

ਆਈਆਈਟੀ ਪਲਸ ਸਪੈਸ਼ਲ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਆਹ ਯੂ ਪੈਕ ਨਾਮਕਰਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀਟੋਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ। ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਡਬਲ ਇੱਕ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਛੇ ਡੈਸ ਸੱਤ ਡੈਸ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਪੈਕ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲ ਵਜੋਂ ਆਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਅਜਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਪੰਜ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੰਜ ਫਿਨਾਇਲ ਦੇ octa ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਅਤੇ 6 ਡੈਸ 7 ਡੈਸ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਲੈਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗਰੁੱਪ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀਮਥ ਐਥਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ 5 1 ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਈਥਾਈਲ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਓਕਟੈਨੋਲ ਜਾਂ ਓਕਟੇਨ ਦੇ ਇੱਕ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਚੇਨ ਲੈਣੀ ਪਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਨੰਬਰਿੰਗ ਲੈਣੀ ਪਵੇਗੀ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅਤੇ ਇਹ ਬਦਲ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪੰਜ ਨੂੰ ਉੱਚੀ ਸਥਿਤੀ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਵਿਕਲਪਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਤਾਂ ਹਾਂ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਾਮਕਰਨ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਆਹ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਈਡ ਇਹ ਪੰਜ ਆ ਰਿਹਾ ਸੀ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇਸ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਲੈਣਾ ਪਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਫਾਈਲ ਆਵੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਹੈਪਟੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਹੈਪਟੇਨ ਹੁਣ ਦੇ ਅਤੇ ਛੇ ਪੇਜੀਸ਼ਨ ਕੀਟੋ ਗਰੁੱਪ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਛੇ ਡਾਇਨ ਹੁਣੇ ਹਨ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਨਾਮਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਮੁੱਖ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਈਡ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚੇਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀਟੋ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ। group p ਇਨਕਾਰਪੋਰੇਸ਼ਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੱਤ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਨਾਮਕਰਨ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮਕਰਨ ਪੰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸੀਟਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਐਸੀਟਾਇਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਾਮਕਰਨ ਪੰਜ ਪੰਜ ਐਸੀਟਾਇਲ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਓਕਟੈਨਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪੰਜ ਐਸੀਟਾਇਲ ਓਕਟੈਨਲ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੇਸ਼ਮਿਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਪੇਖਿਕ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਨੂੰ ਦੱਸਣ ਲਈ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਰਿੰਗ ਹੈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਤਾਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੇਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਿਰਫ ਚੀਰਲ ਰੂਪ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ 1 r 4r ਆਵੇਗੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮਾਨ ਚੀਜ਼ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਲੱਸ ਲੜੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਰਫ ਚੀਰਲ ਵਨ ਐਨੋਟੀਓਮਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ r 4 r ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਚਾਈਲਡ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬੋਲਾਈਟ ਖਿੱਚੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ch3 ਖਿੱਚਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਸਟੀਰੀਓ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ r ਇਹ ਵੀ ਹੈ r

ਇਸ ਲਈ ਦੇ r ਤਿੰਨ r fir st ਸਾਨੂੰ chirality ਦੇ ਆਰ ਤਿੰਨ ਦੇ ਈਥਾਈਲ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਈਲ ਪੇਂਟਾ ਨਲ ਦੇਣੇ ਪੈਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਯੂ ਪੈਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਰੀਐਕਟੀਵਿਟੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਥੋੜ੍ਹਾ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਐਕਟੀਵੇਟਡ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਐਕਟੀਵੇਟਡ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਕਮਜ਼ੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪੇਰੈਂਟ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕੰਪਾਉਂਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਨਗੇ ਪਰ ਇਸ ਐਕਟੀਵੇਟਡ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀਆਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਫਾਈਲਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ r2 os ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨਗੇ। ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਲਾ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਪੁਆਇੰਟ r ਤੋਂ ਹੋਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸੀਟਿਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਹਾਈਡਰੇਟ ਐਸੀਟਿਲ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡਰੇਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਐਸੀਟੋਨ ਵਰਗੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ h3o ਪਲੱਸ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਡ ਅਤੇ ਇਹ ਹੁਣ ਇਸ ਦੇ ਗੁੰਜ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਪਾਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ c ਹੋਵੇਗਾ harge ਪਹਿਲਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣ h ਮਾਇਨਸ ਲਿਬਰਲ ਤੋਂ ਬਾਅਦ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨਾ ਮਾਇਨਸ h ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਠੀਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਐਸੀਟਲ ਅਤੇ ਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸੀਟਲਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸੀਟਲ ਹੋਰ ਸਥਿਰ ਹਨ ਫਿਰ ਐਸੀਕਲਿਕ ਐਸੀਟਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੀਟੋਨ ਨੂੰ ਐਥੀਲੀਨ ਡਾਇਓਲ ਨਾਲ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤ ਐਸੀਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਸੁਰੱਖਿਆ ਸਮੂਹ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਈਕਲਿਕ ਐਸੀਟਲ ਏਲੀਅਨ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇ ਸਮੂਹ ਸੰਭਾਵੀ ਸਮੂਹ ਦੀ ਰੱਖਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟਲ ਐਸੀਡਿਕ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਨਗੇ ਪਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰਾਂ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਲਈ ਸਥਿਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਕੀਟੋਨਸ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੱਸ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਡਿਪ੍ਰੋਟੈਕਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਚੰਗੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਦਰਸ਼ ਸੁਰੱਖਿਆ ਸਮੂਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਪਯੋਗ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਕਈ ਵਾਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਵਾਲੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਸ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਐਸੀਟੇਟ ਤੋਂ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਨ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਡਿਸਕਨੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬ੍ਰੋਮੋ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਮੂਹ ਦੀ ਰੱਖਿਆ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਈਥਰ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸਾਨੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ cyclohexanone ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਇਹ ਕੀਟੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਗਰੁੱਪ ਅਛੂਤ ਹੈ ਪਰ ਕੀਟੋਨ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੀ ਰੱਖਿਆ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣੇ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਇਡਾਈਟ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਪਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਾਪਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਐਸੀਟਲ ਉਤਪਾਦਨ ਕੀਟੋਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡ 'ਤੇ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਐਸੀਟਲਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਇੱਕ, ਇਹ ਸਵਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ  $h$  ਪਲੱਸ ਵਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਜਨ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋਣ 'ਤੇ ਇਹ ਖੁੱਲ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਜੋ ਹੁਣ ਪਾਣੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਮਲਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਹਮਲੇ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣਾ ਡਾਇਓਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਪਲੱਸ ਬੈਚ ਅਤੇ ਲੀਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸੀਟਿਲ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੈਂਜਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਡਾਇਓਲ ਮਿਲੇਗਾ, ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਵਾਲ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪੀਸੀਸੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ  $h_{30}$  ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਫਿਰ ਈਥਾਨੋਲ ਅਤੇ ਐਸਿਡਿਕ ਸਥਿਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪੀਸੀਸੀ ਪੀਸੀਸੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਗਰੁੱਪ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵੀ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਡਬਲ ਬਾਂਡ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਸਕੋ। ਹਾਈਡ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਪੜ੍ਹਾਅਵਾਰ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਬਣਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਜੁਰਮਾਨਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਹੇਠਾਂ ਐਸਿਡ ਕੰਡੀਸ਼ਨ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਐਸਿਡ ਕੰਡੀਸ਼ਨ ਦੇ ਤਹਿਤ ਇਹ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇੱਥੇ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਚੱਕਰਵਾਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈਮਿਆਸੀਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਥੇਨੋਲ ਰਿਚ ਪਲੱਸ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਿੱਚ ਸਥਿਤੀ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਈਥਾਨੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਸੀਟਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਰਕਰਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਡੀਕੋਟੇਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਅਸੀਂ  $k$  ਮਾਮੂਲੀ ਚਾਰ ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਡਾਇਓਲ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਟੇਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਕੈਮਰਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ  $ed$

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ  $h$  ਮਾਇਨਸ ਲਈ ਕਾਫੀ ਸੁਣ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਦੇ ਡਾਇਲਿਸ ਅਤੇ ਪੀਸੀਸੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਾਂ  $cro_3$  ਜਾਂ ਜੋਨਸ ਆਕਸੀਕਰਨ  $cro_3$   $h$  ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਹੁਣ ਐਕਿਊਅਸ ਐਸਿਡ ਸੇ ਐਸੀਟਲ ਦਾ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਵੇਗਾ। ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਟਾਇਲ ਐਕਸਚੇਂਜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਗਰੁੱਪ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਟਲ ਮੇਟਿਫ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਖੋਲ੍ਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਆਕਸੀਨੀਅਮ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਆਇਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਕਸੀਡੀਅਮ ਆਇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ  $h$  ਪਲੱਸ ਮੁਕਤੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਐਸੀਟਿਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਧਿਆਨ ਰੱਖਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਆਦਾਨ-ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਹੈ ਇਨੋਰ ਲੀਥਰ ਅੰਦਰੂਨੀ ਲਿਥਰ ਅਤੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਕੀ ਉਹ  $h_{30}$  ਪਲੱਸ ਕੀ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਲਿਥਰ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ  $h$  ਪਲੱਸ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਐਸੀਟਲ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸੰਜੋਗ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੀਅਮ ਆਇਨ ਬਣੇਗਾ ਇੱਥੇ ਵੀ ਹੁਣ ਪਾਣੀ ਇੱਥੇ ਜੋੜੇਗਾ ਹੁਣ ਇਹ ਫੋਟੋਨ ਵਟਾਂਦਰਾ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਥੇਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਟੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੀਟੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕੀਟੇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਵਰਣਮਾਲਾ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕੀਟੇਨ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਐਲਡੋਲ ਅਤੇ ਕੈਨਯ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਨ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਦੇਖਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇੰਟਰਾ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਸੰਸਕਰਣ ਵੀ ਇੰਨਟ੍ਰਾ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਐਲਡੋਲ ਜੋ ਕਿ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੰਟਰਾ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਐਲਡੋਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੀ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਡਾਇਕੋਟੇਨ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਦਾ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਸੱਤ ਤਾਂ ਇਹ ਹੁਣ ਦੋ ਛੇ  $f_{10}$  ਡਾਇਓਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੋਲੇਟ ਜਾਂ ਤਾਂ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਜਨਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪੰਜ  $h$  ਪਲੱਸ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਸੱਤ  $h$  ਪਲੱਸ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਇਹ ਚਾਰ ਮੈਥਰਿੰਗ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਛੇ ਮੈਥਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਰਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ  $n$  ਇਸ ਹਮਲੇ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਛੇ ਮੈਥਰੀ ਭਾਸ਼ਾ ਵਿਗਿਆਨੀ ਫਾਰਮ  $o$  ਘਟਾਓ ਇਹ ਮੰਨ ਲਓ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਇਹ ਸੱਤ ਛੇ ਪੰਜ ਚਾਰ ਤਿੰਨ ਦੋ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਹੁਣ ਇੱਕ ਚਤੁਰਭੁਜ ਕੇਂਦਰ ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਵਾਟਰ ਟ੍ਰੀਟਮੈਂਟ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਐਲਡੋਲ ਉਤਪਾਦ ਐਲਡੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਰਣਮਾਲਾ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਕੀਟੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਕੀਟੇ ਸਿਸਟਮ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕੋਟੇ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ, ਦੋ ਪੰਜ ਦੋ ਪੰਜ ਹੈਕਸ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਵੀ ਡੀਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਮੈਥਰ ਰਿੰਗ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਸਦੱਸਾਂ ਵਾਲਾ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸੁਭ, ਫਿਰ  $h_2$  ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਪੰਜ ਮੈਥਰ ਰਿੰਗ ਹੁਣ ਬਣ ਜਾਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਚੱਕਰੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਡਿਕਾਟੇ ਸਿਸਟਮ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਇੱਕ ਪੰਜ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਫਾਊ ਹੈ  $r$  ਪੰਜ ਅਤੇ ਇਹ ਛੇ ਦਸ ਮੈਥਰ ਰਿੰਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦੋ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ ਨੌਂ ਦਸ ਵਰਗੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਪਿਛਲੀ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਅਸਾਈਕਲਿਕ ਕੇਸ ਛੇ ਮੈਥਰ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਸੀ। ਰਿੰਗ ਫਾਰਮ ਇੱਥੇ ਵੀ ਛੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਾਲ 'ਤੇ ਡਿਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਛੇ ਮੈਥਰੀ ਰਿੰਗ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਛੇ ਮੈਥਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਾਈ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ ਬਣ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਵਾਟੇਜ ਹੈ | 1 2 3 4 5 6 7 8 ਨੌਂ ਦਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੰਜ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੋਲ ਸੰਘਣਾਪਣ ਉਤਪਾਦ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਲਿਨੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕੈਨਿਸਟਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਅਲਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਵੀ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਜੋ ਕੁਝ ਸਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਆਇਆ ਸੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਐੱਫ. ਮੂਲ ਸ਼ਰਤਾਂ ਅਧੀਨ ormaldehyde ਜੋ ਕਿ qh ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਉੱਥੇ ਤਿੰਨ ਅਲਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਬਰਾਬਰ ਐਲਡੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲੈਣਗੇ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਬਰਾਬਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਿੱਸਾ ਲਵਾਂਗੇ। ਕੈਨਿਸਟਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਅਣੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਅਲਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਕੁਆਟਰਨਰੀ ਸੈਂਟਰ ਕੋਈ ਅਲਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕੈਰੀਅਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਟੀਰਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਾਨੀ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਡਿਲੀਵਰ ਕਰੇਗਾ

ਇਸਲਈ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਓ ਤਾਂ ਇਹ ਸਹੀ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ch2oh ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ch2h ਕਾਨਏ ਤੀਰ ਤੋਂ ਆਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋਰ ਤਿੰਨ ਐਲਡੋਲ ਤੋਂ ਆਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮਮਿਤੀ ਅਣੂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਹ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਾਬਕਾ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਦਬਦਬਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਕੀਟੋਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਧਾਰ ਦੇ ਬਾਅਦ ਇਹ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੇਂਦਰ ਹੁਣ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਕੇਂਦਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਮੀਨ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੀਰਾ ਤੱਤ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਥੇ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਡਿਸਕਨੈਕਟ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਮੁੱਢਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੋਫੋਨੋਨ ਅਤੇ ਸੇਮੀਨੀਅਮ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਬੰਧਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੈਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨੋਲਾਈਸਿਸ ਸੇ ਓਜ਼ੋ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਪਰਾਗਾਂ ਦਾ ਨੋਲਾਈਸਿਸ ਪਰਾਗਾਂ ਦਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅੰਗ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੱਕੜ ਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਕੰਮ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਤਿੰਨ ਡਬਲ ਹਨ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਲੇਟਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਾਂਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਗਰੁੱਪ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਸਕਟੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੋਵੇਗਾ। ਇੱਥੇ ਆਓ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੁੱਲ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜਾ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵਾਲਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇਸ ਪਾਸੇ ਮੁੜ ਕੇਤੂ ਅਤੇ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ ਆਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਖਿਤਿਜੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪੌਲੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਤਾਂ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬੀਟਾ ਮਿਡਿਸਿਨ ਦਾ ਕੋਈ ਤੀਹਰਾ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਸੀ 10 h 16 ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਮੂਰਖ ਪਲੈਟੀਨਮ 2 6 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਓਕਟੇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 2 6 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਓਕਟੇਨ ਟੂਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਸੱਤ ਅੱਠ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਛੇ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਓਕਟੇਨ ਹੁਣ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਇਲਾਜ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਐਸਿਡਿਕ ਜ਼ਿੰਕ ਵਰਕਅੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। formed a ਹੈ c5h6o3 ਐਸੀਟੋਨ ਅਤੇ ਦੋ ਸਮਾਨਤਾ ਵਾਲੇ ਫਾਰਮਾਲਡੀਹਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮਿਥਾਈਨ ਬਿਟੂਮੇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਫਰੇਮਵਰਕ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕੀ ਇਹ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਾ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਕਿੰਨੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸਾਧਾਰਨ 10 10 ਕਾਰਬਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ c 10 h 22 ਅਤੇ h ਮਾਇਨਸ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਮਾਇਨਸ c 10 ਦੀ ਡਿਗਰੀ 16 ਹੈ।

6 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੇ 86 ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ 2 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ। ਇਸਲਈ 6 ਬਾਇ 2 3 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਿੰਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਸਿਸਟਮ ਹੈ c 10 h 22 2 6 ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਓਕਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਾ ਦੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਦੋ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਛੇ ਹਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਰੋ ub1e ਇੱਕ ਜਿਗਰ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਸਮਾਨਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰੀ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਟਰਮੀਨਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਟਰਮੀਨਲ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਮੰਨਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟੋਨ ਐਸੀਟੋਨ ਬਣਤਰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸੀਟੋਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸੀਟੋਨ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਨਮੂਨਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕੋਈ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਐਸੀਟੋਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਸੀਟੋਨ ਨਹੀਂ ਆਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰੀ ਬਣਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਫਾਰਮਲਡੀ ਸਿਰਫ ਟਰਮੀਨਲ ਇੱਕ ਤੋਂ ਬਣੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਇੱਕ ਪਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਇੱਕ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਵੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਟਾਮਿਕਸ ਦਵਾਈ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਹੁਣ a ਦੀ ਬਣਤਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਬੀਟਾ ਦਵਾਈ ਅਤੇ ਵਿਲ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੋਵੇਗੀ। 1

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਥੇ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ, ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕੀਟੋ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਲੀਡ ਮਿਲੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ c5 h6o3 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬੀਟਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਛੋਟਾ ਭਾਗ ਦੇਖਣਾ ਪਵੇਗਾ ਪਹਿਲਾਂ ਤਾਂ ਐਸੀਟੋਨ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਟੁਕੜਾ ਇੱਥੋਂ ਉਤਪੰਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਟਰਮੀਨਲ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਤੋਂ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਸਿਰਫ

ਇਸ ਲਈ ਟਰਮੀਨਲ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ctn a6 a16

ਇਸ ਲਈ ਇਹ  $a$  ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ  $h_2$  ਪਲੈਟੀਨਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ  $a$  ਨੂੰ ਓਜ਼ੋਨ ਐਸਿਡਿਕ ਜ਼ਿੰਕ ਮਿਸ਼ਰਣ  $c$  ਅਤੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਉਤਪਾਦ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਢਾਂਚਾ ਕੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,  
ਇਸ ਲਈ  $b$  ਬਣਤਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਇਹ  $b$  ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ  $bb$  ਬਣਤਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ  $c$  ਢਾਂਚਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ  $c$  ਬਣਤਰ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ  $c$  ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪੂਰਾ ਆਰ ਫਰੇਮਵਰਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਬਲ ਬੱਡ ਲਗਾਉਣਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਕੈਮਿਨੋ 4 ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰੀ ਨੂੰ ਭੂਰਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਓਮੇਗਾ ਲਈ  $cipitate\ chemin\ up\ so\ brown\ precipitate$  ਜਾਂ  $p$  ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਤਾ ਇੱਥੇ ਵੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਤਾ ਦੀ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤਾ ਡਿਗਰੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ  $c$   $10\ h\ 22$  ਘਟਾਓ  $10\ h\ 16$  ਬਰਾਬਰ  $h$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। 6 ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਛੇ ਬਾਇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਤਿੰਨ ਹੁਣ  $b$  ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ  $b$  ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੱਕਰ ਇੱਕ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੱਕਰ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਤਾਂ ਦੇ ਤਾਂ ਦੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਮੁੱਖ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਆ ਰਹੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਛੇ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਛੇ ਮੈਂਬਰ ਰਿੰਗ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਛੇ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਪਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਛੇ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਲਕੀਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣੇ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਛੇ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਛੇ ਆਰ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਪੀ ਮੂਲ ਸਹਾਇਤਾ ਦੇ ਤਹਿਤ  $t$  ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਹ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਰੇਮਵਰਕ ਤਿਆਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਬਣਤਰ ਦੀ ਪਹੁੰਚ

ਇਸ ਲਈ  $a$  ਦੀ ਬਣਤਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਡਬਲ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਇੱਕ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਿਆਉਣਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ  $c$  ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਤਪਾਦ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਅਸਲੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਟਾਲੀਅਨ ਹੀ ਰਹੇਗਾ ਪਰ ਇੱਥੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਟਰਮੀਨਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਟੌਤੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀਆਂ ਆਮ ਉਦਾਹਰਨਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਐਲੇਇਡ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਜ਼ਿੰਕ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ

ਕਲੀਮੈਟਾਈਨ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜ਼ਿੰਕ ਅਮਲਗਾਮ ਹੈ  $CL$  ਐਸਿਡ ਕੰਡੀਸ਼ਨਡ ਮੂਲ ਸਥਿਤੀ ਜਵਾਲਾਮੁਖੀ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ

ਆਇਓਡਾਈਡ ਜਾਂ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਅਤੇ ਡੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਟੌਰਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਟਰਾਂਜ਼ਿਟ ਕੋਲੋਇਡਲ ਲਗਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਓ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰ ਆਈਡੀਆ ਇਕ ਹੋਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨਹੀਂ ਹਨ ਬਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਲਡੀਆਈਡੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਸਮਾਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬੀਸੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਐਸਿਡ

ਤੋਂ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਕੋਟੇ ਤੱਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਰੀਜਨਮੈਨ ਸਥਿਤੀ  $h_2$  ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਹੈ  $bsf_4$  ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ  $bb\ pcc$  ਹੋ

ਸਕਦਾ ਹੈ ਸ਼ਾਇਦ  $c$  ਉਹ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਇਡਾਈਟ ਹੋਵੇਗੀ  $d$

ਇਸ ਲਈ  $d$  ਅਗਲਾ ਡਰਾਅ ਦੁਬਾਰਾ

ਇਸ ਲਈ  $a$  ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਪੈਲੇਡੀਅਮ  $bs$  ਸਮਰਥਨ ਮਾਫ ਕਰਨਾ ਪੈਲੇਡੀਅਮ  $ba$  ਸਪੋਰਟ  $b\ pcc\ c$  ਹੋਵੇਗਾ ਲਿਥੀਅਮ

ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ  $d$  ਹੋਵੇਗਾ  $c$  ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ  $h$  ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਸ਼ੀਅਰ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ  $e$  ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਿਡ

ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ  $f$  ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ  $r$  ਡੈਸ  $mgbr$  ਫਿਰ ਐਸਿਡਿਕ ਵਾਟਰ ਕੱਪ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ  $gg$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ  $r$  ਡੈਸ ਹੋਵੇਗਾ  $lidnh$

$theta$  ਅਤੇ  $hh$  ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਕਿਊਬ ਰੇਟ ਜਾਂ ਕੈਡਮੀਅਮ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਊਬ ਰੇਟ ਸਭ ਤੋਂ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ