

iit gawhati ਤੋਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡਾ iit paal ਪ੍ਰੋਗਰਾਮ ਵਿੱਚ ਸੁਆਗਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਲਕਾਈਨਜ਼ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਉਦਾਹਰਨ ਈਥੇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ cnh ਦੇ ਐਨ ਮਾਇਨਸ ਟੂ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਸ ਐਲਕੇਨਸ ਬਾਰੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਸੀਐਨਐਚ ਦੇ ਐਨ ਪਲੱਸ ਦੇ ਹੈ ਅਗਲਾ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਾਰੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਕੋਲ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ। ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ $cn\ 2n$ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਐਲਕੇਨਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਘੱਟ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਛੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ। ਜਨਰਲ ਫਾਰਮੂਲਾ cnh ਦੇ n ਘਟਾਓ ਦੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਣੂ ਦੀ ਔਰਬਿਟਲ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਰੇਕ ਕਾਰਬਨ ਦੇ nd ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ah ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਇੱਕ sp ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਨਾ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੀ ਅਗਵਾਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋ sp rb ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਦਾ ਬਣਨਾ ਬਾਕੀ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਸ ਓਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇਹ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਓਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ। ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ p ਔਰਬਿਟਲ 'ਤੇ ਦੋ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਇਸ p ਔਰਬਿਟਲ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਉੱਚਾ ਬ੍ਰਿਟਿਸ਼ p ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੇ p ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ah ਇਹ ਦੋ ਔਰਬਿਟਲ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪਹੁੰਚ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਕਾਰਬਨ ਉਹ ਵਾਈ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਸ ਬਾਈ ਬਾਂਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਪੀ ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਜੋ ਲੰਬਕਾਰੀ ਹੈ ਇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਨੂੰ lar

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਸਾਰੇ ਰੇਖਿਕ ਅਣੂ 'ਤੇ ਅਤੇ ਲੰਬਵਤ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਉਹ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦੇ ਹਨ um ਫਿਰ ਉਹ ਨਤੀਜੇ ਨੂੰ ਉਸ p ਔਰਬਿਟਲ ਲਈ ਲੰਬਵਤ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ p ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਔਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਆਹ ਹੈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਉਸ 90 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਲੰਬਵਤ ਹੈ ਉਹ ਬਾਂਡ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ y ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਹ y ਬਾਂਡ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅਣਹਾਈਬ੍ਰਿਡ p ਔਰਬਿਟਲਾਂ ਦੇ ਓਵਰਲੈਪਿੰਗ ਦੁਆਰਾ ਬਣਾਏ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਸੱਜੇ ਸਿਲੰਡਰ ਵਰਗਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਪਰ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਿਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਆਹ ਅਣੂ ਵਾਂਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਬਾਇਓਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਲਾਉਡ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਰੇਖਿਕ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ch ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਾਂਡ ਐਂਗਲ 180 ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ ਇੱਕ

ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਸਿੰਗਲ ਬਾਂਡ ਤੋਂ ਛੋਟਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਾਂਡ ਦੀ ਲੰਬਾਈ 1.09 ਆਰਮਸਟ੍ਰਾਂਗ ਹੈ। ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਣਤਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਹ ਈਥਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੈ ਅਸੀਂ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ

ਲਈ s ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਦਾ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇਹ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਦੇ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ah ਵੱਲ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ i $ipac$

ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਮਕਰਨ ਅਤੇ ਆਈਐਮਐਚ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਮ a ਅਤੇ e ਪਿਛੇਤਰ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਲਕੇਨਾਂ ਤੋਂ ਲਏ ਗਏ ਹਨ। y ਅਤੇ e ਦੇ ਨਾਲ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੇਨ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਅਣੂ ਦਾ $iupac$ ਨਾਮ ਹੈ ਅਲਕਾਈਨ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਇਸ ਐਲਕਾਈਨ ਲੜੀ ਦਾ

ਪਹਿਲਾ ਮੈਂਬਰ ਹੈ $iupac$ ਇਸ ਐਲਕਾਈਨ ਦਾ ਨਾਮ ਐਥੇਨ ਕੇ ਹੈ ਅਨੁਰੂਪ ਅਲਕੇਨ ਈਥੇਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਿਛੇਤਰ a ਅਤੇ e ਨੂੰ y ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ e ਆਉ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ 'ਤੇ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਅਲਕੇਨ ਦੇ ਪੈਕ ਦਾ ਨਾਮ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਲਕੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ

ਤਾਂ ਇਸ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਦੋ ਮੈਂਬਰ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਢਾਂਚਾ ਹੈ ਅਲਕਾ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਅਤੇ ਈਥੇਨ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਗਲੇ ਮੈਂਬਰ ਬਿਊਟੇਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਦੋ ਬਣਤਰ ਸੰਭਵ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਬਣ ਵਨ ਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਡੂ ਟੂ ਬਿਊਟੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ $iupac$

ਨਾਮ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ c_5h_8 ਵਾਲੇ ਅਗਲੇ ਅਣੂ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਉੱਥੇ ਤਿੰਨ ਸੰਭਾਵੀ ਬਣਤਰ ਹਨ ਤਿੰਨ ਸੰਭਾਵੀ ਬਣਤਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਪਣੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਵੱਖਰਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਨਾਮ ਪੈਂਟ ਦੇ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੈਂਟ ਇੱਕ ਪੈਂਟੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤਿੰਨ ਮਿਥਾਈਲ ਇੱਕ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਨ ਇਹ ਪਿਛਲਾ i Somers ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਕਾਰਬਨ 1 ਅਤੇ 2 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਾਰਬਨ c 2 ਅਤੇ 3 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੌਜੂਦ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੋਜੀਸ਼ਨਾਂ ਅਧੀਨ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ

ਇਸ ਸਬੰਧ ਨੂੰ ਪੋਜੀਸ਼ਨਲ ਆਈਐਮਐਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਡਬਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੋ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੌਜੂਦ ਟ੍ਰਿਪਲ ਵਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਦੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਨੂੰ ਸਥਿਤੀ ਸੰਬੰਧੀ ਆਈਐਮਐਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਇੱਕ

ਟ੍ਰਾਂਜ਼ਿਟ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਚੇਨ ਆਈਐਮਐਚ ਹਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਚੇਨ ਆਈਐਮਐਚ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਹੈ ਇੱਕ ਬ੍ਰਾਂਚਡ ਹੈ ਇਸ ਆਈਐਮਐਚ ਬਾਰੇ ਉਹ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੀ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਪਰ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਬਣਤਰਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ

ਲੀਨੀਅਰ ਬਣਤਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਉਹ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵੱਖਰੇ ਹਨ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਥਿਤੀ ਸੰਬੰਧੀ ਆਈਐਮਐਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚੇਨ ਆਈਐਮਐਚ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ਾਖਾ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਆਉ ਅਸੀਂ ਐਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੀ

ਤਿਆਰੀ ਵੱਲ ਵੇਖੀਏ ਐਲਕਾਈਨਜ਼ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਦੋ ਆਮ ਤਰੀਕੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਪਹਿਲੀ ਪਹੁੰਚ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਓਸੀਲੇਟਿੰਗ ਈਥੇਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਉਦਯੋਗ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ

ਈਥਾਈਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਐਲਕਾਈਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਨਵੇਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਸਮੱਗਰੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਈਥਨ ਦੀ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਨਾਲ

ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ। ਆਸਟਰਲਿਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਈਥਨ ਅਸਾਇਲਮ ਇੱਕ ਆਮ ਨਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਕਹੋ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਗੈਸ ਵਜੋਂ ਈਥੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਤੋਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ

ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਆਕਸਾਈਡ ਪਲੱਸ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਥੇ ਆਹ ਵਿੱਚ ਦੋ ਅਣੂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਾਣੀ

ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕੋ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ

ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਉਦਯੋਗ ਈਥੇਨ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਵਰਤਦਾ ਹੈ, ਈਥਨ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਅਗਲੀ ਪਹੁੰਚ ਆਮ ਪਹੁੰਚ ਹੈ um ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋ ਡੀਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਈ ਹੈਲੋ ਕੰਪਾਊਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਨਾਲ ਡਿਥਰੋਮੇ

ਅਲਕੇਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ wh is a base ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬੇਸ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖੀਏ ਕਿ ਬੇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬੇਸ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦੇਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਨਾਇਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਵਿਨਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਪਲੱਸ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਲਕੋਹਲਿਕ ਕੇ ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਵਰਗੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਆਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ns^2 ਇਹ ਉਹ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋਟਰ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਦਮ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਾਈਟ ਉਤਪਾਦ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਪਲੱਸ ਅਮੋਨੀਆ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਐਲਗਲ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਆਹ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬੇਸ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਡੀਹਾਈਡ੍ਰੋ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅੱਗੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਐਲਕਨਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਤੋਂ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਲਕਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਫਿਰ ਸਧਾਰਣ ਕਲਚਰ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਫਿਰ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਅਸੀਂ ਦੋ ਤਰੀਕੇ ਵੇਖੇ ਹਨ ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਦਯੋਗ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਤੋਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਗਰਮੀ ਅਤੇ ਗੈਸ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਕਾਰ ਆਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬਾਈਡ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਈਥੇਨ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਗਲਾ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੀਨਲ ਡਿਹਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਬੇਸ ਫਸਟ ਅਲਕੋਹਲਿਕ ਕੋਰ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਵਿਨਾਇਲ ਹੈਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਈਨ ਦੇ ਅਗਲੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਬਾਰੇ ਪਿਛਲੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਸੀਰੀਜ਼ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਤਿੰਨ ਮੈਂਬਰ ਐਥਨ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਬਿਊਟੇਨ ਉਹ ਗੈਸ ਹਨ ਅਗਲੇ ਅੱਠ ਮੈਂਬਰ c_{13} c_{15} c_{17} c_{19} c_{21} c_{23} c_{25} c_{27} ਉਹ ਤਰਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਗਲੇ ਅੱਠ ਮੈਂਬਰ ਤਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਰੇ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਉੱਚੇ ਅਣੂ ਐਲਕਾਈਨ ਹਨ। ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਐਲਕੇਨ ਵਾਂਗ ਰੰਗਹੀਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਰੰਗਹੀਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਸਿਵਾਏ ਈਥਨ ਇਹ ਲਸਣ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਪਾਣੀ ਰਹਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਘਣਤਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੇਨ ਕੀ ਹਨ? ess ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਘੱਟ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਉਹ ਵੀ ਘੱਟ ਧਰੁਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਉਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰਲਦੇ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਵਧ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਅਤੇ ਅਲਕੇਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਮਰੂਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨ ਅਤੇ ਅਲਕੇਨ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਅਤੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਰੇਖਿਕ ਅਣੂ ਹਨ, ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਲਕੀਨੇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਲਈ ਕਿ ਉਹ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਅਤੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਐਲਕਾਈਨਜ਼ ਦੇ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਏਥਨ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੇ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਬਣਾਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ sp^2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ sp ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਔਰਬਿਟਲ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇਸ ਓਰਬਿਟਲ ਨਾਲ ਓਵਰਲੈਪ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ s ਅੱਖਰ ਵਧ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ sp^3 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਐਲਕੀਨ sp^2 ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ch ਬਾਂਡ ਬਣਾਣਾ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ sp ਔਰਬਿਟਲ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡ ਔਰਬਿਟਲ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਿਗਮਾ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਗਠਨ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ s ਅੱਖਰ 50 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਣਤਾ ਜੋ ਵੀ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੂਜੇ ਸਥਾਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ s ਅੱਖਰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਬੇਸ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਬੇਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਔਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਹੋਰ ਸੋਡੀਅਮ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕਰੋ ਅਸੀਂ ਸੋਡਾ ਐਮਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਬੇਸ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮੋਇਟੀ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੇਨੇਸ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨਾਲ ਅਲਕਲਾਈਨਾਂ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਇਸ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਹੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਮੇਰੀਅਸ ਅੱਖਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਧਾਰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਲਕਾਈਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਲਕੇਨ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਇਸ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਪਲਾਸਟਿਕ ਤਿੰਨਾਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਅਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੱਖ-ਦੱਖ ਅਲਕਾਈਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਵਧੇਰੇ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ, ਇਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਐਸੀਡਿਟੀ ਕ੍ਰਮ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲਕਾਈਨ ਦੇ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਕੈਟਲੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਨਿਕਲ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਦੇਣ ਲਈ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੈਟਲੀਟਿਕ ਕੈਟਲੀਟਿਕ ਸਿਸਟਮ ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਕੀਮਤ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਲਕੀਨ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਕਟੌਤੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਯਾਦ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੋਜ਼ ਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਵੰਡੀ ਹੋਈ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡਾ ਐਲਕੀਨ ਵੀ ਸੋਖ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ah ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤ ਨਾਲ y ਬਾਂਡ ਦਾ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ah ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਲਕਾਈਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਮੈਟਲ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅੱਗੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਲਕੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਕ੍ਰਿਓਨੋਲੀਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਕੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਘਟਾ ਨਹੀਂ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੀਨ ਜਾਂ ਐਲਕੇਨ ਦੋਵੇਂ ਹੀ ਐਲਕੀਨ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ-ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਇੱਕੋ ਪਾਸੇ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਰੀਓ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਦੌਰਾਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਰੇ ਐਲਕੀਨਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਟਰਾਂਸ ਉਹ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕੇਨਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸੀਂ ਟਰਾਂਸ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ

ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਗਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈਲੋਜਨ ਐਲਕੀਨਸ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਨਾ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਡਿਬਰੋਮੇ ਈਥੀਨ ਆਹ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੋਨੋ ਕਾਰਬਨ ਆਨ ਇਸ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਇਹ ਐਡੀਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਐਡੀਸ਼ਨ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਹੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਇਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਫਿਰ ਇਹ ਹਮਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡਾਇਡ ਨੂੰ ਡਾਇਬਰੋਮੇ ਕੰਪਾਊਂਡ ਵਿੱਚ ਲੈ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਹੋਰ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਟੈਟਰਾ ਬਰੋਮੋਏਥੇਨ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਦਾ ਜੋੜ ਮਕੈਨਿਕਸ ਉਸ ਸਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕੱਲ੍ਹ ਐਲਕੇਨਸ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆਓ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੈਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਇਹ ਆਹ ਦੇ ਦੋ ਥਾਈ ਬਰੋਮੇ ਆਹ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਮਾਰਗੀਕੋ ਉਤਪਾਦ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ hbr ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਵਿਨਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਗਠਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਂਬੀਓਆਰ ਵੀਆਰ ਘਟਾਓ ਇਹ ਇਸ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਜੈਮਿਨਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1 ਡਾਈਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਵਿਜ਼ਨਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਵਿਸ਼ਿਨਲ ਡਾਈਬਰੋਮਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਜੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਟੈਟਰਾ ਹਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅੱਗੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜੋੜ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਮਿਨਲ ਡਾਇਹਾਲੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧੀਨ ਦੋਵੇਂ ਹੈਲੋਜਨ ਇੱਕ ਮਾਮੂਲੀ ਜੋੜ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੇ ਹਨ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਪਾਣੀ ਦਾ ਜੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਆਖਰੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਇਹ ਐਲਕੀਨ ਵੀ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਵਾਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ 50 ਤੋਂ 60 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਇਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਹਿੱਸੇ ਤੋਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੀਟੋਨ ਓਸਟੀਓ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ ਕਰੇ ਇਸਲਈ ਅਲਕੇਨ ਆਹ ਅਲਕਾਈਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਟਰਮੀਨਲ ਅਲਕਾਈਨ ਇਹ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪੱਥਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਈਥੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸੀਟੋਲਡੀਹਾਈਡ ਮਿਲੇਗੀ ਇਸਲਈ hso4 ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ ਇਸ ਅੰਦਰੂਨੀ ਰੂਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਆਈਸੋਮੇਰਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਗਲੀ ਉਦਾਹਰਣ ਓਸਨੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲਕੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ah ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਓਜ਼ੋਨਾਈਡ ਦੇਣ ਲਈ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪਰੋਸ਼ਾਨ ਹੋ ਗਿਆ ਸੀ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੇ ਬਿਊਟੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਓਸੋਨਾਈਡ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡਾਈਕੋਟੋਨ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੇਸ਼ੱਕ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਕਾਰਬੋਕਸਾਈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਲਕਾਈਨ ਐਲਕੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਓਜ਼ੋਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਓਜ਼ੋਨਾਈਟ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਮਰਨ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਪੋਲੀਮ ਈਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਐਲਕਾਈਨ ਨਾਲ ਦੇ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਪੌਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸੰਭਵ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸਟਲਾਈਨ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪੌਲੀਮਰ ਦੇਣ ਲਈ ਕੁਝ ਸ਼ਰਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਯੁਕਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਿੰਗਲ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬੱਡ ਡਬਲ ਬਾਂਡ

ਇਸ ਲਈ ਚੰਗੇ ਕੰਡਕਟਰ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਧਾਤੂਆਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੱਟ ਭਾਰ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਚੰਗੇ ਕੰਡਕਟਰ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹਨ ਇਹ ਰੇਖਿਕ ਪੌਲੀਮਰਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਕੱਠੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਚੱਕਰਵਾਤੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਨੂੰ ਅਲੀਫੈਟਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਣ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ 600 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਦੇ ਆਸਪਾਸ um ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਨੂੰ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਡੈਰੀਵੇਟਿਵ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਣ ਲਈ ਟ੍ਰਾਈਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਰੰਗਾਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਹਿੱਸਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਧਾਰਨ ਈਥੇਨ ਦੀ ਬਜਾਏ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੈਨ ਵੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ e ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਈਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਤੋਂ ਵੀ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਮੇਥਾਈਲ ਬਦਲਿਆ ਹੋਇਆ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਜੋ ਵੀ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਸ ਦਾ ਸਾਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਦੀ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਨਾਮਕਰਨ ਆਈਸੋਮੇਰਿਜ਼ਮ ਦੇਖਿਆ। ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਵਿੱਚ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਨਾਲੋਂ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਐਸਿਡਿਟੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇਖੀਆਂ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਜਾਂ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੀਵ ਖਾਸ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨੇਸ਼ਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਲਿੰਡਲਰ ਕੈਟਾਲਿਸਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤੁਸੀਂ ਸੀਆਈਐਸ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟ੍ਰਾਂਸ ਐਲਕੀਨ ਬਣਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸੋਡੀਅਮ ਤਰਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕੱਲ੍ਹ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਸਿੰਗਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਰਾਹੀਂ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਾਰੀਕ ਵੰਡੇ ਹੋਏ ਪੈਲੇਡੀਅਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਨਿਕਲ ਆਧਾਰਿਤ ਕੈਟਲੀ ਵਾਂਗ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਲਕੀਨ ਏਹ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਰੇਖਿਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਸਿੱਧੇ ਐਲਕੇਨ ਵਿੱਚ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਗਲਾ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਐਲਕੇਨ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਟੈਟਰਾ ਹੈਲੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਲੀਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ hbr ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਾਰਕੋਵਨਿਕੋਵ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕੀਟਾਨੂ ਡਾਇਹਾਲੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਦੋਵੇਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਐਟਮ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਉਹੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ 2 2 ਡਿਬਰੋਮੇ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਉਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਵੀ ਪਸੰਦ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ ਵੀ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਮਾਰਗੀਕਲ ਨਿਯਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਲਡੀਹਾਈਡ ਜਾਂ ਕੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੱਧਮ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਮੁੰਦਰੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕਾਈਨ ਨੂੰ ਡਾਇਕਾਰਬੋਨੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਓਜ਼ੋਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਲਕੇਨ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਔਰਸੋਨੋਇਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਉਚਿਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਡੀਹਾਲੋ ਡਾਈ ਕਾਰਬੋਨਾਇਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਡੀਕੈਪਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲੈਕਚਰ ਦਾ ਆਖਰੀ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ uh ਈਥਨ ਨਵੇਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਸਮੱਗਰੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਦਯੋਗ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਈਥਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੇ ਇਹ ਈਥੇਨ ਗੈਸ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੁਰੁਆਤੀ ਪੁਰਵਗਾਮੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਰੇਖਿਕ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇਹ ਸੰਯੁਕਤ ਪੌਲੀਮਰ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਕੰਡਕਟਰ

ਹੈ ਜੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਭਾਰ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਹਲਕਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਧਾਤੂਆਂ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਹਲਕਾ ਭਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਵੀ ਲੰਘ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਟ੍ਰਾਈਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਜੋ ਫਾਰਮਾਸਿਊਟੀਕਲ ਉਦਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚ ਰੰਗਾਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਆਪਣਾ ਲੈਕਚਰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk