

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ, ਆਹ, ਮੈਂ ਰਵੀ ਪੀ ਸਿੰਘ ਹਾਂ, ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਦੇ ਆਈਆਈਟੀ ਦਿੱਲੀ ਤੋਂ, ਮੈਂ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਆਹ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਵਿਟਾਮਿਨ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ah ਬਣਤਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਤੇ ah ਅਸੀਂ ah dna ਅਤੇ rna ah ਵਿਚਕਾਰ ah ਅੰਤਰ ਬਾਰੇ ਸਿੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ah ਵਿੱਚ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਦੀ ਭੂਮਿਕਾ ਦੀ ਵੀ ਸਲਾਘਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਜੀਵਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਜੀਵ-ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੀਵਨ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਆਹ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨਿਊਕਲੀਕ ਐਸਿਡ ਲਿਪਿਡਜ਼ ਆਦਿ ਖਾਸ ਕਰਕੇ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹਨ। ਸਾਡੇ ਭੋਜਨ ਦਾ ਤੱਤ ਸਾਡੇ ਭੋਜਨ ਦਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੱਤ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਜੀਵਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਤਰਕ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਓਹਾਈਡਰੇਟ ਹੁਣ ਪਾਚਕ ਉਰਜਾ ਦੇ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਰਸਾਇਣਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇੱਥੇ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੀ ਹਨ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੌਲੀਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਅਲਡੀਹਾਈਡਸ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਕੀ ਕੀਟੋਨਸ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਨ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨਸ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਬਿਆਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ah ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਸ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਬਾਅਦ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਹਨ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੀਆਂ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ, ਪਹਿਲੀ ਇੱਕ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਫਰਕਟੋਜ਼ ਹੈ, ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ ਫਰਕਟੋਜ਼ ਦਾ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਸੀ ਛੇ ਹੈ। h ਬਾਰਾਂ ਜਾਂ ਛੇ ਇਕਸਾਰ w ith ਜਰਨਲ ਫਾਰਮੂਲਾ c ਛੇ h ਦੇ ਓ ਛੇ ਜਿਸ ਨੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਨੂੰ ਇਹ ਸੋਚਣ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਰ ਕੀਤਾ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟਸ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਹੁਣ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਤੇ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah d ਫਰਕਟੋਜ਼ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੀ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ ਏ.ਐਚ. ਚਾਰ ਚਾਈਰਲ ਸੈਂਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਡੀ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦਾ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਡੀ ਫ੍ਰੈਕਟੋਜ਼ ਦਾ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਇਹ ਡੀ ਫਰਕਟੋਜ਼ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੈ d ਗਲੂਕੋਜ਼ ਹੈ ah ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ah d ਫਰਕਟੋਜ਼ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਦੇ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ, ਸ਼ਬਦ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਸੈਕਰਾਈਡ ਹਨ ਜਾਂ ਸ਼ੁਗਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਬਦਲੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੈਕਰਾਈਡ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ। ਸਾਡੀ ਮੁਢਲੀ ਭਾਸ਼ਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੰਸਕ੍ਰਿਤ ਵਿੱਚ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਸੰਸਕ੍ਰਿਤ ਵਿੱਚ ਸਰਕਾਰਾ ਸਰਕਾਰਾ ਅਤੇ ਯੂਨਾਨੀ ਵਿੱਚ ਸੈਕਰੋਨ ਅਤੇ ਸੈਕਰਾਮ ਵਿੱਚ ਸੈਚਾਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ent ਲਾਤੀਨੀ ਇਸ ਲਈ ਟਰਮ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਸੈਕਰਾਈਡ ਹਨ ਜੋ ਸ਼ੱਕਰ ਹਨ ਜੋ ਪਰਸਪਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਸਾਡੀਆਂ ਪ੍ਰਾਚੀਨ ਭਾਸ਼ਾਵਾਂ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸੰਸਕ੍ਰਿਤ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਯੂਨਾਨੀ ਵਿੱਚ ਸਰਕਾਰਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਸੈਕਰੋਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲੈਟਿਨ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਸੈਕਰਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਆਹ ਦੇ ਭਾਗਾਂ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹਨ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹਨ ah ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਿੰਗਲ ਸ਼ੁਗਰ ਸਿੰਗਲ ਸ਼ੁਗਰ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਕੰਪਲੈਕਸ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੇ ਹੋਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੇ ਹੋਰ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟਾਂ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਤਿੰਨ ਹਿੱਸਿਆਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੂਜੇ ਇੱਕ ਓਲੀਗੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਓਲੀਗੋਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਦਸ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਿੰਨ ਤੋਂ ਦਸ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੈਰਾਈਡ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ah ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਉਪ-ਭਾਗ ਡਿਸਕੈਕਰਾਈਡ ਓਲੀਗੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਤੇ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਨੂੰ ਉਪ-ਵਿਭਾਜਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਓਲੀਗੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਓਲੀਗੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਤੋਂ ਵੱਧ ਟੈਨਮੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡੋਲਾਈਡਜ਼ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਸ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟਾਂ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ। m ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਯੂਨਿਟ ਹੈ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਉਪ ਇਕਾਈ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਣੂ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪੌਲੀਸੈਕਰਾਈਡ ਜਿੱਥੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਹੋਈ ਹੈ ਹਾਈਡੋਲਾਈਡਜ਼ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਥਾ t ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੀ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀ ਗਿਣਤੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦਾ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਕੀ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਣ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ, ਇਸ ਨੂੰ ਅਣੂ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਦੋ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਪਰਮਾਣੂ ਦੂਜੇ ਭਾਵੇਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੀਟੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਣ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਗੱਲਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ। ਕੀਟੋ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਦੋ ਏਹ ਫੈਕਟਰ ਹਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਾਲੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨਾਲ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਾਲੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਜ਼ ਟ੍ਰਾਈ-ਓ ਦਾ ਟ੍ਰਾਈ ਸਟੈਂਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸ਼ੁਗਰ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਟ੍ਰਾਈਜ਼ ਲਈ ਓ ਦਾ ਸਟੈਂਡ ਜੇਕਰ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਹਨ। ਐਟਮ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਚਾਰ ਓ ਦੇ ਸਟੈਂਡ ਲਈ ਹੈ ਖੰਡ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਤਿਕੋਣ ਜੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਟੈਟਰੋਜ਼ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਹੈਕਸੇਜ਼ ਹੈਪਟੋਸ ਆਦਿ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਲਡੋਜ਼ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਐਲਡੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੇਟੋ ਗਰੁੱਪ ਵਾਲੀ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਨੂੰ ਕੀਟੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇ ਮਾਪਦੰਡਾਂ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦਾ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਓਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਫਿਰ ਇਸ ਨੂੰ ਟੈਟਰੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਫਿਰ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਅਤੇ ਛੇ ਅਤੇ ਸੱਤ ਫਿਰ ਏਹ ਹੈਕਸੇਜ਼ ਅਤੇ ਹੈਪਟੋਸ ਆਦਿ ਇਕ ਹੋਰ ਮਾਪਦੰਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ 'ਤੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਜੇਕਰ ਇਸ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਡੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ah ਕੀਟੋਨ ਇਸਦੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ah ਇਸਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ, ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਕੇਟੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਵਰਗੀਕਰਨ ਅਕਸਰ ਮਿਲਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ac ਚਾਰ ਐਲਡੋਜ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ca ਹੈ lled aldo l tetros is stand for the aldehyde aldo tetros eldo traptrorse ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ac ਫਾਈਵ ਕੀਟੋਜ਼ ਨੂੰ ਕੇਟੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਐਲਡੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਜਾਣੂ ਕਰਵਾਵਾਂਗੇ। ਐਲਡੋਜ਼ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਡੋਜ਼ ਦਾ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਢਾਂਚਾ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਕੀਟੋਜ਼ ਲਈ ਇੱਕ ਐਲਡੋਜ਼ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫਰੇਮਵਰਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇ ਮੈਂ ਮੈਂ ਇਸ ah ਬਣਤਰ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕੀਟੋਜ਼ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ ਲਵਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਐਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਹੋਣਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਆਹ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਨ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਮੋਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਅਸੀਂ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ, ਇਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਸਰੀ ਚੀਜ਼ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਕੀ

ਇਸ ਵਿੱਚ  $ah$  aldehyde ਜਾਂ  $ah$  ketone ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ  $ah$  alde ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ।  $o$  tetros so aldo ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ tetros ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ  $ah$  ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ aldo tetros ਵਿੱਚ  $c$  ਚਾਰ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਕੇਟੋਸ ਗਰੁੱਪ ਤੋਂ ਲਵਾਂਗਾ ਕੇਟੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਕੇਟੋਸ ਕੇਟੋਪੈਂਟੋਜ਼ ਆਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੌਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫਰੇਮਵਰਕ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੇਟੋਪੈਂਟੋਜ਼ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕੇਟੋਪੈਂਟੋਜ਼ ਕੇਟੋਪੈਂਟੋਜ਼ ਇਸਦਾ  $c_5$  ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਭਿਆਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਜਾਵਾਂਗੇ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਅਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹਨ। ketopentos ਤਾਂ ਆਉ ਏਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 1 ਦੇ ਟੈਟਰੋਜ਼ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਚਿਰਲ ਕੇਂਦਰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਕੇਟੋਪੈਂਟੋਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਚਿਰਲ ਕੇਂਦਰ ਇੱਕ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸੋਚੋ ਕਿ ਅਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਜ਼ ਅਤੇ ਕੇਟੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਏਐਚ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਏਹ ਲਈ ਕਿੰਨੇ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਏਹ ਚਿਰਲ ਸੈਂਟਰ ਅਤੇ ਏਹ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਚਿਰਲ ਸੈਂਟਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਸਟੈਂਟ ਦੋਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ereo ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਹੁਣ ਮੈਂ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ  $d_1$  ਅਹੁਦਿਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੇ  $d_1$  ਅਹੁਦਿਆਂ ਦੇ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਸਧਾਰਨ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਪੱਥਰ ਹਨ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ  $ah$  ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼  $ah$  ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਡਾਈਹਾਈਡਰਾਈਡਾਈਡਾਈਡ ਅਤੇ ਡਾਈਹਾਈਡਰਾਈਡਾਈਡ ਡਾਈਹਾਈਡਾਈਡਾਈਡਾਈਡ ਉੱਚ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀਟੋਨ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਸੈਂਟਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਏਸੀ ਟੋਨ ਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਮਕਰਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਇੱਕ ਐਲਡੋ ਟ੍ਰਾਈਜ਼ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਐਲਡੋ ਟ੍ਰਾਈਸ ਕਿਉਂ ਹੈ। ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਪੱਥਰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਕੇਟੋਟ੍ਰੀਓਜ਼ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੇਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਕੇਟੋਟ੍ਰੀਓਜ਼ ਦਾ ਨਾਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਸਿਰਫ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚਿਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਸਿਰਫ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੀਰਲ ਕੇਂਦਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਸੈਟ ਕਿਸੇ ਦਾ ਕੋਈ ਵੀ ਚਾਇਰਲ ਸੈਂਟਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਏਹ ਫਰਮਾਂ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਹ ਹੋਣ ਲਈ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਆਹ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸੰਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਆਹ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਆਹ ਹਨ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਚਾਹਾਂਗਾ ਲਿਖਣ ਲਈ ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਸੰਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਦੋ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਸੰਭਵ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਚਾਇਰਲ ਸੈਂਟਰ ਹੈ  $ah$  ਪਹਿਲਾ ਇੱਕ ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਹੈ ਚੀਰਲ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ  $c_5$  ਦੇ  $h$  ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਹ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਮਾਈਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਕੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਅੰਦਰ ਮਾਈਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ ਲਈ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਮਾਇਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਵਿਚਕਾਰ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅੰਤਰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਦਿਵਾਉਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗੋਲਡ ਪ੍ਰੀਲੋਗ ਏਹ ਕਨਵੈਨਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਲਡੀਹਾਈਡ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਨੂੰ ਆਹ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਆਹ ਮਾਇਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਮਾਇਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਇਸ ਸੰਰਚਨਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਅਭਿਆਸ ਵਿੱਚ ਆਇਆ ਜੋ ਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਸੀ ਜੋ 1906 ਵਿੱਚ 1906 ਵਿੱਚ  $m$  erosion half ma rows n naught ਦੁਆਰਾ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਜਿਸ ਨੂੰ  $d_1$  ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ  $d_1$  ਸਿਸਟਮ  $t_1$  ਸਿਸਟਮ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ  $ah$   $d$  ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।  $AH$   $d$  ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮਾਈਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ 1 ਮਾਇਨਸ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਾਕੀ ਖੰਡ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਸੰਰਚਨਾ ਮਾਪਦੰਡਾਂ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਲਈ  $ah$  ਇੱਕ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਕੇਂਦਰ ਕੁਝ ਉੱਚਾ ਹੈ। ਡੀ ਪਲੱਸ ਗਲਾਈਸੈਰਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਸਮਾਨ ਸੰਰਚਨਾ ਨੂੰ ਡੀ ਸੂਗਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ  $ah$   $con$  ਹੈ 1 glycerinaldehyde ਦੇ ਸਮਾਨ ਚਿੱਤਰ, ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ  $ah$  1 ਸੂਗਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ  $ah$  1 ਸੂਗਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ,  $ah$  ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਜਿਸਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਉਹੀ ਹੋਵੇ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ  $d$  ਇਸਨੂੰ  $d$  ਸੂਗਰ ਡੀਗਲਾਈਸੈਰਲਡੀਹਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ  $d$  glycerinaldehyde ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ  $d$  ਸੂਗਰ ਇੱਕ  $ah$  ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ  $ah$  ਦੀ ਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ 1-ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਰਗੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ 1-ਸੂਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਉ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਸ਼ੱਕਰਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਐਲਡੋਸ  $ah$  ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਾਂਗਾ।  $ad$  aldo pentose ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਉਸ ਐਲਡੋਜ਼ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਚਿਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੈ, ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਚਿਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਚਾਰ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਚਾਰ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਚਿਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਅਤੇ ਇਹ ਪੰਜ ਹੈ ਇਹ ਐਡ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਐਡ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਹੈ ਕੀਟੋਜ਼ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਐਲ ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੇਜ਼ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੇਜ਼ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਆਖਰੀ ਵਾਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਵਾਲਾ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੋ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਨੰਬਰ ਵਾਲੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹਨ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨੰਬਰ ਵਾਲਾ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨੰਬਰ ਵਾਲਾ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ  $d$  ਗਲੇਸ਼ੀਅਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ 1 ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਕਰੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ  $d$  ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਇਹ  $d$  ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਖਿਆ ਵਾਲੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਡੀ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੇਟੋਜ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ 1 ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਵਰਗਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ 1 ਕੇਟੋ ਹੈਕਸੇਸ 1 ਕੇਟੋਹੈਕਸੇਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕੁਝ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ। ਅਭਿਆਸ ਸਮੱਸਿਆ ਦੇ  $ah$  ਇੱਥੇ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰੋ ਮੈਂ ਕੁਝ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸੰਪੂਰਨ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ  $ah$  ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਨੰਬਰ ਵਾਲੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਏਹ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਫਿਸ਼ਰ ਪ੍ਰੋਜੈਕਸ਼ਨ ਫਾਰਮੂਲਾ ਬਣਾਉਣ ਦਿਓ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ਕੀਟੋਨ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੰਰਚਨਾ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਸੱਤ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨ ਇਸ ਦੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਸਮੂਹ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੇਟੋ ਹੈਪਟੋਸ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਮੈਂ ਪੇਸ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਐਲਡੋ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੇਜ਼ ਹੁਣ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਮੇਨੋਸੈਕਰਾਈਡਾਂ ਨੂੰ  $d_1$   $ah$  ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਹੁਦਾ ਆਉ ਅਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਵੇਖੀਏ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਨੰਬਰ ਵਾਲੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਦੀ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ, ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਨੰਬਰ ਵਾਲੇ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ  $d$  ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਵਰਗੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $d$  ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸਦੀ ਸੰਰਚਨਾ  $d$  ਗਲੇਸ਼ੀਅਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।  $d$  ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੀਜੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਸਦੀ ਸੰਰਚਨਾ  $d$  ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡਾਈਡ ਵਰਗੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $d$  ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਏਹ ਮੇਨੋਸੈਕ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ।  $ah$  'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਚਾਰਾਈਡ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ  $ah$  ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ  $ah$  ਨੰਬਰ ਵਾਲੇ  $chirality$  ਸੈਂਟਰ  $ah$  ਦੀ  $ah$  ਸੰਰਚਨਾ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਹਰ ਇੱਕ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ  $dr_1$  ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹਨ, ਮੈਨੂੰ

ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਅਭਿਆਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਲੈਣ ਦਿਓ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਛਾਣ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ dr1 ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਇਹ dr1 ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਿੱਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਬਦਲ ਦਾ ਇੱਕ ਅਦਲਾ-ਬਦਲੀ ਐਨਾਟੀਓਮਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਬਦਲ ਦੇ ਦੋ ਆਦਾਨ-ਪ੍ਰਦਾਨ ਇੱਕੋ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। molecule ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਕੀ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ dr1 glyceraldehyde ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਦੋ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਕਰਾਂਗਾ ਪਹਿਲਾ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿਚਕਾਰ ਐਕਸਚੇਂਜ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਆਓ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ। ਇਹ ah glyceraldehyde d glyceraldehyde ਅਤੇ ah l glyceraldehyde ਦੇ ਨਾਲ ਹੁਣ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਪਸ ਲਿਆ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮੈਂਬਰ ਵਾਲਾ ਚਾਇਰਲਿਟੀ ਸੈਂਟਰ ਜਦੋਂ ਇਹ d ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ d

ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ l ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ah l ah ਸੁਗਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ l ਦੇ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ l ah glyceraldehyde ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲਵਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਉਹ ਦੋ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਦੋ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਸਮਾਨ ah ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣਗੇ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸਨੂੰ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਪਹਿਲਾ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਤੇ ch2oh ਗਰੁੱਪ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਪਹਿਲਾ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਇੰਟਰਚੇਂਜ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਏਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੁਣ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ d ਅਤੇ l ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਨਾਲ ਕਰੀਏ। ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ l ਗਲਾਈਸੈਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਐਲਡੋਜ਼ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਐਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਸ ਦੇ ਦੋ ਅਸਮਮਿਤ ਕੇਂਦਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅੱਠ ਹੈ ਦੋ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਸਟੀਰੀਓ ਸੈਂਟਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸੋਲਾਂ ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ah ਨਿਰਭਰ ਇਹ ah ਸਟੀਰੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਸੰਭਵ ਅਧਾਰਤ ਹਨ। ਸਕੈਫੋਲਡਸ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਚੀਰਲ ਕੇਂਦਰਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ 'ਤੇ, ਆਹ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਭਵ ਆਹ ਐਲਡੋ ਹੈਕਸੋਸ ਸੰਭਵ ਐਲਡੋ ਪੈਂਟੋਸੇਜ਼ ਅਤੇ ਸੰਭਵ ਐਲਡੋ ਟੈਟ੍ਰੋਸਜ਼ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ