

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ, ਮੈਂ ਅੱਜ ਆਹ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਸ 'ਤੇ ਲੈਕਚਰ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਆਹ ਅਸੀਂ ਮੁੱਖ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੈਕਚਰ ਛੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਛੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ah ਦੀ ਰੀਕੈਪ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ। ਆਹ ਅਸੀਂ ਆਹ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਐਪੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਅਤੇ ਡਾਇਲ ਪੁਨਰਗਠਨ ਅਤੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਘਟਾਉਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋ, ਆਹ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵਿਸ਼ੇ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵਿੱਚ ਚੋਨ ਨੂੰ ਲੰਬਾ ਕਰਨ ਅਤੇ ਚੋਨ ਨੂੰ ਲੰਬਾ ਕਰਨ ਲਈ ਚੋਨ ਨੂੰ ਲੰਬਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ। ਅਸੀਂ ਕਿਲਿਆਨੀ ਫਿਸ਼ਰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਿਲਿਆਨੀ ਫਿਸ਼ਰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸ਼ੁਗਰ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਪੇਸ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲੋੜੀਂਦੇ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਫਰੇਮਵਰਕ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਚੋਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲੰਮਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਮੈਂ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਆਹ ਕਾਰਬਨ ਚੋਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲੰਮਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਿਵੇਂ ਹੈ formation ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਇੱਕ ਆਹ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਸਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸ਼ੁਗਰ ਅਤੇ ਆਹ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸ 'ਤੇ ਕਲਿਆਨੀ ਫਿਸ਼ਰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਨਾਲ ਆਹ ਅਤੇ ਇਸ ਦੁਆਰਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ah ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ah ਵਧਦਾ ਹੈ। ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਆਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕਲਿਆਨੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਮੈਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਏਰੀਥਰੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਏਰੀਥਰੋਜ਼ ਇਟ ਥ੍ਰੇਜ਼ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਰਿਆਂ ਨਾਲ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣੂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਏਰੀਥਰੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਅਸਮਿਤ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਧਾਓ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਹਾਈਪ ਨੂੰ ਸੁੱਟਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੁੱਟਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐਲਡੋਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਟਰਮੀਨਲ 'ਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਸੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਯਾਨਾਈਡ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਈਨਾਈਡ ਤੋਂ ਹਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਰੋਤ ah ਜੋ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸਾਈਨਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ hcl ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ sp2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋ ਚੀਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਦੋ ਚਿਹਰੇ ਹਨ ਇੱਕ ਉੱਪਰਲਾ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹੇਠਾਂ ਵਾਲਾ ਚਿਹਰਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਪਰਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਾਇਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਦੇਵੇਗਾ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਵਾਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰੋ-ਚਾਇਰਲ ਕਾਰਬਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚਾਇਰਲ ਸੈਂਟਰ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਚਿਹਰੇ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਉਲਟ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਮਿਲੇਗਾ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਦੇਵਾਂ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰਾਂ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਕਮੀ ਤੱਕ ਘਟਾਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਅਸੀਂ bso4 'ਤੇ ਜ਼ਰੂਰ ਹੋਏ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ bso4 ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਤੋਂ ਇਸ ਤੱਕ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ, ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਦੀ ਅੰਸ਼ਕ ਕਮੀ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ 1 ਮੱਧਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਤੋਂ ਲੈਡਮਾਈਨ ਪੁਆਇੰਟ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ, ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਚੋਣਤਮਕ ਕਟੌਤੀ ਨਹੀਂ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਮੀਨ ਅਲਕਾਇਲ ਅਮੀਨ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਆਹ ਕਟੌਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ bso4 ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇਸਨੂੰ ldm in ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਦਾ ਸਕੈਫੋਲਡ ਬਿਨਾਂ ਕਿਸੇ ਬਦਲਾਅ ਦੇ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਰਹੇਗਾ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੂਜੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਲਈ ਸਮਾਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਸਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਦੀ ਕਮੀ ਤੋਂ ਐਲਡੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇੱਥੇ ਵੀ ਮਿਲੇਗਾ ਅਸੀਂ ਉਹੀ ਕਟੌਤੀ ਅਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕੀ ਕਰਾਂਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਮੁੜ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਆਈਸੋਮਰ ਲਈ ਵੀ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਲਈ ਅਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ amm ਹੋਵੇਗਾ ਓਨੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਕਾਊਂਟਰ ਆਇਰਨ ਇੱਥੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਅਮੀਨੋ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ d ਥਰੇਅ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਡੀ ਹਾਈਬੋਜ਼ ਮਿਲਿਆ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਡਿਸਟਰਬ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਰਾਹੀਂ ਅਸੀਂ ਦੇਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਵਧਾ ਰਹੇ ਹਨ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਡਾਇਸਟੋਮਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਏਪੀਮਰ ਸੀ ਦੇ ਏਪੀ ਮਾਰਸ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਏਪੀ ਮਾਰਸ ਦੇ ਸੀ ਦੇ ਏਪੀ ਪ੍ਰਾਈਮਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ c2 pimmers ਦੀ ਜੋੜੀ generates cleoni fischer synthesis c2 pimmers ਦੀ ਇੱਕ ਜੋੜੀ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੀ ਫਰਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੂਜੇ ਸਥਾਨ 'ਤੇ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵੱਖਰੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ ਦੇਵਾਂ ਡਿਸਟ੍ਰੋਮਰ ਲਈ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੂਰੇ ਕਲੀਨਿਕ ਫਿਸ਼ਰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਬਿਆਨ ਕਰੋ ਆਹ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਾਈਨਾਈਡ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਈਨਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਾਈਨਾਈਡ ਦਾ ਕੋਈ ਵੀ ਸਰੋਤ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਾਰਬ ਨੂੰ ਬਦਲਦੀ ਹੈ। ਓਨਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਸਮਿਤ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਅਸਮਮੈਟ੍ਰਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਿਰਲ ਆਹ ਦੇ ਚੀਰਲ ਕੇਂਦਰ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਡਾਇਸਟੋਲ ਸਿਲੈਕਟਿਵ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਆਹ ਇੱਕ ਏਹ ਨਵਾਂ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਬਣਦਾ ਹੈ। ਦੋਵੇਂ ਡਾਇਸਟ੍ਰੋਮਰ ਸਿੱਟੇ ਵਜੋਂ c2 ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਦੋ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਫਾਰਮ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇਵਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੋਰ ਘੱਟ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਰਸਲ ਕਟੌਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਡੀਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕੈਟੇਲਿਸਟ ਦੁਆਰਾ ਪੂਰੀ ਦਿਸ਼ਾ ਇਹ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ bso4 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਰਗਰਮ ਡੀਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਡੀਐਕਟੀਵੇਟਿਡ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਚਾਰਕੋਲ ah 'ਤੇ ah ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਕਾਫ਼ੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਤੁਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਮਿਉਨ ਗਠਨ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਅਮੀਨ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀ ਮਤਲਬ ਤੱਤ ਬਣਾਉਣਾ ਤੱਤ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਕਿ ਹੋਰ ਘੱਟ ਨਹੀਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੀਬਰਤਾ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਮਾਈਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਸਥਿਤ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੀ ਸਮਰੂਪਤਾ ਲਈ ਐਸਿਡਿਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। d ਹਾਈਬੋਜ਼ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਦੋ ਏਪੀਮਰ

ਇਸ ਲਈ c ਦੇ ਐਪੀਮਰਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਡੀ ਥ੍ਰੇਅ ਨਾਲੋਂ ਵਧਾ ਪ੍ਰੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁੱਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਨੂੰ ਕਿਲਿਆਨੀ ਫਿਸ਼ਰ ਸਿੰਥੇਸਿਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਸ਼ੁਗਰ ਨੂੰ ਵਧਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ah ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ah hydroxy1 ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਚੋਨ ਨੂੰ ਲੰਮਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਲੜੀ ਨੂੰ ਛੋਟਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਛੋਟਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਚੋਨ ਕਿਵੇਂ ਚੋਨ ਸੈਟਰਨਿੰਗ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਚੋਨ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਉਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਆਹ ਮੈਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਚਾਰ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਸ਼ੁਗਰ ਅਸੀਂ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਸ਼ੁਗਰ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਲਿਆਨੀ ਫਿਸ਼ਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਕਿਹੜੀਆਂ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ah ਪਹਿਲੀ ਸ਼ੱਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah hcn ah ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਮੂਹ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਸਾਈਨਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਖੰਡ ਚੀਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਏਹ ਡਾਇਸਟੇਰੀਓਮਰ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਡੀਜ਼ਲ ਦੀ ਚੋਣਤਮਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ 'ਤੇ ਇਹ ਸਾਈਨਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਾਇਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਬਣਾਏਗੀ, ਇਹ ਸਾਇਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਅਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਏਐਚ ਨਾਲ ਘਟਦੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ

ਜੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈ ਵਿੱਚ ਅੰਸ਼ਕ ਕਮੀ ਹੋ ਸਕੇ। ਮਿਨ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੀਨ ਐਸਿਡਿਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਯੂ ਨੋ ਬੇਸ ਦੇ c2 ਐਪੀਮਰਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਜੋੜੀ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਜੋ ਕਿ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਦੂਜੇ ਏਐਚ ਕਾਰਬਨ ਏਐਚ 'ਤੇ ਵੱਖਰੇ ਹਨ, ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਡ ਹਾਈਬੇਜ਼ ਇੱਕ ਡੀ ਹੈ। ਰਾਈਬੋਜ਼ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਏਪੀਮਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਆਹ ਏਰੀਥਰੋਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਆਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਕੋਲ ਨੂੰ ਹੋਲ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਆਉ ਅਸੀਂ ਪੂਰੇ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲੈਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੁਣ ਇਹ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਏਗੀ, ਇਸਦੀ ਸਹੂਲਤ ਲਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਇੱਕ ਟਰੇਸ ਦੀ ਵੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲਾਮਾਈਨ ਐਲਡੀ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਟਰਾਂਸਫਾਰਮੇਸ਼ਨ ਟਰੇਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਔਕਸਿਜਨ ਪ੍ਰੀਖਿਆ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਆਕਸੀਲਿਮ ਹੋਵੇਗਾ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੈਂਟ ਕੈਨ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮੈਂ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਸੈਂਟ ਕੈਨ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਐਸੀਟੇਟ ਬਣਾਏਗਾ ਜੋ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀਅਲ ਗਰੁੱਪ ਪੂਰੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਹ ਐਸੀਟੇਟ ਬਣਾਏਗਾ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਜੀਵਿਤ ਸਮੂਹ ਹੈ ਐਸੀਟੇਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇਮਤਿਹਾਨ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਕਸਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਆਹ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਬੇਸ ਐਕਿਓ ਨਾਲ ਵਰਤਾਂਗੇ us ਬੇਸ ਐਕਿਓਅਸ ਬੇਸ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿਚਲੇ ਸਾਰੇ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਤਹਿਤ ਸਕੈਫੋਲਡ ਤੋਂ ਦੁਬਾਰਾ ਐਸੀਟੇਟ ਹਟਾਉਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਏਸੀਐਲ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਸਿਰਫ ਸਾਈਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਗਠਨ ਦਾ ਉਲਟਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਮੁਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਜੋ d ਅਰਬੀਨੋਜ਼ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੈਨ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਸੀਂ ਐਡ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਇੱਕ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਲੇਸ ਇੱਕ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਡੀ ਅਰਬੀਨੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਪੂਰੀ ਸਾਰਟਨਿੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਦੁਹਰਾਵਾਂਗਾ ਜੋ ਹੈ ਸਮੁੱਚੀ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਾਰਾ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਕਿਲੀਅਨ ਫਿਸ਼ਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੇ ਉਲਟ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪੂਰੀ ਕਾਰਬਨ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਕਸੇਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਸ ਇਮਤਿਹਾਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਮੈਂ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਸੈਂਟ ਕੈਨ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਸਟ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਐਸੀਟੇਟ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਓਏਸੀ ਫਾਰਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰੇਗਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਟੇਟ ਬਾਹਰ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਆਹ ਸਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹੋਰ ਐਸੀਟੇਟ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਰਹੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਏਹ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਐਸੀਟੇਟ ਸਟ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਮੂਲ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਾਰੇ ਐਸਟਰ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਤਹਿਤ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਕੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕੀ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਬੇਸ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਈਨੋਹਾਈਡ੍ਰਿਨ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਕੀ ਚੀਜ਼ਾਂ ਉਹੀ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਬਾਹਰ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਇਸ ਲਈ scn ਬਾਹਰ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣਾਉਣਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਲੂਣਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ sn ਬਾਹਰ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੀ ਅਰਬੀਨੋਜ਼ ਇੱਕ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚੇਨ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁਣ ਮੈਂ ਉਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡਸ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਮ ਦਾ ਸਪੈਲਿੰਗ ਹੈ di di ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸੁਗਰ ਯੂਨਿਟ ah ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ah ਸਾਡੇ ਕੋਲ ah ਹੈ। ਇੱਕ ਦੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਹੇਮੀ ਐਸੀਟਿਲ ਕਾਰਬਨ ਹੇਮੀਏਸੀਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਏਹ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਹੇਮੀਏਸੀਟਲ ਗਰੁੱਪ ਹੇਮੀ ਐਸੀਟਿਲ ਗਰੁੱਪ ਏ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਇੱਕ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਹੈ ਟੀ

ਇਸ ਲਈ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਹੇਮੀਆਸੈਟਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਲਿੰਕ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਤੇ ਗਲਾਈਕੋਸਾਈਡ ਜੋ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਇੱਕ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹਨ ਜੋ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਸਬਯੂਨਿਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਮੈਂ ਇੱਕ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਕਿ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਸੁੱਕੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਆਹ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਲਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਏਹ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੋੜਾਂਗਾ, ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਮੈਂ ਇੱਕ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਿਉਂ ਵਰਤਿਆ ਹੈ ਜੋ ਹੈਮੀਸੈਟਲ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਦੂਜਾ ਹੈ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਈਮ ਦੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਾਈਮ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਫਾਈਵ ਪ੍ਰਾਈਮ ਅਤੇ si ਕਰਾਂਗੇ x ਪ੍ਰਾਈਮ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਅਲਫਾ ਅਲਫਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਓਰੀਐਂਟੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਨੋਮਰਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸੀਟਿਲ ਹੈ ਐਸੀਟਿਲ ਸਮੂਹ ਦੁਬਾਰਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਯੂਨਿਟ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮਾਲਟੋਜ਼ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਯੂਨਿਟ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਦੋ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਯੂਨਿਟ ਪਰ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਸੀ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਲਈ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਲਈ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਬੀਟਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਬੀਟਾ 1 4 ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋ ਐਸਿਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸੈਲੋਬਾਇਓਜ਼ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਯੂਨਿਟ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮਾਲਟੋਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਉਦਾਹਰਣ ਈ ਅਤੇ ਸੈਲੋਬਾਇਓਜ਼ ਵਿੱਚ ਕੀ ਫਰਕ ਹੈ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਸਿਰਫ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਦੋਵੇਂ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਲਵਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇ। ਚੌਥਾ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਇੱਥੇ ਜਿਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ d ਗਲੂਕੋਜ਼ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ d ਲੈਕਟੋਜ਼ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ d ਗੈਲੈਕਟੋਜ਼ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਨੰਬਰ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਸੇ ਬੀਟਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਬੀਟਾ 1 4 ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ d ਲੈਕਟੋਜ਼ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਸ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਨੂੰ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਇਹ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਵੀ ਮਾਲਟੋਜ਼ ਅਤੇ ਸੈਲੋਬਿਓਜ਼ ਤੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਸੈਲੋਬਾਇਓਜ਼ ਵਰਗਾ ਹੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸੰਘਟਕ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਵੱਖ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਡੀ ਲੈਕਟੋਜ਼ ਅਤੇ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਜਦੋਂ ਕਿ ਉਹ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਗਲੂਕੋਜ਼

ਯੂਨਿਟ ਸਨ ਇਸਲਈ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। s ਸੰਘਟਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਤੇ ਏਹ ਦੀ ਕਿਸਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਨੂੰ ਜੋੜਦੀ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਹੀ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਦਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੰਨੇ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। 10 ਜਿੰਨੇ ਹਜ਼ਾਰਾਂ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹਜ਼ਾਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ ਜੋ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਜੋੜੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਹ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਸਟਾਰਚ ਸਟਾਰਚ ਇੱਕ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਸਟਾਰਚ ਸਟਾਰਚ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ। ਇਹ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਮਾਈਲੋਜ ਹੈ ਜੋ ਸਟਾਰਚ ਦਾ 20 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਐਮਾਈਲੋਪੈਕਟਿਨ ਹੈ ਜੋ ਸਟਾਰਚ ਦਾ ਅੱਸੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਬਣਦਾ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮਾਈਲੋਜ ਅਤੇ ਐਮੀਲੋਪੈਕਟਿਨ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਹੈ। ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਸ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਏਹ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਇਕੱਠੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਕਾਰ ਗਰੁੱਪ ah 'ਤੇ ਦੂਜੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਰੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪੂਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਸੀਟਾਇਲ ਆਹ ਕਾਰਬਨ ਏ ਐਸੀਟਾਇਲ ਏਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੀ ਚੌਥੀ ਸਥਿਤੀ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਲਿੰਕੇਜ ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸਿਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਹ ਵਧਦਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਰੰਗ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਲਾਲ ਇੱਥੇ ਇਹ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸਿਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਸੀਡੀ ਲਿੰਕੇਜ ਇੱਥੇ ਵੀ ਅਲਫਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇਈਏ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਦੇ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪ੍ਰਾਈਮ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਾਈਮ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਲਿੰਕੇਜ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਸਥ ਯੂਨਿਟ ਚੱਲਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਲੇ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਮਿਲੇ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ। ਐਮਾਈਲੋਪੈਕਟਿਨ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਣਾ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਸਥ-ਯੂਨਿਟ ਦਿਖਾਏ ਹਨ ਪਰ ਐਮਾਈਲੋਜ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਹੈ ਜੋ ਅਲਫਾ ਵਨ ਫੋਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਐਮਾਈਲੋਪੈਕਟਿਨ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮਾਇਓਪੈਕਟਿਨ ਕੀ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿੰਕੇਜ 1 4 ਪ੍ਰਾਈਮ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਮਾਈ ਲੇਅਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਪਰ ਕੀ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਕਿ ਨਾ ਸਿਰਫ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸਿਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਬਲਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਛੇ ਵੀ ਹਨ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੋਰ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਛੇ ਪੁਜ਼ੀਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਏਐਚ ਯੂਨਿਟ ਸਥ ਯੂਨਿਟ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਛੇ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਸਥਿਤੀ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਮੈਨੂੰ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਰ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇ ਹੋਰ ਸਥ ਯੂਨਿਟਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਪੂਰਾ ਢਾਂਚਾ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦਿਓ ਮੈਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਖੁੰਝਾਉਣਾ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਮੈਂ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਲਾਲ ਨਾਲ ਨਿਸ਼ਾਨ ਲਗਾਵਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਹਨ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਛੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਰੰਗ ਕੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਈਮ ਦੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਾਈਮ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਫਾਈਵ ਪ੍ਰਾਈਮ ਅਤੇ ਇਹ ਛੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਆਹ ਅਲਫਾ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਿੰਕੇਜ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਲਫਾ ਕੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਏਹ ਐਕਸੀਅਲ ਓਰੀਐਂਟੇਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਛੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਛੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਪ ਇਕਾਈ ਛੇ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਨਾਲ ਦੁਹਰਾਇਆ ਗਿਆ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਅਲਫਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਐਮੀਲੋਪੈਕਟਿਨ ਦੀਆਂ ਪੰਜ ਸਥ ਯੂਨਿਟਾਂ ਐਮਾਈਲੋਪੈਕਟਿਨ ਦੀਆਂ ਪੰਜ ਸਥ ਯੂਨਿਟਾਂ ਬਣਾਈਆਂ ਹਨ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਲਿੰਕੇਜ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ mi ਲੇਜ਼ ਤੋਂ ਕੀ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਮੀਲੋਜ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹ ਲੀਨੀਅਰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹਨ ਪਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੋ ਰੇਖਿਕ ਆਹ ਚੇਨਾਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤਾਕਤ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕ ਮਾਈਲੋਪੈਕਟਿਨ ਹੈ। ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਟਾਰਚ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਲੇ ਦੀ ਸਿਰਫ ਆਹ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਟਾਰਚ ਇੱਕ ਮਾਈਲੋਸ ਦੇ ਵੀਹ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਅਤੇ ਐਮੀਲੋਪੈਕਟਿਨ ਦੇ ਅੱਸੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਜੋ ਮੁੱਖ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਭਾਗ ਹੈ। ਪੌਦੇ ਦੀ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੜਾਈ ਮੈਂ ਕਪਾਹ ਦੇ ਡੱਬੇ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਵਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੱਪੜਿਆਂ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸੁਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ, ਲਗਭਗ 90 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੈਲੂਲਰ ਸੈਲੂਲਰ ਦੀ ਬਣੀ ਹੋਈ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਲਗਭਗ 90 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਟਾਰਚ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਲੇਸ ਅਤੇ ਐਮੀਲੋਪੈਕਟਿਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ AH m ਦੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਉਪ ਇਕਾਈ ਹੈ। ਓਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਐਮੀਲੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਮੀਲੋਪੈਕਟਿਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਵੱਖ ਸਥਯੂਨਿਟ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੁਆਰਾ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਗਲਾਈਕੋਸਿਲ ਲਿੰਕੇਜ ਨਾਲ ਵੀ ਲੀਨੀਅਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਰੇਖਿਕ ਚੇਨਾਂ ਵੀ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ। ਇਸ hemiacetal ah ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦੇ ਨਾਲ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ah hemiacetal ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ, ah ਸ਼ੁਗਰ ah ਹੁਣ ਮੈਂ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹੇਮਿਆਸੀਟਲ ਗਰੁੱਪ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇਗਾ। ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਇੱਥੇ ਕੀ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਮਾਈਲੋਸ ਨਾਲੋਂ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਦਿਖਾਉਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਲਿੰਕੇਜ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਮੈਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਛੱਡਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਨੂੰ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਥੀ ਦੇ ਤਿੰਨ ਸਥ- ਯੂਨਿਟ ਦੇਖ ਸਕੋ। ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਬੀਟਾ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਹੈ ਪਰ ਵਾਧੂ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰਾਮਿਕ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਹ ਸਥਯੂਨਿਟ ਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ

ਇਸ ਲਈ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਬਾਰੇ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਆਹ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇ 'ਤੇ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਹੀ ਕਥਨ ਜੋ ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਪੱਤਰਾਂ ਤੋਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਉਹ ਸਹੀ ਸਹੀ ਕਥਨ ਹੈ। ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡਾਂ ਬਾਰੇ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਲਦੀ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣੇ ਡਿਸਕੈਟ ਹੈ ਮੈਂ ਸਟੇਟਮੈਂਟ ਲਿਖਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਸਟੇਟਮੈਂਟਸ ਕੀ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਸਟੇਟਮੈਂਟ ਇੱਥੇ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਰਿੰਗ ਰਿੰਗ ਏ ਅਤੇ ਰਿੰਗ b ਇਹ ਕਥਨ ਰਿੰਗ a ਹੈ ਅਲਫਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ b ਸਟੇਟਮੈਂਟ ਰਿੰਗ a ਹੈ ਅਲਫਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਊਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ c ਰਿੰਗ b ਫੁਰਾ ਹੈ ਅਲਫਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਵਾਲਾ ਨੱਕ ਅਤੇ ਅੰਤਮ ਸਟੇਟਮੈਂਟ ਰਿੰਗ ਬੀ ਹੈ ਬੀਟਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਦੇ ਨਾਲ ਬੀਟਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗੱਲ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ a ਹੈ ਪਾਈਰੇਨੋਜ਼ ਅਤੇ

ਬੀ ਫੁਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਚਾਰਾਂ ਸਟੇਟਮੈਂਟਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਣ ਲਈ a ਕੋਲ ਹੈ। ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੋਣ ਲਈ a ਨੂੰ ਪਿਰਾਮਿਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਇੱਥੇ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਊਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਰਿੰਗ a ਅਲਫ਼ਾ ਗਲਾਈਕੋਸਿਡਿਕ ਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਇਹ ਸਹੀ ਕਥਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਰਿੰਗ a ਹੈ furanose ਇਹ ਗਲਤ ਹੈ a is linga is pyranose with alpha glycosid ਇਹ ਸਹੀ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਰਿੰਗ b ਹੈ furanose ਜੋ ਕਿ ਅਲਫ਼ਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਨਾਲ ਸਹੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਆਹ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕ ਐਲਫ਼ਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਬੀਟਾ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਰਿੰਗ b ਪਾਈਰੋਨੋਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬੀਟਾ ਗਾਈਕੋਸਿਟਿਕ ਲਿੰਕ ਦੇ ਨਾਲ ਗਲਤ ਹੈ ਇਹ ਸਹੀ ਹਿੱਸਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਗਲਤ ਜਵਾਬ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਵਾਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਦੇ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਇੱਕ ਸਟਾਈਲੇਸ਼ਨ ਉੱਤੇ ਲੈਵਾਂਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਵਾਧੂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ acetic ਅਤੇ hydride st can hydride ਅਤੇ h2so4 catalytic ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਟਾਈ ਸਟੇਟ celu lows tri acetate ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਬਣਤਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਕੌਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਬਣਤਰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ, ਇੱਕ ਗੱਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਤੇਜ਼ਾਬ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋਣਗੇ। ਫਾਰਮ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸੀਟੇਟ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਦੇਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਕੋਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਕੀ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ

ਇਸ ਲਈ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਵਿਕਲਪ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦਿਓ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਧਿਆਨ ਦਿਓ ਕਿ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਬੀਟਾ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈ ਐਸੀਟੇਟ ਪਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਦੂਜਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਗਲਾਈਕੋਸੀਡਿਕ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਹਨ ਪਰ ਦੂਜੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਐਸੀਟੇਟ f ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ। or m ਉਹ ਸਿਰਫ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਖਰਕਾਰ ਟ੍ਰਾਈਸੀਟੇਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕੋਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਚਾਰ ਆਈਸੋਮਰ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੱਲ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਗਲਤ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟੇਟ ਟ੍ਰਾਈਸੀਟੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਲਿੰਕੇਜ਼ ਬੀਟਾ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬੀਟਾ ਏਹ ਇੱਕ ਚਾਰ ਪ੍ਰਾਈਮ ਹੈ ਜੋ ਉਪਲਬਧ ਖੇਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਈਸੀਟੇਟ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਹੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਰੇ ਦੂਜੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਗਲਤ ਆਹ ਵਿਕਲਪ ਨਹੀਂ ਹਨ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗਲਤ ਜਵਾਬ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗਲਤ ਜਵਾਬ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਸਮੱਸਿਆ ਤਿੰਨ ਲਵਾਂਗਾ ਕਿ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹਨ ਮੈਂ ਚਾਰ ਵਿਕਲਪਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਕੋਟੇ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਕੋਟੇ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਦੂਜਾ ਵਿਕਲਪ ਇੱਕ ਐਲਡੋ ਹੈ hec hexose hexose ਤੀਜਾ ਵਿਕਲਪ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਫੁਰਾ ਨੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਚੌਥਾ ਵਿਕਲਪ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਪਾਇਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਇੱਕ ਗੱਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੋਨੋ ਰਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੰਨਾ ਪਾਈਰਾਨੋਜ਼ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫ਼ਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ। ppen ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਬੀਟਾ ਓਰੀਐਂਟੇਸ਼ਨ ਬੀਟਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਗਲਤ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀਟੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ 1d ਉਚਾਈ ਅਤੇ ਉੱਚ ਨਕਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਰਿੰਗ ਬਣੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਸਹੀ ਵਿਕਲਪ b ah ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ah ਤਾਂ ah ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟਾਂ ਵਿੱਚ ਲੜੀ ਨੂੰ ਲੰਬਾ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਚੋਣ ਨੂੰ ਤਿੱਖਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡਾਂ ਅਤੇ ਪੋਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ah ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹਨ ਆਹ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੇ ਛੇ ਲੈਕਚਰ ਆਹ ਅਸੀਂ ਪੂਰੇ ਕਰ ਲਏ ਹਨ ਅਤੇ ਆਹ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ