

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ, ਮੈਂ ਲੈਕਚਰ ਦੀ ਸਮੱਗਰੀ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਆਰ ਦੇ ਚੌਥੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਆਹ ਮੈਂ ਆਹ ਦੀ ਇੱਕ ਰੀਕੈਪ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ah ਵਿੱਚ ਢਾਂਚਾਗਤ ਫਾਰਮੂਲਿਆਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ। ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਆਹ ਦੀ ਅਸੀਂ ਪਾਈਰੋਨਿਕ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਫੁਰਨ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਆਹ ਮਿਊਟਾ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਠਨ ਵਿਚ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਠਨ ah ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖੀਏ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨਾਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਇਲਾਜ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਫਰਮੇਵਰਕ ਵਿੱਚ ਮੀਥੇਨੋਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਏਹ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡਜ਼ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਨੋਸਾਈਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ CS ਤਿੰਨ ਐਚਸੀਐਲ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੇਲ ਦਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਅਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਪਾਣੀ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਬਣਤਰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਸਮੇਂ ਰੰਗ ਕੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਸਮਝ ਸਕੋ। es ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸ਼ੁਗਰ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਸਕੈਫੋਲਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਪਿਘਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ 165 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਲਫਾ ਡੀ 25 ਪਲੱਸ 1 5 8 ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਉਤਪਾਦ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡਿਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮਿਲਦਾ ਜੁਲਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਮੈਥੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਭੁੱਲ ਸਥਿਤੀ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਰੰਗ ਕੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਪਿਘਲਣ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇੱਕ o ਸੱਤ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਰੇਟੇਸ਼ਨ ਨੈਗੇਟਿਵ 33 ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਅਣੂ ਇੱਕੋ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਬਣੇ ਹਨ ਸਿਰਫ ਅੰਤਰ ਹੈ ocs3 ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਜੋ ਕਿ methoxy ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਭੁੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋ ਪਾਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਧੁਰੀ ਹੈ। ticipate ਅਤੇ ah beta d gluco pyrocide ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਕੁਟੇਰੀਅਲ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹੈ ah ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ acetylS ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ah ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ah ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਪਾਈਰੋਨੋ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਹਨ। ਕੇਸਾਂ ਅਤੇ ਅਲਫਾ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜੋ ਮੈਥੋਕਸੀ ਸਮੂਹ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਐਸੀਟਾਇਲ ਦੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਐਸੀਟਿਲ ਨੂੰ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਲੂਕੋਲੋਜ਼ੀ ਲਈ ਆਮ ਸ਼ਬਦ ਹੈ। ਇਹ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਨੋਜ਼ ਦੇ ਐਸੀਟਲ ਮੈਨੋਜ਼ੋਸਾਈਡ ਮੈਨੋਜ਼ ਸਾਈਡ ਐਸੀਟਿਲ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਫਰੂਟੋਸਾਈਡ ਹਨ ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ac1 ਗੈਸੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਮੈਨ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਖਾਦ ਮੈਨੋਸਾਈਡ ਅਤੇ ਫਰੂਟੋਜ਼ ਫਰੂਟੋਸਾਈਡ ਲਈ ਥਾਈ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ s ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਜੋ ਕਿ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਵਿਧੀ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਧੀ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬੀਜ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋੜ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਇੱਥੇ ਉਲਟਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਪੂਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਰੱਖਾਂਗਾ ਪਰ ਇੱਕ ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਸਥਿਤੀ ਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਓ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲੇ ਹੁਣ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਈਰੋਨ ਰਿੰਗ ਦੀ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਇਕਲੱਤੀ ਜੋੜੀ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਹਾਇਤਾ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਵੀ ਉਲਟ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਘਟਾਓ h ਦੇ ਓ ਹੈ ਇਹ ਐਕਸੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਆਕਸੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਆਕਸੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਕਿ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ, ਦੇ ਹਮਲੇ ਲਈ ਦੇ ਪੜਾਅ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਪੜਾਅ ਅਟਾ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਨ। ck ਅਨੁਸਾਰੀ ਦੇ ਏਐਚ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡਜ਼ ah ਜੋ ਹਮਲਾ ਬੀਟਾ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋ ਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਅਲਫਾ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੀਨੋਸਾਈਡ ਦੇਵੇਗਾ। ਆਉ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਹਮਲਾ ਕਰੀਏ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਰੰਗ ਕੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੀਨੋਸਾਈਟ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਅਣੂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇਹ ਭੁੱਲ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ sp 2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਹਮਲੇ ਤੋਂ ਬਾਅਦ sp3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਐਸਿਡ ਕਾਊਂਟਰ ਏਹ ਬੇਸ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਨਾਲ ਹੋਏ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਗੱਲ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅੰਤਮ ਉਤਪਾਦ ਸੰਪੂਰਨ ਹੈ। ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਕਸੀਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ 'ਤੇ ਕਿਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਆਕਸੀਨੀਅਮ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਅਲਕੋਹਲ ਹਮਲਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਸਾਈਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪੰਨੇ 'ਤੇ ਲਿਖਾਂਗਾ ਜਾਂ ਹਮਲਾ ਹੋਣ 'ਤੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਹੀ ਜਾਰੀ ਰਹਾਂਗਾ। ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਪੂਰੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਲਗਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਐਸਿਡ ਦਾ ਕਾਊਂਟਰ ਬੇਸ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲਾਈ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਸਾਈਡ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਸਾਈਡ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਐਨਯੂਮੇਰਿਕ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਰਿੰਗ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਜਨ ਹਟਾਉਣਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਐਕਸੋਨੀਅਮ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਇਸ ਆਕਸੋਨੀਅਮ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਪੀ2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਮਲਾ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਜਾਂ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਟਾਕੀ ਹੈ। ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ng ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਰੱਖੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਥਾਈਲ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਗੱਲ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਹਮਲਾ ਹਮਲਾਵਰ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਆਕਸੀਜਨ ਗੁੰਜ ਦੇ ਕਿਸੇ ਵੀ ਚਿਹਰੇ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੁਣ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਹਨ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਉਹ ਇੱਥੇ ਸਭ ਉਲਟ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਐਸਿਡ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah ਐਸੀਟਿਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੱਗੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਦਮ ਉਲਟਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸੇ ਕਰਕੇ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਿੰਦੂ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਐਸੀਟਿਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਅਨੁਸਾਰੀ ਖੰਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਇਹ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਖੰਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1 ਇੱਥੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਆਹ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਹਾਈਡੋਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਲਕੋਹਲ

ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਜਾਂ ਬਦਲਵੇਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਹੈ? ਇੱਕ ਬੀਜ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖੰਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖੰਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕਨ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਗਲਾਈਕਨ ਬਣਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਰਿਵਰਸ ਆਹ ਪਾਥਵੇਅ ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੁਣੇ ਕੀ ਹੈ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਲਟਾ ਏਹ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਅਣੂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਆਹ ਗਲੂਕੋ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਆਹ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ m ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ। ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਈਕਾਨਿਜ਼ਮ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਸਾਈਡ ਮਿਥਾਇਲ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰੋਸਾਈਡ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਲਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਲਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਮੈਥੋਕਸੀ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਹੁਣ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਇਸ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗੀ। ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਮੈਥੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਮੀਥਾਨੋਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਫਿਰ ਮਾਈਨਸ ਸੀਐਸ ਤਿੰਨ ਓਹ ਜੋ ਐਕਸੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਇਸ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇੱਥੇ ਸੰਭਾਵਨਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਹਮਲਾ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹਮਲਾ ਇਸ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜੋ ਹੈ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਪਾਣੀ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ e 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਗ੍ਰਿੰਜ ਦਾ ਚਿਹਰਾ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਮੀ ਐਸੀਟਿਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸੀਟਿਲ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਐੱਚ ਪਲੱਸ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਬੀਟਾ ਡੀ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ। glucopyranose beta d glucopyranose beta glucopyranose ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਮੇਈਏਟੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੁਬਾਰਾ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਟੇਬਿਲਾਈਜ਼ ਆਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਵੀ ਮੈਂ ਮਿਥੋਨੋਲ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁਣ ਉਲਟ ਹਨ, ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਜ਼ ਨੂੰ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ, ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਕਾਰਵਾਈ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। h ਪਲੱਸ ਦਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਇਰੋਨੋਜ਼ ਇਸ ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਨੋਮੇਰਿਕ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਰ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦਾ ਉਚਾਰਨ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪੀਰਾਨੋਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਉਹ ਕਦਮ ਉਲਟਾ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um lone pair ah ਪੁਸ਼ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਤੋਂ ਇਹ ਮੀਥੋਨੋਲ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਟੇਬਿਲਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਜਾਂ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਮਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਜੋ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਹਮਲਾ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਏਹ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਸ਼ੁਰੂ ਮੇਈਟੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਏਹ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਗਲਾਈਕਨ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ। ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮਝਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਆਹ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਸੈਲੀਸਿਨ ਸੈਲੀਸਿਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਖੰਡ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਵੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ sa ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ lycyne ਤਾਂ ਇਹ ਖੰਡ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੈਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਰੰਗ ਕੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ, ਇਹ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕਨ ਮੇਈਟੀ ਹੈ, ਇਹ ਕਾਫਲੇ ਵਰਗਾ ਅੰਡੇ ਹੈ, ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਗਏ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਕਦੋਂ ਕਰਾਂਗੇ। ਇਸ ਏਰੀਅਲ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਖੰਡ ਨੂੰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਮੇਈਟੀ ਪੈਦਾ ਕਰੇ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਆਹ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਖੰਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਸੰਖਿਅਤਮਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਤਾਂ ਐਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮਝਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਕਿਉਂ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਇੱਥੇ ਢਾਂਚਾ ਲੈਣ ਦਿਓ ਇਹ ਦੇ ਬਣਤਰ ਪਹਿਲਾਂ ਹਨ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਫੀ ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਦੂਜੇ ਬਦਲ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਬਦਲ ਹਨ, ਕੀ ਇੱਥੇ ਇਹ h ਹੈ, ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਟੀਰਿਕ ਰਿਜ਼ਰਵੇਸ਼ਨ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਚੱਕਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਡੀ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਭੁਮੱਧ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਅਲਫਾ ਡੀ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਪੂਰੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਭੁਮੱਧ ਸਥਿਤੀ ਭੁਮੱਧੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਤਰਜੀਹ ਓਨੀ ਵੱਡੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੰਨੀ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂ ਕੀ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਪੂਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਟੀਰਿਕ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੰਪੈਨੈਂਟ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸਟੀਰਿਕ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਡੀ ਦੀ ਆਬਾਦੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਸਲੀਅਤ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਸਾਪੇਖਿਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਇੱਕ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਦੇ ਹੈ ਬੀਟਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਸਾਪੇਖਿਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਇੱਕ ਦੇ ਦੇ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲਈ ਤਰਜੀਹ ਕਿਉਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਕੇ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬੀਟਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਅਲਫਾ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਨੂੰ ਵੀ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਭੁਮੱਧ ਅਤੇ ਪੂਰੀ ਲਈ ਸਾਪੇਖਿਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ। 5.4 ਤੋਂ 1 ਹੈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਅੰਤਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਭੁਮੱਧ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪੰਜ ਅੰਕ ਚਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇਹ ਅਨੁਪਾਤ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ah ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਜੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਅਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲਈ ਤਰਜੀਹ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਭੁਮੱਧ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਰਜੀਹ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਨਿਯੰਤ੍ਰਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਕਾਰਕ ਕੀ ਹੈ? ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਅਲਫਾ ਜੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਲੂਕੋਸਾਈਨ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਨਾ ਉਲਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ, ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਸੀ ਕਿ ਮੈਂ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਉਲਟ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਇਹ ਇਸ ਕਲਪਨਾ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਸਾਈਡ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਪੂਰੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕੁਝ ਬਦਲਾਂ ਦੀ ਤਰਜੀਹ ਨੂੰ ਹੁਣ ਇਸ ਵਰਤਾਰੇ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਬੁਲਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਤਰਜੀਹ ਪੂਰੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਕੁਝ ਬਦਲਵੇਂ ਬਦਲਾਂ ਦੀ ਤਰਜੀਹ ਨੂੰ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਦਿਓ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਮੈਂ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅੰਕਿਤ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ ਸੁਝਾਅ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਐਲਫਾ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਆਹ ਲਈ ਇੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਰਜੀਹ ਕਿਉਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ i a1 i ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੀਟਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਦਾ ਗਠਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਲਫਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਟੀਰਿਕ ਕੰਪੈਨੈਂਟ

ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਜਿਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਆਹ ਰਚਨਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ਾਲ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਨ ਦਿਓ ਕਿ ਸੀਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪਾਈਰੋਨ ਦੀ ਕੁਰਸੀ ਦੀ ਰੂਪ ਰੇਖਾ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬਦਲ ਰੱਖਾਂਗਾ ਧੁਰੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੁਰਸੀ ਦੀ ਰੂਪ ਰੇਖਾ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ਭੂਮੱਧੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਬਦਲ ਨੂੰ ਰੱਖਾਂਗਾ, ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਕੋਲ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਲਈ ਦੇ ਔਰਥਿਟਲ ਹਨ xia ਇਹ ਧੁਰੀ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਐਕਸੀਅਲ ਲੇਨ ਜੋੜੇ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹ ਧੁਰੀ ਬਦਲ ਦਾ ਐਂਟੀ-ਬਾਈਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਜੋ ਕਿ ਖਾਲੀ ਹੈ, ਪਾਈਰੋਨ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਧੁਰੀ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਔਰਥਿਟਲ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਭੂਮੱਧੀ ਤਾਰਾ ਅਟੈਚਡ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਭੂਮੱਧ ਤਾਰਾ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਬਣਤਰ ਐਂਟੀ-ਬਾਈਡਿੰਗ ਖਾਲੀ ਔਰਥਿਟਲ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਐਨੋਮੇਰਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਲਈ ਕੀ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਬਦਲਵੇਂ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਲੇਨ ਪੇਅਰ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਧੁਰੀ ਹੈ ਦੇ ਐਂਟੀਬੀਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੈ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਸਿਰਗਮਾ ਬੈਂਡ ਐਂਟੀ ਬਾਈਡਿੰਗ ਔਰਥਿਟਲ c j ਅਣੂ ਨੂੰ ਬਾਂਡ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਭੂਮੱਧੀ ਅਟੈਚਡ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਐਂਟੀਬੀਡਿੰਗ ਸਿਰਗਮਾ ਸਟਾਰ ਔਰਥਿਟਲ ਜੋ ਕਿ ਖਾਲੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਦੇ ਔਰਥਿਟਲ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ। ਹਾਈਪਰ ਕਨਜੁਗੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਇਹ ਵਰਤਾਰਾ ਜੋ ਏਹ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਲਫ਼ਾ ਗਲੂਕੋਸਾਈਡ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਵਿਸ਼ਾਲ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜੋ ਭੂਮੱਧ ਵਿਚ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਧੁਰੀ ਵਿਚ ਸੰਭਵ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਘੱਟ ਕਰਨ ਅਤੇ ਨਾ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸ਼ੱਕਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ। ਅਤੇ ਖੰਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੀ ਨਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਕਿਉਂਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਐਸੀਟਿਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਓਪਨ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਅਰਾ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਿਆਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ AH ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਅਤੇ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਹਨ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਹਨ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਸੁਗਰ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਐਸੀਟਿਲ ਹਨ ਉਹ ਓਪਨ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਨਾ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗੈਰ-ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਸ਼ੱਕਰ ਉਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਘਟਾ ਨਹੀਂ ਸਕਦੇ ਹਨ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਓਪਨ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹਨ ਓਪਨ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਇਹ ਓਪਨ ਚੇਨ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਏਜੰਟ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਣ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਣ ਏਜੰਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਖੰਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮਝਾਉਣ ਦਿਓ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਐਸੀਟਿਲ ਹਨ ਉਹ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ ਓਪਨ ਚੇਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਆਰਕੀਟੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਏਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਓਪਨ ਚੇਨ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੋਣਾ ਕੀਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ AH ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਐਸੀਟਲ ਇੱਕ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਲ ਇੱਕ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਹੈ ਅਤੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਗੈਰ ਹਨ। ਖੰਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਓਪਨ ਚੇਨ ਏਹ ਕੰਪਾਊਂਡ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਜਿਸਦੇ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਨ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਸੁਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਓਪਨ ਚੇਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ। ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹ ਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੁਣੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣ ਲਈ ਸੁਗਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਹ ਸਾਡੀ ਰੋਜ਼ਮਰਾ ਦੀ ਜ਼ਿੰਦਗੀ ਤੋਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਸੁਣ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਜੀਵਨ ਸ਼ੈਲੀ ਦੀ ਬਿਮਾਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਥੇ ਬਣ ਗਈ ਹੈ ਬਹੁਤ ਆਮ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਰ ਪਰਿਵਾਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ x ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਛੋਟੀ ਉਮਰ ਵਿੱਚ ਆਹ ਡਾਇਬੀਟੀਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਨਹੀਂ ਸੀ ਆਹ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮੇਰਾ ਵਿਸ਼ਵਾਸ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਸੇ ਸਮੇਂ ਸਾਡੀ ਜੀਵਨ ਸ਼ੈਲੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਡਾਇਬੀਟੀਜ਼ ਟੈਸਟ ਲਈ ਡਾਇਬੀਟੀਜ਼ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਖੋਜ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਪਣੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਬਲੱਡ ਸੁਗਰ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੋਰ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਮਾਪ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਡਾਇਬੀਟੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਸੁਗਰ ਵਿੱਚ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦਾ ਪੱਧਰ ਅਸੀਂ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਦੇ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਉਦੇਸ਼ ਸਿਰਫ ਰੇਡੂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੀ ਸੁਗਰ ਅਤੇ ਨਾ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੀ ਸੁਗਰ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਣੂ ਕਰਵਾਉਣਾ ਹੈ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੁਗਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਕੀ ਹੈ? nd ਜੋ ਸੁਗਰ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਹੀ ਸੰਕਲਪ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਆਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਖੂਨ ਦੇ ਪ੍ਰਵਾਹ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਖੂਨ ਦੇ ਪ੍ਰਵਾਹ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਅਮਾਇਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਦਾ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਤੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਅਮੀਨ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਟੱਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਰ ਅਲਫ਼ਾ ਐਮੀਨੋ ਕੀਟੋਨ ਅਲਫ਼ਾ ਅਮੀਨੋ ਕੀਟੋਨ ਲਈ ਇੱਕ ਅਟੱਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ a one c ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ a one c ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਾਂਗਾ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦਾ ਖੁੱਲਾ ਚੇਨ ਰੂਪ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਟਰੇਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਦੇ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਆਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਬਾਹਰ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਬਾਇਓਲੋਜੀਕਲ ਸਿਸਟਮ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਵਿੱਚ ਟਰੇਸ ਐਸਿਡ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਜਾਵੇਗਾ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਇਮਾਈਨ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮੀਨ ch2 nh ਹੀਮੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਗਲੋਬਿਨ ਅਤੇ ਇਸ ਅੰਦਰੂਨੀ ਅਲਫ਼ਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਏ1ਸੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਏ1ਸੀ ਲੇਬਲ ਨੂੰ ਮਾਪਣਾ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਸੁਗਰ ਦੇ ਮਰੀਜ਼ ਦੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵੀ ਇਹ ਕਰੇਗਾ, ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਖੂਨ ਦੇ ਪ੍ਰਵਾਹ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਤੋਂ ਇਹ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ a1c ਨੂੰ ਸੂਚਿਤ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਲੇਬਲ ਇਹ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸੁਗਰ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਣ ਕੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਡੀ ਖੁਰਾਕ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੇਵਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਪਏਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਡੀ ਰੋਜ਼ਮਰਾ ਦੀ ਜ਼ਿੰਦਗੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਾਈਲ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ a1c ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ AH ਨਾਲ ਇਸ ਪੁਨਰਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਬਲੇ ਨੂੰ ਮਾਪਣ ਵੇਲੇ ah ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। od ਸੁਗਰ ਦੇ ਮਰੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦਾ ਪੱਧਰ ਆਹ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਤਾਂ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਹ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ, ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਹ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ। ਸ਼ੱਕਰ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਅਤੇ ਨਾ ਘਟਾਉਣ ਬਾਰੇ ਜਾਣੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਹ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ, ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਖੂਨ ਦੇ ਪ੍ਰਵਾਹ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ AH ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਮਾਪ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਜੋ ਕਿ ਪੁਨਰਗਠਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, AH ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮੀਨੋ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖੂਨ ਵਿੱਚ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਪੱਧਰ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋਏ ਆਹ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਇਹ ਮਾਪਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਹ ਸੁਗਰ ਰੋਗੀਆਂ ਦੇ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਆਹ ਪੱਧਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਪੰਨਵਾਦ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ।