

ਹੈਲੋ, ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਪਹਿਲੂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ 'ਤੇ ਲੈਕਚਰਾਂ ਦੀ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆਉਣ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤ ਇਸ ਮੋਡੀਊਲ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਦੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪਹਿਲੂਆਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਇੱਕ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਸ਼ੁੱਧਤਾ। ਦੂਜਾ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਵਿਗਿਆਨੀ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਤਿਆਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਵਿਗਿਆਨੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਉੱਚਤਮ ਸ਼ੁੱਧਤਾ ਤੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰੇ ਜੇ ਸੰਭਵ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧਤਾ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਅਭਿਆਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਹੁਣ ਅਣੂ ਦਾ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ, ਉਸ ਕੋਲ ਇਸ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਤੱਤ ਦੀ ਰਚਨਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮੋਡੀਊਲ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਾਂਗੇ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸ਼ੁੱਧ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ, ਕੋਈ ਅਸ਼ੁੱਧ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧਤਾ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਤੱਤਾਂ ਅਤੇ ਤੱਤ ਦੀ ਰਚਨਾ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ 'ਤੇ ਕੀਤੇ ਗਏ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰਸਾਇਣਕ ਪਰੀਖਣਾਂ ਦੁਆਰਾ ਆਉ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਸ਼ੁੱਧੀਕਰਨ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ, ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਵਰਣਨਯੋਗ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਿਧੀਆਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਚਿੱਤਰਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪਾਠ-ਪੁਸਤਕ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇੱਕ ਹੈ ਸਬਲਿਮੇਸ਼ਨ ਸਬਲਿਮੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪਿਘਲਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਨੈਫਥਲੀਨ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਨੈਫਥਲੀਨ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨੈਫਥਲੀਨ ਪਿਘਲਦੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ ਇਹ ਠੋਸ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਪਿਘਲਦਾ ਹੈ ਵਾਸ਼ਪ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਜਾਣ ਲਈ ਇਹ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਚਾ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਠੰਡੀ ਸਤਹ 'ਤੇ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨੈਫਥਲੀਨ ਵਾਲੀ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਨੂੰ ਸਟੈਂਡ ਵਿਚ ਲੈਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਨੂੰ ਢੱਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪੈਟਰੀ ਡਿਸ਼ ਉੱਤੇ ਫਨਲ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਕੇ ਇੱਕ ਫਨਲ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਨ੍ਹੇ ਬਰਨਰ ਜਾਂ ਇੱਕ ਗੀਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਹੇਠਾਂ ਤੋਂ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਉੱਤਮ ਪਦਾਰਥ ਹੈ ਤਾਂ ਪਦਾਰਥ ਉੱਤਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬਸ਼ਰਤੇ ਇਹ ਉੱਥੋਂ ਚਲਾ ਜਾਵੇ। ਠੋਸ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ ਪਿਘਲਣ ਦੇ ਸਿੱਧੇ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਤੱਕ, ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਬਣਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਿੱਧੇ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵਾਸ਼ਪ ਫਨਲ ਦੀਆਂ ਠੰਡੀਆਂ ਸਤਹਾਂ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ,

ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਫਨਲ ਸਟੈਮ ਅਤੇ ਫਨਲ ਸੁਰ ਚਿਹਰਾ ਹੁਣ ਨੈਫਥਲੀਨ ਦੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਨਾਲ ਢੱਕਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੈਫਥਲੀਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਸਬਲਿਮੇਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਕਸਰ ਇਹ ਕਾਫ਼ੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਸ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਉਲਟ ਫਨਲ ਛੱਡੋ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਉੱਚਤਮੀਕਰਨ ਉਪਕਰਨ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਬਾਹਰੀ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੱਕੀ ਹੋਈ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅੰਦਰੂਨੀ ਟਿਊਬ ਹੈ ਜੋ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਥੱਲੇ ਤੱਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਪਾਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸਬਲਿਮੇਟਰ ਨੂੰ ਬਾਹਰੀ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਦਰਲੇ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਵਿੱਚ ਹੇਠਾਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਸੰਚਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਇਕਾਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਠੰਡਾ ਪਾਣੀ ਭੇਜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਥੋਂ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅੰਦਰਲੀ ਨਲੀ ਵਿੱਚ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਨੂੰ ਲਗਾਤਾਰ ਠੰਡਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪਾਣੀ ਦੇ ਗੋੜ ਜਾਂ ਠੰਢੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸਰਕੂਲੇਸ਼ਨ ਦਾ ਇਹ ਇੱਕ ਸੁਲੀਮੇਸ਼ਨ ਟਿਊਬ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉੱਚੀਕਰਨ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੋਸ ਤੋਂ ਭਾਫ਼ ਵੱਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਸ਼ਪ ਦਾ ਸੰਘਣਾ ਹੋਣਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ। ਠੋਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਨੈਫਥਲੀਨ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਸਿਲਿਕਾ ਜਾਂ ਰੇਤ ਨਾਲ ਦੂਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹੇ ਪਦਾਰਥ ਰੇਤ ਅਤੇ ਸਿਲਿਕਾ ਮੋਬਾਈਲ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਉਹ ਉੱਚ ਪਿਘਲਣ ਵਾਲੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਰੇਤ ਅਤੇ ਨੈਫਥਲੀਨ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਿਰਫ ਨੈਫਥਲੀਨ ਉੱਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫਨਲ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਜਾਂ ਅੰਦਰਲੀ ਟਿਊਬ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਨੈਫਥਲੀਨ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਵਾਸ਼ਪ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅੰਦਰਲੀ ਟਿਊਬ ਦੇ ਬਾਹਰਲੇ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਸੰਘਣਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਅੰਦਰੂਨੀ ਟਿਊਬ ਨੂੰ ਹਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਸੈਕਿੰਡ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪ੍ਰਸਿੱਧ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਠੋਸ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਇੱਕ ਢੁਕਵੇਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਵਿੱਚ ਭੰਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਪਾਣੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਖਾਸ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਇਹ ਆਦਰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਠੰਡਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਨਸੋਲਿਊਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ b1e ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਪਸੰਦ ਦੇ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਉਬਲਦੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਉਬਾਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਠੋਸ ਸਮੱਗਰੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ ਤੈਰਦਾ ਰਹੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਠੰਡਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਕ੍ਰਿਸਟਲਿਨ ਠੋਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੁੜ ਪ੍ਰਗਟ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਰਮ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਫਿਲਟਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਵੀ ਮੁਅੱਤਲ ਅਸ਼ੁੱਧੀਆਂ ਨੂੰ ਹਟਾਓ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਲਟਰੇਟ ਇਕੱਠਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਫਿਲਟਰੇਟ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਫਨਲ ਦੁਆਰਾ ਫਿਲਟਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫਿਲਟਰ ਪੇਪਰ ਨਾਲ ਇਸਨੂੰ ਫਨਲ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਫਿਲਟਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਹੌਲੀ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਸਨੂੰ ਫਿਲਟਰੇਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਫਿਲਟਰੇਟ ਨੂੰ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਠੰਡਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕ੍ਰਿਸਟਲ ਦੁਬਾਰਾ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਅਸ਼ੁੱਧ ਬੈਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੋਈ ਇਸਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਰੋਣ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਠੋਸ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਦੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਸਟਾਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਕੇਵਲ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਢੁਕਵੇਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਘੁਲਣਯੋਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਪਿਕਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕੇ। ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਦੇ ਕੁਝ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਤੀਸਰੀ ਵਿਧੀ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵਿਧੀ ਹੈ

ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਨੂੰ ਉਬਾਲਣਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤਰਲ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤਰਲ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਸਦੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਭਾਫ਼ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਤਰਲ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦਬਾਅ, ਤਰਲ ਉਬਲਣ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਪੈਦਾ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਠੰਡੇ ਕੰਡੈਂਸਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਭਾਫ਼ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਇੱਕ ਆਮ ਦਬਾਅ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਹੈ ਤਰਲ ਨੂੰ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਹੀ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਆਪਣੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਕੰਡੈਂਸਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਵਾਸ਼ਪਾਂ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਦਬਾਅ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਆਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਦੂਜਾ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵੈਕਿਊਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵੈਕਿਊਮ ਪੰਪ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਘੱਟ ਦਬਾਅ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਯੂਨਿਟ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਯੂਨਿਟ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਰਲ ਵਾਲੀਆਂ ਕਮੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕੰਡੈਂਸਰ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਰਿਸੀਵਰ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਵੈਕਿਊਮ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਵੈਕਿਊਮ ਪੰਪ ਨੂੰ ਤਾਂ ਕਿ ਫਲਾਸਕ ਦੇ ਅੰਦਰਲੀ ਹਵਾ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਘੱਟ ਦਬਾਅ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ

ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੈਕਿਊਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਕਰਨ ਦੀ ਕਿਉਂ ਲੋੜ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਪਣੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸੜਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ। ਆਪਣੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਸੜਨ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਸ ਲਈ ਖਤਰਨਾਕ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਅੱਗ ਲੱਗ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨਾਂ ਕਰਕੇ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦਬਾਅ ਅਜੇ ਵੀ ਜਾਂ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਅਜੇ ਵੀ ਹੇਠਲੇ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਲਾਗੂ ਕੀਤੇ ਵੈਕਿਊਮ ਦੇ ਲਾਗੂ ਦਬਾਅ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਸਿਸਟਮ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵੀ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿਚ ਤਰਲ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਘੱਟ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਉਬਲਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਭਾਂਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਬਣਾਈ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤਰਲ ਉਬਾਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤਰਲ ਉਬਾਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਭਾਫ਼ ਆਵੇਗੀ। ਤਰਲ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਉਸ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿਚ ਤਰਲ ਉਬਲਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇ ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦਾ ਦਬਾਅ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤਰਲ ਉਬਲਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ। ਇਹ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵੀ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਹੀ ਇਹ ਗੀਅ ਕਰੇਗਾ। ch ਉਹ ਦਬਾਅ ਜੋ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਵੈਕਿਊਮ ਜੋ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਵੈਕਿਊਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦਾ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਜੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਸੜ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸਨੂੰ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਡਿਸਟਿਲ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਅਸੀਂ ਵੈਕਿਊਮ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਉਹ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਵੈਕਿਊਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੀਜੇ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਫਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 80 ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ਾਇਲੀਨ ਜਿਸਦਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਲਗਭਗ ਸੌ ਅਤੇ ਦਸ ਜਾਂ ਸੌ ਅਤੇ ਵੀਹ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਹੈ ਜਾਂ ਹੁਣ ਇਹ ਦੋ ਤਰਲ ਮਿਸ਼ਰਤ ਹਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗਲਤੀ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਲਾਇਆ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਕੋਈ ਵੀ ਡਿਸਟਿਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਆਧੀਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਘੱਟ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲਾ ਤਰਲ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਅੰਤਰ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਦੂਜੇ ਅੰਸ਼ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਚ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਤਰਲ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਉਹ ਆਪਣੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਹੀ ਵਿਆਪਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਭਿੰਨ ਹਨ ਤਾਂ ਫਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਉਹ ਨੇੜੇ ਤੋਂ ਬੰਦ ਹੋਣ। ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂਆਂ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਕਰਨਾ ਮੰਭਵ ਹੈ ਬਸ਼ਰਤ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਭਿੰਨਤਮਕ ਕਾਲਮ ਹੋਵੇ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਭਿੰਨਤਮਕ ਕਾਲਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਿੰਗ ਕਾਲਮ ਇੱਕ ਟਿਊਬ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਮਣਕਿਆਂ ਦੇ ਕੱਚ ਦੇ ਮਣਕਿਆਂ ਨਾਲ ਭਰਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਲਾਸਕ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਫਲਾਸਕ ਜਿੱਥੇ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਕੱਚ ਦੇ ਮਣਕਿਆਂ ਨਾਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਹੈ ਕੁਝ ਸੂਤੀ ਪਲੱਗ ਜਾਂ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਪਾਓ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕੱਚ ਦੇ ਮਣਕਿਆਂ ਨਾਲ ਭਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਭਾਫ਼ ਲਈ ਬਹੁਤ ਰੁਕਾਵਟ ਹੋਵੇ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘੇ ਇਹ ਆਮ ਵਾਂਗ ਕੰਡੈਂਸਰ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਰਲ ਹੇਠਲੇ ਉਬਲਦੇ ਤਰਲ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਉਬਾਲਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਘੱਟ ਉੱਚ ਉਬਲਦੇ ਤਰਲ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਉੱਚਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਜੋ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਬਾਲ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਭਾਫ਼ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਸੰਘਣਾ ਹੁੰਦਾ ਰਹੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ ਇਸ ਪੱਧਰ ਤੱਕ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਹੇਠਲੇ ਉਬਲਦੇ ਅੰਸ਼ ਦਾ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਅੰਤਰ ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਣ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਅਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਡਿਸਟਿਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਘੱਟ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ ਜ਼ਾਇਲੀਨ ਹੈ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਇਸ ਖਾਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਰੈਕਸ਼ਨਲ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਸੈਟਅੱਪ ਦਾ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਹੈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਵੀ ਹੈ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਪੌਦੇ ਦੀਆਂ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਤੋਂ ਟੈਰਾਪੀਨੋਇਡ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਪਸੰਦੀਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਨਿੰਬੂ ਦੇ ਫਿਲਕਿਆਂ ਤੋਂ ਲਿਮੋਨੀਨ ਨੂੰ ਡਿਸਟਿਲ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ। ਜਿਸਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਵਿੱਚ ਨਿੰਬੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਨਿੰਬੂ ਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਅਲੱਗ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਨਿੰਬੂ ਦੇ ਫਿਲਕੇ ਜਾਂ ਸੰਤਰੇ ਦੇ ਫਿਲਕੇ ਇੱਕ ਸਟੀਮ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਯੂਨਿਟ ਕਰਨ ਲਈ ਆਦਰਸ਼ ਹੈ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਉਦੋਂ ਵੀ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ ਅਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਸੰਘਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕੰਡੈਂਸਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਆਮ ਵਾਂਗ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲ ਹੋਣ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦਬਾਅ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਦਬਾਅ ਜਲ ਵਾਸ਼ਪ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਜੈਵਿਕ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਇਹ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਣੂ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਲਾਗੂ ਦਬਾਅ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੀ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਦੀ ਭਾਫ਼ ਦੇਵੇਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਘਣਾ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਅਦਿੱਖ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਵਾਲੇ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਕਿਸਮ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਖ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਫਨਲ ਦੁਆਰਾ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਹੈ, ਪਾਣੀ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਤੋਂ ਸ਼ੁੱਧ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਲੱਗ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੱਖ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਫਨਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਚੌਥੀ ਕਾਰਜਪ੍ਰਣਾਲੀ ਇੱਕ ਐਕਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਵਿਧੀ ਹੈ ਇਹ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੇ ਆਧਾਰ ਤੇ ਇੱਕ ਚੋਣਵੇਂ ਕੱਢਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਤੋਂ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਇੱਕ ਘੋਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਕੋਈ ਵੀ ਵਿਅਕਤੀ ਬਸ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਬੈਂਜੀਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਨਾਲ ਕੋਈ ਵੀ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿਚਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿਚੋਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਵੀ ਕੱਢੋ, ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦਾ ਸ਼ੋਸ਼ਣ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਈਪੈਰੇਟਿੰਗ ਫਨਲ ਨੂੰ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਾਲਾ ਘੋਲ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਜਲਮਈ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਈਕੋਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਇਹ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪਰਤ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸ ਨਾਲ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਬਣੇਗੀ ਪਾਣੀ ਬੈਂਜੀਨ ਨਾਲੋਂ ਭਾਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਪਰਲੀ ਪਰਤ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਾਲਾ ਬੈਂਜੀਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਜਲਮਈ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਘੋਲ ਹੋਵੇਗੀ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਹਿਲਾ ਕੇ ਇਸ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਲਮਈ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਸੋਡੀਅਮ ਬੈਂਜੋਏਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਹੈ। ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਘੋਲ ਤੋਂ ਜਲਮਈ ਪਰਤ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੱਢਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿਓ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਈਕੋਸੋਡੀਅਮ ਪਰਤ ਨੂੰ ਨਿਪਟਾਉਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿਓ ਜੋ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਬੈਂਜੋਏਟ ਦੀ ਉਪਰਲੀ ਪਰਤ ਹੋਵੇਗੀ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੇਅਰ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਕੇ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਨੂੰ ਨਿਕਾਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤੇ ਲੇਅਰਾਂ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਬੈਂਜੋਏਟ ਵਾਲੀ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਮਿਲੇਗੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਜਲਮਈ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਪਰਤਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮੁੜ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਬੇਸ਼ੱਕ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ

ਇਸ ਲਈ ਉਪਰਲੀ ਪਰਤ ਫਲਾਸਕ ਵਿੱਚ ਹੀ ਵੱਖ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਫਨਲ ਵਿੱਚ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੀਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਹੇਠਲੀ ਪਰਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜਲਮਈ ਪਰਤ ਵਿੱਚ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੇਜ਼ਾਬੀਕਰਨ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੈਂਜੋਇਕ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਨੀਲਿਨ ਅਤੇ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸੇ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਐਨੀਲਿਨ ਬੇਸਿਕ ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਐਕਸਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਐਨੀਲਿਨ ਨੂੰ ਚੁਣਿਆ ਜਾ ਸਕੇ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਚੋਣਵੇਂ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਕਸਟਰੈਕਟ ਕਰਨ ਲਈ ਬੈਂਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਬਾਈਕਾਰਬੋਨੇਟ ਨਾਲ ਇਸਨੂੰ ਐਕਸਟਰੈਕਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਬੈਂਜੋਇਕ ਐਸਿਡ ਬਾਹਰ

ਇਸ ਲਈ ਚੋਣਵੇਂ ਕੱਢਣ ਦੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸੈਪਰਾਟੀ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਆਖਰੀ ਪਰ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਕਨੀਕ ਹੈ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੜ੍ਹਾਵਾਂ ਵਾਲੇ ਸਿਧਾਂਤ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਠੋਸ ਸਥਿਰ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇੱਕ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਕਾਰਜਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਜਾਂ ਐਕਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਨਹੀਂ ਅਪਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅੰਤਮ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਹ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਅਤੇ ਪੇਪਰ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਅਤੇ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨਾਲ ਅਤੇ ਜੋ ਇਸ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਸੇ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਅਸਾਨੀ ਨਾਲ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਲੰਬੇ ਬੁਰੇਟ ਕਿਸਮ ਦੇ ਉਪਕਰਣ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਕਾਲਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੇ ਕਪਾਹ ਜਾਂ ਕੱਚ ਦੇ ਉੱਚ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸਨੂੰ ਸਥਾਈ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬੰਦ ਨਾ ਕਰੋ ਪਰ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਤਰਲ ਲਈ ਪਾਰਦਰਸ਼ੀ ਬਣਾਓ ਪਰ ਨਹੀਂ ਠੋਸ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਨਾਲ ਭਰੋ ਜਾਂ ਐਲੂਮਿਨਾ ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਹੈ  $SiO_2$  ਐਲੂਮਿਨਾ  $Al_2O_3$  ਹੈ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਸਟੇਸ਼ਨਰੀ ਫੇਜ਼ ਸਮੱਗਰੀ ਹਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਥਿਰ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਹਨ ਫਿਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਘੋਲ ਜੋ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਰੰਗਾਂ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦਾ ਰੰਗ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਵੇ, ਉਦਾਹਰਨ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਰੰਗ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਢੁਕਵਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਚੁਣਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਲਮ ਦੁਆਰਾ ਅਲਟ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਹੁਣ ਸਿਲਿਕਾ ਸਿਲਿਕਾ ਸਤਹ ਉੱਤੇ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮਾਈ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਫੰਕਸ਼ਨਲ ਗਰੁੱਪ ਨਾਲ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਲੂਮਿਨਾ ਸਤਹ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸੀ ਨਾਲ ਭਰਪੂਰ ਹੈ। ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਸਮੂਹ ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਤੇ ਇਸ ਠੋਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸਥਾਈ ਪੜ੍ਹਾਅ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਵੰਡ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਤਰਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹੈ ਜੋ ਲੰਘ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰੀ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਵੀ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਦੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪੱਕੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਠੋਸ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਲਗਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ ਨੂੰ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡ ਰਹੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਸਮੇਂ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਆਦ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੋਲਰਿਟੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾ ਧਰੁਵੀ ਹੈ ਉਹ ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਨਾਲ ਮਜ਼ਬੂਤੀ ਨਾਲ ਚਿਪਕ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਜੋ ਘੱਟ ਧਰੁਵੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉਹ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਅਲੋਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਲਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਘੱਟ ਪੋਲਰ ਹੈ। ਕੁਦਰਤ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬੈਂਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਲੋਪ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨੀਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਧਰੁਵੀ ਹੈ, ਅਲਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੌਲੀ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦੇ ਬੈਂਡ ਵੇਖਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਨੀਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰਦੇ ਹੋਏ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨਾਲ ਦੂਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਬਾਹਰ ਆਉਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉਹ ਲਾਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਦੂਜਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ  $n$  ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਵੱਖ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਪੇਪਰ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਿਵਾਏ ਪੇਪਰ ਸੈਲੂਲੋਜ਼ ਨੂੰ ਇੱਕ ਠੋਸ ਸਥਿਰ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੀਕਰ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਜ ਦੇ ਇੱਕ ਟੁਕੜੇ ਨੂੰ ਮੁਅੱਤਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਜ ਦੇ ਤਲ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨੂੰ ਥੋੜੇ ਜਿਹੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨਾਲ ਭਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਜ 'ਤੇ ਕੋਸ਼ਿਕਾ ਕਿਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਉੱਪਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਮੋਬਾਈਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇੱਕ ਨੀਲੇ ਧੱਬੇ ਅਤੇ ਇੱਕ ਲਾਲ ਧੱਬੇ ਨੂੰ ਇਕੱਠਿਆਂ ਸਮਝੀਏ। ਕਿ ਬਲੂਜ਼ ਭਾਗ ਇੱਕ ਘੱਟ ਧਰੁਵੀ ਸਪਾਟ ਹੈ ਜੋ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗਾ ਅਤੇ ਲਾਲ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਧਰੁਵੀ ਸਪਾਟ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹੌਲੀ ਹੌਲੀ ਦੂਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਦੋ ਧੱਬਿਆਂ ਨੂੰ ਪੇਪਰ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਲਕ ਵਿਭਾਜਨ ਲਈ ਹੈ, ਇੱਕ ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦੀ ਗੁੰਮ ਮਾਤਰਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਬੁਰੇਟ ਦਾ ਆਕਾਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਕਿਸ ਆਕਾਰ ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਟਿਊਬ ਦਾ ਵਿਆਸ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਜਿੰਨਾ ਸੰਭਵ ਹੋ ਸਕੇ ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਨੂੰ ਪੈਕ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਲੋਡ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਕੱਚ ਦੀ ਪਲੇਟ 'ਤੇ ਜਾਂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਸ਼ੀਟ 'ਤੇ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਸਿਲਿਕਾ ਜੈਲ ਜਾਂ ਐਲੂਮਿਨਾ ਨੂੰ ਕੋਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦਾ ਗਠਨ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਜ ਦੀ ਇੱਕ ਪੱਟੀ ਹੈ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਕਾਰਜ ਦੀ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਜਾਂ ਐਲੂਮੀ ਦੀ ਪੱਟੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਨਿਅਮ ਸ਼ੀਟ ਜਿਸ 'ਤੇ ਸਿਲਿਕਾ ਜਾਂ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦੀ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਮੋਟਾਈ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੇ ਹੇਠਲੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੰਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਦੀ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਜਿਹੀ ਮਾਤਰਾ ਲਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਘੋਲਨ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਪਰ ਵੱਲ ਵਧਦਾ ਹੈ। ਕੋਸ਼ਿਕਾ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਤੱਕ ਲੈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੱਸੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਫਰੰਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਮੂਲ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਭੁਲੇਖੇ ਦੌਰਾਨ ਅਣੂ ਚਲੇ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਚਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਦੂਰੀ 1 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਦੂਰੀ ਲਗਭਗ  $m$  ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਤੱਕ ਵਧਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਿਰਫ਼ 1 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਤੱਕ ਵਧਿਆ ਹੈ ਰਿਟੈਨੇਸ਼ਨ ਫੈਕਟਰ ਹੈ ਉਸ ਲੰਬਾਈ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਤੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਚਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਉਸ ਲੰਬਾਈ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਤੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅੱਗੇ ਵਧਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਦੇ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਸਤਹ ਉੱਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਭਿੰਨ ਸਮਾਈ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਪਲੇਟ ਜਾਂ ਇੱਕ ਸ਼ੀਸ਼ੇ ਦੀ ਪਲੇਟ ਉੱਤੇ ਸਿਲਿਕਾ ਜਾਂ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉੱਪਰ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੇਠਾਂ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਵੱਲ ਕੱਢਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਕਾਲਮ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਉੱਪਰ ਤੋਂ ਅਤੇ ਕੁਲੈਕਟਰ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਤੋਂ ਡੋਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੇ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫਿਕ ਪੈਟਰਨ ਦੇਣ ਲਈ ਅਲਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਧਾਰਨ ਕਾਰਕ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪੈਰਾਮੀਟਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਲਈ ਪਛਾਣਦਾ ਹੈ। ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਸਿਸਟਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲਵੈਟ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਫਰੰਟ ਤੱਕ ਦੀ ਦੂਰੀ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੁਆਰਾ ਤੈਅ ਕੀਤੀ ਦੂਰੀ ਕਿੰਨੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਵਿਧੀਆਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸੁੱਧ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਨਿਰਧਾਰਨ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਸਧਾਰਨ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ ਬਾਰੇ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹੀਏ ਔਡਾਂ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵਿਅਕਤੀ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਜਾਂਚ ਨਹੀਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ, ਕੋਈ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਟੈਸਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਰਚਨਾ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ।

ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲਾ ਕੋਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਭੂਪ੍ਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਕਰੇਗਾ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਉਤਪਾਦ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਪਾਣੀ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਦੀ ਜਾਂਚ ਚੂਨੇ ਦੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਕੋਲੋਜਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਸੋਖ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਦਾ ਭਾਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧੇਗੀ ਤਾਂ ਕੀ ਜੇ ਓ ਆਰਗੈਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਤੱਤ ਵੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਹੈਲੋਜਨ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ

ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇਵੇਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਟੈਸਟ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਾਠ ਟੈਸਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰੀਏ, ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ, ਚਲੇ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਆਇਓਨਿਕ ਪਦਾਰਥ ਇਹ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੀ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਸਾਇਨਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਦੌਰਾਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿਚ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੰਟੈਂਟ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਕਾਰਗਾਨਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੋ ਅਰਥਾਤ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪਰਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਫੈਲਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨੂੰ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਟਿਊਬ ਵਿੱਚ ਪਿਘਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹੋ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਅਤੇ ਅਚਾਨਕ ਟਿਊਬ ਟੈਸਟ ਟਿਊਬ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋ ਦਿਓ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਖਾਰੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਵੈ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਲਿਆ ਗਿਆ ਜੇ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਲ ਫਿਊਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਪਾਣੀ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟਿਊਬ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਡੁੱਬ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਟਿਊਬ ਲਾਲ ਗਰਮ ਟਿਊਬ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਧੂ ਸੋਡੀਅਮ ਸੋਡੀਅਮ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਮੱਗਰੀ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਬਾਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ r ਖਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਉਬਾਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੁਣ ਉਬਲਦੀ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਵੀ ਹਵਾਈ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਫੇਰਿਕ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਥੋੜੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਫੇਰਿਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਵੀ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਫੈਰਸ ਅਤੇ ਉਹ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਫਿਰਿਕ ਫੇਰੋ ਸਾਇਨਾਈਡ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡੂੰਘੇ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ ਨੀਲਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਖਤਮ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਨੂੰ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਉਬਾਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨੂੰ ਪਤਲੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੱਢਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਛੁਟਕਾਰਾ ਪਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਉਬਾਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਧੂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਪਤਲੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਡੂੰਘਾ ਨੀਲਾ ਰੰਗ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿਸਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ ਨੀਲਾ ਰੰਗ ਜੋ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ ਨੀਲੇ ਕੋਲੂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਸੰਕੇਤ ਹੈ r ਦਾ ਇੱਕ ਸੰਕੇਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਸਾਇਨਾਈਡ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਫੇਰਿਕ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਹੈ। ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਫੇਰਿਕ ਫੈਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਫਾਈਨਲ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਨੀਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਾਰੀਆਂ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਸ਼ੀਅਨ ਨੀਲਾ ਰੰਗ ਦਬਾਉਣ ਵਾਲੇ ਨੀਲੇ ਰੰਗ ਦੀ ਦਿੱਖ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਸੰਕੇਤ ਹੈ। ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਅਕਾਰਗਾਨਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਇਨਾਈਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਇਰਨ ਕੰਪਲੈਕਸ ਦੁਆਰਾ ਟੈਸਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਉੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਗੰਧਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਹੈ, ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੇਵੇਗਾ। ਸਾਇਨਾਈਡ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਥਿਓਸਾਈਨੇਟ ਨੂੰ ਥੋਡੀਅਮ ਥੀ ਦੇਵੇਗਾ ਫੇਰਿਕ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਓਕਾਇਨੇਟ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦਾ ਖੂਨ ਦਾ ਲਾਲ ਰੰਗ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੈਕਸਾਥੀਨੋਡੋ ਫੇਰਾਈਟ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਖੂਨ ਲਾਲ ਰੰਗ ਹੈ ਪਾਠ ਤਣਾਅ ਵਿੱਚ ਖੂਨ ਦੇ ਲਾਲ ਰੰਗ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਸੰਕੇਤ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾ ਸਿਰਫ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਬਲਕਿ ਸਲਫਰ ਜੋ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕੋਵਲ ਗੰਧਕ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਕਾਰਬਨ ਸਲਫਰ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੈਵਿਕ ਸਲਫਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਅਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਨ ਸਲਫਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਰੀਏ ਇਹ ਤਿੰਨ ਸਲਫਰ ਹਨ। ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਨਾਲ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਕਾਰਗਾਨਿਕ ਸਲਫਰ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਕਾਰਗਾਨਿਕ ਸਲਫਰ ਵਾਲੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪਰਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਪ੍ਰੋਸਾਈਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੇ ਹੈ। fecn ਪੰਜ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਪ੍ਰੋਸਾਈਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ na2 fpcn5 nso nos ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਮਨੀ ਜਾਂ ਬੈਗਟੀ ਰੰਗ ਦਾ ਹੋਣਾ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਪ੍ਰੋਸਾਈਡ ਟੈਸਟ ਸਲਫਾਈਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਬੈਗਟੀ ਰੰਗ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਵਿੱਚ ਲੀਡ ਐਸੀਟੇਟ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਟੈਸਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿਚ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਲੀਡ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੀਡ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ ਹੋਣ ਦਿਓ

ਇਸ ਲਈ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫਾਈਡ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਨਿਰਪੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਐਸੀਟੇਟ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਲੀਡ ਐਸੀਟੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਲੈਟ ਸਲਫਾਈਡ ਦਾ ਕਾਲਾ ਪ੍ਰਸਾਰਣ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਗੰਧਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਸੰਕੇਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਖੋਜ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਗੰਧਕ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਗੰਧਕ ਦੀ ਖੋਜ ਹੁਣ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਕਸਟਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਹੈਲੋਜਨ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਹੈਲੋਜਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਆਇਓਡੀਨ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਦੇਈਏ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੋਬੈਂਜ਼ੀਨ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ xx ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਲਾਈਡ ਬਣਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਹੁਣੇ ਹੈਲੋਜਨ ਲਈ ਟੈਸਟ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਸਰਲ ਟੈਸਟ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਵਾਧੂ ਸੋਡੀਅਮ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕਰ ਦਿਓ ਤਾਂ ਕਿ ਸਾਰਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰੋ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਆਕਸਾਈਡ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸਮੱਸਿਆ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਸਿਲਵਰ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰੀਪਿਟੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ wh ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ite precipitate ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਟੈਸਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ x ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ x ਬਰੋਮਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹਲਕਾ ਪੀਲਾ ਪੁਰਵ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ ਤੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਮੋਨੀਆ ਅੰਤ ਵਿੱਚ x ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਗੁੜ੍ਹੇ ਪੀਲੇ ਪ੍ਰੈਪਿਟੇਟ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਸੰਕੇਤ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਚਿੱਟਾ ਪ੍ਰਸਾਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਪੀਲਾ ਪ੍ਰਸਾਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਆਇਓਡਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਗੁੜ੍ਹਾ ਪੀਲਾ ਪ੍ਰੈਪਿਟੇਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਸਿਲਵਰ ਆਇਓਡਾਈਡ ਦਾ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਦੁਆਰਾ ਕਿਸੇ ਵੀ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ

ਵਾਧੂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾ ਕਰੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਪੂਰਨ ਹੋਵੇ ਪਤਲੇ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਫਾਸਫੋਰਸ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨੂੰ ਨਿਰਪੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਆਮ ਤੱਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਫਾਸਫੋਰਸ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਐਬਸਟਰੈਕਟ ਦੁਆਰਾ ਜਾਂਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਫਾਸਫਾਈਨ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਫਾਸਫੋਰਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਕਈ ਕੀਟਨਾਸ਼ਕਾਂ ਅਤੇ ਕੀਟਨਾਸ਼ਕਾਂ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਫਾਸਫੋਰਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਫੋਨਾਈਲਫੋਸਫਾਈਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਟ੍ਰਾਈਥਾਈਲ ਫਾਸਫੇਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਆਰਗੈਨੋਫੋਸਫੋਰਸ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪੈਰੋਆਕਸਾਈਡ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਸੋਡੀਅਮ ਫਾਸਫੇਟ ਪੈਦਾ ਕਰੇ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਅਜੈਵਿਕ ਫਾਸਫੇਟ ਹੈ, ਫਾਸਫੋਰਸ ਆਪਣੀ ਜੈਵਿਕ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਕੇ ਆਇਰੋਨਾਈਜ਼ਬਲ ਫਾਸਫੇਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਫਾਸਫੇਟ ਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ wha ਹੈ ਟੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਜੈਤੂਨ ਬਲੇਡ ਅਮੋਨੀਅਮ ਫਾਸਫੇਟ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਦਾ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਪੀਲਾ ਪ੍ਰਸਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਫਾਸਫੇਟ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਬਾਰਾਂ ਮੁਓ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਕਾਫ਼ੀ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਅਣੂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪੀਲਾ ਰੰਗ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਨੂੰ ਫਾਸਫੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪੀਲਾ ਪੂਰਵ ਅਮੋਨੀਅਮ ਫਾਸਫੇਟ ਮੇਲੀਬਡੇਟ ਉਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪੀਲੇ ਰੰਗ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਰ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਖੋਜ ਲਈ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਲੱਭੀ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੋਰਸ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦਾ ਇੱਕ ਵਿਚਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਗੰਧਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈਲੋਜਨੇਟਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਫਾਸਫੋਰਸ ਵਾਲਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਜੇ ਇੱਕ org ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ anic ਮਿਸ਼ਰਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਹ ਉਸ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਨਿੰਬੂ ਪਾਣੀ ਜੋ ਕਿ ਨਿੰਬੂ ਅਤੇ ਸੰਤਰੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਭਾਫ਼ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਅਲੱਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸ਼ੁੱਧ ਨਿੰਬੂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ ਕੀ ਹੈ ਲਿਮੋਨੀਨ ਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ c 10 h 16 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਲਿਮੋਨੀਨ ਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ ਕੀ ਹੈ ਪਰ ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰ ਗੰਧਕ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰ ਹੈਲੋਜਨ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਫਾਸਫੋਰਸ ਗੈਰਹਾਜ਼ਰ ਹੈ ਆਕਸੀਜਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਟੈਸਟ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਬਾਕੀ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਘਟਾਓ 100 ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਆਕਸੀਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਲਿਮੋਨੀਨ ਦੀ ਮੂਲ ਰਚਨਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ x ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ y ਕੀ ਹੈ। ਕੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੁੱਕੀ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਸੜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੱਤ ਰਚਨਾ ਨਿਰਧਾਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ? ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਸ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਭਾਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਕਿ ਸਾਰਾ ਪਾਣੀ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਟਿਊਬ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਤੋਲਦੇ ਹੋ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਅੰਤਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਭਾਰ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੱਸੇਗਾ। ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇ ਜਿਸਦਾ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕੇ ਜੋ ਕਿ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ x ਗ੍ਰਾਮ c ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਕਰੀਏ o2 ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ y ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਪਦਾਰਥ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਲਏ ਗਏ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਭਾਰ m ਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 44 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ 12 ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। 44 ਗ੍ਰਾਮ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਜੇ ਇਹ ਬਣਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 12 ਗ੍ਰਾਮ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ x ਗ੍ਰਾਮ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਇਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਦੇ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ 44 ਅਣੂ ਭਾਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚੋਂ 12 ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੈ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 32 ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੇਂ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ 44 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ 12 ਗ੍ਰਾਮ ਕਾਰਬਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦਾ x ਗ੍ਰਾਮ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਪੈਦਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਕਾਰਬਨ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਹ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸਮੱਗਰੀ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਠਾਰਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦੋ ਗ੍ਰਾਮ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ 18 ਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਹੈ y ਗ੍ਰਾਮ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ y ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ m ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਗ੍ਰਾਮ, ਇਸ ਲਈ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਲਈ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ess ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੋਵੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਜੋ ਬਣਦੀ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹਾਂ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬਿਊਟੇਨ ਨੂੰ ਸਾੜ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਿਊਟੇਨ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ 0.5 ਗ੍ਰਾਮ ਸੇਨ hm ਸੜ ਗਿਆ ਹੈ। ਪਤਾ ਨਹੀਂ m ਅਤੇ m ਕੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਅਣੂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਇੱਕ ਸੱਤ ਗ੍ਰਾਮ co2 ਅਤੇ 0.77 6 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਇਹ ਸਵਾਲ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪੁੱਛ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ 44 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚੋਂ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ 12 ਗ੍ਰਾਮ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਤਾਂ 1.517 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿੰਨੀ ਕਾਰਬਨ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ। ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ, ਇਸ ਲਈ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਕਿੰਨਾ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵੇਰਵੇ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ 82 ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਛੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਧਾਰਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਸੌ ਤੋਂ ਘਟਾਓ ਪਰ ਕੋਈ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਅਠਾਰਾਂ ਦੇ ਗ੍ਰਾਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਅਣੂ ਦੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਹੈ, ਇਹ ਅੰਕ ਸੱਤ ਸੱਤ ਛੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਹੈ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਇਹ 0.5 ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚੋਂ ਇਹ 17.24 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਕਿੰਨਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਬਿਆਸੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਮੱਗਰੀ ਸਤਾਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਚਾਰ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੈ? ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ m ਅਤੇ n ਅਨੁਪਾਤ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਇਸ ਨੂੰ ਬਾਰਾਂ ਨਾਲ ਵੰਡਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਕਾਰਬਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਹਿਸਾਬ ਨਾਲ ਛੇ ਅੰਕ ਅੱਠ ਨੌਂ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਲ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ ਭਾਰ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਭਾਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਤੋਂ ਵੰਡਣ ਦਾ ਫੈਸਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਕੀ

ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕਾਰਬਨ ਹਾਈ ਡਰੇਜਨ ਅਨੁਪਾਤ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ 6.89 ਤੋਂ 17.24 ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਛੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਨੌਂ ਨਾਲ ਵੰਡ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਇੱਕ ਫ੍ਰੈਕਸ਼ਨਲ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰੋ ਇਹ ਚਾਰ ਹੈ ਦਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ  $m$   $n$  ਬਰਾਬਰ ਚਾਰ  $m$  ਦਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ  $c_4 h_{10}$  ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਆਖਿਆਤਮਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਤੱਤ ਰਚਨਾ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਤੋਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਨੁਭਵੀ ਫਾਰਮੂਲਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਅਨੁਭਵੀ ਭਾਰ ਦਾ ਚਾਰ ਗੁਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿਊਟੇਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚਾਰ ਹੈ ਦਸ ਨਾਲ ਵੀ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਕੇ ਬਲਨ ਪ੍ਰਯੋਗ ਤੋਂ ਤੱਤ ਦੀ ਰਚਨਾ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਰੋਕਾਂਗੇ ਅਗਲੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਰੀ ਰਹੇਗਾ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਹੋਰ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਬਾਰੇ ਸੈਸ਼ਨ ਉਮੀਦ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟਾਂਤ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਸੀ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮੋਡੀਊਲ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸੁੱਧੀਕਰਨ ਦੇ ਤਰੀਕਿਆਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ, ਸਬਲਿਮੇਸ਼ਨ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਡਿਸਟਿਲੇਸ਼ਨ ਐਕਸਟਰੈਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੈਟੋਗ੍ਰਾਫੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਤੱਤਾਂ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ। ਸੋਡੀਅਮ ਫਿਊਜ਼ਨ ਟੈਸਟ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਟੈਸਟਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਥੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਧਿਆਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@Prutor