

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ iit gawhati ਤੋਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ ਸਵਾਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ iit ਪੌਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਅਤੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਕਾਰਬਨ ਸਹੀ ਹਾਂ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕਾਰਪਸਕਲ ਕਾਰਬਨ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਰੀਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਬੰਨ੍ਹਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲਾ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਭਰਪੂਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ c12c18 ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਫੈਟੀ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਨਵਰਾਂ ਦੀ ਚਰਬੀ ਅਤੇ ਤੇਲ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਫੈਟੀ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਵੀ ਐਸਿਡ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਮਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸਟਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਪੂਰਵਜ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਆਓ ਹੁਣ ਦੇਖੀਏ। ਆਮ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਮ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਮ ਕੋਪੋਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਮ ਲਾਤੀਨੀ ਜਾਂ ਯੂਨਾਨੀ ਸ਼ਬਦਾਂ ਤੋਂ ਲਏ ਗਏ ਹਨ ਜੋ ਇੰਡੀ. ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸਰੋਤ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਇਸ ਲੜੀ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਮੈਂਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੈਟਿਨ ਫਾਰਮਿਕਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਲੈਟਿਨ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇੱਕ ਸਟੈਮ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਸਿਰਕਾ ਆਮ ਨਾਮ ਨਾਮ ਯੂਨਾਨੀ ਜਾਂ ਲਾਤੀਨੀ ਸ਼ਬਦਾਂ ਤੋਂ ਲਏ ਗਏ ਹਨ ਜੋ ਸਮਰੱਥਾ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸਰੋਤ ਕੁਦਰਤੀ ਸਰੋਤ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਉਹ ਦੇ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਕੋਈ ਆਮ ਨਿਯਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਰੂਪ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੇਰੇ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਸਾਰੇ ਆਮ ਨਾਮ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਬਰਫੀਲੇ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬਿਊਟੀਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਨਾਮਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਈਸੀ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬਿਊਟੀਰਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਮੇਰੇ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡਾਂ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ, ਇੱਥੇ ਡਾਈ ਕਾਪਰ ਸਲਿੱਕ ਵੀ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮੇਲੈਨਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ um ਬਰਫੀਲੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਦੇਖੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਹਨ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਪੁੰਦਲਾਪਨ ਐਸਿਡ ਲਈ ਲਿਫੇਟਿਕ ਵਰਗੇ ਮਿਸ਼ਰਤ ਐਸਿਡ ਇਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜਾਈਕ ਐਸਿਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿਨਾਇਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਡਾਇਬੇਲ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ phthalic ਐਸਿਡ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ah aromatic ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਹਨ ਇਹ ਆਮ ਨਾਮ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਸਾਰੇ ਐਸਿਡਾਂ 'ਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਸੀ cn smith ic acid ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਹੁਣ ਆਈਓਪੈਕ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਆਈਓਪੈਕ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲਕੈਨਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦਾ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਇਸ ਸਮਰੱਥਾ ਦੇ ਕੇਸਾਂ ਦਾ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਨਾਮ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਆਮ ਨਾਮ iupac ਦਾ ਨਾਮ ਮੀਥੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੀਨ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਈ ਨੂੰ ਓਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਕਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਨਾਮ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਈ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ah ਪਿਛੇਤਰ oic ਅਤੇ acd ਇਸ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਈਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਈਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੀਨ ਈਥੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਈ ਨੂੰ y ic ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਪੀਓ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। nic ਐਸਿਡ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨੌਥੀ ਪੈਕ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਮ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕੇਨ ਤੋਂ ਲਏ ਗਏ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਓਆਈਸੀ ਐਸਿਡ ਨਾਲ e ਪਿਛੇਤਰ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਿਫੇਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡਾਂ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਡਾਈਕਪੋਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਦੇਖੀਏ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਡੀਕੈਪੋਸਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਆਮ ਸਿਸਟਮ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਮ ਹੈ ਈਥੇਨ ਡਾਈਆਇਕ ਐਸਿਡ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਈਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਡਾਈ ਅਤੇ ਓਏ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਏਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਡਾਈਆਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਡਾਈਕਾਪੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਓਪੈਸਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨਾਂ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ ਇਹ ਕੋਈ ਆਹ ਕੋਈ ਈਪੈਕਟ ਸਿਸਟਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡਜ਼ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੇਨਜ਼ੋਕਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਭੋਲੇ ਬੈਕ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਵੇਂ ਇਸ ਕਾਪਰਕਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਗਲੇ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇਹ io ਪੈਕ ਨਾਮ ਦੇ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥਾਨੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ch3 ਐਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਫਿਨਾਇਲ ਜੀਆਰ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਸ ਡਾਈਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਮ ਬੈਂਜੀਨ ਇੱਕ ਦੇ ਡਾਈਕੈਪੋਸਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਬਸ ਅਸੀਂ ਅਲੀਫੇਟਿਕ ਅਤੇ ਐਰੋਮੈਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡਾਂ ਲਈ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਆਈਯੂਪੈਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੁਆਰਾ ਲਏ ਗਏ ਹਨ e ਪਿਛੇਤਰ e ਨੂੰ oic ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬਦਲਣਾ ਅਤੇ ਉਹ ਸਾਰੇ ਕੇਸ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹਨ, ਆਓ ਹੁਣ ਇੱਕ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਸਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਲੜੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਲੰਬੀ ਚੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਾਂਬੇ ਤੋਂ ਨੰਬਰ ਦੇਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਸਾਨੂੰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦੇ ਨਾਮ ਅਤੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਚਾਰ ਅਤੇ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ 'ਤੇ ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਕੌਮਾ ਪੰਜ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਹੈਪਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਇਸ ਕਾਪਰ ਸਿਲਿਕਾ ਐਸਿਡ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਕੌਮਾ ਫਾਈ ਡਾਈਮੇਥਾਈਲ ਹੈਪਟਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ a ny ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਨੰਬਰ ਦੇ ਕੇ ਨਾਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਕੋਪੋਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਅਗੇਤਰ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਥਾਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਾ ਨਾਮ ਵੀ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲੰਬੇ ਚੇਨ ਕੋਪੋਸਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹੋ, ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਮ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਆਓ ਹੁਣ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕਤਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨਿਮਨਲਿਖਤ ਸੰਭਾਵਿਤ ਗੁੰਝਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੇਠ ਲਿਖੀਆਂ ਗੁੰਝਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਪੀਲਾ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਸੁਭਾਅ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਕਾਰਬਨ ਹੁਣ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਿਆਰੀ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ, ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਲਈ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਨਿਊਟਰਲ ਐਸਿਡਿਕ ਜਾਂ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ k mno4 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਰਾਹੀਂ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਪੈਟਾਸੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ k ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਦੋ ਕਰੋੜ ਦੇ ਓ ਸੱਤ ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਰਤਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕੋ। ਅਸੀਅਮ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮੈਟ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਐਸੀਟਿਕ ਮਾਧਿਅਮ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਰਾਹੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਵੇਖੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ cr two cro three ਨਾਲ ਐਸਿਡਿਕ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਚਾਈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਏਐਚ ਨੂੰ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੱਥਰ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਇੱਥੇ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਪਾਣੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਏ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਤੋਂ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਘਟਾਓ ਤੁਸੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਐਸਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਇਸ

ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਆਹ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹੁਣ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਐਸਟਰ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਬਣਦੇ ਹੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪਲੱਸ ਇਹ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਇਹ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਚਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਛੇ ਹੈ ਇਹ ਕ੍ਰੋਮ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਸਟਰ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਐਸਟਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਚਾਰ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਨ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਛੇ ਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਚਾਰ ਤੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਜੇ ਐਸਟਰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਰੀ ਰਹਿ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਐਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮਿਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਈਥਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਇਸ ਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਚਾਹੇ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਸਾਈਡ ਚੇਨ ਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੀਮੀਨੋਡਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਸਿਰਫ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਚੇਨ ਭਾਵੇਂ ਇਸਦਾ ਮਿਥਾਈਲ ਐਥਾਈਲ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਗਲੀ ਵਾਰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਪਲੱਸ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ, ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਾਧੂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਾਧੂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਸਾਇਨ ਸਾਇਨਾਈਡ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਸੀਮਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਨੂੰ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਏਜੈਂਟ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜ਼ੀਰੋ ਸੀਮਲਨ ਹੋਣ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਲਕਾਈਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। e ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਾਈਥਾਈਲ ਈਥਰ ਜਾਂ thf ਵਿੱਚ ਸੁੱਕੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਫਿਰ ਜੋੜਨ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਦੇਣ ਲਈ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਕਾਰਬਨ ਵਾਲੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਹੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਏਹ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਦਲ ਦੁਆਰਾ ਸੰਬੰਧਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਕੇ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਏਜੈਂਟ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਏਜੈਂਟ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਡੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਆਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲਾ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਤੁਹਾਡੀ ਐਸਿਡ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸਿਡ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਦੇਣ ਲਈ ਦੂਜੀ ਵਿਧੀ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਐਸਟਰਾਂ ਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਕਸ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਸਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਲਿਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬੇਸ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਮਿਲੇਗਾ ਆਉ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੱਲ੍ਹ ਨੂੰ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਟੈਟਰਾਗੇਨਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ a ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮੀਥਿਨੋਲ ਅਤੇ c ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਆਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਆਹ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਦਬਾਅ ਦੇਣ ਲਈ ਐਸਟਰ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਲਕਾਈਲ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ, ਪਹਿਲੀ ਹੈ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਕਰਕੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਲਈ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ. ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਜੇ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਏਜੈਂਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਕਾਰਬੋ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਵਾਧੂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਸਿਡ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਐਸਟਰ ਤੋਂ ਕਾਪਰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ugh ਟੈਟਰਾਏਟਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c9 ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਜਿਸ ਵਿੱਚ c9 ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਤਰਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਾਣੀ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਦੇ ਹਨ। ਐਸਿਡ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗੰਧਿਕ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਸਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਮੋਮ ਵਰਗੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਖਿੰਦੂ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਰਹਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਉਬਾਲ ਖਿੰਦੂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਉਬਾਲ ਖਿੰਦੂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਕੀਟੋਨਸ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਉਬਾਲ ਖਿੰਦੂ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਸਬੰਧ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਈਥਾਨੋਇਕ ਏਸੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ id ਇਸਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 60 ਹੈ ਉਬਾਲਣ ਖਿੰਦੂ 118 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦਾ ਸਮਾਨ ਅਣੂ ਭਾਰ ਹੈ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਲ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਉਬਾਲ

ਬਿੰਦੂ 87 ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਦੇ ਸਬੰਧ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਡਾਈਮਰ ਇਵਨ ਵੇਫਰ ਪੜਾਅ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਐਪਰੀਟਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਅਤੇ ਔਰਗੈਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਯੂਹ ਕੀਟੋਨਸ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਏ.ਐਚ. ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ-ਮੌਲੀਕਿਊਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲੋਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਇਸ ਲੜੀ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਮੀਥਾਨੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬਿਊਟਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਲੜੀ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਚਾਰ ਮੈਂਬਰਾਂ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦਿਓ methanolic acid ethanoic acid propionic acid butanoic acid ਟੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕਾਈਲ ਦਾ ਆਕਾਰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ c5 ਜਾਂ c 7 8 9 10 ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਵਧੇਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਫੋਬਿਕ ਕੁਦਰਤ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਓਪੈਸਿਕ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਭਾਵੇਂ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਨੈਫਥਾਈਕ ਐਸਿਡ ਹੋਣ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਅੱਜ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨਾਮਕਰਨ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਅਤੇ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਭਾਗ ਦੇ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਪੰਨਵਾਦ ।