

ਹੈਲੋ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ ਪਿਛਲੇ ਦੇ ਲੈਕਚਰਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੋਨਸ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਸਬਸਟਰੇਟਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅਗਲੇ ਪਾਸੇ ਚਲੇ ਗਏ। ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀਲੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਡਾਈਓਲ ਬਣਾਉਣਾ ਓਲੇਫਿਨਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰਮੇਗਨੇਟ KMnO_4 ਅਤੇ ਓਸਮੀਅਮ ਟੈਟਰਾਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲੇਟਿੰਗ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਵਜੋਂ ਲੈਣਾ, ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਅਤੇ ਭੌਤਿਕ ਸਮਝ ਦੇ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਅੱਜ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਪੈਟਰਨ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਲੰਘਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਦਾ ਲੈਕਚਰ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਸਿੱਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ।

ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਗੁਣ ਦੁਆਰਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹੈ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਜੋ ਕਿ ਐਲਕਾਈਲ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਕੋਲ ਬੈਠਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਰਫ ਉਸ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਦੇਖੇ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਐਲਕਾਈਲ ਦੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਗਰੁੱਪ ਬੈਠਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਵੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਹੁਣ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਮੈਟੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੋ ਹਿੱਸਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਅਣੂ ਢੱਕਿਆ ਹੋਇਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਣੂ ਦਾ ਪੂਰਾ ਹਿੱਸਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣ ਵਿੱਚ ਕਵਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਉਪ ਵਰਗੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਓਕੇ ਦੀ ਬਦਲੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਓ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿਆਪਕ ਵਰਗੀਕਰਣ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ ਐਟਮ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਓ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਸਾਪੇਖਿਕ ਐਸਿਡਿਟੀ 1 ਡਿਗਰੀ 2 ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ 3 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ 1 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਉਹ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਭ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਬਦਲ ਅਤੇ ਖਾਤਮੇ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਅਤੇ ਖਾਤਮਾ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੀਥੇਨੌਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਨੌਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਤੁਲਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇ e ਇਸ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਇਸ ਬਾਂਡ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਬਨਾਮ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਓ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬੌਂਡ ਤਾਕਤ ਅਤੇ ਪੂਰਕ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਅਗਲੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰੇਕ ਤੋਂ ਉਤਪੰਨ ਹੋਣ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰਾਂਕਾਂ ਦੀ ਦੂਜੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰਾਂਕਾਂ ਦੀ ਦੂਜੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸਥੰਧ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਸਥੰਧ ਵਿੱਚ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦਾ pK_a ਮੁੱਲ 15.74 ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਅਲਕੋਹਲ ਮੀਥਾਨੌਲ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ pK ਮੁੱਲ 15.5 ਹੁੰਦਾ ਹੈ i ਇਸ ਦਾ pK ਮੁੱਲ 15.9 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਨੌਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ pK_a 18.0 ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਸੀਟਿਲੀਨ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਨ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ 35 ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਅਮੋਨੀਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। 38 ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇੱਕ ਰੈਗੂਲਰ ਐਲਕੋਨ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ 50 ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ pK ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਵਧ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਪੇਖਿਕ ਐਸਿਡਿਟੀ ਘੱਟ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੋਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਆਧਾਰਿਤ ਹੈ। ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਬਣਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਸਭ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਆਮ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਅਲਕੋਹਲ, ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਐਲਕਾਈਨਜ਼, ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ, ਫਿਰ ਅਮੀਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਲਕੋਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦਾ ਸਾਪੇਖਿਕ ਕ੍ਰਮ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਇਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਪਰ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹਾਂਗੇ ਕਿ ਮੀਥੇਨੌਲ ਦੇ ਅਪਵਾਦ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਬਾਕੀ ਸਾਰੇ ਅਲਕੋਹਲ ਪਾਣੀ ਨਾਲੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਮਿਥਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਮੀਥੇਨੌਲ ਨੂੰ ਛੱਡ ਕੇ ਸਾਰੀਆਂ ਅਲਕੋਹਲ ਪਾਣੀ ਨਾਲੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਿਵਹਾਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ en ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਗੁਆਉਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਆਇਰਨ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਂਦਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਪ੍ਰੋਟੋਨਿਕ ਰੂਪ ਹੈ ਪਾਣੀ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਸਥਿਰਤਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਕਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇਸ ਓ ਬੰਧਨ ਦੀ ਮਜ਼ਬੂਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ। ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਅਤੇ ਇਹ ਕੰਜੁਗੇਟ ਬੇਸ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕੰਜੁਗੇਟ ਬੇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਆਮ ਨਿਯਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਚਲਦਾ ਹੈ ਪਰ ਨਾ ਸਿਰਫ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਅਧਾਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਦੋ ਕਾਰਕ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇੱਕ ਸੇਡੀਅਮ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਓਕੇ ਬਨਾਮ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਨਾਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ $i.com$ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ। ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰਾਂ ਨੂੰ ਪਾਰ ਕਰੋ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰਾਂ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਅਧਾਰ ਹੋਣ ਕਰਕੇ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹੱਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੱਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹਾਂ ਨਾਲ ਘਿਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਹ ਕੇਂਦਰ ਇੱਕ ਭਾਰੀ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਭੀੜ-ਭੜੱਕੇ ਦੇ ਘੱਟ ਹੱਲ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੁਝਾਨ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਮੀਥੇਨੌਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਬੇਸਾਂ ਦੀ ਮੁਲਤਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਮੈਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਬੇਸਿਕਤਾ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਸੇਡੀਅਮ ਹੋਵੇਗਾ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਕ੍ਰਮ ਨੂੰ ਈਥੋਕਸਾਈਡ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹੋ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਧਾਰਾਂ ਦੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲਈ ਦੇਖਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਪੀਸ਼ਿਜ਼ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਇਹਨਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਜੋਗ ਅਧਾਰਾਂ ਲਈ ਮੁਲਤਾ ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਇਹ ਆਰਡਰ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਤੁਲਨਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਜਾਂ ਤੀਸਰੇ ਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮੈਥੋਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ e ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੀਸਰੀ ਬੁਟਾਨੌਲ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੇ ਕਾਰਕਾਂ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਇੱਕ ਇਹ r ਸਮੂਹ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਹ ਸੰਯੁਕਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਹੱਲ ਦੀ ਹੱਦ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਵੇਗਾ। r ਸਮੂਹ ਸਟੀਰਿਕ

ਫੈਕਟਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਿਆਪਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨ ਅਤੇ ਸਥਿਰ ਹੋਣ ਜਾਂ ਨਾ ਹੋਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਿਵਹਾਰ 'ਤੇ ਇਸ ਸਮਝ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਹੜੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਰਿਪਲੇਸਮੈਂਟ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ 'ਤੇ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕ੍ਰਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਜਿਸ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ b ਹੋਵੇਗੀ e ਸਰਗਰਮ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਦੇ ਐਸਿਡਿਟੀ ਵਿਵਹਾਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਸੀ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇ ਮੈਨੂੰ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਸਰਗਰਮ ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਹਨਾਂ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਕਿ ਮੀਟ ਇਹ ਧਾਤੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਤੀਸਰੀ ਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਤੀਸਰੀ ਪਰ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜੋ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਜੈਵਿਕ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਵਿੱਚ ਅਧਾਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਠੀਕ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਅਲਕੋਹਲਾਂ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਦੇ ਰੀਏਜੈਂਟ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਦੇ ਰੀਏਜੈਂਟਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ab1 ਹਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਸਿਡਿਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਸਾਰ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਦਾ ਰੀਏਜੈਂਟ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਰਗਰਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹ ਸਰਗਰਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟਰੇਟ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਰੀਏਜੈਂਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸਨੂੰ ਚੁੱਕਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਗ੍ਰਿਗਨਾਰਡ ਖੇਤਰ ਦੇ ਐਲਕਾਈਲ ਹਿੱਸੇ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੋਨ ਅਤੇ ਰੋਮਜੀਐਕਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਓਕੇ ਦੀ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਦੋਂ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਜੈਵਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੋਈ ਵੀ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ h2so4 ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਯਾਦ ਕਰੋ ਅਤੇ ਯਾਦ ਕਰੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਐਸਟਰਾਂ ਤੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਢੰਗ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਡੀਸਟਰੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਮਾਰਗ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਵੀ k ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਲਿਆ ਸੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਦੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਬਣਾਇਆ ਸੀ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਵਾਪਸ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਐਸਟਰ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਅੱਗੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਟਰ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਕਦਮ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਂ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੀ ਗੁੰਜਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਖਿੱਚ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਕਸਿਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਉਲਟ ਕਦਮ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਉੱਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਹਮਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਖਾਤਮਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਰਹਿ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਦਿਖਾਉਣ ਲਈ ਪੁਨਰਗਠਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਈ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ster ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਸਟਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਸਿਡ ਦੇ ਅੰਦਰ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਬਿਲਡਿੰਗ ਬਲਾਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੀ ਬਦਲੀ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਐਸਟਰਾਂ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਨਾਲ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਘਟਾਓਣਾ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਨਾਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੋਵਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਿਲਕੁਲ ਸਿੱਧੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਇੱਕ ਐਸਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਵਿਧੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ y ਠੀਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ 'ਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਦੇਣ ਲਈ ਛੱਡਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੁਬਾਰਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸਟਰ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਓਕੇ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਐਸਟਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਐਸਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸ ਜਾਂ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਵਿੱਚੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸਦੇ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਹੋਵੇਗੀ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਐਸਟਰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੇਟਸ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ, ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲੇਟ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ? ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ h3po4 ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਦੇ ਨਾਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ oh ਗਰੁੱਪ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਸੀ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਹਨ ਜੋ ਪੀ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਸਾਨੂੰ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੋ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਖਾਤਮਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਓ ਦੇ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅਲਕਾਇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਾਸਫੇਟ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਇਲ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਰੁਕਦੀ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਗਲਾ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਦੂਜਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਓ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡਾਇਕਲਾਈਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫਾਸਫੇਟ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਓ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਹ ਦੇਣ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਆਖਰਕਾਰ ਸਾਰੇ ਫਾਸਫੋਰੀਲੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈ ਅਲਕਾਇਲ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈ ਅਲਕਾਇਲ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇਹ ਫਾਸਫੇਟ ਐਸਟਰ

ਬਾਇਓਕੈਮੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਫਾਸਫੇਟ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਲਈ ਕੀ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਦਿਮਾਗ ਸਹੀ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਐਡੀਨੋਸਿਨ ਟ੍ਰਾਈਫਾਸਫੇਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇਹ ਐਸਟਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਬਾਇਓਕੈਮੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਓਮ ਕਲੀਵਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜਾਂ ਕੀ ਦੇਣ ਲਈ ਫਾਸਫੋਰਸ ਯੂਨਿਟ ਨਾਲ ਜੁੜ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜੂ ਮੋਨੋ ਡਾਈ ਅਤੇ ਟ੍ਰਾਈ ਐਲਕਾਈਲ ਫਾਸਫੇਟਸ ਓਕੇ ਇਸ ਲਈ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹੋਏ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਪਯੋਗ ਵੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਇੱਕ ਚੰਗੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਇਸ ਤੋਂ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਲਕੋਨ ਜਾਂ ਐਡੀਨਾਈਨ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ y_1 ਕਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣੇ ਤੁਸੀਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਰ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇ ਕਿ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਐਲਕੋਨ ਜਾਂ ਏਰੀਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ r so2c1 ਜਾਂ ar so2c1 ਹੈ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਇੱਥੇ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕੋਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਇੱਕ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਲਫੋਨੇਟਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਮੇਸੀਲੇਟਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੇਸੀਲੇਟ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਪਰ ਇਹ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨੇਟ ਐਸਟਰ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨੇਟ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਏਆਰ ਪੈਰਾਟੋਲਿਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਟੇਸੀਲੇਟਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਟ੍ਰਾਈਫਲੂਓਰੋਮੇਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਨਾਲ ਵੀ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਟ੍ਰਾਈਫਲੂਓਰੋ ਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਸਲਫੋਨੇਟ ਐਸਟਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਟ੍ਰਾਈਫਲੇਟਸ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਵਧੀਆ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਆਰਗੈਨਿਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਟੇਸੀਲੇਟਸ ਮੇਸੀਲੇਟਸ ਸੱਜੇ ਟ੍ਰਾਈਫਲੇਟਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਐਲਕੋਨ ਜਾਂ ਆਰੀਨ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ। ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਐਚਸੀਐਲ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਲਫੋਨੇਟ ਐਸਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਰਕਸੰਗਤ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਐਚਸੀਐਲ ਨੂੰ ਦੂਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਰੂਪ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਐਚਸੀਐਲ ਲੂਣ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐਚਸੀਐਲ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਲਈ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਵਿਧੀ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਉਹ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ y ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤੋਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਪਰ ਆਓ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਦਿਖਾਓ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਆਰਾ ਹਮਲਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਰੰਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਬੇਸ ਦੁਆਰਾ ਚੁੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਲਫੋਨੇਟ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਲਫੋਨੇਟ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫੋਨੇਟ ਐਸਟਰ ਮਿਲ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ ਗਰੁੱਪ ਛੱਡਣ ਦੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਚੰਗੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਸਲਫੋਨੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੌਖਾ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਆਇਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫੋਨੇਟ ਦੀ ਰਿਹਾਈ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਦਲਿਆ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਲਫੋਨੇਟਸ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਅਗਲੇ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਲਫੋਨੇਟਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ oh ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਸੀ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪੂਰੇ oh ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਦਲ ਅਤੇ ਖਾਤਮੇ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਓ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਸੰਪਤੀਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲੇ hx ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ x ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋਜਨ ਤੁਹਾਡਾ x ਆਇਓਡਾਈਡ ਬਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੁੱਕੀ ਐਚਐਕਸ ਗੈਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸੁੱਕੀ ਹਾਈ hbr $hc1$ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੰਨਸੈਂਟਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਹਨਾਂ ਐਸਿਡਾਂ ਦੇ ਟੇਡ ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਲਮਈ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਇਸ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਆਇਓਡੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਬਾਅਦ ਬ੍ਰੋਮੇ ਅਤੇ ਕਲੋਰੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਰਕ ਪਤਾ ਹੈ। ਅਜਿਹੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਪਤੀਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਬਦਲ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹਾਈ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹਲਕਾ ਬਦਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ hbr ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕੇਂਦਰਿਤ ਐਚਪੀਆਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪੈਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਰਗੇ ਲੂਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਘਣੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਨਾਲ ਵੀ ਸੀਟੂ ਪੈਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਰੀਫਲੈਕਸ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ hbr ਨੂੰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਐਚਸੀਐਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਇਓਡੀਜ਼ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਠੀਕ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਐਨਹਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਕੇਂਦਰਿਤ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਵਾਂਗ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਫ੍ਰੀਡੇਲ ਕ੍ਰਾਫਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰ ਦੇਖਿਆ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰੇਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਹਨਾਂ ਐਸਿਡਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਇਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਠੀਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ hx ਨਾਲ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਪਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਓ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਗਰੁੱਪ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਉਹੀ ਗੱਲ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਮਿੰਟ ਪਹਿਲਾਂ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਚੰਗੇ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਲਫੋਨੇਟਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਓ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਕੈਟਾਲਾਈਜ਼ਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ oha ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਵਧੀਆ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਦਲ ਦੀ ਸਹੂਲਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਲਾਈਡਜ਼ ਨਾਲ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ hbr ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸਦੇ ਲਈ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੈ ਉਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਜਿਹਾ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਕੋਈ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਦਲ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕੋਂਦਰਿਤ ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਡਿਟਿਵ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ, ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ? ਇੱਥੇ ਤਾਲਮੇਲ ਕਰਕੇ ਤੁਹਾਡੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਨੂੰ ਸਰਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਉਦੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀਜਨ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਠੀਕ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੀ ਹੈਲਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੋ hc1 ਤੋਂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਹੁਣ ਯੋਗ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਹ ਲੂਣ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪ੍ਰੇਰਿਤ ਇਸ ਬਾਂਡ ਪੋਲਰਿਟੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ zn oh c12 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ oh zn c12 ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੀ ਦਰਸਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਫਿਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ znc12 ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਸੀਂ ਵੀ ਵੇਖੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ ਪੁਸ਼ਟੀ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ਰਾਬ ਦੀ ਕਿਸਮ ਕੀ ਹੈ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਲੂਕਾਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਨਾਮ ਵਿੱਚ ਆਏ ਹੋਵੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਫਰਕ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਲੂਕਾਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੋਈ ਗੰਦਗੀ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਗਤ ਵਿਆਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਗੰਦਗੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗੰਦਗੀ ਪੰਜ ਮਿੰਟਾਂ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੋ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗੰਦਗੀ ਤੁਰੰਤ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਗੰਦਗੀ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦੀ ਥਾਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੇਠਾਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜਲਮਈ ਸਥਿਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਬਣਨਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਅਘੁਲਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਗੰਦਗੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਡਿਗਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਰੋਸ਼ਨੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਗੰਦਗੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵੇਖੀਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਮੈਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ n ਪੈਂਟਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ n p ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ। ਐਂਟਾਇਲ ਅਲਕੋਹਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਐਚਸੀਐਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਾ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹਨਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨ ਪੈਂਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਘਣੇ ਐਚਬੀਆਰ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਹੋਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਸਰੋਤ ਰਿਫਲਕਸ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ h2so4 ਨਾਲ nabr ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣੇ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਬਰੋਮਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹਲਕੇ ਹਾਲਤਾਂ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵੀ ਸੰਘਣੇ ਐਚਸੀਐਲ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਹੈ। 3 ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 1 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ 2 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਦੂਜਾ ਤਰੀਕਾ ਸਾਹਮਣੇ ਆਵੇਗਾ ਇੱਕ ਦੂਸਰਾ ਤਰੀਕਾ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਦਲ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਹੈਲਾਈਡਸ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਫਾਸਥੋਰਸ ਹੈਲਾਈਡ ਹਨ। ਜੇ ਕਿ ਜਾਂ ਤਾਂ pc13 a pc15 pvr 3 ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਨਾਲ ਫਾਸਥੋਰਸ ਹੈ ਇਹ ਆਇਓਡੀਨ ਵਿੱਚ ਫਾਸਥੋਰਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਾਸਥੋਰਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਰੂਪਾਂਤਰਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਬਦਲੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ pc15 ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ hc1 ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ poc13 ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਵਿਧੀ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਮਾਰਗ ਅਪਣਾ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ roh ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ pc15 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫਾਸਥ ਨਾਲ ਪੰਜ ਕਲੋਰੀਨ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਣ। orus pc15 ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਐਚ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਐਚਸੀਐਲ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਆਖਰਕਾਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਚੁੱਕ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਓਕੇ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਵਿੱਚ ਫਾਸਥੋਰਸ ਦੇ ਨਾਲ pbr3 ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ po3 ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨਗੇ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਰਕਮੰਗਤ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ pbr3 ਤਿਕੋਣੀ ਬਣਤਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ br ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਓਕੇ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ sn2 ਕਿਸਮ ਦਾ ਵਿਸਥਾਪਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ br ਮਿੰਟ ਸਾਨੂੰ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਹੈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਐਲਕਾਈਲ ਡਾਈਬਰੋਮੋਫਾਸਫਾਈਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟਿਡ ਅਲਕਾਇਲ ਡਾਈਬਰੋਮੋਫੋਸਫਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਿਰ ਬੀਆਰ ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ rbr ਪਲੱਸ ਇਹ ਅਤੇ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡਾਂ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਇਸ ਦੇ ਬਣਨ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਲ ਸਕਣ। ਐਸਿਡ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਫਾਸਥੋਰਸ ਐਸਿਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ pbr3 ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ pbr3 ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਮਿਥਾਇਲ ਇੱਕ ਬਿਊਟਾਨੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ

ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ sn_2 ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ ਫਿਨਾਇਲ ਐਥੇਨ ਸਮਾਨ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਪੀਥੀਆਰ3 ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੂਰਕ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਟਡ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਰੋਮੋ ਇੱਕ ਫਿਨਾਇਲ ਈਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ sn_2 ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇਸ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੋਈ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਬਣਨਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ sn_2 ਪਾਥਵੇਅ ਦੁਆਰਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੋਈ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿ ਉੱਥੇ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਨਾ ਇੱਕ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਦੇ ਅਧੀਨ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੋਈ ਪੁਨਰ-ਵਿਵਸਥਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ pbr_3 ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਤਰਜੀਹੀ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਕਾਰਨਾਂ ਕਰਕੇ ਇਹ ਚੋਣ ਦਾ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਬਣਾਉਣਾ ਜਾਂ ਬਣਾਉਣਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੋਹਲ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਨਾਲ ਅਲ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਸੀ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇਕ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਬਿਓਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬਿਓਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਬਾਰਾ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਾਫ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਬਿਓਨਾਇਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਪਾਈਰੀਡਾਈਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਜੇ ਦੋਵੇਂ ਗੈਸਾਂ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਾਫ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਢੁਕਵਾਂ ਹੈ ਜੋ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਖ਼ਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਵਿੱਚ so_{12} ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰੋਅਲਕੋਨੇਜ਼ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਵਾਲੀ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਲਫੋਨਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ so_{12} ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਬੰਧਨ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਹਮਲੇ ਦੀ ਪਹਿਲੀ ਲਾਈਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਤੁਰੰਤ ਇਸ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਨੁਕਸਾਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਹੈ ਇਹ ਵਧਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਾਈਰੀਡੀਨੀਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰੋ ਸਲਫਾਈਟ ਓਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਆਖਰੀ ਪੜਾਅ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰੋਸਲਫਾਈਟ ਜੋ ਕਿ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਬਣਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਦਾ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਜੋ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਪਾਈਰੀਡੀਨ ਦੇ ਪੁਨਰਜਨਮ ਦੇ ਨਾਲ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਮੁੱਚੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਲਫਰ ਨੂੰ so_2 ਗੈਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਤੱਕ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੈ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਿਰਫ oh ਬੰਧਨ ਤੋੜਨ ਵਾਲੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਦਲੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪੂਰੀ oh ਕਾਰਜਕੁਸ਼ਲਤਾ ਹੁਣ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੀਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ oh ਗਰੁੱਪ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਹਿੱਸੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਦੂਜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ 'ਤੇ ਤੀਜਾ ਹਿੱਸਾ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਅਤੇ ਓ ਗਰੁੱਪ ਦੋਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਰ ਇੱਕ ਨੂੰ ਇੱਕ-ਇੱਕ ਕਰਕੇ ਲਿਆਵਾਂਗੇ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਕਸੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਾਮੂਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਪਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਏਜੰਟ ਹਨ ਜੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਜ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੇ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਿਆਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੁਬਾਰਾ ਮਿਲ ਸਕੇ। ਇਸ ਤੱਥ 'ਤੇ ਕਿ ਉਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਹਨ, ਉਨ੍ਹਾਂ ਕੋਲ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀ ਆਸਾਨੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਉਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਕਿਸਮ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਗਨੀਜ਼ 7 ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਛੇ ਸਪੀਸੀਜ਼ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਠੀਕ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਪਲਬਧ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟਾਂ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬਾਰੇ ਦੱਸਣਾ ਇਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੂਰਾ ਕੋਰਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਮੈਗਨੀਜ਼ 7 ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 6 ਤੱਕ ਸੀਮਤ ਰੱਖਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ ਮੈਗਨੀਜ਼ 7 ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਰਵਾਇਤੀ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਕਿਮੀਨੋ4 ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਗਨੇਟ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ $kmno_4$ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਕੀਤਾ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਲਾਈਨ $kmno_4$ ਹੈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸਿਡ ਦੇ ਠੀਕ ਹੋਣ ਤੱਕ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ $kmno_4$ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਅੰਤ ਤੱਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਨਹੀਂ ਮਿਲ ਜਾਂਦਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ $kmno_4$ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਸਿਸਟਮ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ ਕਾਰਬਨ ਸਿਸਟਮ ਨਾਲ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਲੈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦਾ ਕੋਈ ਨੁਕਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਤੱਕ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ $kmno_4$ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਵੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਯੋਗ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮੂਲ ਜਲ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। $kmno_4$ ਹੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ $kmno_4$ ਦਾ ਮੂਲ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕਾਈਲ ਲਾਈਨ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਜਲਮਈ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਐਸਿਡ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਲੂਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ wi ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। mno_2 ਦੇ ਇੱਕ ਭੂਰੇ ਪਰੀਪੀਟੇਟ ਦਾ ਗਠਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਮੂਲ ਜਲਮਈ $kmno_4$ ਘੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਜਾਮਨੀ ਰੰਗ ਦਾ ਸੀ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਭੂਰੇ ppt ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਹੋਏ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨਯੋਗ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਜੋ ਰੰਗ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ। ਜਾਮਨੀ ਤੋਂ ਭੂਰੇ ਤੱਕ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 6 ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 6 ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਬਾਰਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਸਭ ਤੋਂ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਅਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਸੀਂ ਪਤਲੇ h_2so_4 ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਐਕਿਉਆਸ ਐਸੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ h_2so_4 ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਅਤੇ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਸ ਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਨਰੇਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ h_2cro_4 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ। ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ h_2so_4 ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਸੀ.ਏ. n ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰੇ ਤਾਂ ਇਸ

ਜੇਨਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਬਾਰੇ ਇੰਨੀ ਦਿਲਚਸਪ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਜੋ ਸੰਤਰੀ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਰੁਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥੀ ਪਲੱਸ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਹਰੇ ਰੰਗ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਉਪਲਬਧ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਜੇ ਗੱਲ ਵੇਖਣ ਵਿੱਚ ਆਕਰਸ਼ਕ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਦਾ ਸੰਤਰੀ ਲਾਲ ਰੰਗ ਇਨ੍ਹਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹਲਕੇ ਹਰੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ kmno_4 ਘੋਲ ਰੱਖੋ ਤੁਹਾਡਾ ਜਾਮਨੀ ਰੰਗ ਭੂਰਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਹਰੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਜ਼ੂਅਲ ਸੰਕੇਤ ਹਨ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ionality ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਹੁਣ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜਾਅ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਤੱਕ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਅਧਾਰਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਆਪਾਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਮੈਂ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਕਦਮ ਇਸਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪਰ ਅਸਥਿਰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਛੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਵੀ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਛੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਐਸਟਰ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਐਸਟਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ। ਅਲੱਗ ਹੋ ਜਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲਾ ਕਦਮ ਤੁਰੰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਬੁੱਧੀ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੈ h ਇਸ ਘਟੀ ਹੋਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਬਣਤਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਘਟੀ ਹੋਈ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ hcro ਤਿੰਨ ਮਾਇਨਸ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਚਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕੋਹਲ ਦਾ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਛੇ ਘਟ ਕੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਚਾਰ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ। ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਅਸੰਤੁਲਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸਦੀ ਮੈਂ ਅੱਜ ਇੱਥੇ ਚਰਚਾ ਨਹੀਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਪਏਗਾ ਕਿ ਇਹ ਹਰਾ ਰੰਗ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। hcro_3 ਮਾਇਨਸ ਤੋਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਉਤਪੰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰੋਟੋਨੇਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ hcro_3 ਮਾਇਨਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਅਣੂ ਦੇਣ ਲਈ ਐਸਿਡ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ h ਦੇ ਕਰੋ ਤਿੰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੇ ਨਹੀਂ ਰੁਕਦੀ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕਰਨ ਦਿਓ ਜੇ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋ 'ਤੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ n ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਠੀਕ ਸੀ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪੜਾਅ ਤੱਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਰਸਮੀ ਚਾਰਜ ਹੁਣ ਪਲੱਸ ਵਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਲਈ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਨੂੰ ਪਲੱਸ ਵਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇ ਗੁਆ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 6 ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ 4 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਲਾਭ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਦੇਖਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲਡੀਹਾਈਡ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਰੁਕਦੀ। ਪੜਾਅ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੇਣ ਦੇ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜਾਰੀ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਹੈ ਪਾਣੀ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਡੈਲਟਾ ਪਲੱਸ ਡੈਲਟਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਡਾਈਹਾਈਡਰੇਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਡਾਈਹਾਈਡਰੇਟ ਹੈ ਜੋ ਉਦੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਪਾਣੀ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਇੱਕ ਡਾਈਹਾਈਡਰੇਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਦਮਾਂ ਦੀ ਅਗਲੀ ਲੜੀ ਉਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਸੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਨੁਕਸਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉੱਥੇ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਐਸਟਰ ਦਾ ਗਠਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਐਸਿਡ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ h_2 ਕਰੋੜ o_3 ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲੈ ਸਕਦਾ ਹੈ।