

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ, ਮੈਂ ਬਾਇਓਮੈਲੀਕਿਊਲਸ ਦੇ ਲੈਕਚਰਾਂ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਭ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅੱਜ ਸਾਡਾ ਨੌਵਾਂ ਲੈਕਚਰ ਹੈ, ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਵੇਰਵਿਆਂ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ, ਆਹ ਮੈਂ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਆਪਣੇ ਆਖਰੀ ਲੈਕਚਰ ਦੀ ਇੱਕ ਰੀਕੈਪ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਨੂੰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ah ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟ੍ਰਕਚਰਜ਼ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਬੈਂਡਾਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਵਿੱਚ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਿਸਮ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਬਣਤਰ ਆਹ ਅਸੀਂ ਆਹ ਖੰਡ ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਉਣ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਆਹ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਆਹ ਕਿਸਮ ਦੀ ਆਹ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕਿਹੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਤਾਂ ਆਹ ਵੇਰਵਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਏਹ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਏਹ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਹਨ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਵਿੱਚ ਐਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸ਼ੀਟ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੋਇਲ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਏਹ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਵਿੱਚ ਹੈ। s ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਆਹ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ah ਦੀ ਕਿਸਮ ਦੂਜੇ ah ਦੇ ਇੱਕ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ, ਇਹ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪੈਰੇਲਲ ਵਿਰੋਧੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇੰਟਰ ਸੀਰੀਜ਼ ਜਿਸ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਸੰਪੂਰਨ ਬਣਤਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ, ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਫੋਲਡਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਇੱਕ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ, ਸਵੈਚਲਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਰਨ ਲਈ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਸਵੈਚਲਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਰਨ ਲਈ ਹੱਲ ਕਿਵੇਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਲ ਸਵੈਚਲਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਫੋਲਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ah ਬਾਈਡਿੰਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੋਣਾ ਅਤੇ ah ਉਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਉਰਜਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਆਪਣੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੁਭਾਅ ਹੈ ਕਿ ਟੀ ਵਿੱਚ ਹਰ ਇਕਾਈ ਉਹ ਕੁਦਰਤ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਉਰਜਾ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣਾ ਚਾਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹੀ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਬੰਨ੍ਹਣ ਨਾਲ ਇਹ ਉਰਜਾ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਫੋਲਡ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਫੋਲਡ ਕਰਨ ਨਾਲ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਹੋਣ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਖੰਡਾਂ ਵਿੱਚ ਆਹ ਨੂੰ ਬਾਈਡਿੰਗ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਇਹ ਹਰ ਵਾਰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਥਿਰਤਾ OK ਵੱਲ ਖੜਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਥਿਰਤਾ ਸਥਿਰਤਾ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਰ ਵਾਰ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਸਥਿਰਤਾ ਸਥਿਰਤਾ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਛੱਡੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਜਿੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੀਨੀਅਰ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਲੀਨੀਅਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸਨੂੰ ਫੋਲਡ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਫੋਲਡਿੰਗ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਵਿੱਚ ਬਲਣ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਭਾਵਨਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਸਥਿਰ ਉਰਜਾ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਮੈਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਰ ਵਾਰ ਸਥਿਰਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਛੱਡਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਕੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ, ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਸਥਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਾਂਡ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਕੀ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੈ ਦੇ sh ਸਮੂਹ ਹੋਣ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਫੋਲਡਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਲੀਡ ਨੂੰ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੇ ss ਸਮੂਹ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਾਂਡ ਹੈ ਦੂਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਆਮ ਉਦਾਹਰਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਥਿਰਤਾ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਮਦਦ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ah ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ah ਜੋ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ah ਹੁਣ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਉਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਸਮਝਾਵਾਂਗਾ। ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ um ਬੇਸਿਕ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਮਾਈਡ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੇ ਐਮਾਈਡ ਬਾਂਡ ਦੇ nh ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੀ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੀਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਅੰਤਰ ਆਕਰਸ਼ਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਸਟੈਟਿਕ ਆਕਰਸ਼ਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਆਕਰਸ਼ਣ ਅਤੇ ਚੌਥਾ ਹੈ। ਕੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੇਪਟਾਇਡ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਬਣਤਰ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਪਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਝਾਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਹੈ, ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਮੁੱਚੀ ਸ਼ਕਲ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਮੁੱਚੀ ਸ਼ਕਲ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ i ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਨੂੰ ਕੋਇਲਡ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੇ ਦੁਹਰਾਉਣ ਵਾਲੀਆਂ ਇਕਾਈਆਂ ਆ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ah ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ah ਦੇ ah um ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ah ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ah ਰਹਿੰਦੇ-ਖੁੰਹਦੇ ਦਾ ਪਾੜਾ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ah ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਦੁਬਾਰਾ ਬੀਜ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੇਪਟਾਇਡ ਸਮੂਹ ਦਾ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪੇਪਟਾਇਡ ਸਮੂਹ ਦਾ nh ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਦੂਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਜਾਂ ਵਿਰੋਧੀ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਸੰਭਵ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਮੁੱਚੀ ਸ਼ਕਲ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਕਲਾਸ ਲਿੰਕਸ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕ੍ਰਾਸ ਲਿੰਕਸ, ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਰਿਪੋਰਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ, ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦੇਣ ਲਈ ਦੁਹਰਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਯਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਜੇਕਰ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਾਡੇ ਏਰੀਅਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਬਦਲਵੇਂ ਨੂੰ ch two oh ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਨੂੰ ਜਾਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਨਾ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਫਿਰ ਦੂਜਾ ਹੈ ਲੂਣ ਹਵਾਵਾਂ ਲੂਣ ਹਵਾਵਾਂ ਦਾ ਗਠਨ ਵੀ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਲੂਣ ਲੂਣ ਬਿਜਲ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ ਲੂਣ ਝਾੜੀਆਂ ਲੂਣ ਬਿਜਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਹੈ ਗਰੁੱਪ ਪੇਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਸੇ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਅਮ ਫਰਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਆਇਓਨਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਲੂਣ ਬਿਜਲ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਆਹ ਲੂਣ ਬਿਜਲ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਫਿਰ ਤੀਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਸੰਭਵ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਲਕੋਹਲ

ਵਾਲੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਤਾਂ ਐਮਿਡਿਕ ਬਦਲ ਹਨ ਕੋਈ ਵੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਮਦਦ ਕਰੇਗੀ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਇੱਕ i ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਮੀਡਿਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤਮ ਇੱਕ ii ਨੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲ ਜੋ ਕਿ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਰ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਆਰ ਹੁਣ ਮੈਂ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਪੂਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਆਰ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਰ ਵੱਲ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਰ ਲੂਣ ਪੁਲ ਲੂਣ ਪੁਲ ਹਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਸੰਭਵ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਆਰ ਵੀ ਆਏ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲਿਕ ਆਰ ਐਮਿਡਿਕ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ nh ah ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ $amine$ nh ਕੀ 1 ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ah ਅਤੇ ah ਹੁਣ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਆਰ ਆਰ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਇਸ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਰ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਾਂਗਾ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਬਣਾਓ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਵੀ ਮੈਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ, ਕਿਰਪਾ ਕਰਕੇ ਇਸ ਡਰਾਇੰਗ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਉਹ ਆਰ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਹੌਲਿਕ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੁਹਰਾਉਣ ਲਈ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਆਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੀਜੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪਲੀਟਿਡ ਸੀਟ ਨੂੰ ਵੇਟਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਖੰਡਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲਿਕਸ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਵੇਰੋ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਤਸਵੀਰ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਸਿਰਫ ਟੇਪ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਏ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈਲਿਕਸ ਭਾਗ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਆਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ um ਬੀਜ ਭਾਗ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਭਾਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਾਕੀ ਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਇਹ ਹਾਂ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਡੀ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਰੀ ਬਣਤਰ ਬਣਾਉਣ ਬਾਰੇ ਜਾਣਾਂਗਾ ਤਾਂ ਆਰ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਵਾਂਗਾ ਆਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨਮਕ ਦੇ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਨਮਕ ਦੇ ਪੁਲ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਬਾਰੇ ਵੀ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ um the ester ਭਾਗ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ah ਤਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਲਟ ਬ੍ਰਿਜ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਖੰਡਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰਾਂਗਾ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ch_2 oh ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ch_2 os ਗਰੁੱਪ ਰੱਖਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਾਲਟ ਬ੍ਰਿਜ ਹੈ ਇਹ ਸਾਲਟ ਬ੍ਰਿਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਬਸ ਮੈਂ ਆਪਣੀ ਡਰਾਇੰਗ ਨੂੰ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਠੀਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਾ ਆਵੇ ਹੁਣ ਮੈਂ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਪਾਵਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਚੇਨਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਨੋਟ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਕਰਾਂਗਾ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਥਿਆਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਾਂਡ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਾਂਡਾਂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਵੀ ਸਥਿਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਮੈਨੂੰ ਦੱਸੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੁਝ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕਰੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਬਾਈਡਿੰਗ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੈਂਜ਼ਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਵਿਚਾਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ch ਤਿੰਨ ਵੀ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤਾਂ ch ਤਿੰਨ ch_3 ਸਮੂਹ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਨ ਕਰਨ ਲਈ $hydro$ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ohs ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ $phenolic$ oih ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਵਿੱਚ ch two oh ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ah ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਹੈ oh group so ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ rig ii ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਏਗਾ ah you know salt br $idges$ ਦੁਬਾਰਾ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹੈਗੂਲਰ ਐਮਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ ਵੱਡੇ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਦੁਆਰਾ ਹਰ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਥਿਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਚੇਨ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਮੈਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਰ ਸਾਰੇ ਆਰ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਆਰ ਮੈਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਰ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਰ ਗਲੋਬਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਗਲੋਬਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਗੋਲਾਕਾਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਲਈ my ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਦੀ ਕੀ ਭੂਮਿਕਾ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਪਹੁੰਚਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਸਾਨੂੰ ਊਰਜਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਆਰ ਇਸਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਸੀ ਗਲੋਬਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ah ਲੰਬੇ ਫਾਈਬਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਆਕਾਰ ਅਲਫਾ ਕੈਰੇਟੀਨ ਆਰ ਹੈ ਜੋ ਆਰ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਵਾਲਾਂ ਦੀ ਚਮੜੀ ਅਤੇ ਨਰੂਂ ਨਰੂਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਰ ਅਤੇ ਖੰਡਾਂ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਾ ਭੁੱਲੋ ਕਿ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਦੁਆਰਾ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਗਲੋਬੁਲਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਗਲੋਬੁਲਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੈੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਟ੍ਰਾਂਸਪੋਰਟ ਅਤੇ ਮੈਟਾਬੋਲਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਗਲੋਬੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਸੈੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਟ੍ਰਾਂਸਪੋਰਟ ਅਤੇ ਮੈਟਾਬੋਲਿਜ਼ਮ ਮੈਟਾਬੋਲਿਜ਼ਮ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮਾਇਓਗਲੋਬਿਨ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਪਹੁੰਚਾਉਂਦਾ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੁਣ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਫਾਈਬਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਲੰਬੇ ਫਾਈਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਾਰ ਦੇ ਫਾਈਬਰ ਵਰਗੇ ਆਕਾਰ ਦੇ ਫਾਈਬਰ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਸਾਨ ਐਲਫਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਜੋ ਵਾਲਾਂ ਦੀ ਉੱਨ ਦੀ ਚਮੜੀ ਅਤੇ ਨਰੂਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਲੰਬੇ ਫਾਈਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਾਰ ਵਿੱਚ ਲੰਬੇ ਫਾਈਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਆਕਾਰ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਲਫਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਵਾਲਾਂ ਦੀ ਉੱਨ ਦੀ ਚਮੜੀ ਅਤੇ ਨਰੂਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਖੰਡਾਂ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਖੰਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਬੀਟਾ-ਕੋਰਾਟਿਨ ਬੀਟਾ ਕੁੰਜੀ ਰੇਟਿੰਗਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਡ ਸਥਿਤ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਡ ਦੀ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਾਲੇ ਖੰਡਾਂ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸਿਸਟਮ ਬਣਤਰ ਸੀਟੀ ਬਣਤਰ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟੀਨਮ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਕੁਝ ਯੋ ਬਣਾਉਣ ਦਿਓ ਤੁਸੀਂ ਡਰਾਇੰਗ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝ ਸਕੋ, ਮੈਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਬਣਤਰ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਐਲਫਾ ਕੋਰਾਟਿਨ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਬਸ ਮੈਂ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਇਲਡ ਬਣਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਵਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੋਇਲਡ ਸਟ੍ਰਕਚਰ ਕਿੰਨੇ ਐਲਫ ਹੈ ਇਹ ਅਲਫਾ ਕ੍ਰੀਏਟਾਈਨ ਹੈ ਇਹ ਐਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਜਾਵਾਂਗਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕੁਝ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹੁਣ ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਸਬਯੂਨਿਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਚੌਥੀ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਬੁਨਿਆਦੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਸਬਯੁਨਿਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਬਯੁਨਿਟ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮੋਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਿੰਗਲ ਸਬ ਯੁਨਿਟ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮੋਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਮੋਨੋਮਰ ਇੱਕ ਦੇ ਉਪ ਯੁਨਿਟ ਡਾਈਮਰ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਮੋਨੋਮਰ ਇੱਕ ਦੇ ਉਪ ਯੁਨਿਟਾਂ ਵਾਲਾ ਡਾਈਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤਿੰਨ ਸਬ ਯੁਨਿਟ ਤਿੰਨ ਸਬ ਯੁਨਿਟ ਟ੍ਰਾਈਮਰ ਚਾਰ ਸਬ ਯੁਨਿਟ ਚਾਰ ਸਬ ਯੁਨਿਟਾਂ ਨੂੰ ਟੈਟਰਾਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੋਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਅਤੇ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਆਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਬ-ਯੁਨਿਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਦੇਖਭਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੈ tetrameric ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ tetramer ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਇਕਾਈਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਬੰਧ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਸਟਰ ਨੂੰ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਇੱਥੇ ਚਿੱਤਰ ਕਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮੋਨੋਮਰ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਟੈਟਰਾਮਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਚਾਰਾਂ ਨੂੰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇੱਥੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣਾਇਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਦੋ ਸਮਾਨ ਦੇ ਦੋ ਸਮਾਨ ਅਤੇ ah ਇਸਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਵਾਂਗਾ ਆਹ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਚੌਥੀ ਬਣਤਰ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਮਰ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਮਰ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਮਰ ਟੈਟਰਾਮਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਚੇਨ ਦੁਬਾਰਾ ਅਲਫਾ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਚੇਨ ਬੀਟਾ ਚੇਨ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਪ-ਯੁਨਿਟਾਂ ਦੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਹੋਣ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਇਕਾਈਆਂ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖ ਬਲਾਂ ਦੇ ਵਿਵਸਥਿਤ ਹੋਣ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ah ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਦੇਖੋ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਬ-ਯੁਨਿਟ ਕਰੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਬਯੁਨਿਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਮੋਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਸਬਯੁਨਿਟ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਡਾਈਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸਦੇ ਤਿੰਨ ਸਬਯੁਨਿਟ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਟ੍ਰਾਈਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਸਦੇ ਚਾਰ ਹਨ ਤਾਂ ਟੈਟਰਾਮਰ ਏਹ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਦੀ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਚਾਰ ਸਬਯੁਨਿਟ ਹਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਅਲਫਾ ਦੇ ਨਾਲ- ਨਾਲ ਦੇ ਬੀਟਾ ਏਹ ਚੇਨਜ਼ ah ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਆਰਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਮਰ ਆਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀਆਂ ਉਪ ਇਕਾਈਆਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਉਪ-ਯੁਨਿਟਾਂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੁਆਰਾ ਇਕੱਠੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਇੱਕੋ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕਠੇ ਰੱਖੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਜੋ ਵਿਜ਼ੁਅਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਚੇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਰੂਪਾਂਤਰ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੀਆਂ ਹਨ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਰੂਪਾਂਤਰ ਉਹ ਕੀ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਅਰਥਾਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਨ ਬੰਧਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਆਕਰਸ਼ਣ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਸਟੈਟਿਕ ਆਕਰਸ਼ਣ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਪੁਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚਾਰ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਏਹ ਤੀਸਰੀ ਅਤੇ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰਾਂ ਅਤੇ ਆਹ ਮੈਨੂੰ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਕੀਨ ਦਿਵਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਆਹ ਆਹ ਕਿਵੇਂ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ah ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਕਿਸਮ ਬਾਰੇ ਸਿੱਖਦੇ ਹਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜ਼ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੁਹਰਾਉਣ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਐਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਤੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਸਥਿਰ ਕਰਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਇੱਕ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਚੌਥੀ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਆਹ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਪ-ਯੁਨਿਟਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਆਹ ਸਬ-ਯੁਨਿਟ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ah ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ah ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਆਹ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੀਮੋਗਲੋਬਿਨ ਦੁਆਰਾ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। ਮੋਗਲੋਬਿਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਮਰ ਆਹ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਲਫਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਦੋ ਆਹ ਬੀਟਾ ਯੁਨਿਟ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਪੇਸ਼ਕਾਰੀ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚਾਂ। ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ um ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਆਹ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ nh ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਬਾਂਡ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਬੈਂਡ ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਮੈਂ ਆਹ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸੁਕਾਉਣਾ ਹੁਣ ਇਹ ਆਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਪੈਪਟਾਈਡ ਬਦਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਿਸਮ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਗਿਣਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਹ ਫੋਲਡ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਕਰ ਦੇਵੇਗੀ ਕਿ ਆਹ ਹੈਲਿਕਸ ਕੀ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਫੋਲਡ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ed ਅਤੇ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਫਿਰ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਢਾਂਚਾ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਬੈਂਡ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦਾ ਢਾਂਚਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਢਾਂਚਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਫੋਲਡ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੜੀਵਾਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਉਪ-ਇਕਾਈਆਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਸਟਰਕਚਰ ਕੁਆਟਰਨੇਸ਼ਨ ਇਹ ਬਣਤਰਾਂ ਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਪੇਸ਼ਕਾਰੀ ਹੈ ਵਿਦੇਸ਼ੀ ਬਣਤਰਾਂ ਲਈ ਇਹ ਸੰਰਚਨਾਵਾਂ ਲਈ ਯੋਜਨਾਬੱਧ ਪ੍ਰਸਤੁਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਤੋਂ ah ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜੋ ਵੀ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਵਿੱਚ ah ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਉਣ ਵਾਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ah ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਫਾ ਹੈਲਿਕਸ ਜਾਂ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ah ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ah ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ah ਅਸੀਂ ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ah i will. ਅੱਜ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਰੁਕਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਆਹ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਲੈਕਚਰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ