

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਬਾਇਓਮੈਲੀਕਿਊਲਰ ਦੀ ਤੀਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਆਹ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਹ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਦਾ ਇੱਕ ਰੀਕੈਪ ਦੇਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਾਂਗਾ, ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੋਸਿਸ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੀਮਾਰ ਖੁਰਾਕਾਂ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ d1 ਖੁਰਾਕਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕੀਟੋਸਿਸ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ AH d ketosis ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਸਟ੍ਰਕਚਰਲ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਨਿਪਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ. ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਹ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਆਹ ਫਾਰਮੂਲਾ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਖੰਡ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਦੋ-ਯਾਮੀ ਫਾਰਮੇਟ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਨੂੰ ਕਰਾਮ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਕਰਵ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੁੱਖ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਲੰਬਕਾਰੀ ਰੇਖਾ 'ਤੇ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ 'ਤੇ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਾਡਲ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਮੈਲੀਕਿਊਲਰ ਮਾਡਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੁਆਰਾ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੇ ਅਰਥਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਈ. ਇੱਥੇ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਜੋ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਪੰਜ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਆਖਰੀ ਕਾਰਬਨ ch ਦੇ ਓਹ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਮਾਡਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਲਡੀਹੀ ਕਿਵੇਂ ਹੈ ਡੀ ਗਰੁੱਪ ਸਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ um ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਡੇ ਵੱਲ ਇੰਨੇ ਉੱਚੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰਜੈਕਟ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ch2oh ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖੁੱਲ੍ਹ ਕੇ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਸ ਆਹ ਵੱਲ ਜਾਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ld hyde group this ah ch2oh ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ AH hydroxy1 ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਓਪਨ ਚੇਨ ਕਨਫਰਮੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ। ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਜਾਂ ਸਪਿਰਲ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਹੀਂ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਇਹ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਰੂਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਕਿਹੜੇ ਚੱਕਰੀ ਰੂਪ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਜੋ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਹੈ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਿਸਨੂੰ ਕੋਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰੂਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਵਾਟਰਬ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਫਿਸਕ ਹੈ ਉਸਦਾ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਜੋ ਕਿ ਕ੍ਰਾਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਵੇਸਟ ਲਾਈਨ ਡੈਸ਼ ਬੇਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਬਾਰੇ ਵੀ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਫਾਰਮੂਲੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਰਿੰਗ ਹੈਟਰੋ ਐਟਮ ਵਜੋਂ ਆਕਸੀਜਨ ਵਾਲੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਦੇ ਹੋਰ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਹ ਦੱਸਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਰਿੰਗ ਕਿਵੇਂ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਰਮ ਦਾ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਅਸਲੀਅਤ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰੂਪ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰੂਪ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਰਾਹੀਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਚੇਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਛੱਡ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਛੱਡਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੁਹਾਡੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਵੱਲ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਪੰਜਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਢਾਂਚਾਗਤ ਵਿਵਸਥਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਖੰਡ ਦੇ ਚੱਕਰੀ ਢਾਂਚੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪਰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ? ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮੁਫਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਮੁਫਤ ਰੂਪ ਹੁਣ ਇੱਕ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਦੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਐਸੀਟਾਇਲ ਦਾ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਬਣਤਰ ਐਸੀਟਿਲ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਰੇਖਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਦੇ ਚੱਕਰ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਰੇਖਿਕ ਰੂਪ ਤੋਂ ਲਿਆ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਖਿੱਚੀ ਗਈ ਚੱਕਰੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਠੋਸ ਰੇਖਾ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੋਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਠੋਸ ਰੇਖਾ ਸਾਡੇ ਵੱਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਾਲਾ ਹਿੱਸਾ ਸਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਦਲ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੁਆਰਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਉੱਪਰ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਮੈਂ ਪੀ. ਇਸ ਠੋਸ ਲਾਈਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਸਿਰਫ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਾਉਣ ਲਈ ਕਿ ਰਿੰਗ ਦਾ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਧਰਤੀ ਵੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜਾ ਹਿੱਸਾ ਸਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਹੈ ਬਾਕੀ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸੀ ਦੇ ਦਾ ਓ ਗਰੁੱਪ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ c3 ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ c4 ਅਤੇ c5 ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਚਕ ਰੂਪ ਹੈ, ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਧਰਤੀ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਵੇਂ ਧਰਤੀ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਚੱਕਰੀ ਰੂਪ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ch ਦੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਉਲਟ. ਇਹ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ch ਦੇ ਓ ਦੇ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਣ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਸੰਰਚਨਾ ਦੀ ਬਜਾਏ ਕੁਰਸੀ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੁਰਸੀ ਦੀ ਰੂਪ ਰੇਖਾ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਧੁਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਇਰਨੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਭੁੱਖੋ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਬਿਹਤਰ ਸੰਕਲਪ ਹੈ। ਧਰਤੀ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਾਡਲ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸਮਝਾਇਆ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਫਿਸਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਲਾਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ 'ਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ah ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖੁੱਲ੍ਹ ਕੇ ਛੱਡਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪੰਜਵੇਂ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ah ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ah ld ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਾਇਲ ਹੈ। ਅਤੇ ਉਹ ਐਸੀਟਿਲ ਉਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਲਫ਼ਾ ਫਾਰਮ ਜਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਸਾਈਕਲਿਕ ਰੂਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਬੀਟਾ ਚੱਕਰ ਦਾ ਰੂਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੁਗਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਗਲੂਕੋ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲ ਸੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਇਹ ਹਨ ਦੋ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਬਣਤਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰੂਪ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨੁਕਸਾਨਦੇਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ f ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇਕ 'ਤੇ ਕਿਹੜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹੈ, ਸਿਰਫ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਚੱਕਰਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਬਾਕੀ ਸਾਰੇ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਜਾਂ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਸਿਰਫ਼ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇਕ 'ਤੇ ਮੂਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋਵਾਂ ਵਿਚ ਇਕ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਬਦਲਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਰੂਪ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੈ ਬਾਕੀ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਡਾਇਸਟੋਮਰ ਸਿਰਫ਼ ਹੇਮੀਆਸੀਟਲ ਆਰ ਐਸੀਟਿਲ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨੂੰ ਐਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਡਾਇਸਟੋਮਰ ਸਿਰਫ਼ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਸਿਰਫ਼ ਹੇਮੀ ਐਸੀਟਿਲ 'ਤੇ ਐਸੀਟਿਲ ਕਾਰਬਨ ਹਨ, ਨੂੰ ਐਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਐਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੇਮੀਆਸੀਟਲ ਅਜੇ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਅਨੌਮਲੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ

ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ ਹੋਮੀਓਸਟੈਟਿਲ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਲ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਵੱਖਰੇ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਡਾਇਸਟੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਐਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਮਿਸਟੋਲਰ ਏਸਟਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਐਨੋ ਲਈ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵਿਸ਼ਾਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੇਰਸ ਨੂੰ ਹੈਵਰਥ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਆਰ ਕਾਰਬਨ ਜੇ c5 ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡਿਕ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਹ ਨਿਸਚਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਚੱਕਰੀਕਰਨ ਕੇਵਲ ਛੇ ਮੈਂਬਰੀ ਚੱਕਰੀ ਢਾਂਚੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਵੀ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਰਿੰਗ ਰਿੰਗ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲੀ ਚੱਕਰੀਕ ਸਟਿੱਕ ਫਾਰਮ ਐਸਟਰ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਬਣਤਰ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ pyram a pyron ਦੀ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਰਿੰਗ ਰਿੰਗ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰ ਫਾਈ ਮੈਂਬਰਡ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ furanose ਵਜੋਂ ਮਨੋਨੀਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਰਿੰਗ ਪੰਜ ਮੈਂਬਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ furanose ਵਜੋਂ ਮਨੋਨੀਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਮੈਂ ਐਸੀਟਿਲ ਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸੀਟਿਲ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫੁਰਾਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਸਾਈਕਲਿਕ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਸ ਨੂੰ ਫੁਰਾਨੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਹ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ ਦੇ-ਅਯਾਮੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ 'ਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਚੱਕਰੀ ਢਾਂਚੇ ਦਾ ਗਠਨ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹਾਵਰਡ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਦੀ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ, ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਏਰ ਦੀ ਕੁਰਸੀ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਅਰਥ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣੇ ਕਿ ਇਸਦੇ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਛੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਨ ਅਤੇ ਮਲਟੀਪਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ 'ਤੇ ਪੰਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਹ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ਇਹ ਪਲੇਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਮਾਡਲ ਹੈ ਇਹ ਪਲੇਨ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖੋ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਉਹ ਮਾਡਲ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਸਹੀ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕਰਨ ਦਿਓ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਧਿਆਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਰੱਖਣਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ a ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ cs two o hch two s ਇਹ ch ਦੇ h ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ch2 ਆਖਰੀ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ cs ਦੇ ਓ ਇਹ cs ਦੇ h ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੂਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਫੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ch2oh ਸਮੂਹ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਖੁੱਲ੍ਹ ਕੇ ਛੱਡਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਡੇ ਤੋਂ ਦੂਰ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪੰਜ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੰਜ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਅਲੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਉਣ ਲਈ ਚੱਕਰੀ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਸਮਾਨ ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ f orm ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਅਯਾਮੀ ਫਾਰਮੈਟ ਵਿੱਚ ਸਮਝਾਉਣ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ah ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਘੁੰਮਾਉਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇ। ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਪੰਜ ਅਤੇ ਛੇ ਹੁਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਪੰਜ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸਾਈਕਲਿਕ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਝੁਕਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਕੰਮ ਹੈ ਜਿਸ ਲਈ ਮੈਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਘੁੰਮ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਘੁੰਮਾਓ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਅਤੇ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਚਾਰ ਅਤੇ ਪੰਜ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਘੁੰਮਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ cs ਦੇ h ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ch ਦੇ os ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਐਲਆਰ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਲਵੇਗਾ। ight ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਰੇਟੇਟਿਡ ਸਟਰਕਚਰ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ ਉਹੀ ਰਹੇਗੀ ਅਤੇ ਸਿਰਫ cs ਦੇ oh ਅਤੇ oh ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਿਲਕੁਲ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਾਂਡ ਰੇਟੇਸ਼ਨ c ਚਾਰ c ਪੰਜ ਬੱਡ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਬਣਤਰ ਹੁਣ ਪੜਾਅ ਹੈ। ਐਸੀਟਿਲ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਸੈੱਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਕੱਲਾ ਜੇੜਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਓ ਘਟਾਓ ਜੋ ਵੀ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਬਣੇਗਾ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰੇਗਾ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਕ ਗੱਲ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਬਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪੜਾਅ ਵੱਖਰੇ ਅਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪੜਾਅ ਵੱਖਰੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਅਣੂ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਥੇ ਇਕੱਠਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਪਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕੀ ਬਣਤਰ ਹੋਵੇਗੀ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਪਾਈਰੋਨ ਰਿੰਗ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਵਾਂ ਬਣਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜਿੱਥੇ cs ਦੇ ਓ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਹੈ, ਆਓ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਰੈਂਡਰ ਕਰਕੇ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ch ਦੇ ਓ ਦੇ ਉਲਟ ਪਾਸੇ, ਮੈਂ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਆਮ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਛੱਡਣਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਾਰੇ c ਦੇ c ਤਿੰਨ c ਚਾਰ ਅਤੇ c ਪੰਜ ਹਨ। ਉਹੀ ਚਾਇਰਲੀਟੀ ਉਹੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਅਲਫਾ ਡੀ ਕੇ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ ਗਲੂਕੋਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਭਿਆਸ ਸਮੱਸਿਆ ਲਈਏ ਕਿ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਚੱਕਰਿਕ ਬਣਤਰ ਤੋਂ ਹਨ ਜਾਂ ਆਹ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕੁਰਸੀ ah ah ਫਾਰਮ ਤੋਂ ਇੱਕ ਅਭਿਆਸ ਲਈ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ a ਅਤੇ ਦੇ ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨ ਫਰਮ ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਖਿੱਚੀਏ ਮਿਸ਼ਰਣ b ਦਾ ਇੱਕ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਰਮ ਫਾਰਮ ਮੈਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਪਹਿਲਾਂ a ਤਾਂ ਇਹ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਫਿਰ ਤੋਂ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਚੱਕਰ ਦੇ ਫਾਰਮੈਟ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚੱਕਰਿਕ ਫਾਰਮੈਟ ਵਿੱਚ ਸੁਕਾਉਣ ਲਈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਦਿਓ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣਾਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਕਾਰਬਨ ਜੁੜੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹੋਵੇ, ਫਿਰ ਤੀਸਰਾ ਕਾਰਬਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਚੌਥਾ ਕਾਰਬਨ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਪੰਜਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਜਿਸਦਾ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ch ਦੇ oh ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ i ਇਹ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਐਲਫਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਨਹੀਂ ਕਰਾਂਗਾ, ਮੈਂ ਸਿੱਧਾ ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਲਿਖਾਂਗਾ। ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਫਾਰਮ ਮੈਂ ਸਾਰੇ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਨੂੰ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੇ ਬੀਟਾ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਫਾਰਮ ਲਈ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਸਮਝ ਹੋਵੇਗੀ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਬਲਯੂ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਵਰਡ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਨੁਵਾਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਤਰ ਲਈ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੱਕ ਹੁਣ ਦੂਸਰਾ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬੀ ਸਾਈਕਲਿਕ ਬਣਤਰ ਲਈ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਇੱਕ ਕੁਰਸੀ ਫਾਰਮ ਲਈ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਖਿੱਚੋ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਇਹ b ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ

ਵਿੱਚ ਅਨੁਵਾਦ ਕਰ ਸਕੀਏ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਆਹ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਪੰਜ ਸਥਿਤੀ ਵਾਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ch ਦੇ oh ਪਾਵਾਂਗਾ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਦੂਜਾ ਤੀਜਾ ਚੌਥਾ ਪੰਜਵਾਂ ਛੇਵਾਂ ਅਤੇ ਸੱਤਵਾਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ cs ਦੇ oh ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਜੋ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੋਟਲ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜਾ ਤੀਜਾ ਕਾਰਬਨ ਤੀਜਾ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੁਬਾਰਾ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਚੌਥੇ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪੰਜਵਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਛੇਵਾਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ t hand side and ch two o h ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੀਟੋਜ਼ ਕਾਰਬਨ ਚੇਨ ਦੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ muta ਰੋਟੇਸ਼ਨ muta ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਓਪਨ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਬਣਤਰ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਤਰ ਦੇ ਚੱਕਰ ਦੇ ਮੁੜ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਚੱਕਰ ਬਣਦੇ ਹਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਨੂੰ ਉਸੇ ਅਣੂ ਦੇ ਮੋਟਾ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਖੰਡ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਓਪਨ ਚੇਨ ਫਾਰਮ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਸਮਤਲ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ' ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਇਰਾਲਿਟੀ ਦੇ ਸੰਕਲਪ ਤੋਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣੂ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਚੀਰਲ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮਤਲ ਨੂੰ ਘੁੰਮਾਉਣ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਡੀ ਗਲੂ ਦੀ ਓਪਨ ਚੇਨ ਫਾਰਮ ਓਪਨ ਚੇਨ ਫਾਰਮ ਹੈ cose ਅਤੇ ਇਸ ਓਪਨ ਚੇਨ ਫਾਰਮ ਨੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ 52.7 ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਚੱਕਰੀ ਸੈਲੀ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਦਿਖਾਈ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੁਰਸੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ch ਦੇ oh ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸੀਐਸ ਦੇ ਓ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ch ਦੇ ਐਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰੋਨੋਜ਼ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਨ ਹਨ। ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਜ਼ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹਨ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡਾਇਸਟੋਮਰ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਹਨ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਸਾਰੇ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਚਾਰ ਚਿਰਲ ਕੇਂਦਰ ਹਨ। ਇੱਕੋ ਆਹ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਹੋਣ ਨਾਲ ਸਿਰਫ਼ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਵੱਖਰੀ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਲਈ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ ਪਿਘਲਣ ਬਿੰਦੂ 146 ਡਿਗਰੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਈ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਅਤੇ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ ਵਨ ਵਨ ਟੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਪਿਘਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਇਕ ਸੌ ਪੰਜਾਹ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਅਠਾਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਛੱਡਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਹਾਂ। ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ ਤੋਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਢਾਂਚੇ ਤੱਕ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਹੋਣਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਫਾਰਮ ਦਾ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਇਸ 52.7 ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸ਼ੁੱਧ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦੀ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਵੇਗੀ। ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਵਧਾਓ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ 52.7 ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ਇਹ ਆਮ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਓਪਨ ਚੇਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਹੈ ਜੋ 52.7 ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਧਾਰਨ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇੱਕ ਇੱਕ ਦੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ah ਪਲੱਸ 52 ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ri ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਪਲੱਸ 18 ਹੈ। 7 ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ 52.7 ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ਇਹ ਮੰਨਦੇ ਹੋਏ ਕਿ ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਮੁਮਕਿਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਚੱਕਰੀ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ ਦੀ ਜ਼ੀਰੋ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ। ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਫਾਰਮ ਨਾਂ-ਪੱਖੀ ਜਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਹ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰੋਨੋਜ਼ ਕਿੰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਕਿੰਨਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਜਾਣਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਖੁੱਲੀ ਚੇਨ 50 ਪਲੱਸ 52.7 ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਐਕਸੀਅਲ ਹੈ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ-ਗਲੂਕੋ-ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੁਣ ਭੂਮੱਧ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਕੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਪਲੱਸ 18.7 ਦੀ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਦੋਵਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ 52 ਪੁਆਇੰਟ 52.7 ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨੂੰ ਕਿੰਨਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਕਿੰਨਾ ਹੈ e ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਓਪਨ ਚੇਨ ਫਾਰਮ ਨਾ-ਮਾਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ 36 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋ ਪੈਰਾਨੋਸ ਦਾ 64 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੰਤੁਲਨ ਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਿੰਦੂ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ 64 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਉੱਚ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬੀਟਾ ਐਨ ਓਮਰ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫ਼ਾ ਐਨੋਮਰ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦਾ ਬੀਟਾ ਐਨੋਮਲ ਹਮੇਸ਼ਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ah ਦੀ ਗਣਨਾ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦਾ 64 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦਾ 36 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦਰਸਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਹੈ। ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਰੂਪ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਾਂਗਾ ਹਮੇਸ਼ਾ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ, ਮੈਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਜ਼ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਮਾਨੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਮਾਈਨਰ ਪੀ ianos ਅਤੇ beta d mano pyranose beta d mano paranose ਇੱਥੇ ਖਾਸ ਰੋਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਇਹ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਮਾਨੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ 69 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਦੀ ਮੰਗ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਦਾ 31 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ। ਇਹ ਅੰਕਿਤ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਦੇ ਕਾਰਨ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਦੇ ਕਾਰਨ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਓਰੀਐਂਟੇਡ ਔਰਥਿਟਲ ਪੂਰੀ ਓਰਥਿਟਲ ਨਾਨ ਬਰਨਿੰਗ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਾਨ ਬੰਧਨ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਐਕਸੀਅਲ ਐਕਸੋਸਾਈਕਲਿਕ ਕੋ ਹੈਮੀ ਐਸੀਟਿਲ ਬੈਂਡ ਦੇ ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਆਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦਾ ਕਾਰਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਿੱਥੇ ਹੈ um ਦੇ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ah ਓਵਰਲੈਪ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ਸਿਗਮਾ ਸਟਾਰ ਆਰਥਿਟਲ ਆਫ਼ co hemiacetal bond ah ਦੇ ਨਾਲ ah ਖਾਲੀ ਨਾਨ ਬਰਨਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਆਫ਼ ਦ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਲਈ ਸਥਿਰਤਾ ਲਈ ds ਹੁਣ ਆਹ ਮੈਂ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨੂੰ ਐਸਿਡਿਕ ਮੀਥੇਨੋਲ ਐਸਿਡਫਾਈਡ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਸਿਡਿਕ ਮੀਥੇਨੋਲ ਸੇ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਮੈਂ ਇਹ ਸੰਕੇਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕੀ ਹੈ। ਇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੇ ਗਲੂਕੋ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਰੂਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਫਾਰਮ ਬਣਾਉਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ah ch2oh ਸਮੂਹ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨਾਈਡ ਦੀ ਕਿਸਮ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇਹ ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਵਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਫ਼ਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਸਾਈਡ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਿੱਥੇ ਜੇਕਰ ocs ਤਿੰਨ ਭੂਮੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਇਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਪਾਈਰਾਨੋਸਿਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ-ਪੜਾਅ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਹੈ ਜੋ ਟੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਬੀਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਪ 2 ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ 2 ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਲਟ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਜਾਣੋ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਕਿ

ਇਹ ਦੋ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਅਲਫਾ ਡੀ ਏਹ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋਪੀਨੋਸਾਈਟ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਏਹ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਐਸੀਟਿਲ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਮਾਨੋਜ਼ ਦੇ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਮਾਨੋ ਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਲਾ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਨੂੰ ਫਰੂਟੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬਣਨਾ ਹੈ ਆਓ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਮੈਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ, ਪੰਨਵਾਦ ਬਹੁਤ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਮਿਲਾਂਗੇ

Prutor@iitk