

ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਹੈਲੋ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਡਾ: ਰਮੀਤ ਰਾਮਪਾਣੀਕਰ ਆਈਆਈਟੀ ਕਾਨਪੁਰ ਵਿਖੇ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਵਿਭਾਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਸੋਸੀਏਟ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਹਾਂ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗਾ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਆਇਰਨਸ ਦੀ ਰਸਾਇਣ ਦੀ ਵਿਵਸਥਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇ ਹਨ ਜੋ ਕਵਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ। 12ਵੀਂ ਜਮਾਤ ਦੇ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਲਈ ਐਨਸੀਆਰਟੀ ਟੈਕ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਦੀ ਇਕਾਈ 10 ਵਿੱਚ, ਇਸ ਲਈ ਪਿਛਲੀ ਜਮਾਤ ਵਿੱਚ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਹੈਲੋ ਐਲਕੇਨਸ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨਸ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਰਗੀਕਰਨਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ, ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ ਕਿਵੇਂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਨਾਮ ਕਿਵੇਂ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਕੀ ਹਨ। ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਅਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਜੋ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਵੀ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਹਨ ਜੋ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਉਪਯੋਗ ਲੱਭਦੀਆਂ ਹਨ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇ। ਰਸਾਇਣਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਬਾਰੇ ਕਹਿਣਾ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਕੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਉਣ ਵਾਲੀਆਂ ਦੋ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ s ਜਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਸਧਾਰਨ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਤੋਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਅਤੇ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਨੁਕਤੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਸੀ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤਿਆਰੀ 'ਤੇ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਮੁੜ ਕੇ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ। ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਹੈਲੋਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜੋ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਨਿਰੰਤਰਤਾ ਮਿਲ ਸਕੇ,

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਹਾਲੇਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਕੀਨ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਮਿਲੇਗਾ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿੰਨ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਉਤਪ੍ਰੇਰਿਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਿੰਨ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦਾ ਉਦੇਸ਼ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਵਿਗਾੜ ਨੂੰ ਸੌਖਾ ਬਣਾਉਣਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਾਰਬਨ ਉੱਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਾਪਨਾ ਕਰਨਾ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਜਿੱਥੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਸਮੂਹ ਨੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ, ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੀਜੇ ਦਰਜੇ ਦੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਸੈਕੰਡਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲੋਂ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ ਹੋਣ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੀਏ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਿੰਕਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਹੂਲਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਨੋਟ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਹੈਲੋਵੀਨ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੇਵਲ ਇਸ ਤੱਥ ਲਈ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਆਹ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਬੰਧਨ ਫਿਨੋਲਾਂ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ਼ ਤਿਆਰ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਲਾਗੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਹੁਣ ਅਲਕੋਹਲ ਸਮੂਹ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਿਲ ਗਰੁੱਪ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਤੱਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਹਾਲਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬਸ਼ਰਤ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਹੈਲਾਈਡ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੀ ਕਾਫ਼ੀ ਗਿਣਤੀ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੋਫੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਲ ਜੋੜ ਸਕੀਏ ਅਜਿਹੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਅਤੇ ਕਿਹਾ ਕਿ ਫਾਸਫੋਰਸ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡਸ ਜਾਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਂਟਾ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਵੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਫਾਸਫੋਰਸ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡਸ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $ah\ pbr3$ ਅਤੇ $pi3$ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸਿੱਧੇ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਦੀ ਬਜਾਏ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈਲੋਜਨ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਲਾਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨੁਕਤਾ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਤੋਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ। ਤੱਥ ਇਹ ਸੀ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਲਕੋਹਲ ਨੂੰ ਬਿਓਨਾਇਲ ਕਲੋਰਾਈਡ $soC12$ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਛੋਟੇ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਹੈਲੋ ਅਲਕਾਈਨ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਉਪ-ਉਤਪਾਦਾਂ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਗੈਸੀ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਬਚ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋ ਅਲਕਾਈਨਸ ਆਹ ਕਾਫ਼ੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਵਿਹਾਰਕ ਕਾਰਨਾਂ ਕਰਕੇ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਆਸਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਹੋਰ ਅੱਗੇ ਜਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ। ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਦੇ ਤਰੀਕੇ

ਇਸ ਲਈ ਦੂਜਾ ਤਰੀਕਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਗੱਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਉਹ ਹੈ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨਸ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਮਤਲਬ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਹਨ। ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੀਆਂ ਤਿਆਰੀਆਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਸਥਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਨ ਲੈ ਕੇ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ $rCh3$ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ r ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ $ch3$ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਵੱਡਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬਰੋਮਿਨ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਯੂਟੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਰਮੀ ਇਹ $c1$ ਤੱਕ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰੋਲਕੇਨ ਪਲੱਸ $hc1$ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋਏ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਤੋੜਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਸਥਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਵੀ ਸੌਖਾ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਇੰਨਾ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸਦੇ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਜਾਵਾਂਗਾ। ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਅਣੂ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਣੂ ਜਾਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ $i2$ ਵੀ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਗਰਮੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੋੜੀਂਦੀ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਇਓਨਿਕ ਢੰਗ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਟੁੱਟਦਾ ਹਰ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਆਪਣੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਫ੍ਰੀ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ o ਲਗਾ ਕੇ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਦਿਖਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ $c12$ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਅਣੂ ਹੈ ਰੋਸ਼ਨੀ ਊਰਜਾ ਨੂੰ ਸੋਖ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ $c1$ ਬਿੰਦੂ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਬਿੰਦੂ ਉਸ ਵਾਧੂ ਅਨਪੈਅਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਲਈ ਖੜ੍ਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਰੈਡੀਕਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਅਣੂ ਤੋਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਐਲਕੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ $rCh3$ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਟਮਿਕ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਮੁਕਤ ਰੈਡੀਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਐਲਕੇਨ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਉਸ ਬਿੰਦੀ ਨਾਲ $rCh2$ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਰੈਡੀਕਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪਲੱਸ $hc1$ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ $hc1$ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਬਣਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਅਣੂ ਐਲਕੇਨ ਨੂੰ ਦਬਾਉਂਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਨਾਲ ਰੈਡੀਏਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਫਿਰ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਪਲੱਸ $hc1$ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ

ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਰੈਡੀਕਲ ਜੋ ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਲੋਰੀਨ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਤੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸਾਨੂੰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਮਿਲਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਇਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੇਗਾ ਜੋ ਇਹ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪੁਨਰਜਨਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਜਾਰੀ ਰੱਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਕੇਵਲ ਪੁਸ਼ਟਿਤ ਹੋ ਜਾਵੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪੂਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੋ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਲਿਖੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਚਸੀਐਲ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰੋ ਐਲਕੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜ ਕੇ c12 ਦੁਆਰਾ rch ਹੋਣ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਟੀ. ਉਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਕੋਈ ਆਸਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਦੀ ਆਪਣੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੀ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਰੈਡੀਕਲ ਕੋਈ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਚੁੱਕ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਲਕੇਨ ਤੋਂ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਲਕੇਨ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਦੀ ਬਹੁ-ਗਿਣਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੈਡੀਕਲ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਇਹਨਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਣਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਰੰਤ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨੂੰ ਚੁਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਨਾ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਬਣੇ ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਕਿ rch2c1 ਹੈ ਵਿੱਚ ਵਾਧੂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਕਲੋਰੀਨ ਰੈਡੀਕਲ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਬਣੇ ਉਤਪਾਦ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਲਟੀਪਲ ਹੈਲੋਜਨੇਸ਼ਨਾਂ ਜਾਂ ਮਲਟੀਪਲ ਕਲੋਰੀਨੇਸ਼ਨਾਂ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮੁੱਖ ਨੁਕਸਾਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਉਪਯੋਗ ਹਾਲਾਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਵਿੱਚ ਹੈ tion ਸਧਾਰਨ ਦਿਖਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੀਮਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦੇਣ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਬਿਊਟੇਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਯੂਟੀ ਲਾਈਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਦੋ ਮੋਨੋਕਲੋਰਬੁਟੇਨ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੰਨ ਲਵਾਂ ਕਿ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਚੁਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵੀ ਮੈਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਅਤੇ ਦੋ ਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਮੋਨੋਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਹਨ ਇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪੌਲੀਕਲੋਰੋਬਿਊਟੇਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਜਾਂ ਪੰਜ

ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਬਦਲੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੀਏ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅੰਤ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੋਨੋਕਲੋਰੋਨਲ ਡਾਈਕਲੋਰੋ ਟ੍ਰਾਈਕਲੋਰੋ ਦੇ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਈਸੋਮਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਏਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਅਲੱਗ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਪਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇਸਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਹੁਣ ਤੀਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਅਲਕੀਨੇਸ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਉਹ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਲਾਈਡਜ਼ h x ਨਾਲ ਐਲਕੇਨੇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰੋਬੈਬ ਹੈ 1y ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕੇਨੇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਲਕੇਨੇਸ hx ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ x ਘਟਾਓ ਇੱਕ ah ਇਸ ਅਣੂ ਨੂੰ ਵੀ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ah ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਐਲਕੀਨੇਜ਼ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ

ਬਾਂਡ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਲੇ ਅਲਕੇਨੇਸ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰੋਪਾਈਨ ਨੂੰ ਹਾਈ ਨਾਲ ਵਿਵਹਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਹਿਲੇ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਓਡੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਜਾਂ ਦੋ ਆਇਓਡੋਪ੍ਰੋਪੇਨ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਦੋ ਮੂਰਤੀ ਪ੍ਰੋਪੇਨ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਗੈਰ-ਸਮਮਿਤ ਅਲਕੇਨੇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ

ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਦੋ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਜਿਹੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਜੋੜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ e ਸਭ ਤੋਂ ਬਦਲਿਆ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ

ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਹਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਤਰਜੀਹੀ ਗਠਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨਿਯਮ ਮਾਰਕੋਵਨੀਕੋਵ ਦਾ ਨਿਯਮ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਸ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦੀ ਕਲਪਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ

। ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਤੀਸਰੀ ਹੈ ਜਿਸਦੇ ਬਾਅਦ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਪੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬੋਕੇਸ਼ਨ ਇਫੋਡ੍ਰੋ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੈਕੰਡਰੀ ਕਾਰਬਨ 'ਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਰੱਖਦਾ ਹੈ। ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਕਿ ਮੱਧ ਵਿੱਚ

ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਓਡੀਨ ਦੂਜੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਮੁੱਖ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਲਕੇਨੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡਸ ਦਾ ਜੋੜ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ

ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਉਣ ਯੋਗ ਹਨ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇੜ ਸਿਰਫ਼ ਟੀ ਦੇ ਦੋ ਨਾਲ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉਹ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਉਤਪਾਦ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਲਾਭਦਾਇਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੇ ਕਹੀਏ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਅਣੂ ਵੀ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਅਣੂ ਨੂੰ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇੱਕ

ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੋਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ ਦੀ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਦੋ ਡਿਬਰੋਮੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਲਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਵਰਗੀਕਰਣ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ ਅਤੇ

ਕਾਰਬਨ ਨੰਬਰ ਦੋ ਦੇ ਬਦਲ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਨਾਲ ਲੱਗਦੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹਨ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵਿਸੀਨਲ ਆਹ ਡੈਸੀਮਲ ਸਬਸਟੀਟਿਊਸ਼ਨ ਜਾਂ ਵਿਸਿਨਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਹੈਲੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡਸ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਵਿਜਨਲ ਡਾਇਬਰੋਮਾਈਡ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਨੂੰ ਤੋੜਦੇ ਹਾਂ e ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਦੋ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜੇ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਿੱਚ ਜੋੜੇ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ

ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਦੋ ਅਯੋਗ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਭਾਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਪਯੋਗ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਛੋਟੇ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਨਾਲਿਟੀਕਲ ਲੈਬਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਤੁਹਾਡੇ ਸਕੂਲਾਂ ਜਾਂ ਕਾਲਜਾਂ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਲੈਬ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰਾਹਮਣ ਨੂੰ

ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਦਾ ਭੂਰਾ ਘੋਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਐਲਕੀਨ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਸਦਾ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਉਸ ਵਿੱਚ ਬਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਵਜੋਂ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਨ ਦੀ

ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਡਬਲ ਬਾਂਡਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦਾ ਲਾਲ ਭੂਰਾ ਰੰਗ ਗਾਇਬ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਰੋਮੀਨ ਪਾਣੀ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਰੰਗਦਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਐਲਕੀਨ ਵਿੱਚ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਾਣੀ ਦਾ ਰੰਗ ਗਾਇਬ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ

ਐਲਕੇਨ ਲਈ ਇੱਕ ਟੈਸਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਲਕੇਨੇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਢੰਗ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਸਕੂਲ ਲੈਬਾਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਰਸਾਇਣ

ਨੂੰ ਸਮਝ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਕਦਰ ਕਰੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਵਿੱਚ ਆਹ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਤਰੀਕਿਆਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਹੀ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੋਆਲਕੇਨਜ਼ ਅਤੇ ਬਰੋਮੋ ਅਲਕੇਨਜ਼ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਸੀ ਪਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਇਓਡੋ ਅਲਕੇਨੇਸ ਅਤੇ ਫਲੋਰੋਕੇਨਜ਼ ਦੀ ਗੱਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮੱਸਿਆ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਸੀ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਆਇਓਡੀਨ ਉਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਅਤੇ ਫਲੋਰੀਨ ਹਿੰਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਫਲੋਰੋ ਅਲਕਾਈਨੇਸ ਜਾਂ ਆਇਓਡੋ ਅਲਕਾਈਨੇਸ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਸੀਮਤ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕਲੋਰੋ ਅਲਕੇਨੇਸ ਅਤੇ ਬਰੋਮੋ ਅਲਕੇਨੇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਮੁੜ ਗਤੀਵਿਧੀ ਉਸ ਰੱਜ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਦੁਆਰਾ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਅਲਕੇਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਦਿਲਚਸਪੀ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਆਸਾਨ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੋਰ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਤੋਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰੋਲਕੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮੋਅਲਕੇਨ ਲਓ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਆਰਐਕਸ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ x ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟੇਨ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਜੋਂ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਡੋਲਕੇਨ ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਹੁਣ ਪੂਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਿਹਤਰ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲੋਂ ਐਸੀਟੇਨ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟੇਨ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜੋ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ, ਤੇਜ਼ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ 1ways ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਚੱਲਣਾ 1eshardler ਦੇ ਸਿਧਾਂਤ ਦੁਆਰਾ ਸੁਝਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਆਇਓਡੋ ਅਲਕਾਈਨੇਸ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਉਹਨਾਂ ਲੋਕਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਨਾਮ ਹੈ ਜੋ ਨਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਦਿਲਚਸਪੀ ਰੱਖਦੇ ਹਨ ਇਸ ਨੂੰ ਫਿੰਗਲ ਸਟ੍ਰੇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਿਨਕੋਲਸਟਾਈਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਆਸਾਨ ਤਿਆਰੀ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ।

chloroalkanes ਜਾਂ bromo alkenes ਤੋਂ iodo alkenes ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟੇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਮਾਨਾਂਤਰ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ, ਅਸੀਂ ਉੱਚ ਕਲੋਰੋਆਲਕੇਨੇਸ ਜਾਂ ਬਰੋਮੋ ਅਲਕੇਨੇਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਫਲੋਰੋਆਲਕੀਨ ਵੀ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜੇ ਕੁਝ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਫਲੋਰੀਨ ਦੇ ਕੁਝ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਜਿੱਥੇ ਧਾਤੂ ਦਾ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਲਈ ਬਿਹਤਰ ਸਬੰਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਚਾਂਦੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਕੋਬਾਲਟ ਜਾਂ ਐਟੀਮੋਨੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਬਰੋਮਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਾਂਗੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਪੌਂਡਿੰਗ ਮਿਥਾਇਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਮੈਟਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਮੰਨ ਕੇ ਮੈਟਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਮੈਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਜਾਂ ਇੱਕ ਮੈਟਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਲੋਰੋਲਕੇਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਵਟਾਂਦਰਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਹੁਣ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਭਾਗ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਹਨ। ਐਕਸਚੇਂਜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਵਟਾਂਦਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਖਾਸ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਫਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਆਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਸਬੰਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਨਾਮ ਹੋਵੇ ਇਸਨੂੰ ਸਵੈਥਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਹੜੇ ਲੋਕ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਨਾਮ ਨਾਲ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹਾਲੇ ਐਲਕਾਈਨੇਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨੇਸ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਥੋੜੇ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਹਾਲੇਅਲਕੇਨ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਤੋਂ ਵੀ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਪੈਟਰਨ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਲਈ sp ਹੈ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਿ ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਇਹ ਗਤੀ ਇੱਕ ਰਿੰਗ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੀਆਂ ਜਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕਲ ਪਾਬੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਹੀਂ ਦੇ ਸਕਦੀਆਂ ਜੋ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤਿਆਰੀ ਦੇ ਢੰਗ ਵੀ ਥੋੜੇ ਵੱਖਰੇ ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਢੰਗ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਲਿਆ ਹੈ। ਬਦਲਿਆ ਬੈਂਜੀਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਬਦਲਿਆ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ x ਦੇ ਸੇ x ਦੇ ਨਾਲ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਆਹ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਫੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਆਹ ਹਨੇਰੇ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਫੋਟੋ ਕੈਮੀਕਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੋਣ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹਨੇਰੇ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਰੌਸ਼ਨੀ ਸ਼ਾਮਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਆਇਰਨ ਥਾਈ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ x_2 ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ $Fe x_3$ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟ੍ਰਾਈਹਲਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ $Fe x_3$ ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਵਾਧੂ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਤੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਫੇਕਸ 3 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ x_2 ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਦਰਸ਼ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ $Fe x_3$ ਨੂੰ ਇੱਕ x ਤੋਂ Fe ਨਾਲ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇੱਕ x ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤਾਂ x ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਇਹ ਬਣਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫੇਕਸ 3 ਜੋ x_2 ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ Fe ਇੱਕ ਲੇਵਿਸ ਐਸਿਡ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ x ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਾਈਲ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਲਈ ਪਸੰਦ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਕਰਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ x ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਸੁਰੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜਡ ਆਹ ਸੁਰੰਧਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਹੋਰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਨਾ ਹੋਵੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜਡ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ h ਗੁਆ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇੱਕ ਡਬਲ ਬਾਂਡ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਲੇ ਆਰੇਨ ਦੇਣ ਲਈ ਬਹਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਉਦੋਂ ਬਣਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਫਿਲਿਕ ਹੈਲੋਜਨ ਆਇਨ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਬਣਾਉਣ ਵਾਲੀ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਹਾਲੇ ਐਰੇ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਬਾਰਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ 'ਤੇ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ r ਸਮੂਹ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ x ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਵੀ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਵੀ ਪਰ ਆਹ ਨਵੇਂ ਬਣੇ ਬਾਂਡ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਧਾਰਨ ਅਲਕਾਈਲ ਬਦਲੇ ਹੋਏ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਲਈ ਤਰਜੀਹੀ ਗਠਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਤਾਂ ਪੈਰਾ ਪੈਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਦੀ ਆਰਥੋ ਪੈਜੀਸ਼ਨ 'ਤੇ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋ ਕਿ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਆਰਥੋ ਪੈਰਾ ਡਾਇਰੈਕਟਿੰਗ ਹਨ

ਤਾਂ ਕਿ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਆਰਥ 'ਤੇ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕੇ। o ਜਾਂ ਪੈਰਾ ਸਥਿਤੀ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ ਭਾਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖਰੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਕੋਲ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਹਨ, ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਮੈਂ ਵਾਪਸ ਆਵਾਂਗਾ। ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਲਈ ਬਿਹਤਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮੋ ਆਰੋਜ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋ ਆਰ ਕਲੋਰੋਆਰਿਨਜ਼ ਬਿਹਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਲਿਖਣਾ ਪਵੇ। ਉਤਪਾਦ ਦੁਆਰਾ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ hx ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ hi ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ha ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਜਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਅੰਤਮ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਓਡੋ ਅਰੈਗਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਪੀ.ਆਰ. o duct ਸਾਨੂੰ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪਲੱਸ i_2 ਵਾਪਸ ਦਿੰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਆਇਰੀਨ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇ ਐਚਸੀਆਈ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਅਜਿਹਾ ਕਰਨ ਦੇ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਹਨ। ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹਾਈਪਰਵੈਲੈਂਟ ਆਇਓਡੀਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਹਾਈ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਸ ਨਾ ਜਾਵੇ ਜਾਂ ਦੂਸਰੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ha ਨਿਰਪੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੈਟਲ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜੋ ਇਹ ਵੀ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਏਗਾ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਨਾ ਜਾਵੇ ਹਾਲਾਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਲੋਰੀਨ ਲਈ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਿਲਕੁਲ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਫਲੋਰੀਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਹਿੰਸਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਈ ਗੁਣਾਂ ਵਾਲੇ ਸੁਗੰਧਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੋਣ ਦਾ ਅੰਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਫਲੋਰਾਈਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਸੁੱਧੀਕਰਨ ਜਾਂ ਅਲੱਗ ਕਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਫਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਰਾਂਗਾ 1 ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਇੱਕ ਆਹ ਨਾਲ ਗੱਲ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡਾ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਪੂਰਾ ਨਿਯੰਤਰਣ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਿੱਥੇ ਬਣਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਧੀ ਨਾ ਸਿਰਫ ਕਲੋਰੋ ਅਤੇ ਬਰੋਮੋ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਬੰਧ ਕਰੋ ਪਰ ਫਲੋਰੋ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨੋ ਗਰੁੱਪ nh_2 ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਐਨੀਲਿਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿਰਫ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇੱਕ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਐਰੀਲ ਜਾਂ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਉਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਰੋਮੈਟਿਕ ਅਮੀਨ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇਲਾਜ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਅਤੇ hx ਨਾਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ hx ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਬ੍ਰੋਮਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕੋਈ ਮੰਨਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ h_2so_4 ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਜੋ ਐਚ ਪਲੱਸ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਹਾਲਤਾਂ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ah hno_2 ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨੈਨੋ2 ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ hno_2 ਵਿੱਚ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ hno_2 ਦੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦੀ ਬਜਾਏ ਅਸੀਂ hno_2 ਨੂੰ ਨੈਨੋ2 ਅਤੇ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤਿਆਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਡਾਈਸੋਨਿਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਐਨੀਲਿਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ, ਸਾਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ x ਉਸ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਐਨੀਓਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ hc_1 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ hbr ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫੇਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਰਿੰਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਹੀਂ ਦੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹਨ। ਪਰਮਾਣੂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਖਾਸ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਕਾਫ਼ੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਟੁੱਟ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਣੂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਅਣੂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਥਿਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਟੁੱਟ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਖ਼ਤਮ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ। ਨਾਲ ਹੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਸੁਗੰਧਿਤ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਹੁਣ ਕਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨਾਲ ਫਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਰੈਡੀਕਲ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਪਯੋਗ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕੱਪਰਾ ਲੂਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $cu_2 \times 2$ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ। ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ cu_x ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ x ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਲੇ ਸੰਗਠਿਤ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਐਰਲ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹਾਈਲਾਈਟ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ x ਘਟਾਓ ਰੂਪ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ $cu_2 \times 2$ ਜਾਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ cu_x ਨਾਲ ਸਮਝਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਲੇ ਐਰੇਨ ਪਲੱਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਦਿਲਚਸਪ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ x ਇੱਥੇ c ਦੀ ਥਾਂ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਹੋਵੇ ਜੋ ਤਾਂਥੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਉਹ ਜੋ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਐਨੀਓਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇ,

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਬਿਹਤਰ ਹੈ। ਇੱਕ ਖੁਸ਼ਬੂਦਾਰ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਬਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ $c_2 \times 2$ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਮਕੈਨਿਜ਼ਮ ਵੱਲ ਵਧਦੀ ਹੈ ਵਿਧੀ ਕਾਫ਼ੀ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਤਾਂਥਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤਾਂਥੇ ਦੀ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਾਫ਼ੀ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੋਨਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਕਲੋਰੋ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋ ਆਰੋਜ ਦੇ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਨੂੰ ਸੈਂਡ ਮੈਟਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੂਰਜ ਦੇ ਮੇਅਰ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋਬੈਂਜੀਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੋਏਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋ ਐਰਿਨ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਬੈਂਜੀਨ ਡੀਸੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਦੁਆਰਾ ਰਿਏਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋਏ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਮੀਨਾਂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਵਿਧੀ ਆਇਓਡੋ ਅਰੋਜ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਫਲੋਰੋਅਰੋਜ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਕਪਰਾ ਲੂਣ ਦੀ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਤਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਬੈਂਜੀਨ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ x ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਡਾਈਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੀ। ਐਨੀਅਨ ਤਾਂ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਨਾਲ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਓਡੋ ਬੈਂਜੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਬੈਂਜੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਓਡੋ ਬੈਂਜੀਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਤਾਂਥੇ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ i ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਡਾਇਜ਼ੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਨਾਲ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ

ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਰੈਡੀਕਲ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਵੀ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ n_2 ਅਣੂ ਇੱਕ ਐਰੀਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ i ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਆਇਓਡੋ ਐਰੇ ਦਿਓ ਹੁਣ ਡਾਇਸੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਤੋਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਫਲੋਰੋ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਵਧੇਰੇ ਸਿੱਧੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦੀ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਇੱਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੀਏ। ਆਇਓਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰੋਬੋਰੇਟ ਜਾਂ ਹੈਕਸਾਫਲੋਰੋਫੋਸਫੇਟ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੋਰਾਨ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਲੂਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਬੋਰਾਨ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੋਵਾਂ ਬੋਰਾਨ ਨਾਲ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਫਲੋਰੀਨ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਐਨੀਓਨਿਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬੀ 4 ਮਾਇਨਸ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਟੈਟਰਾਫਲੋਰੋਬੋਰੇਟ ਜਾਂ ਪੀਐਫ6 ਫਲੂਰੋਫੋਸਫੇਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਡਾਇਸੋਨਿਅਮ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਇਹ ਐਨੀਓਨਾਂ ਵਿਰੋਧੀ ਐਨੀਓਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵਾਧੂ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਜੋ ਬੋਰਾਨ ਜਾਂ ਫਾਸਫੋਰਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਐਰੀਲ ਕੈਟੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਫਲੋਰੋ ਵਿਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਜੋ ਬਣਦੇ ਹਨ ਉਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਪਲੱਸ bf_3 ਜਾਂ pf_5 ਹੋਣਗੇ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਲੂਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਧੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਾਫ਼ੀ ਕੁਸ਼ਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੱਥ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਆਇਓਡੋ ਅਤੇ ਫਲੋਰੋ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੁਝ ਹੋਰ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੇ ਉਲਟ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਤੱਕ ਸੀਮਿਤ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਨਾਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਵਿਚਾਰ ਹੈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਇਸ ਹਾਲੇ ਅਲਕੇਨੋਸ ਜਾਂ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ਼ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸ਼ੁੱਠੀਬੱਧ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਨਾਮ ਦੇਣਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਤਿਆਰ ਕਰਨਾ ਹੈ ਹੁਣ ਸਮਾਂ ਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਕੀ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਓਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਭੌਤਿਕ ਗੁਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਰੰਗਹੀਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਰੋਸ਼ਨੀ ਨੂੰ ਜਜ਼ਬ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਲਕਾਈਲ ਸਧਾਰਨ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡਸ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਬੇਰੰਗ ਹਨ। ਹਾਲਾਂਕਿ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਅਤੇ ਆਇਓਡਾਈਡ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪਿਛਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਆਇਓਡੀਨ ਬਾਂਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਾਂਡ ਉਰਜਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਉਹ ਰੋਸ਼ਨੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸਮੇਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਆਦ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਬੰਧਨ ਟੁੱਟ ਸਕਦੇ ਹਨ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਬਣਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰੰਗਹੀਣ ਸਹਿ $mpounds$ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਇਸ ਭੂਰੇ ਗੂੜ੍ਹੇ ਰੰਗ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਦਸ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਉਹ ਰੰਗਹੀਣ ਹਨ ਪਰ ਉਹ ਰੰਗ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਉਹ ਹੁਣ ਸੜਨ ਲੱਗਦੇ ਹਨ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜੋ ਗੈਸੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦਾ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਮਿੱਠੀ ਗੰਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਸੁੰਘਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਉਹ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਨੂੰ ਵੀ ਸੁੰਘਣ ਲਈ ਚੰਗੇ ਹਨ, ਜੋ ਕਿ ਸੁੰਘਣ ਲਈ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇੱਕ ਵਾਰ ਸੁਰੱਖਿਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿੱਠੀ ਗੰਧ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਥੋੜ੍ਹੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸਾਹ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਈਡਰੋ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ, ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਵੀ ਨਹੀਂ।

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸੋਚੀਏ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਨਾਲ ਕਰੋ ਜਿਸਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵੀ ਲਗਭਗ ਸੌ ਦੇ ਕਰੀਬ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਧਰੁਵੀਕਰਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਅੰਤਰ ਅਣੂ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਭਾਵੇਂ ਈ ਭਾਵੇਂ ਉਹ ਹੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਉਹ ਇੱਕ ਤਰਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਹੋਣ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਦੋਧਰੁਵੀ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੁਆਰਾ ਬਿਹਤਰ ਅੰਤਰ-ਆਣੂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਬਿਲਕੁਲ ਉਸੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਵਾਲੇ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚੇ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਾਂ ਲਗਭਗ ਉਹੀ ਅਣੂ ਭਾਰ ਹੁਣ ਖਾਰੀ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਫਲੋਰਾਈਨ ਤੋਂ ਫਲੋਰੋਕੈਮੇਨੋਸ ਤੋਂ ਆਈਡਲ ਕਨਵਰਟ ਤੱਕ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਵਧਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਉਹ ਕ੍ਰਮ ri ਵਿੱਚ ਘਟਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਇੱਕ rbr ਤੋਂ ਵੱਧ $rc1$ ਤੋਂ ਵੱਧ rf ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵੱਖਰੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਵੱਡੇ ਪਰਮਾਣੂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਡਾਇਪੋਲ ਮੋਮੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਵੈਨ ਡੇਰ ਵਾਲਸ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਸਤਹ ਖੇਤਰ ਨਾਲ ਵੀ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉੱਚੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਬਿਹਤਰ ਅੰਤਰ-ਆਣੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਓਡਾਈਡਾਂ ਦਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਫਲੋਰਾਈਡਾਂ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ c ਦੇ ਆਈਸੋਮਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ।

ਓਮਪਾਉਂਡ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਆਈਸੋਮਰ ਅਤੇ ਇੱਕ ਉੱਚ ਸ਼ਾਖਾ ਵਾਲਾ ਆਈਸੋਮਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਲੀਨੀਅਰ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਅੰਤਰ-ਆਣੂ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹਨਾਂ ਲਈ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਧਾਰਨ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮੋਬਿਊਟੇਨ ਇਸ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 375 ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਨੂੰ ਵੰਡਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 346 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਉੱਚੇ ਮੁੱਲ ਰੇਖਿਕ ਚੇਨਾਂ ਦੇ ਹੱਕ ਵਿੱਚ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਇੰਟਰਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੀਆਂ ਰੱਖਦੀਆਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵੀ ਉਸ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਲੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਮ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਘਰ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਪਣੀ ਯਾਦ ਵਿੱਚ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਆਈਸੋਮੇਰਿਕ ਹਾਲੇ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹੋਰ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮਾਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah disubstituted compounds ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਦੋ ਬਦਲ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੈਰਾ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਨੂੰ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਟੈਕ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਅਜੇ ਵੀ ਦੂਜੇ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਲਨਾਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਡਾਇਕਲੋਰੋ ਬੈਂਜ਼ੀਨ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਡਾਇਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਓਰਥੋ ਮੀਥੇਨ ਪੈਰਾ ਲਈ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਲਗਭਗ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵੱਖਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਥੇ ਮਾਮੂਲੀ ਅੰਤਰ ਹਨ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਯੋਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਸਾਰੇ ਇੱਕੋ ਸੀਮਾ ਵਿੱਚ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਓਰਥੋ ਅਤੇ ਮੈਟਾ ਆਈਸੋਮਰਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕੋ ਜਿਹੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਪੈਰਾ ਦਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲਾ ਬਿੰਦੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪੈਰਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬਹੁਤ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟਿਕ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕ੍ਰਮਬੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਵਿੱਚ ਸਟੈਕ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਬਣਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਬਿਹਤਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਘਣਤਾ ਲਈ ਬਰੋਮੋ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋ ਕਮਿਊਨ ਬਹੁਤ ਸੰਘਣੇ ਹਨ ਕਲੋਰੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸੰਘਣੇ ਹਨ ਪਰ ਇੰਨੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਪਰ ਪੌਲੀ ਕਲੋਰੋ ਕਾਮਨਜ਼

ਭਾਵੇਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਸਿਰਫ਼ ਦੇ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਜੁੜੇ ਹੋਣ ਤਾਂ ਕਿ ਉਹ ਡਾਇਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਘਣਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਘੋਲਣ ਵਾਲੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਤਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਉਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕਟੋਰੇ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਬਣਾਉ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪਾਣੀ ਉੱਪਰ ਤੈਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਹੇਠਲੇ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਪੱਧਰ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਾਲੇ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਹੈਲੋਜਨੇਟਿਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਇੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਟੀ. ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਹ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੁਆਰਾ ਇਕੱਠਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਆਰਗਨੋ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਆਇਰਨ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਇੰਨੇ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਬਣਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਪਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਇਸਲਈ ਉਹ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਰਹਿੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਹਾਲੇ ਅਲਕੇਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਬਜਾਏ ਰਸਾਇਣਕ ਗੁਣਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਹਾਲੇ ਅਲਕੇਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੱਲ ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹਾਲੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਵਿੱਚ ਤਰਤੀਬ ਦੇਣਾ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਬਜਾਏ ਮੈਂ ਜੇ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਹਾਲੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ। ਅਲਕੇਨੇਸ ਫਿਰ ਮੈਂ ਹਾਲੇ ਆਰੋਜ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾਵਾਂਗਾ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਪੈਟਰਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਹਾਲੇ ਅਲਕੇਨੇਸ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇੱਕ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਮੁੱਲ ਦੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਮ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਇੱਕ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਹਾਲੇ ਐਲਕੇਨੇਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇੱਕ ਹੈ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਐਨੀਓਨ ਹਨ ਜਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਉੱਚ ਘਣਤਾ ਵਾਲੇ ਨਿਰਪੱਖ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੇ ਇੱਕਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਸਾਧਾਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਨਿਊਕਲੀਅਸ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰਨਾ ਪਸੰਦ ਕਰਦੀ ਹੈ ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਹੈਲੋਲਕੇਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਕਰੀਨ 'ਤੇ ਆਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਕਸ ਬਾਂਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਾਂਡ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ। ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਾਂਡ ਪੋਲਰਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਸਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨਾਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੇ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਾਂਡ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਫੇ. i.1 ਕੁਝ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਅਸੀਂ ਜਲਦੀ ਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬਣਾਵੇ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹੁਣ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਸਾਂਝਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇੱਕ x ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈਲਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਬਾਹਰ ਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਐਨੀਓਨ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਉਹ ਨਿਰਪੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਅਣੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਹ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਉਹ ਨਿਰਪੱਖ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਅਮੀਰ ਨਹੀਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਸਭ ਤੋਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨੂੰ ਬਿਹਤਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਉਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਜ਼ੋਰ ਦੇਣ ਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਨਰਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ RX ਵਜੋਂ ਦਿੱਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ X ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਹੈ R ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ RNu ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ X ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ RX ਤੁਹਾਨੂੰ RNu ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦਾਂ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨਜ਼ਰ ਮਾਰੀਏ ਜੋ ਬਣ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਇਹ ਐਨੀਓਨਿਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸੋਡੀਅਮ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਅਲਕਾਈਲ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਹੈਲਾਈਡ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਓਹ ਘਟਾਓ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਵੀ ਇਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਨੀਓਨਿਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੈ ਪਰ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਵੀ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੋ ਅਲਕੋਹਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮੀਥੇਨੋਲ ਨੂੰ ਮੀਥੇਨੋਲ ਤੋਂ h ਨੂੰ ਬਦਲੋ। ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਪਾਓ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ CH_3O^- ਮਾਇਨਸ Na ਮਿਲਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਵਰਗਾਂ ਨੂੰ ਅਲਕੋਕਸਾਈਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਦੇ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਅਲਕੋਕਸੀ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ de ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਉੱਥੇ ਦੁਬਾਰਾ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਇੱਕ ਜਾਂ ਅਟੈਚ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਈਥਰ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਅਣੂਆਂ ਬਾਰੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਇਕਾਈ ਵਿੱਚ ਸਿੱਖੋਗੇ। ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਈਥਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਆ ਬਾਰੇ ਦੱਸ ਕੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਨਾਲ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਮੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਅਣੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ nh_2 ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਅਮੀਨ ਹੁਣ ਇਸ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਦੂਜੇ ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਕਾਲਮ ਦੇ ਦੂਜੇ ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ KCN ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਉਸ ਖਾਸ ਅਣੂ ਦਾ ਹੈ i ' ਮੈਨੂੰ ਯਕੀਨ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨੂੰ ਹੋਲੋਅਲਕੇਨ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਅਲਕਾਈਲ ਹੋਲਾਈਡ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ। e ਮਾਮੂਲੀ c ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਸਾਇਨਾਈਡ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਅਲਕਾਈਲ ਨਾਈਟਰਾਈਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦੀ ਬਜਾਏ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਲਵਰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਈਜੀਸੀਐਨ ਨਾਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਫਰਕ ਸਿਰਫ ਉਸ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਜਾਂ ਸਿਲਵਰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਪਰ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਇੱਕ ਸਾਈਨਾਈਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਈਸੋਸਾਈਨੇਟ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ rnc ਨਾਲ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ rnc ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਦਾ ਹਾਂ ਨਾ ਕਿ rcn ਅਤੇ ਸਾਈਨਾਈਡ cn ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇਖਦੇ ਹਨ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਿਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ c ਹੈ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਨੂੰ ਖਿੱਚਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਨਾਲ ਖਿੱਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗਾ। ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ 'ਤੇ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਚਾਰਜ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੁੰਜਾ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਇੱਕਲਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੋ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਰੂਪ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਜਿਸਨੂੰ ਉਹ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਕਿ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਜਾਂ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਲਕਾਈਲ ਹੋਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਸਿਟੀ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਥਿਰ ਬਾਂਡ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਫਾਰਮ ਬਣਨ ਲਈ ਵਧੇਰੇ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹੋਲਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਸਾਈਨਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਸਿਲਵਰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਸਿਲਵਰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਬਾਂਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਸਿਲਵਰ ਬਾਂਡ ਆਇਓਨਿਕ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਸਾਈਨਾਈਡ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ Ag ਪਲੱਸ ਅਤੇ cn ਮਾਇਨਸ ਬੰਦ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਬਜਾਏ ਚਾਂਦੀ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਵਿਚਕਾਰ ਇਹ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਬੰਧਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਹਿ-ਸਹਿਯੋਗੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਂਦੀ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ। ਆਹ ਸਾਇਨਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਦੇ ਦੂਜੇ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਕਲੌਤਾ ਜੋੜਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਇਹ ਲੋਨ ਰੱਖਿਆ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ e ਜੋੜੇ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਉਜਾਗਰ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਇਹ ਲੰਬੇ ਜੋੜੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਚਾਂਦੀ ਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਮਜ਼ਬੂਤੀ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਕੱਲਾ ਜੋੜਾ ਪੈਨਜ਼ੋਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੁਆਰਾ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਆਈਸੋਸਾਈਨੇਟ ਜਾਂ ਆਈਸੋਨਾਈਟ੍ਰਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਵਿਹਾਰਕ ਧਾਰਨਾਵਾਂ ਲਈ ਉਸੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਸ਼ਾਬਦਿਕ ਸਾਧਨਾਂ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਉਹੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਦੇ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੇਂਦਰ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲਾਂ ਨੂੰ ਐਂਬੀ ਅੰਬੀਡੈਂਟ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਂਪ੍ਰੂ-ਫਿਰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮ ਦੇ ਦੋ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਾਂਝਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਰਾਹੀਂ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਰਾਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਰੀਐਜੈਂਟਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਉਹਨਾਂ ਸਥਿਤੀਆਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਉਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਨੂੰ ਵਰਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ। s ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਐਨਾਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਹ ਲਿਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਐਨਾਇਨ ਓ ਘਟਾਓ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ n ਪਲੱਸ ਓ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ k plus at uh ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਵਾਲੀ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਨੈਨੋ ਗਰੁੱਪ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ kno_2 ਨੂੰ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਜੋਂ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਆਕਸੀਜਨ 'ਤੇ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਐਟਮ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਵਾਲਾ ਬੰਧਨ ਮਜ਼ਬੂਤ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਬਾਰਾ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਈਸੋਸਾਈਨੇਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਇਕੱਲੇ ਜੋੜਿਆਂ ਦੁਆਰਾ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਆਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਥੋਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੋਵੇਗੀ।

ਇਸ ਲਈ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਨਾਈਟਰੋ ਅਲਕਾਈਨਜ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਂਡ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਦਲ ਵਜੋਂ n o ਟੂ ਹੈ, ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਅਲਕੇਨੋਸ ਐਨੋਬ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ। ਜੇ ਉਹ ਅਲਕਾਈਲ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰਣੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਿੰਨੀਆਂ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਨਾ ਸਿਰਫ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਈ ਵਾਰ ਪ੍ਰਮਾਣੂ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਕੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਮੂਹਾਂ ਨੂੰ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਦੀ ਇੱਕੋ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਕਰੋ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਰਾਹੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਿੰਥੈਟਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਪਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਵਧੇਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਨਾਲ ਅਧਿਐਨ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਆਪਾਂ ਇੱਕ ਨਜ਼ਦੀਕੀ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ। ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਦੋ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ 'ਤੇ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦੀ ਪਹਿਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਹੈ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਦਿਖਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ sn_2 ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ s ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਬਦਲ n ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਲਈ ਖੜ੍ਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਲਈ ਦੋ ਸਟੈਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ah ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕ੍ਰਮ ਜੋ ਇੱਥੇ ਢਾਂਚਿਆਂ ਨਾਲ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸੰਖੇਪ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਜੇ ਮੈਂ ਚੁਣਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਲਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋ ਮੀਥੇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਜੋ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ। ਅਤੇ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨਾਇਨ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਸਥਿਤੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਵਿਚਕਾਰਲਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਕਦਮ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬੰਧਨ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਜੋ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਢਹਿ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ c1 ਮਾਇਨਸ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਬਾਇਮੇਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮੁੱਚੀ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਕੁਝ ਬਿੰਦੂਆਂ ਵਿੱਚ ਸੰਖੇਪ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨੂੰ ਪੜ੍ਹ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੂਜੇ ਕ੍ਰਮ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ seco ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀ ਹੈ nd ਆਰਡਰ ਕੈਨੋਟਿਕਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਕ੍ਰਮ

ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਇਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਹੈਲੋਆਲਕੇਨ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਸਟੈਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਇੰਟਰਮੀਡੀਏਟ ਨਹੀਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੇਸ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਸਮੂਹ ਹੈ ਜੋ ਛੱਡਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਛੱਡਣ ਵਾਲੇ ਸਮੂਹ ਅਤੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਪੇਂਡਾ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਪੰਜ ਪਰਮਾਣੂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੋ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਫਿਰ ਕਲੋਰੀਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਹ ਸਾਰੇ ਇੱਕ ਪੈਂਟਾ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵਿੱਚ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਲਈ ਕਿ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਉਲਟ ਤੋਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਹੈ, ਮੈਂ ਦਿਖਾਉਣ ਲਈ ਕੁਝ ਮਾਡਲਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ। ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨੀਏ ਕਿ ਇਹ ਕਲੋਰੋ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕਲਪਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸ ਮਾਡਲ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਉਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ। ਫਿਰ ਕਾਲਾ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਕਲੋਰੋ ਮੀਥੇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕੋ ਕਿ ਇਹ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮਾਡਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਘੁੰਮਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਟੈਟਰਾਹੇਡਰਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਸਾਰੇ ਬੰਧਨ ਕੋਣ 109 ਡਿਗਰੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇੱਕ ਰਾਸਟਰ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹਾਲੇ ਐਲਕੀਨ ਕਲੋਰੋਮੀਥੇਨ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਐਨੀਅਨ ਜੋ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਬੈਕ ਤੋਂ ਨੇੜੇ ਆਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਂਡ ਦਾ k ਸਾਈਡ,

ਇਸ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹਮਲਾ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਕਾਰਬਨ ਹੈਲੋਜਨ ਬਾਂਡ ਦੇ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਤੋਂ ਪਹੁੰਚਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਬੰਧਨ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ। ਹੈਲੋਜਨ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੇੜੇ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਬੰਧਨ ਬਣਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬੰਧਨ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਬੰਧਨ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦੋ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਐਟਮ ਜੋ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਇਸ਼ਾਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮਤਲ ਹੋਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਨੀਲੇ ਪਰਮਾਣੂ ਨਾਲ ਬਰਾਬਰ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਲਾਲ ਪਰਮਾਣੂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੈਂਟਾ ਕੋਆਰਡੀਨੇਟ ਬਣਤਰ ਹੈ। ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਕਰੀਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖੋਗੇ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਪਲੇਨਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ree ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਲੇਨ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ sp_2 ਹਾਈਬ੍ਰਿਡਾਈਜ਼ਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ap ਔਰਬਿਟਲ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ p ਦੇ ਦੋ ਲੋਬਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ। ਔਰਬਿਟਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦੇਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਸਾਡੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਸੀ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਬੰਧਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਸੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਕਲੋਰੀਨ ਸੀ ਅਤੇ ਹੁਣ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲਗਭਗ ਪਿਛਲੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹੈਲੋ ਐਲਕੀਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਤਪਾਦ ਨਵੀਂ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਬਾਂਡ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਲਪਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਛੱਤਰੀ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅੱਜ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਛੱਤਰੀ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਸਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਹਾਡੀ ਛੱਤਰੀ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਾਇਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਰਚਨਾ ਦੇ ਇੱਕ ਉਲਟ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇੱਕ ਛੱਤਰੀ ਉਲਟ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਮੁੱਖ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਹੋਰ ਧਿਆਨ ਨਾਲ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਕ੍ਰੀਨ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਇੱਕ ਹਾਲੇ ਈਥੇਨ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਟਿਸੂ ਹੈਲਾਈਡ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਿੰਦੂ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਜ਼ੋਰ ਦੇਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਬਦਲੀ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ ਅਜੀਬ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪੰਜ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਦਾ ਬਲਕ ਬਹੁਤ ਭੂਮਿਕਾ ਨਿਭਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲ ਦੀ ਪਹੁੰਚ ਵੱਲ ਵੀ. ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣ ਦੁਆਰਾ ਸੀਮਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਸਮੂਹ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੀ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਥਾਇਲ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਸ ਦੇ ਨੇੜੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਬਹੁਤ ਛੋਟੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਨੂੰ ਇਸ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਨੇੜੇ ਪਹੁੰਚਣ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਨਵੇਂ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਲਗਭਗ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਪਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹੁਣ ਮਿਥਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਇੱਕ ਐਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਟੀਰਿਕ ਭੀੜ ਜੋ ਕਿ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਾਫ਼ੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਉੱਚਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਇਸ ਬਾਂਡ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਕਾਫ਼ੀ ਨੇੜੇ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਸਕੇਗਾ, ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੌਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ ਅਲਕਾਈਲ ਸਮੂਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਰ ਵੀ ਹੌਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਤੀਸਰੀ ਬਿਊਟੀਲ ਗਰੁੱਪ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਅਲਕਾਈਲ ਗਰੁੱਪ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਤੱਕ ਵੀ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨੰਬਰ ਹਨ e ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ 30 ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ 1 ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ 0.02 ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ 0 ਇੱਥੇ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀਆਂ ਸਾਪੇਖਿਕ ਦਰਾਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ 30 ਦੀ ਦਰ ਨਾਲ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਈਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਦਰ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇੱਕ ਆਈਸੋਪ੍ਰੋਪਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਦਰ 0.02 ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਟੈਸਟਰ ਬੁਟਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਦੀ ਦਰ ਸਿਰਫ 0 ਹੈ। ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਦਰ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੀ ਵਿਸ਼ਾਲਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਉਹਨਾਂ ਸਮੂਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜੋ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਬਦਲਿਆ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ sn_2 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਤੇਜ਼ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਉੱਤੇ ਬਦਲ ਜੋੜਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੌਲੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਇਸ $snsn_2$ ਨਾਲ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਇਮੋਲੇਕਿਊਲਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਕਾਈਲ ਹਾਲਾਈਡ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਹ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲੋ ਦੀਆਂ ਸੰਰਚਨਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ।

$i.de$ ਕਿਉਂਕਿ ਬਲਕੀਅਰ ਐਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਵਿਚਕਾਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਬੰਧਨ ਬਣਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਅਲਕਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਸੈਕੰਡਰੀ ਨਾਲੋਂ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਤੀਜੇ ਨਾਲੋਂ ਕਿਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਥਾਈਲ ਹੈਲਾਈਡ ਜਾਂ ਹੈਲੋਮੇਥੇਨ ਸਭ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਐਟਮ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਟੀਰਿਕ ਭੀੜ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ

ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਸੋਚਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਘੋਲਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੁਕਤੇ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਚੀਜ਼ ਇੱਕ ਐਨੀਅਨ ਨੂੰ ਘੁਲਣਾ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੀ ਲੋੜ ਪਵੇਗੀ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਐਨੀਅਨਾਂ ਨੂੰ ਭੰਗ ਕਰ ਸਕੇ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲੋੜੀਂਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਐਨੀਅਨਾਂ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੋਲਿਆ ਜਾਵੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨਹੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇ। ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਅਲਕੋਹਲ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ, ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੋਲਰ ਐਪਰੋਟਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਉਹ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਪ੍ਰਤੀਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਐਸ. ਓਲਵੈਂਟ ਜੋ ਧਰੁਵੀ ਹਨ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਐਟਮ ਨਾਲ ਇੱਕ ਪੋਟੇਨ ਨਹੀਂ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਐਨੀਅਨ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲਨ ਵੇਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਿਊਕਲੀਓਫਾਈਲ ਬੇਅਰ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਹੱਲ ਨਾ ਹੋਵੇ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਅੱਜ ਬੰਦ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਨਿਊਕਲੀਓਫਿਲਿਕ ਬਦਲ ਦੀ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਅਤੇ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਸਟੀਰੀਓਕੈਮੀਕਲ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੋ
ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk