

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ, ਮੈਂ ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਮੁੱਖ ਕੋਰਸ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਾਇਓਮੋਲੀਕਿਊਲਰ 'ਤੇ ਲੈਕਚਰਾਂ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਵਾਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਆਖਰੀ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਯਾਦ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵਿੱਚ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਲੰਮਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ। ਕਿਲਿਆਨੀ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਚੇਨ ਆਹ ਨੂੰ ਛੋਟਾ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜੋ ਕਿ ਪੂਰੀ ਡਿਗਰੇਡੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਡਿਸਕਚਾਰਾਈਡਸ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਬਣਤਰ ਪੋਲੀਮੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਬਣਤਰ ਆਹ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸਟਾਰਚ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਦੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਦਰਭ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ। ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਾਇਓ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ, ਆਉ ਅਸੀਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੀਏ ਕਿ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਕੀ ਹੈ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤੁਸੀਂ ਐਮੀਨੋ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ? ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਅਮੀਨੋ ਸਮੂਹ ਵਾਲਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਖਾਸ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਮੀਨ ਸਮੂਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਹੁਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਵਿਲੱਖਣ ਜਿੱਥੇ ਕੁਦਰਤ ਨੇ ਬੇਸ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਫਰੇਮਵਰਕ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬੇਸ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਐਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਕਿਵੇਂ ਸਮਰੱਥ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਹ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਸੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਲਿਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਰਸਾਇਣ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਜਾਣਾਂਗੇ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਅਤੇ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਇੱਕ ਆਮ ਬਣਤਰ ਪਤਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ a n ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਮੂਹ ਉਸੇ ਢਾਂਚੇ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਉਸੇ ਸਕੈਫੋਲਡ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਕਈ ਉਪ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ

ਇਸ ਲਈ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਨੂੰ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇਵਾਂਗਾ ਇੱਥੇ ਮੁੱਖ ਕੋਰ ਇੱਕੋ ਹੀ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੁੱਖ ਕੋਰ ਇੱਕੋ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਇਹ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਗਲਾਈਸੀਨ ਗਲਾਈਸੀਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮਿਥਾਇਲ ਬਦਲ ਅਤੇ ਮਿਥਾਇਲ ਬਦਲ ਹੈ ਇਸ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਐਲਾਨਾਈਨ ਐਲਾਨਾਈਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਐਲਫਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਹਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵੈਲੀਨ ਵੈਲੀਨ ਕੀ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਗਲਾਈਸੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਈਲਾਐਲਾਈਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਜਨੇਟਡ ਬਦਲ ਹੈ cs ਤਿੰਨ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵਾਇਲਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹੋਮੋ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲਿਊਸੀਨ ਲਿਊਸੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਅਮੀਨੋ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਜਿੱਥੇ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਬਦਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਆਈਸੋਮਰ ਹੋਮੋ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਹੋਮੋਲੋਗੇਟਿਡ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੈਂ ਇਹੀ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਯੂਨਿਟ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਏਹ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਚੇਨ 'ਤੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਹ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਸੀਐਚ ਟੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ। ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਦਾ ਕੇਸ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗਲਾਈਸੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਲਫਾ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲੇਨਿਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵੈਲਿਨ ਵਿੱਚ ਸੀਐਸ3 ਹੈ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਲਿਊਸੀਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ch2 ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ah ਦਾ ਆਈਸੋਮਰ ਪਤਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ah isoleucine ਕੇਸ ਵਿੱਚ ah ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਲਾਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹਨ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸੀਰੀਨ ਸੀਰੀਨ ਸੀਰੀਨ ਹੈ ch2oh ਇੱਕ ch2oh ਵਜੋਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇਹ ਸੀਰੀਨ ਹੈ, ਫਿਰ ਥ੍ਰੋਨਾਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਥ੍ਰੋਨਾਇਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਬਦਲ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਸਾਰੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸਿਰਫ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਥ੍ਰੋਨਾਇਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਸਲਫਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸਲਫਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸਲਫਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਸਟੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵਾਲੇ ਗੰਧਕ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੈਂਬਰ ਮੈਥੀਓਨਾਈਨ ਹੈ। ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਲਫਰ ਥੀਓਥ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ sch ਦੇ ch ਦੇ ਮੈਥੀਓਨਾਈਨ ਮੈਥੀਓਨਾਈਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਸਲਫਰ ਵਾਲੇ ਹਨ ਸਿਸਟੀਨ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ch2 sh thiol ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਅਲਫਾ ਕਾਰਬਨ ਮੈਥੀਓਨਾਈਨ ਦੇ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਥੀਓ ਥੀਓ ਹੁਣ ਐਸਿਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਤੋਂ ਵਾਧੂ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਗਰੁੱਪ

ਇਸ ਲਈ ਵਾਧੂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਉ ਅਸੀਂ ਐਸੀਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਏਸੀਡੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡਿਕ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ, ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਲੋੜੀਂਦਾ ਕੋਰ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਦਾ ਬਦਲ ਇਹ ਮਾਹਰ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੂਜਾ ਹੈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਲਿੱਕਾ ਸੀਐਸ ਟੂ ਸੀਐਚ ਟੂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਇਸ ਨੂੰ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਲਿੱਕਰ ਵਜੋਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਸੀਐਚ2 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਇੱਕ ਲਿੱਕਰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇ ch ਦੇ ਵਾਲੇ ਕੇਸ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਐਸਿਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਮਾਈਡਜ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਐਮਾਈਡਸ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੇ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾਵਾਂਗੇ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਐਮੀਡਸ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਲੋੜੀਂਦਾ ਕੋਰ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਐਮਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀ ਜੀਨ ਤੋਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਇੱਕ ਗਲੂਟਾਮਾਈਨ ਗਲੂਟਾਮਾਈਨ ਜੋ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਬੇਸਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕਲਾਸ ਬੇਸਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸੀ ਹੁਣ ਬੇਸਿਕ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬੇਸਿਕ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬੇਸਿਕ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਸਡੀ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਸੀ ਬੇਸਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਵਾਧੂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਗਰੁੱਪ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਾਈਸਾਈਨ ਹੈ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਲਿੱਕਰ ਅਤੇ ਅਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲਾਈਸਿਨ ਅਤੇ ਆਰਜੀਨਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਲਿੱਕਰ ਅਤੇ ਗੁਆਨੀਡੀਨੀਅਮ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਹੈ ਇਹ ਆਰਜੀਨਾਈਨ ਆਰਜੀਨਾਈਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਲਾਈਸਾਈਨ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਬੇਸਿਕ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ਆਰਜੀਨਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਗੁਆਨੀਡੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਬਦਲਵਾਂ ਦੇਵੇਂ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹਨ ਇਹ ਦੇਵੇਂ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਬੇਸਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੁਣ ਮੈਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਬੈਂਜੀਨ ਰਿੰਗ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮੁੱਖ ਕੋਰ ਬਣਾਵਾਂਗਾ ਜੋ ch ਅਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਬੈਂਜੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ। ch2 ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ah phenylalanine only phenyl

group ਵਾਧੂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ anion ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ phenyl ala 9 phalanin ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਟਾਈਰੋਸਾਈਨ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਫਰਕ ਹੈ ਟਾਈਰੋਸਾਈਨ phalaenoline tyrosine ਹੁਣ heterocyclic amino acids heterocyclic amino acids heterocyclic amino acids ਨਾਮ ਆਪ ਹੀ ਸੁਝਾਅ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਕੋਰ ਨਾਲੋਂ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲ ਕੋਰ ਵਾਧੂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹੋਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰੋਲਾਈਨ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਲਾਈਨ ਹੈ ਇਹ ਇਸਦੀ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਕੋਰ ਪ੍ਰੋਲਾਈਨ ਹੈ ਵੇਖੋ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਐਕਸਕਿਊਜ਼ ਮੀ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਵਿੱਚ ਤੁਰੰਤ ਜੋਲ ਕੋਰ ਹੈ ਇਸਦਾ ਸਕੈਫੋਲਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਟ੍ਰਿਪਟੋਫੈਨ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਕੋਰ ਵਿੱਚ ਇੰਡੋਲ ਮੈਥਾਈਲੀਨ ਡੋਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ i s tryptophan crypto fund typo fund

ਇਸ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਆਹ ਨੂੰ ਦੁਹਰਾਵਾਂਗਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝ ਸਕੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਲੱਗਾ ਕਿ ah ਇੰਨੀ ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਗਲਾਈਸੀਨ ਐਲਾਨਾਈਨ ਵਿੱਚ ਵੈਲੀਨ ਅਤੇ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ch3 ਅਤੇ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ, ਫਿਰ ਮੈਂ ਲੀਯੂਸੀਨ ਲਿਊਸੀਨ ਅਤੇ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ 'ਤੇ ਗਿਆ ਲੀਯੂਸੀਨ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਈਸੋਲਿਊਸੀਨ ਵਿੱਚ ਦੂਜੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਸਬਸਟੀਟਿਊਟ ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹੈ, ਬਸ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਅਲਫਾ ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਵਾਲਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ch ਦੇ oh ah ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਏਹ ਸਬਸਟੀਚੂਐਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੋ ਕਿ ਸੇਰੀਨ ਫਿਰ ਥ੍ਰੋਨਾਈਨ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਸੀਐਸ ਥੀ ਚੋਰ ਥਰੀਓਨਾਈਨ ਸਲਫਰ ਜਿਸ ਵਿਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸਿਸਟੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਵਿਚ ch2sh ਅਤੇ methionine ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਦੇ ch3s ch2ch ਨਾਲ ਪੱਟ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਵਾਧੂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਸਮੂਹ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਕੇਸ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਗਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ch2coo h ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਏ.ਸੀ. id ਇੱਥੇ ch2ch2cooh ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਕਿ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਐਸਪਾਰਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਸਿਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਐਸਪਾਰਜੀਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਕੰਮ ਦੇ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ch ਦੇ ਸੀਐਸ ਦੇ ਕੋਰ ਦੇ ਗਲੂਟਾਮਾਈਨ ਫਿਰ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫਾ ਪੇਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਅਲਕਾਈਲ ਅਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ nh2 ਗਰੁੱਪ ਲਾਈਸੀਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲਵੇਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਰਜੀਨਾਈਨ ch2 ch2ch2 guanidine ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਲਫਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਫਿਰ ਬੈਨੀਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਉਹ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਆਹ ਫਿਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਅਸੀਂ ਏਲਾਨਾਈਨ 'ਤੇ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਫੀਨੀਲਾਨਿਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟਾਈਰੋਸਿਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ch2 ਫਿਨਾਇਲ oh ig ਬਦਲ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਲਾਈਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਈਕਲਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਸਾਈਕਲ ਪਾਈਰੋਲੀਡਾਈਨ ਸਾਈਕਲ ਪਾਈਰੋਡਾਈਨ ਰਿੰਗ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਲਾਈਨ ਆਹ ਅਤੇ ਆਹ ਥ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। e ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ch2 ਇਮੀਡਾਜੋਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤਮ ਇੱਕ ਟ੍ਰਿਪਟੋਫੈਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲੋੜੀਂਦੇ ਢਾਂਚੇ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ch2 ਇੰਡੋਲ ਇਨ੍ਹਾਂ ਸਭ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਬਾਇਓ ਮੋਲੀਕਿਊਲ ਵਿੱਚ ਸੱਕਰ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਸੰਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਦੁਬਾਰਾ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਤੁਲਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ah ਸੱਕਰ ah d glyceraldehyde ਅਤੇ l-glyceraldehyde ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ d glyceraldehyde ਅਤੇ l glyceraldehyde ਲਿਖਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ, ਇਸਲਈ ਇਹ d ਗਲਾਈਸਰੋਲ ਡਾਈਹਾਈਡ ਅਤੇ l 1 ਗਲਾਈਸਰਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ d ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। d ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ l ah ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ d ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਅਤੇ l ਵਿੱਚ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਮੈਂ d ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ d ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਤੇ l ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਾਂਗਾ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ d ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ ns ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਹੈ। l ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇਹ d glyceraldehyde ਅਤੇ l glyceraldehyde ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ d ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ d ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ l ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗੱਲ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਕਿ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡਜ਼ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਦੇ ਉਲਟ ਮੈਨੋਸੈਕਰਾਈਡ ਡੀ ਆਈਸੋਮਰ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਪਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹਨ l ਕੋਲ l ਸੰਰਚਨਾ ਹੈ l ਸੰਰਚਨਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਕਿਉਂ ਇਹ ਸੱਕਰ ਅਤੇ l ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇਹ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਹਮਣੇ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹਨ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਬਹੁਤ ਖਾਸ ਹੈ um ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਕੋਈ ਕਾਰਨ ਕਿਉਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਸ ਨੇ ਤਰਜੀਹੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸਿੱਧੇਸਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਉਂ ਚੁਣਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਖੰਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਚੁਣਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਪਤਾ ਹੈ ਸੱਕਰ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਜੇ ਵੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਜੇ ਵੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸਵਾਲ ਦਾ ਹੱਲ ਹੋਣਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਸਿਡ ਅਧਾਰਤ ਗੁਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਸੀ। ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅਮੀਨੋ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਸਮੂਹ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਸਮੂਹ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਲਈ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ 180 ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਦੂਜਾ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸਮੂਹ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਅਣੂ ਕਿਵੇਂ ਹੋਣਗੇ, ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ah ਐਸਿਡ ਦੇ ਮੂਲ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੇਸ ਬਹੁਤ ਜਲਦੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਕਾਊਂਟਰ ਬਣੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ah ਬੇਸ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੇਸ ਕਾਊਂਟਰ ਐਸਿਡ ਬਣਾਏਗਾ ਇਸਲਈ ਹਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬੇਸ ਬਿਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੋਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਗੁਆਉਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਣਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰ ਫਰਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਅਮੀਨੀਅਮ ਦਾ ਰੂਪ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਅਮ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਕੁੱਲ ਚਾਰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਜ਼ੀਰੋ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਣੂ ਦੇ ਅੰਦਰ ਹੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਜੁਟਰ ਆਇਨ ਡਿਊਟਰੋ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। n ਅਤੇ ਇਹ ਜੁਟਰਨ ਨਿਊਟਰਲ ph ਨਿਊਟਰਲ ph 'ਤੇ ਸੰਭਵ ਹੈ ਦਾ ਮਤਲਬ ਨਾ ਤਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਅਤੇ ਨਾ ਹੀ ਬੇਸਿਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ph 7 ਜਿਊਟਰਨ ਫਰਮ ph 7 'ਤੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ um ਬੇਸਿਕ ਸਾਈਡ ਪਤਾ ਹੈ

ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ph 12 ਹੈ। ਫਿਰ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਆਪਣੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਰੂਪ ph ਬਾਰਾਂ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ph ਜ਼ੀਰੋ ਵੱਖ ਵੱਖ ਡਿਕ ਸਾਈਡ ਵਿੱਚ। ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਸੰਭਵ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋ ਸੰਭਵ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ph 7 'ਤੇ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡੀਯੂਟੈਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਅਮੀਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਦਾ ਰੂਪ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਦੋਂ ਪੀ. h 0 ਹੈ ਅਮਾਈਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲੇਟ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮੂਲ ਪੱਖ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਪਣੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਉਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਣੇਗਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਮੀਨੀਅਮ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਰਹੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਇਹ ਹੈ। ਮੁਢਲੇ ਪਾਸੇ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਦੇ ph 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਸੰਭਾਵਿਤ ah ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਕੇਸ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਆਇਨਾਈਜ਼ ਹੋਣ ਯੋਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਯੋਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਿਫੈਟਿਕ ਬਦਲ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਧੀਆ ਹੈ। ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ionizable ah ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ah ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ah ਹੈ, ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਈਡ ਚੇਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲਵੇਂ ah ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ um ah ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਹੈਟਰੋਸਾਈਕਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਬਦਲ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਸੰਭਾਵੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ah ਬਣਤਰਾਂ ah ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਦੀ ਸੰਭਵ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰੋ ਕਿ ਮੈਂ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਹਿਸਟੀਡਾਈਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲੈਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਮਿਥਾਇਲੀਨ ਹੈ ਈ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਮੁੱਖ ਕੋਰ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਮੀਡਾਜ਼ੋਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਜੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਖਿੱਚ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਹਿਸਟਿਡੀਨ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ਬਲ ਹੈ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਵਰਤੋਂ ਯੋਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਮੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ionized ok ah

ਇਸ ਲਈ ph ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਭਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹਿਸਟਿਡਾਈਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ps4 ps4 'ਤੇ ਸੰਭਵ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ph 4 'ਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ। ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ, ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਸਮੂਹ ਦੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ph ਜ਼ੀਰੋ ਤੇ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਨਿਰਪੱਖ ah ph ph 8 ਵੱਲ ਜਾਵਾਂਗਾ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਉੱਥੇ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਹ ph ਅੱਠ 'ਤੇ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ i ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਨਿਰਪੱਖ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅੰਤਮ ਬਹੁਤ ਬੁਨਿਆਦੀ ph ਬਹੁਤ ਬੁਨਿਆਦੀ ph ਇਸ ਲਈ ph ਬਾਰਾਂ ਸਾਰੇ ਆਇਰਨਾਈਜ਼ਯੋਗ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਮੁੱਢਲੇ ਪਾਸੇ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ah ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ph ਅੱਠ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਰੀਮੇਨ ਜੀਓਟੈਰੈਨਿਕ ਰੂਪ 'ਤੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ionizable ah ਪ੍ਰੋਟੋਨ ah ਉਰਜਾਵਾਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਦੁਬਾਰਾ ਉਹ ਆਈਮੀਡਸ ਵੈਲਡਿੰਗ ah ਦਾ ਮੂਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੀ 'ਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਪਾਸੇ ah ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਹ ਸਭ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਡ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ph ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਅਣੂ ਤੁਹਾਡੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਣਤਰਾਂ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਰੂਪਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਪੁਆਇੰਟ ਬਾਰੇ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਪੁਆਇੰਟ ਕੀ ਹੈ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਉਹ ph ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਸਦਾ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ hr ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਜੀਓਥਰਮਿਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਹ ph ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਉੱਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਬਿਲਕੁਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਇਸਲਈ pi ph ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪਾਈ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪਾਈ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਉਹ ph ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਸਦਾ ਕੋਈ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਅਣੂ ਦੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ pi ph ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਕੋਈ ਨੈਟ ਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ionizable ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਰਹਿੰਦੇ-ਖੁੰਦੇ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣ ਦੇ pi pi ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ionizable ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਬਿਨਾਂ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ pi ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ionizable ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਬਿਨਾਂ ਮੈਨੂੰ elanin cs three ch so pk ਦੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ pk ਲਈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ ਲਈ pk ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਨੂੰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਮੁਲਾਂਕਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਈਪੀ ਬਰਾਬਰ ਹੈ pi ਇਹਨਾਂ ਦੇ p kapka ਇੱਕ ਅਤੇ pk ਦੇ ਨੂੰ ਦੇ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਬਿੰਦੂ ਐਸ o ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਜੇੜ ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਨੂੰ ਭਾਗ ਦੇ ਨਾਲ ਬਾਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਭਾਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਛੇ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਛੇ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਏਲਾਨਿਨ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ionizable ਸਾਈਡ ਚੇਨ ionized ਦਿਖਾਏਗਾ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ vi ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ionizable ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ pi ਨਿਰਧਾਰਿਤ ਕਰਾਂਗੇ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਾਈਸਿਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਸਦੀ ਬਣਤਰ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਲਿਖਣ ਦਿਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਮੀਨ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਚਲੋ ਫਿਰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਅੱਠ ਲਈ ਸਾਰੇ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ pk ਦਾ pk, ਫਿਰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ pk ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਨੂੰ ਪੰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੰਤਮ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ pk ਦਸ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਨੂੰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਸਮੂਹ ਦੇ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਹੈ ba sic substituents

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ pk ਦੇ ਦੋਵੇਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ pi ਬਰਾਬਰ ਹੈ pi ਬਰਾਬਰ pk 1 ਜੇ ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ i ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਦੋਨਾਂ ਮੂਲ ਗਰੁੱਪ pk ਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਤਾਂ ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਨੂੰ ਪੰਜ ਅਤੇ pk ਦੇ ਬਦਲ ਲਈ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਬੇਸਿਕ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਜੇ ਕਿ ਦਸ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਨੂੰ ਭਾਗ ਦੇ ਨਾਲ ਫਿਰ ਉਨ੍ਹੀ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਚਾਰ ਭਾਗ ਦੇ ਨਾਲ ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਸੱਤ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਐਸਿਡ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਲਵਾਂਗਾ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਲਈ pk ਹੈ pk ਹੈ 2.19 2.19 ਅਤੇ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਗਰੁੱਪ ਲਈ pk ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਪੰਜ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਪੰਜ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਇਹ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ pk ਹੈ। ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਸੱਤ ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਸੱਤ ਹੁਣ ਪਾਈ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬੇਸਿਕ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੋ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਮੂਹਾਂ ਦਾ pk ਲਿਆ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਮਾਈਨ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਐਸਿਡਿਕ ਅਮੀਨੋ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਅਮੀਨ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਆਹ ਅਸੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਵਿਲ 1 ਇਹ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡਿਕ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ah pk ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ pka ਇੱਕ ਦੇ ਅੰਕ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ pk ਦੇ ਚਾਰ ਅੰਕ ਦੇ ਪੰਜ ਭਾਗ ਦੇ ਨਾਲ ਜੇ ਛੇ ਅੰਕ ਚਾਰ ਚਾਰ ਭਾਗ ਦੇ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ। ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਦੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਕੇਸ ਗਲੂਟਾਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਐਸਿਡ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪੀਕੇ ਨੂੰ ਕੀ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ AH

ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਹੈ ਜੋ ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਿੰਦੂ ah ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਲਾਇਸਿਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਲਾਈਸਾਈਨ ਦੇ ਅਸੀਂ ਬੇਸ ਲਏ ਹਨ ah ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ pk ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਗਰੁੱਪ pk ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ah p ਆਈਸੋਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਪੁਆਇੰਟ ਹੁਣ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ। ਆਹ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੀ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਬਣਤਰ ਦੀ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦਾ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ um ਆਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਏਹ ਚੇਨਜ਼ ਅਤੇ ਇਹ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹਨ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਬਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਅਮੀਨੋ ਏਸੀਆਈ d ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਇਕਾਈ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਜਾਣਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਸਥਿਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਕਿਵੇਂ ਹਨ, ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉੱਥੇ ਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦੱਸ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਕਈ ਬਣਤਰ ਸੁਝਾਏ ਗਏ ਹਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ah ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਨੂੰ ਜਾਣੋ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਪੁਲਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜਾਂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ ਇਸ ਗੱਲ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਚੇਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜਾਂ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਸਭ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਡਾਈਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜ ਦਾ ਲਿੰਕ ਟਿਕਾਣਾ ਫਿਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੇ ਖੰਡਾਂ ਦੁਆਰਾ ਮੰਨੇ ਜਾਂਦੇ

ਨਿਯਮਤ ਰੂਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੇ ਖੰਡਾਂ ਦੁਆਰਾ ਮੰਨੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਫੋਲਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੀਜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਪੂਰੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਪੂਰੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਟੇਸਰੀ ਬਣਤਰ ਪੂਰੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਵੀ ਹੈ

ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਉਹ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਦਾਖਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਢਾਂਚੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਬਣਤਰ

ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਅਤੇ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਸਲਫਾਈਡ ਬ੍ਰਿਜ ਸੈਕੰਡਰੀ ਬਣਤਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਰੀੜ੍ਹ ਦੀ ਹੱਡੀ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਦੁਆਰਾ ਮੰਨੀ ਜਾਂਦੀ ਨਿਯਮਤ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਫੋਲਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਸਰੀ ਬਣਤਰ ਪੂਰੇ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੀ ਤਿੰਨ-ਅਯਾਮੀ ਬਣਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਚਤੁਰਭੁਜ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਪੇਪ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਣਦੇ ਹਨ। ਚਤੁਰਭੁਜ ਢਾਂਚੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨ ਕਿਵੇਂ ਪੌਲੀਪੈਪਟਾਈਡ ਚੇਨਾਂ ਨੂੰ ਅੰਤਰ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਵਿਵਸਥਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਚੌਥਾਈ ਢਾਂਚਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਆਹ ਧਿਆਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ, ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ।