

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਆਹ ਮੈਂ ਆਹ ਬਾਇਓ ਆਹ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਲੈਕਚਰ ਸੀਰੀਜ਼ ਵਿਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਆਹ ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਮੁੱਖ ਕੋਰਸ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਅੱਠ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਆਖਰੀ ਲੈਕਚਰ ਦੀ ਰੀਕੈਪ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ। ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਹ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵੰਡਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵਾਲੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਏਹ ਐਸਿਡਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਵਿੱਚ ਐਸਿਟਿਕ ਸਾਈਟ ਚੇਨ ਹੈ ਜੋ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਜੋ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਹੇਟਰੋਆਰੋਮੈਟਿਕ ਕੋਰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਸਭ ਤੁਸੀਂ ਏਰੀਅਲ ਆਹ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਏਹ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੈਂਟਰੇਅਰ ਵਜੋਂ ਆਹ ਥਿਆਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਰੱਖਣ ਵਾਲੀ ਇਹ ਸਭ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਰਗੀਕਰਣ ਪਤਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ah ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ah ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਅਤੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡਿਕ ਅਤੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah ਅਤੇ whe ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਖਿਆ ਕਿ ah ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ah ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਇਸ ਦੇ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਦੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ionic ਬਣਤਰ ah ionic ਰੂਪ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ah ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਿਰਪੱਖ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ah ਪਾੜ ਵਿੱਚ ਆਹ ਅਮੀਨ ਹੋਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਮੋਨੀਅਮ ਫਾਰਮ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਸਮੂਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ah ਜਿਸ ph ਉੱਤੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਆਬਾਦੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ah ਨੂੰ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ah isoelectric point ah ਕਿਵੇਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ah ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਦਾ pk ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ah ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਮੁਲਾਂਕਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਆਈਸੋਲੇਟ ਪੁਆਇੰਟ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ pk ah ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ah ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਦੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਹਨ ਇੱਕ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਹੈ ah amine ah ਅਲਫ਼ਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੇ pk ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮਜ਼ੇਦਾਰ ਕਿਰਿਆਤਮਕ ਸਮੂਹ ah ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਣ ਨਾਲ ah ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਆਇਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਐਮਾਈਨਜ਼ ਆਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਫਾਰਮਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਏਹ 'ਤੇ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਏਹ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਬਦਲਵੇਂ ਬਦਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ AH ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ah ah ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ah ਸਬਸਟੀਟਿਊਟ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। heteroromatic cores ah ij substituent ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ hetero ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਮੁਲਾਂਕਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਾਧਾਰਨ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵਰਗਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਧਾਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ah ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬੇਸਿਕ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ amine ah i ਮਤਲਬ pk ਅਸੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ pk ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਹੋਰ s ਜਾਣਦੇ ਹੋ। substituent acids pk ਅਤੇ and and divided by two it is a very simple way to divided by it is a very simple way to divided by the Protein structure ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਚਾਰ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ah ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ah ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਅਤੇ ah ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਏਹ ਬਿਜ਼ਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ah ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੇ ਖੰਡ ah ਦੁਆਰਾ ਮੰਨੀ ਜਾਂਦੀ ਨਿਯਮਤ ਰੁਪਾਂਤਰਾਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਡਿੱਗਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਦੁਹਰਾਉਣ ਵਾਲੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਆਉਂਦੀਆਂ ਹਨ। ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਨਿਯਮਤ ਰੁਪਾਂ ਹਨ ਜੋ ah ਦੇ ਖੰਡ ਦੁਆਰਾ ਮੰਨੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ah ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫੇਲਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੂਰੇ ah ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹਨ ਤਾਂ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਕਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹਨ? ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ah ਤਾਂ ah ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਆਹ ਇੱਕ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਜਾਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿਵੇਂ ਇੱਕ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਜਾਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਵਿੱਚ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋ ਕਿ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ i ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਆਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਬਦਲਣਾ ਹੈ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨਾ ਹੈ ਕੋਈ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸੌਖਾ ਹੈ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਬਿਜ਼ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਪਾਪੀਟੋਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਹੈ, ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਤੋਂ ਤਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਏਹ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋ ਈਥਾਨੌਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਘਟਾਉਣਾ ਇੱਕ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋ ਈਥਾਨੌਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋਇਥੇਨੌਲ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋਇਥੇਨੌਲ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਕੇ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਥੇ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਅਣੂ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਦਾ ਇਹ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋਇਥੇਨੌਲ ਦੇ ਮਰਕੈਪਟੋਇਥੇਨੌਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਲਫਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਥਿਆਲ ਨਾਲ ਸ਼ਰਤਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਠੋਸ ਸਲਫਾਈਡ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ। ਆਹ ਥਿਆਲ ਸੇ ਅਤੇ ਟਿਊਮਰ ਕੈਪਚਰ ਈਥਾਨੌਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਾਈਡ ਪਤਾ ਹੈ ਹੁਣ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਟੀ. hials ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਅਤੇ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਰੱਖਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਇਓਨੋਆਸਿਡ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਿਓਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਇਓਨੋਆਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋ ਸਕੇ। ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕਰੋ ਇਹ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਆਇਓਨੋਆਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਥਿਆਲ ਗਰੁੱਪ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਮੁੜ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਤੋਂ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਫਾਰਮ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਥਿਆਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਇਓਨੋ ਐਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਆਇਓਨੋ ਸਟਿਕ ਐਸਿਡ ਸਲਫਰ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਰੁਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਪਸ ਜਾਣ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ਾਂ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹ ਵੀ ਸੰਕੇਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਡਿਸਲਫਾਈਡ ਬਿਜ਼ ਹਨ ਇਸ ah ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੁਆਰਾ ges ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਵਿਅਕਤੀ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ



ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ah ਫੈਕਟਰ ah ਹੁਣ ਆਹ ਉਸ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਮੈਂ ਉਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਆਹ ਪਹਿਲਾ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਵਿੱਚ ਐਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਵਿੱਚ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਦੀ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਕੋਇਲਾਂ ਦੀ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਕੋਇਲਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਕੋਇਲਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਕੋਇਲਾਂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਪੀ ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਇਸ ਲਈ ਐਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਦੇ ਇੱਕ ਲੰਬੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਕੋਇਲਾਂ ਦੀ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਆਹ ਇਸ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਢਾਂਚਾ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਇਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੋਇਲਿੰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੁੱਗਣਾ ਵਧਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਚੇਨ ਇਸ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਕੋਇਲ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਦੇ ਲੰਬੇ ਧੁਰੇ ਦੇ ਦੁਆਲੇ ਹੁਣ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਕੋਲ 1 ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਕੋਲ 1 ਨਿਯੰਤਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਲਫ਼ਾ ਅਲੈਕਸ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਾਲਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਲ ਕੌਂਡਰੇਸ਼ਨ ਅਲਫ਼ਾ ਅਲੈਕਸ ਹੈ ਇੱਕ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਾਲਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਇੱਕ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਾਲਾ ਹੈਲਿਕਸ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਾਲਾ ਹੈਲਿਕਸ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੜੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਹੈਲਿਕਸ ਦੇ ਪੁਰਬੀ ਵੱਲ ਘੁੰਮਦਾ ਹੈ 3.6 ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪੁਰਬੀ ਹੈਲਿਕਸ ਦੇ ਹਰ ਮੋੜ ਵਿੱਚ 3.6 ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ 3.6 ਵਜੇ ਆਈਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕਸ ਦੀ ਦੁਹਰਾਓ ਦੂਰੀ ਪੰਜ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੈਲਿਕਸ ਦੀ ਦੁਹਰਾਓ ਦੂਰੀ ਪੰਜ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਪੰਜ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕਸ ਸਮੱਗਰੀ ਦਾ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਪੁਰਬੀ ਹੈ ਤਿੰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਿਲਕੁਲ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੂਰ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਚਾਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕ ਦੀ ਦੁਹਰਾਓ ਦੂਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਲਿਕਸ ਦੇ ਹਰੇਕ ਮੋੜ ਵਿੱਚ 3.6 ਐਮੀਨੋ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕਸ ਦੀ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਦੂਰੀ ਅਤੇ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਦੂਰੀ ਅਤੇ ਹੈਲਿਕਸ ਦੀ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਦੂਰੀ ਹੈਲਿਕਸ ਦੀ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਦੂਰੀ 5.4 ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਹੈ, ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਹੈ ਇੱਕ AH ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਦੂਜਾ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਹੈ ਦੂਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਹੈ ਇਹ ਬਲੀਡ ਓਪਰੇਟਰ ਸੀਟ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ 1 ਚਿੱਤਰਕਾਰੀ ਆਹ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝੋ ਕਿ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਵਿੱਚ ਦੋ ਸੀਟਾਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਵਿਰੋਧੀ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਵਿਰੋਧੀ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬੀਜਾਂ ਦੀ ਇਹ ਵਿਰੋਧੀ ਸਥਿਤੀ ਬਣਾਉਣਾ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਬੀਜ ਹਨ ਬਸ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਠੋਸ ਲਾਈਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਦੋ ਸੀਟਾਂ ਉੱਥੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਵਿੱਚ ਜੋੜੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਂਟੀ ਪੈਰਲਲ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਤਾਂ ਹੋਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੈਰਲਲ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਮਾਂਤਰ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਗੁਆਂਢੀ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਪੇਪਟਾਇਡ ਅਰਥ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਐਂਟੀ ਪੈਰਲਲ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਰਲਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬਾਜ਼ੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਇੱਕ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਗੁਆਂਢੀ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਗੁਆਂਢੀ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਗੁਆਂਢੀ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫੈਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਟ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਸਤ੍ਰਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਔਸਤ ਦੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੁਹਰਾਉਣ ਦੀ ਦੂਰੀ ਸੱਤ ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਔਸਤ ਦੇ ਅਮੀਨੋ ਅਤੇ ਦੋ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਦੁਹਰਾਓ ਦੂਰੀ ਇੱਕ ਸਟੰਪ ਜਮ੍ਹਾਂ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬੈਕਗ੍ਰਾਊਂਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪਲੇਟ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬੈਕਗ੍ਰਾਊਂਡ ਦਾ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ pleated ਸੀਟ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਹ ਸੰਕੇਤ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਫਲੈਟ ਐਰੇ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੈਂ ਫਲੈਟ ਐਰੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਫਲੈਟ ਐਰੇ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ c ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ c ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਬੀਟਾ ਪਿਟਡ ਸੀਟ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਵਾਂਗਾ ਗੁਆਂਢੀ ਪੇਪਟਾਇਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬੀਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਹ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਵਿਰੋਧੀ ਹੈ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਜਾਣੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟ ਸੀਟ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਧੀ ਹੋਈ ਹੈ ਔਸਤ ਦੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੁਹਰਾਓ ਏਹ ਦੂਰੀ ਸੱਤ ਐਂਗਸਟ੍ਰੋਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟ ਦੇ ਬੀਜ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬੈਕਗਰਾਊਂਡ ਦੀ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਫਲੈਟ ਐਰੇ ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ c ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕਰਦਾ ਫਲੈਟ ਐਰੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਰੇਸ਼ਮ ਵਿੱਚ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਛੋਟੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਰੇਸ਼ਮ ਵਿੱਚ ਮੁਕਾਬਲਤਨ ਛੋਟੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟ ਦਾ ਵੱਡਾ ਹਿੱਸਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੀਟਾ ਦੇ ਵੱਡੇ ਹਿੱਸੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸਿਫਟ ਦਾ ਪਲੇਟਿਡ ਖੰਡ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਸੀਡ ਵਿੱਚ ਸਾਈਡ-ਬਾਈ-ਸਾਈਡ ਸਟ੍ਰੇਨ ਵਿੱਚ 2 ਤੋਂ ਪੰਦਰਾਂ ਤੱਕ ਇੱਕ ਗਲੇਬੁਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਸਾਈਡ-ਬਾਈ-ਸਾਈਡ ਸਟ੍ਰੇਨ ਵਿੱਚ ਖਿਚਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੇ ਦਬਾਅ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗਲੇਬੁਲ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਗਲੇਬੁਲਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਤੋਂ ਪੰਦਰਾਂ ਤੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਔਸਤ ਸਟੈਂਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਛੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਔਸਤ ਇੱਕ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ c ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਸਿਖਲਾਈ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਬੀਜ ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਛੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉੱਨ ਅਤੇ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਹਿੱਸੇ ਦੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀ ਠੰਡੇ ਦੇ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀ ਦੇ ਰੇਸ਼ੇਦਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਲਗਭਗ ਸਾਰੇ ਹਨ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈਲਿਕਸ ਬੀਟਾ ਪਲੇਟਿਡ ਬੀਜ ਰੇਸ਼ਮ ਵਿੱਚ ਆਰਡਰ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮੱਕੜੀ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਰੇਸ਼ਮ ਅਤੇ ਮੱਕੜੀ ਦੀਆਂ ਲਹਿਰਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਘਰਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੱਕੜੀ ਦੀਆਂ ਲਹਿਰਾਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੱਕੜੀ ਦੀ ਲਹਿਰ ਆਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਫੈਲਾਇਆ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦਾ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਰੀਇਲੈਕਟਰ ਅਤੇ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ um ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਖਾਸ ਕਰਕੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ, ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ