

ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਿਆਂ ਦਾ iit ਪੌਲ ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਸਵਾਗਤ ਹੈ ਮੈਂ ਖੁਦ ਪੁਣਿਆ ਮੁਰਤੀ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਤੋਂ iii ਗੋਵਹਾਤੀ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਭਾਗ ਦੇ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਐਲਕੋਨੋਸ ਬਾਰੇ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਭਾਗ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਅਤੇ ਬਣਤਰ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਅਤੇ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਦੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਐਲਕੋਨੋਸ y ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣ ਦੇ ਅਮੀਰ ਸਰੋਤ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਦੇਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲਾਂ ਦੇ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਕੁਝ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਹਾਈਲਾਈਟ ਜੋੜ ਦਾ ਹੈਲੋਜਨ ਜੋੜ, ਪਾਣੀ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋੜਨ ਦਾ ਜੋੜ, ਇਸਲਈ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਸੀਂ ਐਲਕੋਨੋਸ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਡਾਇਲਜ਼ ਅਤੇ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਫਿਰ ਡਾਈਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਾਰੇ ਅੰਡੇ ਕੀਟੋਨਸ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ, ਜੋ ਕਿ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਓਮੋਨੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਪੌਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਆਓ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਜੋੜ 'ਤੇ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰੀਏ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਤੋਂ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਦੇ ਹਾਈਡਰੋਜਨੀਕਰਨ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਐਲਕੋਨੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਈਥੀਲੀਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਐਥੀਲੀਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਅਤੇ ਨਿਕਲ ਵਰਗੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੋਨੋ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ। ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਵਾਲਾ ਪਾਸਾ ਜਾਂ ਉੱਪਰਲਾ ਪਾਸਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਹੀ ਜੋੜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤਹ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਹਿਲਾਂ ਲੀਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੀ ਐਲਕੀਨ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਵੀ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਵਿਚਕਾਰ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਹੋਵੇਗਾ n ਬਾਇਪੋਡ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਧਾਤ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਪਾਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਹੁਣ ਐਲਕੀਨ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਜਜ਼ਬ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਧਾਤ ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਐਲਕੀਨ ਹੁਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਵੀ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਤੋਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਟਲ ਅਲਕਾਇਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਆਹ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਬਾਅ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਥੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੁਬਾਰਾ ਟ੍ਰਾਂਸਪੋਰਟ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣਾ ਐਲਕੋਨੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਜੋੜੇ ਗਏ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿੰ ਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਬਦਲਵਾਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਤੁਸੀਂ ਚੋਣਵੇਂ ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ। ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਥੀਲੀਨ whe n ਤੁਸੀਂ ਈਥੀਲੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ br2 ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਇਸ ਅਧੀਨ ਆਇਓਡੀਨ ਅਲਕਾਈਨ ਆਮ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਨਹੀਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ cc14 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੂੰ ਨੇੜੇ ਦੇ ਡਿਬਰੋਮੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਵੀ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਧੀ ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਆਹ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮੀਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਐਲਕੀਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਬ੍ਰੋਮਿਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੀਡੀਅਮ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਆਇਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਇਸ ਬ੍ਰੋਮੀਡੀਅਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਘਟਾਓ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਉਸ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਇਸ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਕੋਨੋਸ ਦੀ ਅਜ਼ਮਾਇਸ਼ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇਹ ਜੋੜ ਹੈ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਐਂਟੀ-ਐਡੀਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਟ੍ਰਾਂਸ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਨਾਲ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਡਿਬਰੋਮੋ ਦੇ ਤਿੰਨ ਡਾਇਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸੀਆਈਐਸ2 ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਐਂਟੀਓਮਰਸ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰੋਗੇ। ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀ ਆਹ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਸਬਸਟਰੇਟ ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਘਟਾਓਣਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਟੀਰੀਓਇਸੋਮਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਨੋਨ ਚਿੰਨ੍ਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲੇਗਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਪਲਾਨਰ ਸਮਰੂਪਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੇ ਵੇਰਵਿਆਂ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਲਕੋਨੋ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕੈਟਾਲਾਈਟਸ ਦਾ ਜੋੜ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ, ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦਾ ਜੋੜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਐਚਸੀਬੀਆਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ hcbri ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਐਚਸੀਬੀਆਰ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁੜ ਹੈ ਐਲਕੋਨੋਸ ਵੱਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਲਾਈਟਸ ਦਾ ਗਤੀਵਿਧੀ ਕ੍ਰਮ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ hbr ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਮਮਿਤੀ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਬਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਗੈਰ-ਸਮਮਿਤ ਐਲਕੋਨੋਜ਼ ਐਲਕੋਨੋਸ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ hbr ਨਾਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰੋਗੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਬਣਨ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਇਸ ਲਈ ਐਲਕੀਨ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ hbr ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਵੀਆਰ ਘਟਾਓ ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਵਿਕਲਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਵੀ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਨੀਲਾ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਵੀਆਰ ਮਾਇਨਸ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ah ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਫਾਰਮੈਟਿਓ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਹਾਲਾਂਕਿ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਕੇਸ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਪੜ੍ਹਾਂਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੀਸਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਉਹ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੁਆਰਾ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਇਸ ਗਠਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ 1963 ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਰੂਸੀ ਵਿਗਿਆਨੀ ਨੂੰ ਮਾਰਕੋਨੀਕੋ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਸਨੇ ਇਸ ਸਬਸਟਰੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਲੜੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ, ਉਸਨੇ ਪਾਇਆ ਕਿ ਉਸਨੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਐਲਕੋਨੋਸ ਵਿੱਚ ਜੋੜਨਾ ਅਤੇ ਹਮੇਸ਼ਾ br ਮਾਇਨਸ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਦਾ ਜੋੜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ d ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ br ਮਾਇਨਸ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੋਰਗੈਨਿਕਲ ਨਿਯਮ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਕੋਨੋਸ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਦਲਿਆ ਅਲਕਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਮਾਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਲਟ ਜੋੜ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਰੇਜ਼ੀਓ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਆਓ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਬੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਹਮੇਸ਼ਾ

ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਬਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਹ ਮਾਮੂਲੀ ਉਤਪਾਦ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ e marconico ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬੈਨੋਇਲ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਲੈਣ ਦਿਓ। ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੀ ਕੀਮਤ ਵੀ ਇਹ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਮੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਗੁਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਿਨਾਇਲ ਰੈਡੀਕਲ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਤੁਹਾਡੇ hbr ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਹਾਂ ਇਹ ਬ੍ਰੂ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਵੀ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਰੈਡੀਕਲਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਪਰ ਸੰਜੋਗ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਵੀ ਅਤੇ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀ ਬਣਤਰ ਉਸ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਤੁਲਨਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗੀ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਰੈਡੀਕਲ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁਣ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਐਚਬੀਆਰ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲੇਗਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ hbr ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਰੋਕ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਪੈਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦਾ ਗਠਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਐਂਟੀ ਮਾਰਕੋਨੀਕੋ ਉਤਪਾਦ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਖੋਜ 1933 ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇੱਕ ਪਰੇਸ਼ਾਨ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਮੇਓ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਪੈਸ਼ਰ ਪੈਰੋਕਸਾਈਡਾਂ ਵਿੱਚ ਐਲਕੇਨਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਇਸ ਜੋੜ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਨੇ ਪਾਇਆ ਕਿ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਸ਼ਰ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਲਾਈਟਸ ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਜੋੜਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਆਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਸਭ ਨੂੰ ਅਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਿਸਟਿਲ ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਾਂਡ ਮਜ਼ਬੂਤ ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ i ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦ i ਰੈਡੀਕਲ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲੇ ਤੁਸੀਂ i2 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੂ ਮਾਈਡ ਦਾ ਜੋੜ ਐਲਕੀਨ ਪ੍ਰੀਸੈਪਟਰ ਆਕਸਾਈਡ hc1 ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ hi ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ah ਤਿੰਨ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਜੋੜ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ah ਇੱਕ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਤੋਂ ਐਲਕੇਨਸ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਲਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਠੰਡੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਗੰਧਕ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਠੰਡੇ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਕਾਈਲ ਸਲਫਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਪਲੈਨਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਲਫੇਟ uh ਇਸ so4 h ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਉੱਪਰਲੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਹੇਠਲੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਸਲਫੇਟ ਮਿਲੇਗਾ, ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਜੋੜ ਹੈ, ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਣ ਲਈ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਬੂੰਦਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕੀਨ ਦਾ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਲਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਬੂੰਦਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇਣ ਲਈ ਹਾਈਡਰੋਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਨੇਸ਼ਨ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਸਾਡਾ ਐਲਕੀਨ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ah ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਡਾਇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਐਲਕੇਨਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਦੋਂ y ou ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਪਤਲੇ ਨਾਲ ਵਰਤੋਂ ਜਿਸਨੂੰ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ah ਹੁਣ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਾਇਲ ਡਿਜ਼ੀਟਲ ਡਾਇਲ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਓ ਗਰਾਊ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਥਿਤੀਆਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ah ਐਕਿਊਅਸ ਪਤਲਾ km104 ਅਤੇ ਠੰਡੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਲਕੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਲਤਾਂ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਡਾਇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੀਟਿੰਗ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡਿਕ kmno4 ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਿਗਰੇਮੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੋਪੋਸਿਕ ਐਸਿਡ ah ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦਾ ਓਵਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪੀਈ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਹਲਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੰਡੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ rmanganate ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਡਾਇਲ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤੇਜ਼ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ k104 ਅਤੇ ਗਰਮ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਿਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕੀਟੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪੱਥਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀਟੋਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਾਡੇ ਉੱਚ ਅਧਿਐਨਾਂ ਦੇ ਵੇਰਵਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰੋ ਪਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ kmno4 ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ km104 ਪਲੱਸ ਸੱਤ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੱਕਰ ਹੈ ਦੇ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਸਾਈਕਲਿਕ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲੇਗੀ ਜੋ ਇਹ ਚੱਕਰੀ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਤਲੇ ਐਕਿਊਅਸ k 104 ਅਤੇ ਠੰਡੇ ਹਾਲਤਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਇਓਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਏਹ ਐਸਿਡਿਕ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਇੱਕ ਡਿਗਰੇਮੇਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਹ ਕਲੀਵੇਜ਼ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅੱਗੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਅੱਗੇ ਤਾਂਬੇ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਦਾਰਥ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ

ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੀਆਈਐਸ ਡਾਈਓਲ ਜਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਓਸਨੋਲਾਇਸਿਸ ਐਲਕੋਨਸ ਨੂੰ ਓਜ਼ੋਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਾਰੇ ਅੱਠਵੇਂ ਮੁੱਖ ਟੋਨਾਂ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸਿਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਓਜ਼ੋਨ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਾਰਮ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਨੂੰ ਉਤਪਾਦ i ਲਿਖਣ ਦਿਓ n ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡਾਈ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਐਲਕੀਨ ਜੋੜਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕੌਮਾ ਤਿੰਨ ਚੱਕਰ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣ ਲਈ ਅੰਡਰਗੇ ਸਾਈਕਲ ਐਡੀਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਐਥੀਲੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਸਥਿਰ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਕਲੀਵੇਜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਰੈਟਿਰੋ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਅੱਗੇ ਕਿਵੇਂ ਚੱਕਰ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਓਸੀਨੋਇਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਰੂਪਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਓਜ਼ੋਨ ਦਾ ਜੋੜ ਇਹ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਔਰਸੋਨੋਇਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਸ ਨੂੰ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫਾਰਮਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ethylene i ah ਨੂੰ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਮਿਲ ਜਾਣਗੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਸਮੁੰਦਰੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਕੌਮਾ ਚੱਕਰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਆਕਸੀ ਆਕਸਾਈਡ ਸਪੀਸ਼ਿਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਇੱਕ ਰੀਟਰੋਸਾਈਕਲੀਡੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਅਸਟੇਨਾਈਟ ਨੂੰ ਇਸ ਅਸਟੇਨਾਈਟ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਈਥੀਲੀਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਐਲਕੀਨਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਵਰਗੇ ਗੈਰ-ਸਮਰੂਪ ਅਲਕੀਨਜ਼ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇਸ ਪ੍ਰੋਪੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਜੋੜ ਨੂੰ AH ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਨਾਲ ਇਸ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟੈਲਡੀਹਾਈਡ ਅਤੇ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ, ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਨਾਲ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪੱਥਰ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਫਾਰਮਲਡੀਹਾਈਡ ਇੱਕ ਕਲੀਵੇਜ ਆਕਸੀਡੇਟਿਵ ਕਲੀਵੇਜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚੋਣਵੇਂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕੀਟੋਨ ਅਤੇ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਇਹ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਸਬਸਟਰੇਟਾਂ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਣਗੇ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੌਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਪੋਲੀਥੀਨ ਦੇ ਬੈਗ ਅਤੇ ਪਲਾਸਟਿਕ ਦੇ ਡੱਬੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਰਿਸਪ ਬੋਤਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਟੀਵੀ ਅਤੇ ਕੰਪਿਊਟਰ ਕੈਬਿਨ ਸਾਰੇ ਪੋਲੀਮਰਾਂ ਦੇ ਬਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਆਮ ਹਨ। uh ਪੋਲੀਮਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪੋਲੀਥੀਨ ਬੈਗ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੋਲੀਥੀਨ ਪੋਲੀਥੀਨ ਪੋਲੀਮਰ ਤੋਂ ਬਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈਥੀਲੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਤਿੰਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਐਲਕੀਨ ਈਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵੱਡੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਣੂ ਨੂੰ ਮੋਨੋਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀਆਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਵੱਡਾ ਪੌਲੀਮਰ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੋਲੀਮਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪੋਲੀਥੀਨ ਬੈਗ ਅਤੇ ਕਵਿਜ਼ ਬੋਤਲਾਂ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਸਮੱਗਰੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ [ਸੰਗੀਤ] ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਹ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰਤੀ ਲਗਭਗ 80 ਮਿਲੀਅਨ ਪੌਲੀਥੀਲੀਨ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ar ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹ ਬਾਇਓਡੀਗ੍ਰੇਡੇਬਲ ਪੌਲੀਮਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਲਾਨਾ ਉਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਲਗਭਗ 8 ਮਿਲੀਅਨ ਟਨ ਪੋਲੀਥੀਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਵੀ ਪੌਲੀਪ੍ਰੋਪਾਈਲੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਚ ਦਬਾਅ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਅਧੀਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਰਲੋ ਪ੍ਰੋਪਾਈਲੀਨ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਲਗਭਗ 50 ਮਿਲੀਅਨ ਡੱਬ ਪੇਰੀਅਰ ਅਤੇ ਪੌਲੀ ਪ੍ਰੋਪੀਲੀਨ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬਾਲਟੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਮੱਗਰੀ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਪਲਾਸਟਿਕ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚਾ ਪੌਲੀਮਰ ਹੈ ਅਤੇ ਪੋਲੀਥੀਲੀਨ ਅਧਾਰਤ ਸਮੱਗਰੀ ਲਗਭਗ 8 ਮਿਲੀਅਨ ਟਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀ ਸਾਲ ਅਤੇ ਇਹ ਦੂਸਰਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਪੌਲੀਮਰ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀ ਸਾਲ ਲਗਭਗ 50 ਮਿਲੀਅਨ ਟਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਓ ਅੱਜ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲਕੋਨਸ ਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ AH 8 ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਨੂੰ ਜੋ ਅਲਕੋਨਜ਼ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਟੀਰਿਓ ਹੈ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿੰ ਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਏਰ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਆਇਓਡੀਨ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਲਕੋਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਿਸਿਨਲ ਡੀਹਾਈਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਇਹ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਜਦੋਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਐਲਕੋਨ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਐਲਕੀਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ। ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਸੰਤਰੀ ਤਰਲ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੇ ਜੇਕਰ ਰੰਗ ਚਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੱਸਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੈ ਇਸ ਕਲਾਸੀਕਲ ਟੈਸਟ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜੋੜ ਕੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਟੈਟਰਾਕਲੋਰਾਈਡ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੋ ਜੋ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਲ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕੀਨ ਟੂ ਵਿਸਰਲ ਡੀਹਾਲਾਈਡਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਵੀ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੈਕੰਡਰੀ ਜਾਂ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਵੇਂ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦਿੰਦੇ ਜਾ ਸਕਣ ਅਤੇ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਵੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਲੈ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਬ੍ਰੋਮੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਨ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਪੈਦਾ ਕੀਤੇ br ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਹੈਲਾਈਟਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ, ਤਦ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ g ਵਿੱਚ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ live ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਈਓ ਪ੍ਰੈਸਰ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਐਲਕੋਨਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਐਚਬੀਆਰ ਬਾਂਡ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜੋ ਆਇਓਡੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਇੱਕ ਡਾਇਮੇਰੋਸਾ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਇਓਡੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹਾਲਾਂਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਰੈਡੀਕਲ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੈਕੰਡਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਐਲਕਲੀ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਵੀ hbr ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਖੋਜ 1933 ਵਿੱਚ ਸ਼ਿਕਾਗੋ ਯੂਨੀਵਰਸਿਟੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਪਰੋਸਾਨੀ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਂਟੀ-ਮਾਰਕੋਨੀਕੋ ਪੀ.ਆਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਐਡੀਸ਼ਨ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਮੋਰਗੈਨਿਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋ ਕੈਸ਼ਨ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਯੂਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਡਰਗੇਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ

ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਮਾਰਕੋਨੀ ਐਡੀਸ਼ਨ uh ਨਿਯਮ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਬਣਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚੋਂ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਸਲਫੇਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਬੂੰਦਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬੋਟ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ah sin ਨੂੰ ਡਾਇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ hoh ਗਰੁੱਪ ਐਲਕੀਨ ਦਾ ਇੱਕੋ ਪਾਸਾ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਵੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਉਹ ਸਭ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਪ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਾਈਕਲੋਹੈਕਸੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਾਪ ਐਡੀਸ਼ਨ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਕਿਊਅਸ ਪਤਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸੇ ਪਾਸੇ ਡਾਇਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਕੋਲਡ k104 ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਡਾਇਲ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਡਾਇਲ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ ਿਤੀਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਐਸਿਡਿਕ ਪ ਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅ ਂ ਫਿਰ ਇਹ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜ ਸਾਰੇ ਸਿਰ ਨੂੰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹ । ਕਾਪਰ ਸਲੀਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਐਮੋਨਾਈਟ ਇੱਕ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੇਸ਼ਕ ਉਹ ਵਿਧੀ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਅਧਿਐਨ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਮੁੰਦਰੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਐਲਡੀਹਾਈਡਜ਼ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨਜ਼ ਨਾਲ ਤੋੜਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪ੍ਰਯੋਗ ਹੈ ਜਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦੋਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ith ਐਲਕੀਨ ਦੁਆਰਾ 1 3 ਸਾਈਕਲੋਐਡੀਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਓਸ਼ੀਅਨੋਇਡ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋ ਆਰਸੈਨਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿੰਕ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਾਈਡ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੀਟੋਨਸ ਦੇਣ ਲਈ ਕਲੀਵੇਜ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਰਗੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਵੀ ਅੱਗੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਵਰਗੇ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੈਂਟਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਨੂੰ ਵੀ ਅਲਕੋਹਲ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਕਲੀਵ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅੱਗੇ ਤਿਆਰ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਕੀਟੋਨ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਕਸੀਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਕੰਮ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪੌਲੀਮੇਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨਸ ਨੂੰ ਵੱਡੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਈਥੀਲੀਨ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਅਣੂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ। ਪੌਲੀਮਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਪਾਰਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਲਾਸਟਿਕ ਬੈਗ ਕੰਟੇਨ rs ਬੋਤਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਕੰਪਿਊਟਰ ਅਤੇ ਟੀਵੀ ਅਲਮਾਰੀਆਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ਕ ਅਸੀਂ ਪਲਾਸਟਿਕ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਪੋਲੀਥੀਲੀਨ ਲਗਭਗ 80 ਮਿਲੀਅਨ ਟਨ ਸਲਾਨਾ ਵਿਸ਼ਵ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੌਲੀਪ੍ਰੋਪਾਈਲੀਨ ਦੂਜਾ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਪੋਲੀਮਰ ਹੈ। ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਐਲਕੇਨ ਵੀ ਪੌਲੀਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਆਪਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪੋਲੀਮਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀਆਂ ਅਤੇ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬਣਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਪੌਲੀਮਰ ਨੂੰ ਉਚਿਤ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ। ਲੰਬਾਈ ਅਤੇ ਖਾਸ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵੀ ਪੋਲੀਥੀਲੀਨ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਐਲਕੇਨਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਢੁਕਵੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਅੱਜ ਦੇ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ।