਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਸੈਲੂਲਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸਦਾ ਅਧਾਰ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਏਜੀ ਪਲੱਸ ਇੱਥੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਡਾਇਲ ਆਹ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਕੀਟੋਜ਼ ਨੂੰ ਐਲਡੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੇਟੋਜ਼ ਐਲਡੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਐਲਡੋਜ਼ ਹੁਣ ਏਜੀ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਲਡੋਜ਼ ਐਲਡੀ ਹਾਈ ਤੋਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੇਟੋਸਿਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਲੱਸ ਸਿਲਵਰ ਜ਼ੀਰੋ ਫਰਮਾਂ ਹੈ ਜੋ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਹੈ। ਰੀਐਜੈਂਟ az ਹੈ ਪਲੱਸ ਇਹ ਧਾਤੂ ਚਾਂਦੀ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਧਾਤੂ ਚਾਂਦੀ ਐਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਘਟਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਦੇ ਅੰਦਰ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਡੀ. o ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਏਹ ਕੇਟੋਸ ਨੂੰ ਐਮੋਨੀਕਲ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਇਆ ਕਿ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਲਡੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਏਜ ਪਲੱਸ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਲਡੋ ਅਤੇ ਕੀਟੋ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਕੀਟੋਜ਼ ਐਲ ਡੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੀ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਿਲਵਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। az ਧਾਤੂ ਚਾਂਦੀ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਚਾਂਦੀ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਦੀ ਕੰਧ 'ਤੇ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਿਰਫ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਐਲਡੋਸ ਅਤੇ ਕੀਟੋਜ਼ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿਟੋਜ਼ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਇਨ-ਡੀਆ ਪ੍ਰਬੰਧ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਐਲਡੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਐਲਡੋਜ਼ ਨੂੰ ਫਿਰ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਆਹ ਦੁਹਰਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਿਰਫ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਫਰਕ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਨਹੀਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਏਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਕੇਟੋਸਿਸ ਨੂੰ ਐਲਡੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਲਡੋਸ ਨੂੰ ਏਹ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਏਹ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਆਹ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅੰਤਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੇਸ਼ ਕਰਾਂਗਾ, ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡਾਇਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। glucaric acid d glucaric acid and alderich acid dilute ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਜੇੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ld ਹਾਈਡ੍ਰਿਕ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਏਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਛੂਹਦਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਮਲਟੀਪਲ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਹ ਸਿਰਫ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਛੂਹਣਾ ਨਹੀਂ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ d ਗਲੂਕਾਰਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਆਹ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਹ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਡਾਇਲ ਆਹ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਆਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀਟੋਸ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਏਹ ਨੂੰ ਏਹ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਏਲਡੋਸ ਅਤੇ ਕੀਟੋਸ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਡਿਟੈਕਟਰਾਂ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਏਹ ਨੂੰ ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੀ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਜਦੋਂ ਕਿ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਕੇਟੋਸ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਐਲਡੋ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਡੀ ਮਾਨੀਟੋਲ ਆਹ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹ ਹਾਈਡਰੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀਟੋਜ਼ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਨਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ। ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ah ਦੀ ਕਮੀ ਦੁਆਰਾ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ, ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ um ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਿਵੇਂ ah ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ aaldo hexoses ਜੋ ਕਿ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ah ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ah ketosis ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ah ਨਾਲ ਵਿਹਾਰ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਕਿ ah ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ah ਨੂੰ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ, ਕਿਉਂਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ a ah ਬੋਸਿਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਅਮੋਨੀਕਲ ah ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ah ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੇਟੋਸ ਨੂੰ AH ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਤੁਸੀਂ ਮਾੜੀ ਖੁਰਾਕ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਐਲਡੋਜ਼ ਏਹ 'ਤੇ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ um ਟੋਲਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵੀ ਐਲਡੋਨਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਐਂਡੋਜ਼ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਏਜੈਂਟ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਸਿਸ ਦੇਵਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨੁਕਤਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਏਹ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵੱਖਰੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਰੀਐਜੈਂਟ ah ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ। ਕੇਟੋਸਿਸ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਆਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਐਲਡੋਸਿਸ ਨੂੰ ਪਤਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਡਾਇਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਐਲਡੋਜ਼ ਐਲਡੋਕਸ ਦਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਗਰੁੱਪ ਏਐਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇਹ ਗਲੂਕੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ah ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸੈਕੰਡਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ah ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ah ਨਾਲ ah ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਪੰਨਵਾਦ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਤੁਹਾਨੂੰ