

ਡੀਪੈਂਡਰ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਆਈਆਈਟੀ ਗੁਰਾਟੀ ਤੋਂ ਮੈਂ ਖੁਦ ਪੁਣਿਆ ਮੁਰਤੀ ਆਈਆਈਟੀ ਪਾਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਵਾਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਸਾਡੀ ਸੁਵਿਧਾ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਚਾਰ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਵੰਡਾਂਗੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਓ ਬੰਧਨ ਦਾ ਵਿਗਾੜ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ ਓ ਬਾਂਡ ਦੀ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕਾਪਰ ਸਿਲਿਕਾ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ ਕੋਹ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਨਾਹਾਈਡਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸਟਰ ਦਾ ਗਠਨ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਮੀ ਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਅਤੇ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਬਰਕਰਾਰ ਰਹੇਗਾ ਪਰ ਅਣੂ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ch ਬੌਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਜਿੱਥੇ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ch ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ th ਵਿੱਚ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕੇਸ ਅਤੇ ch ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਓ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਐਸਿਡ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਉਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਬੇਸ ਨਾਲ ਲੁਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੁਆਰਾ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲੇਟ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਇਹ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੇਜ਼ਾਬ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਰੱਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਲੁਣ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲੇਟ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੁਆਰਾ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਵਰਗੇ ਵੱਡੇ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਉਹ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੀ ਗੈਸ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸਮਰੱਥਾ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਹ ਸਾਡੇ ਟੈਸਟਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਵਰਤੋਂ ਅਤੇ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬੇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਲੁਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੱਤਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਵਰਗੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਸੋਡੀਅਮ ਦੁਬਾਰਾ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵੱਡੇ ਐਸਿਡ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਵਿਘਨ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ। ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਅਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਵੱਖ ਕੀਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਨੂੰ ਵੀ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ, ਇਹ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਾਕਤ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ hc1 ਵਰਗੇ ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਵਰਗਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ c1 ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਆਇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ h ਪਲੱਸ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਇਹ ਕੋਪੋਲੀਟ ਐਨੀਅਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਈਓ ਦੇਣ ਲਈ ਵੱਖ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। n ਇਹ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਾਕਤ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਵਿਘਨ ਪਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਪਸ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਆਹ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ। ਗੈਰ-ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਲਈ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਘਨ ਦੀ ਸੀਮਾ ਦਾ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਵਰਣਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਸਿਡ ਕਾ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਤਾ ਇਸਲਈ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟਿਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਠੋਸ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਨੂੰ ਮੇਲ ਪ੍ਰਤੀ ਲੀਟਰ ਵਿੱਚ ਅਣ-ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਐਸਿਡ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਚ ਪੂਰਨ ਅੰਕ ਮੁੱਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੀ ਸੁਵਿਧਾ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤਾਕਤ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ pka ਬਰਾਬਰ log ka ah ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਦੀ ਤਾਕਤ ਨੂੰ ਇਸ pka ਮੁੱਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪੂਰਨ ਅੰਕ ਮੁੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ pk ਘੱਟ ਹੈ ਐਸਿਡ ਤਾਕਤਵਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ pk ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਨੂੰ ਇਸ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸਹੀ pka ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਘੱਟ pka ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਦੀ ਗੁੰਜ ਦੁਆਰਾ ਕਿਉਂ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਵੱਖਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਛੋਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਜਿੰਨੀ ਲੰਬੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਪ ਓਸੀਲੇਟ ਆਇਨ ਇਸ ਗੁੰਜ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕੰਬੇ ਸਿਲਟ ਆਇਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਦੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਸੱਤ ਓਮ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਦੇਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗੁੰਜ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਬਾਅਦ ਵਾਲਾ ਆਇਨ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਲੀਡਾਂ ਜੋ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲੇਟ ਐਨੀਅਨ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਐਨਾਇਨ ਦੇ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਏਹ ਦੁਆਰਾ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ sp ਦੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਅਣਵਰਤਿਆ p ਔਰਥਿਟਲ ਅਤੇ ਇਹ ਅਣਵਰਤਿਆ p ਔਰਥਿਟਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ p ਔਰਥਿਟਲ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ p ਔਰਥਿਟਲ ਨਾਲ ah ਨੂੰ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ d ਨੂੰ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਸਥਾਨਿਕ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਣੂ ਔਰਥਿਟਲ ਦੁਆਰਾ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲੋਨ ਪੇਅਰ ਹਨ ਇਸ ah p ਔਰਥਿਟਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕਲੋਨ ਜੋੜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਐਟਮ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹਨ ਉਹ ਡੀਲੇਕਲਾਈਜ਼ਡ ਹਨ ਅਤੇ ਪਲੇਨ ਦੇ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕੈਟਾ ਸਲੇਟਰ ਐਨੀਅਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗੁੰਜ ਦੁਆਰਾ ਬਲਨ ਦੀ ਇਸ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕੱਢਣ ਵਾਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਐਨੀਓਨਿਸਟ ਆਹ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦਿਓ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੋਬ ਓਸੀਲੇਟ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸ ਗੈਰ-ਸਬਸਟੀਟਿਡ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਸਲੇਟ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਲਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ AH ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਈਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਸਲੇਟ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਡਿਟੀ ਕ੍ਰਮ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲੀਫੈਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਜੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਰੂਪ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਐਸੀਡਿਟੀ ਇਸ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਮੀਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਰਾਈਟ ਆਈਓ ਪੈਕ ਦਾ ਨਾਮ ਐਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਐਥੋਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਹੱਥ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਦੀ ਐਸੀਡਿਟੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਕਿ AH ch ਬੌਂਡ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ c1 ਬੌਂਡ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ c1 ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਕਲੇਰੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਡਰਾਈੰਗ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁਣ ਇਸਦੀ ਐਸੀਡਿਟੀ ਇਸ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਐਸੀਡਿਟੀ ਵਧ ਗਈ

ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਰਾਈਂਗ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਰਾਈਂਗ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ। ਤੁਹਾਨੂੰ c12 ch ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ AH ਚਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਤੇਜ਼ਾਬ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਐਸਿਡਿਟੀ ਇਹ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖੋ ਇਹ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਅੰਕੜੇ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡਰਾਈਂਗ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਇਸ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਰ ਬਾਂਡ ਦਾ ਕਲੀਵੇਜ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਵਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਏਥੇਨਿਕ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ p2o5 ਇਹ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਥਾਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਉੱਚਾਈ ਨਹੀਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਬਾਂਡ ਆਕਸਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਫਾਸਫੋਰਸਬਰਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਇਹ ਪਾਣੀ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਓ ਗਰੁੱਪ ca carbon oh ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਲੀਵ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਹਿ ਅਤੇ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਣਹਾਈਡਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਓਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਵਜੋਂ uh ਅਣਹਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਭਾਵਿਤ ਖਰਚੇ ਗਏ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਪਿਛਲੇ ਇਲਾਜ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟੋਕਸਾਈਡ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਂਬੇ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਅਣਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ। ਸਮਰੱਥਾ ਐਸਿਡ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਥੇਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੀਥਾਨੌਲ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਮਿਥਾਇਲ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇਸ ਐਸਟਰ ਨੂੰ ਬਿਆਨ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਲਟ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਉਹ ਐਸਟਰ ਦੇਣ ਲਈ ਹੀਟਿੰਗ ਦੇ ਅਧੀਨ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਐਸਿਡ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮਿਥਾਇਲ ਅਸਟੇਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਲੈਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਫਿਸ਼ਰ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੀਐਕਟ ਵਾਧੂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕਾਫ਼ੀ ਝਾੜ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚੰਗੀ ਪੈਦਾਵਾਰ ਲੈਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਆਈਸੋਟ੍ਰੋਪਿਕ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚੋਂ ਕੱਢਣਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਵੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਣਾ ਨਹੀਂ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਸ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਟਰ ਦੀ ਚੰਗੀ ਪੈਦਾਵਾਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਸਟਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਈ ਆਰਗੈਨਿਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਕਰੋ ਹੁਣ ਆਓ ਆਪਾਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਡੀਟੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ 'ਤੇ ਇਹ ਟੈਟਰਾਹੇਡ੍ਰਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਹਿੱਸਾ ਯਾਦ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਸਟਰ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਕੱਟਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਓ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਹੈ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਓ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਅਧਾਰ ਵਜੋਂ ਵਰਤ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨੂੰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਸਟਰ ਨੂੰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਧੀ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਐਸਟਰ ਦੇਣ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ m ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਐਸਿਡ ਦਾ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਡੂਲਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਥਿਨਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਓ ਬੱਝ ਕਾਰਬਨ CL ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਬੱਝ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਓਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਹੁਣ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਤੇ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਫਾਇਦਾ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦਾ ਇੱਕ ਕੁਸ਼ਲ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਥਰਮਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਗੈਸ ਉਹ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਸ਼ੁੱਧ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਐਮੀਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜ਼ਾਈਕ ਐਸਿਡ ਲਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਲੂਣ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਲੂਣ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਨਮਕ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਮਕ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਮਾਈਡ ਨੂੰ ਬੈਂਜ਼ਾਮਾਈਡ ਦਾ ਕੇਸ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ um dicapripoalic ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਐਮਾਈਡ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਅੱਗੇ ਇਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇਮਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਥੈਲੀਡੋਮ ਥੈਲੀਮਲਡੋ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਮਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅੱਗੇ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਮਾਈਡ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾ ਕੇ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਕੋਰ ਬਾਂਡ ਦੇ ਕਲੀਵੇਜ ਦੀਆਂ ਚਾਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਵਰਗੇ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਨਾਲ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੀਜੀ ਉਦਾਹਰਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਡੂਲਮ ਕਲੋਰਾਈਡ pc13 ਜਾਂ ਥੀਓਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਆਕਸਾਲੇਟ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਵਰਤੋਂ ਜਾਂਦੇ ਆਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਕਾਰਬਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਵਧੇਰੇ ਪੜ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਮੱਧਮ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਿਰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ ਕਿ

ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਲੂਣ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਗਲੀ ah ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। coh ਸਮੂਹ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪਹਿਲੀ ਇੱਕ ਸਮਰੱਥਾ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਮੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰੋਪੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਲਕੋਹਲ ਇਸ ਕੇਸ ਅਤੇ ਆਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਡਾਈਬੋਰੇਨ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ, ਉਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਕੋਪੇਸਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੂਣ ਬਣਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਵਰਕਅੱਪ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹੋਰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੈਂਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਉਹ ਬੇਸਿਕ ਸੋਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨੂੰ ਘੱਟ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਲ ਹੀ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਗਈ ਆਇਓਡੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਜੋ ਘਟਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਲੀਥੀਅਮ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਸ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਬੰਧਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਕਸਰ ਫੰਕਸ਼ਨਲਾਈਜ਼ਡ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਮੀਨੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਮੀਨੋ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਘਟਾਓ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਸੜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡਾ ਚੂਨੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਲੰਘ ਜਾਵੇ। decaf oscillation ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥਾਨੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬੈਜ਼ੈਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬੈਜ਼ੀਨ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡਾ ਚੂਨੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਗਰਮੀ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਡੀਕੈਫ ਓਸੀਲੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਡੀ ਕਰਵ ਓਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕੇ, ਚੌਥੀ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ um ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ch ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਬਾਂਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ um h ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ah ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਬਰਕਰਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਣੂ ਦੇ ch ਬੱਝ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਇਹ ah ਹਿੱਸਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਇੱਕ ਹੈ ਨਰਕ ਸੰਸਾਰ ਦਿਲ ਮੋਲਿਨਸਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿੱਥੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਬਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੈਪੇਸਿਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ x ਨੂੰ c1 ਜਾਂ br ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਚੋਣਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਲਬਾ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਹੈਲੋਜਨੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਬਾ ਬਰੋਮੇ ਆਹ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਹੋਰ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਹ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਦੋ ਬਰੋਮੇ ਪ੍ਰੋਪੀਓਨਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰੀਏ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਈਨਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬੇਸਿਕ ਸਾਈਨੋਸ਼ਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਆਹ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਡਾਈ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲਾ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਾਇਨਸ ਤੱਕ ਉਰਜਾ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਐਲਬਾ ਅਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਓ ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੈਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਲੈਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਬਹੁਤ ਹੈ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਹ ਐਲਬਾ ਹਾਲੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅਣੂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਾਇਨੋ ਕੋਬੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਮੀਨੋ ਕਾਪਰ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਐਲਬਾ ਐਮੀਨੋ ਐਸਿਡ ਲੈਕਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਾਇਨੋਕੈਪੇਸਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ d ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੁਗੰਧਿਤ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬੈਂਜ਼ਾਈਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟਰੋ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਇਨੋ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬੈਂਜ਼ਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸਾਈਨ ਮਿਲ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਇਸ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ y ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਦਾ n ਮੋਡ ਮੈਟਾਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਪੈਰਾ ਆਰਥੋਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸਮਝਾਇਆ ਜਾਵੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਸਿਲਿਕਾ ਐਸਿਡ ਸੁਕਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਮੈਟਾਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਨਹੀਂ, ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰੇਗੀ। ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਡਰਾਇੰਗ ਗਰੁੱਪ ਡਬਲਯੂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਗੁੰਜਣੀ ਬਣਤਰ ਲਿਖ ਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਹ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦਾ ਇੱਕ ਗੁੰਜਣਾ ਰੂਪ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਕੋਈ ਹੋਰ ਬਣਤਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਇਹ ਰੈਸਟੋਰੈਂਟ ਬਣਤਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਨੂੰ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਸਿਗਮਾ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਸ ਕੰਪਲੈਕਸ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਗੁੰਜਣੇ ਦੇ ਰੂਪ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟਸ ਦੀ ਖੇਤਰੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਔਰਥੋ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਥੇ ਅਤੇ ਪੈਰਾਪੋਜੀਸ਼ਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਰਾਇੰਗ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਓਰਥੋ ਸਥਿਤੀ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਾਪਸ ਲੈਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਨਾਈਟਰੋ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਮੈਟਾ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਦਾ ਪੱਖ ਪੂਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਪੈਰਾ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਸਟਰਕਚਰ ਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਰਕਸ਼ੀਲ ਬਣਤਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਤਿੰਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਹੋਣਗੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਪੈਰਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਡਰਾਇੰਗ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗੁੰਜਣੇ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਕਾਰਬੋਕਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਰਗ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਰਾਇੰਗ ਸਮੂਹ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਮੈਟਾ ਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਪੈਰਾਪੋਜੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਗੁੰਜਣ ਵਾਲੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਮੈਂ ਅੱਜ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਦੱਸਾਂ। ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਦੇਖਿਆ ਅਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਓ ਬੰਧਨ ਦਾ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰ ਦੇਖੀ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਪਰ ਸਲੇਟ ਐਨੀਅਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਥਿਰਤਾ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਐਸਿਲੇਟ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਿਮੋਲੈਕਿਊਲਰ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਡੀਲੋਕਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੀ ਗੈਸ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਉਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੈਪੇਸੀਟਰ ਐਨੀਅਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ pK_a ਮੁੱਲ pK_a val ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ue ਘੱਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ pK ਬਰਾਬਰ ਲੌਗ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਕਾਕ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਪੋਬੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵਰਗੇ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਸੋਡੀਅਮ ਕੈਪੋਸੀਲੇਟ ਤੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਵਰਗੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਵਿਕਸਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲਾ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦਾ ਗਠਨ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪਲਾਂਟ ਆਕਸਾਈਡ ਵਰਗੇ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੇਟ ਤੁਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਓਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪੂਰਵਗਾਮੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬੇਸ ਅਧਾਰਤ ਐਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਦੇਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟਾਕਲੋਰਾਈਡ ਬਿਓਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਐਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਮੀਡ ਦੇਣ ਲਈ ਡੀਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਖੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਨੂੰ ਡਿਕੈਪਰੀਓ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਡਿਗਾਏਸਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਥਾਲਾਮਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੇਖੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਲੀਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਡਾਇਬੋਰੇਨ ਵਰਗੇ ਕਟੌਤੀ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਸਮਰੱਥਾ ਵਾਲੀ ਗੈਸ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਕੁਸ਼ਲਤਾ ਨਾਲ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਪਰ ਸਲੇਟ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਡੀਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ h ਹੇਠ ਸੋਡਾ ਚੂਨੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਖਾਣ ਨਾਲ ਅਲਕੇਨੋਸ ਆਹ ਦੇਣ ਲਈ ਓਸੀਲੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡਾ ਚੂਨੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜ਼ੀਨ um ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਸ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਐਲਬਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਐਲਬਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਹੈਲੋਜਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨਾਲ ਇਹ ਐਲਬਾ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਨਿਊਕਲੀਓ ਦੇ ਨਾਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਇਨੋ ਜਾਂ ਵੋਲਟੇਜ ਜਾਂ ਐਮੀਨੋ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬ੍ਰੂ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟਰੋ ਗਰੁੱਪ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਟਾ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਥਿਤੀ ਪੈਰਾਪੈਜੀਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੋਪੋਜ਼ਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਮੈਟਾ ਨਿਰਦੇਸ਼ਨ ਸਮੂਹ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ca ਰੈਜ਼ੋਨੈਂਸ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖ ਕੇ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾਵੇ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਟਾ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਗੁੰਜਦੇ ਢਾਂਚੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਉਸ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਪੈਰਾ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਇਹ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਵਿੱਚ ਡਰਾਈੰਗ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਟਾ ਪੈਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਰਿੰਗ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਨਾਲ ਬਦਲੇ ਗਏ ਬੈਂਜ਼ੀਲਿਕ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਕਈ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਮੈਂ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ