

ਹੈਲੋ, ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤਾਂ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਣ ਵਾਲੀਆਂ ਕੁਝ ਵਿਧੀਆਂ ਬਾਰੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆਉਣ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੀ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ। ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਹੁਣ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈਲੋਜਨ ਫਾਸਫੋਰਸ ਗੰਧਕ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਆਪਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਲਈ ਵਰਤੀ ਗਈ ਵਿਧੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦੋ ਵਿਧੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਲਈ ਵਰਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਵਿਧੀ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਡੂਮੇਸ ਵਿਧੀ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਾਲੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਸੇ ਸਤਹ ਉੱਤੇ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਧਾਤ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਇੱਕ ਧਾਰਾ ਅਧੀਨ ਕਾਰਬਨ ਪ੍ਰੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਭੇਜਿਆ ਗਿਆ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ n_2 ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਮੁਕਤ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਮੀਟਰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਮੀਟਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਯੰਤਰ ਹੈ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਮਾਪਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਵਿਕਸਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈਏ, ਆਓ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ m ਗ੍ਰਾਮ ਅਨੁਮਾਨ ਦੇ ਡੂਮੇਸ ਵਿਧੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। t one ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ v one v one milliliters ਅਤੇ pp one ਦਾ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦਾ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਗੈਸ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਦਬਾਅ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਗੈਸ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਉੱਪਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਕੱਠਾ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਕੁਝ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਲਈ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਸਲ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਲਈ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਫਿਰ ਕੋਈ ਸਮੀਕਰਨ $1 v 1$ ਬਾਇ $t 1$ ਬਰਾਬਰ $p 2 v 2$ by $t 2$ ਕ੍ਰਮ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਜੇ 273 ਕੇਲਵਿਨ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ 760 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਪਾਰਾ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦਾ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਹੈ, ਤੇ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸਟੈਂਡਰਡ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਹੇਠ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੀਏ ਕਿ ਇਹ $p 1$ ਹੈ ਜੋ ਉਹ ਦਬਾਅ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ $v 1$ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜੋ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ $t 1$ ਉਹ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਟੀ. o $v 2$ ਨੂੰ ਹੁਣੇ ਲੋੜ ਤਾਂ $v 2$ $p 1$ $v 1$ ਨੂੰ 273 ਕੇਲਵਿਨ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ, ਜੋ ਕਿ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ t ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਉਹ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ p ਦੇ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਜਾਂ ਆਮ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਜੋ ਕਿ 273 ਕੇਲਵਿਨ ਅਤੇ 1 ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਹੈ, ਇਹ 760 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਪਾਰਾ ਹੈ ਮਿਆਰੀ ਸਥਿਤੀ ਤਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ stp 'ਤੇ 22,400 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ, ਇਹ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ 22.4 ਲੀਟਰ ਜਾਂ 22400 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ? v ਦੇ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ v ਇੱਕ ਜੋ ਕਿ v ਦੇ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ 22400 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ $v 2$ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ v ਦੇ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ 22 ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਲੀਟਰ ਜਾਂ ਬਾਈ ਰਜ਼ਾਰ ਚਾਰ ਸੌ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵਜ਼ਨ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ v ਦੇ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਭਾਰ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਗਿਣਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ,

ਇਸ ਲਈ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਗੈਸੀ n ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੋ ਅਤੇ n ਦੇ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਕੱਠੇ ਕੀਤੇ n ਦੇ ਦਾ ਆਇਤਨ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ted ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ p one v one by t one ਬਰਾਬਰ p two $e 2$ by t ਦੇ ਨੂੰ ਮਿਆਰੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਵਰਤਦੇ ਹੋਏ ਅਰਥਾਤ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦਾ ਦਬਾਅ ਜੋ ਪਾਰਾ ਦਾ ਸੱਤ ਸੌ ਸੱਠ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਦੋ ਸੌ ਸੱਤਰ ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਕਿ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ 22 ਰਜ਼ਾਰ ਚਾਰ ਸੌ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੋਵੇ v ਦੇ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਇਤਨ ਹੈ ਜੋ stp 'ਤੇ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ 22,400 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਲਈ ਹੈ ਇਹ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ v ਦੇ ਵਾਲੀਅਮ ਲਈ tp ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠੇ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇਸ ਦੇ ਕਿੰਨੇ ਗ੍ਰਾਮ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਦੱਸੇਗਾ ਜੋ ਨਾਈਟ੍ਰੋਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪਦਾਰਥ ਦੇ m ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ s ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮੀਕਰਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਨਾਲ ਸਮਝੀਏ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ 0.3 ਗ੍ਰਾਮ ਦਾ ਕਹਿਣਾ ਕਰੀਏ। ਡੂਮੇਸ ਵਿਧੀ 'ਤੇ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੇ ਦੌਰਾਨ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ 0.3 ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਤੋਂ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ 300 ਕੇਲਵਿਨ ਅਤੇ 715 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਪਾਰਾ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲਈ ਦਬਾਅ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਹੁਣ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਪਾਰਾ ਦੇ ਪੰਦਰਾਂ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਸਲ ਦਬਾਅ p ਇੱਕ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਸੱਤ ਸੌ ਪੰਦਰਾਂ ਘਟਾਓ ਪੰਦਰਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸੱਤ ਹੈ ਸੌ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਪਾਰਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਅਸਲ ਦਬਾਅ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ p one p ਹੈ ਜੇਕਰ vt wo ਬਰਾਬਰ ਹੈ p one v one by t one ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ t ਦੇ ਨਾਲ p ਦੇ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ p one ਸੱਤ ਸੌ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਗਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ t ਦੇ ਦੋ ਸੌ ਸੱਤਰ ਤਿੰਨ ਕੈਲਵਿਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ t ਇੱਕ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਸੌ ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਪੀ ਦੇ ਪਾਰਾ ਦੇ ਸੱਤ ਸੌ ਸੱਠ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਲੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ stp 'ਤੇ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ 22 ਰਜ਼ਾਰ ਚਾਰ ਸੌ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਠਾਈ ਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਲਈ 41 ਪੁਆਇੰਟ ਨੌਂ ਮਿਲੀਲੀਟਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਗਣਿਤ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਪੂਰੇ ਪੁੰਜ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਅਣੂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਜੋ ਲਿਆ ਗਿਆ ਪੁੰਜ 0.3 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ms so 28 ਨੂੰ 41.9 ਨਾਲ ਭਾਗ 22400 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਤਿੰਨ ਗ੍ਰਾਮ ਅੰਕ ਤੋਂ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਧਾਰਨ ਗਣਿਤ ਤੋਂ ਪਤਾ ਚੱਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ 17.46 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣ ਉਦਾਹਰਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਵਿਧੀ ਦੇ ਪਿੱਛੇ ਦੇ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗੀ ਜੋ ਡੂਮੇਸ ਵਿਧੀ ਦੇ

ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ। ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ $n = n_2$ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਮਾਪੀ ਗਈ ਗੈਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਵੇਰੀਡਰੇ ਵਾਲੀਅਮ ਤੋਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ 22400 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਮੇਲ ਭਾਰ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲ ਦਾ ਇੱਕ ਪਰਮਾਣੂ ਭਾਰ o ਹੁੰਦਾ ਹੈ f ਚੌਥੀ ਚੌਦਾਂ ਤਾਂ $n = 2 \cdot 14$ ਜੋੜ 14 ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਹ ਆਇਤਨ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਹ ਆਇਤਨ 28 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਕਿੰਨੇ ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ। ਪੁੰਜ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜੋ ਰਵਾਇਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਜੈਲ ਦਾਲ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਦੇ ਢੰਗ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੇ ਜਨਰਲ ਵਿਧੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਦੂਜੀ ਵਿਧੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੀ ਜੈਲਡੇਲ ਦੀ ਵਿਧੀ ਹੈ, ਇਸ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਵਜੋਂ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਅਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਬੇਸ਼ੱਕ ਅਮੋਨੀਆ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਕਾਰਥਿਕ ਰੂਪ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਾਏਗਾ, ਇਸਲਈ ਸਾਰੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਇੱਕ ਵਾਰ ਬਣਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਹ ਵਾਧੂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਉਬਾਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਲੂਣ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਉਬਾਲਦੇ ਹੋ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਾਧੂ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ। ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਵਾਧੂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਮੋਨੀਆ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਤੋਂ ਨਿਵਾਰਤ ਕਰੇ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਗੈਸ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਬਣਦੀ ਹੈ, ਐਸਿਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ 'ਤੇ ਸੋਜ਼ਬ ਹੁੰਦੀ ਹੈ 0.1 ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਜਜ਼ਬ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ 'ਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦੀ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ। ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਟਾਈਟਰਾਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਗਠਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਧੂ ਐਚਸੀਐਲ ਇੱਥੇ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲ ਨਿਰਪੱਖ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਹੋ ਕਰਨਾ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਬੈਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵਿਧੀ ਹੈ, ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਮਝਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ 0.257 ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸ਼ਬਦ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਬਾਰੂਦ ਨੂੰ ਆਜ਼ਾਦ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਇਲਾਜ 'ਤੇ nia neutralized adsorb 50 ml ਮੋਲਰ 'ਤੇ 10 ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਐਚਸੀਐਲ ਦੁਆਰਾ ਲੀਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਲਈ 23.2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੋਲਰ ਬਾਈਟ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਡੇਟਾ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੁਕਤ ਅਮੋਨੀਆ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੋਲਰ ਨਾਲ 10 ਸੰਘਣੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ 000000 ਦੇ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ 0.1 ਮੋਲਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ $hc1$ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਡਾ ਵਾਧੂ ਹੈ ਜੋ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਨੂੰ 40 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮਾਫ ਕਰਨਾ 23.2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਿਰਪੱਖਕਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤੋਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਜਿਸ ਨੂੰ ਹੁਣ m ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਸ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ 23 ਪੁਆਇੰਟ 2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ 23.2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੋਲਰ ਦੇ 10 ਐਚਸੀਐਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਨਿਰਪੱਖ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਲਈ ਅਣਵਰਤਿਆ ਐਚਸੀਐਲ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਅਣਵਰਤਿਆ ਐਚਸੀਐਲ 23.2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੋਲਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਆ ਸੋਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਐਚਸੀਐਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ 23 ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਅਣ-ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਰਹਿਤ ਜਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਲਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਜੋ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ 26 ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਮਿਲੀ ਮੀਟਰ m by 10 $hc1$ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਬੱਸ ਇਹ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਪੁੰਜ ਵਿੱਚ ਬਦਲੋ ਤਾਂ ਕਿ ਛੱਬੀ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ $m1$ ਦਾ $m \times 10$ $hc1$ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ 26.8 $m1$ of m ਬਾਈ 10 ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰਨ ਦੀ ਆਮ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਮੁਕਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿ.ਲੀ. ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਅਮੋਨੀਆ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮੋਲ ਅਮੋਨੀਆ 100 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਹੋਵੇਗਾ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ 14 ਗ੍ਰਾਮ ਅਮੋਨੀਆ ਹੋਵੇਗਾ nh ਤਿੰਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੈ ਇੱਥੇ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਦਾ n ਬਾਈ 10 ਹੈ ਇਸਲਈ 1000 ਮਿਲੀਲੀਟਰ m ਬਾਈ 10 ਅਮੋਨੀਆ 1.4 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਮੁਕਤ ਕੀਤੇ ਗਏ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ 1000 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਹ twy ਤੋਂ ਇੱਕ ਅੰਕ ਚਾਰ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ। ਛੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਇੱਥੇ ਕਿੰਨੇ ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਭਾਰ ਲੈਣਾ ਪਵੇਗਾ, ਜੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਭਾਰ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਪੰਜ ਸੱਤ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਗ੍ਰਾਮ

ਇਸ ਲਈ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਸੱਤ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਇੰਨੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ y ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰੋ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਚੌਦਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘਣ ਦਿਓ 0.257 ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਨੈਲੇਟਿਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਨੁਮਾਨ ਦੀ ਇਹ ਵਿਧੀ ਹੈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕਰਨ 'ਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਮੁਕਤ ਅਮੋਨੀਆ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ 'ਤੇ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਕਿੰਨੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੋਲਰ ਦੁਆਰਾ 10 ਹਾਈਡ੍ਰੋਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਿਰਪੱਖਕਰਨ ਲਈ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ m by 10 $hc1$ ਲੈਂਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਹਿੱਸਾ ਅਮੋਨੀਆ ਦੁਆਰਾ ਖਾਧਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੁਕਤ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ। ਅਣਵਰਤਿਆ ਐਸਿਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕ ਦੇ 23.2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਹਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਕਿਉਂਕਿ ਮੇਲਾਰਿਟੀਜ਼ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈਟਰੋਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਇੱਥੇ ਜਿਹੀਆਂ ਹਨ ਇਹ ਇੱਕ ਮੈਨੋਥੈਸਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੋ ਐਸਿਡਿਕ ਬੇਸ ਜੋ ਬਰਾਬਰ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰੇਗਾ ਉਹ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੇਅਸਰ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਲਾਜ਼ਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਨ ਇਕੁਇਮੋਲਰ ਘੋਲ 0.1 ਮੋਲਰ ਘੋਲ

ਅਣਵਰਤਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ 23.2 ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਰਤਿਆ ਗਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਜਜ਼ਬ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਕੁੱਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੋਵੇਗਾ ਘਟਾ ਲਿਆ ਗਿਆ ਵਾਧੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਸ਼ੇਸ਼ਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਮੌਜੂਦ ਸੀ। 26.8 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਇਹ 26.8 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਰਾਬਰ ਮੇਲਾਰਿਟੀ ਦੇ 26 ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੁਆਇੰਟ ਇਕ ਮੇਲਰ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਇਕ ਮੇਲਰ ਅਮੋਨੀਆ ਲਈ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਕ ਮੇਲਰ ਅਮੋਨੀਆ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ। d ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਣੂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਤੋਂ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲ ਲਈ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਜੋ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ m ਬਾਇ ਦਸ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲਈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਇੱਕ ਅੰਕ ਚਾਰ ਗ੍ਰਾਮ ਦਾ ਦਸਵਾਂ ਹਿੱਸਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਭਾਰ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ 26 ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਅਮੋਨੀਆ ਲਈ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਪੰਜ ਸੱਤ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਭਾਰ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਕਿੰਨਾ ਹੈ ਇਹ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜੋ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਮੌਜੂਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ 14.6 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਝਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਿਰਫ਼ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ। ਜੈਲਡਲ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਟਾਈਟ੍ਰੇਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵਾਧੂ a ਦਾ ਬੈਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਦੇ ਹੋ। cid ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਜਜ਼ਬ ਕਰਨ ਲਈ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸਿਡ ਦੀ ਅਣਵਰਤੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਅਸਲ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਸੋਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਬੋਰਡ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਦਿਓ। ਕਿ ਅਸੀਂ ਬਿੰਦੂ ਤਿੰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ 100 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੀਟਰ ਵਿੱਚ 10 ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਲੋੜੀਂਦਾ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ 154 ਮਿ.ਲੀ. ਦਸ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ 154 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜੋ ਕਿ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਲੱਸ h2so4 ਲੈਂਦੇ ਹੋ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰਾਂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਬੈਸਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਚਾਰ ਦੇ ਦੋ s ਅਤੇ ਦੋ h ਦੇ o t ਹੈ। ਉਹ ਫਾਰਮੂਲਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 154 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ m ਦਾ 10 ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲੈ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਲੋੜੀਂਦੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਅੱਧੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ 154 ਨੂੰ 2 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੀਟਰ ਦੁਆਰਾ 10 ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ 77 ਹੈ। ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਲਏ ਗਏ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ 100 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਸੋਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ 100 ਘਟਾਓ 77 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ 23 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੀਟਰ ਗੁਣਾ 10 ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ 23 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸਲਫਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਸੋਖਣ ਲਈ ਹੁਣ ਅਮੋਨੀਆ ਵੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦਾ ਰੂਪ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕਰਨ ਲਈ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ 23 ਮਿਲੀਲੀਟਰ m ਗੁਣਾ 10 ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ m ਗੁਣਾ ਦਸ ਦੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ 46 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇ। 1000 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ 14 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਕੋ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਕਾਇਮ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ 1 ਮੇਲਰ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਆਈਲੀਟਰ 14 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੀਟਰ ਬਾਇ 10 ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਭਾਰ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਮੀਟਰ ਬਾਇ 10 ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਘੋਲ ਦੇ 46 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਾ ਜੋ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ਾਂ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗੀ ਚਾਰ ਗੁਣਾ 46 ਭਾਗ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਨਾਲ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਤਿੰਨ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਠਾਰਾਂ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੈਲ ਦਾਲ ਦੇ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੀ ਦੂਜੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ। ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਵਿਧੀ ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਟਾਈਟਰਾਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਧੀ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ em ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਮਤਿਹਾਨ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਮੁਸ਼ਕਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤ ਸਧਾਰਨ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਮੁਕਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਵਾਧੂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਵਾਧੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਾਧੂ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਲਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਐਸਿਡ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਬੇਅਸਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਸਮਾਈ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨਾ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਅੰਤਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਅਸਲ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਸੋਖਣ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨਿਊਟਰਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਦੁੱਗਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਡਾਇਬੈਸਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੋਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦੇ ਦੋ ਬਰਾਬਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਸਹੀ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਭਾਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ 1000 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਇੱਕ ਮੇਲ ਜੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲ ਵਿੱਚ 14 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ 17 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ 17 ਗ੍ਰਾਮ ਅਮੋਨੀਆ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਮਿ.ਲੀ. ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲਰ ਘੋਲ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ, ਵਿੱਚ ਚੌਦਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੇਲਰ ਘੋਲ ਦੇ ਦਸਵੇਂ ਹਿੱਸੇ ਲਈ ਇਹ ਭਾਰ ਦਾ ਦਸਵਾਂ ਹਿੱਸਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੌ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਗਣਿਤ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਨੁਮਾਨ ਲਈ ਜੈਲ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਗਲਾ ਅਨੁਮਾਨ ਹੈਲਾਈਡ ਅਨੁਮਾਨ ਹੈ ਹੈਲੋਜਨ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਕੈਰੀਅਸ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕੈਰੀਅਸ ਸਪੈਲਿੰਗ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਦੀ ਕੈਰੀਅਸ ਕੈਰੀਅਰਸ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦਾ ਅਨੁਮਾਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਨਹੀਂ ਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਸੀਲਬੰਦ ਟਿਊਬ ਲੈ ਕੇ ਜਾਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਮੋਟੀ ਕੰਧ ਵਾਲੀ ਟਿਊਬ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਰੇਟਡ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਕੇਂਦਰਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਪਦਾਰਥ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਿਰੇ 'ਤੇ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੰਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਟਿਊਬ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੈਰੀਅਸ ਟਿਊਬ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵਿਧੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈਲੋਜਨ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਦੀ ਗੰਭੀਰ ਵਿਧੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਕੁਝ x ਹੈਲੋਜਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਈ ਵਾਰ x ਕਲੋਰੀਨ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇਲਾਜ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਬ੍ਰੋਮੀਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ z ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਐਚਐਕਸ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸੜਨ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਬਣਦਾ ਹੈ hs ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਿਲਵਰ x ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਸਾਰਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕੈਰੀਅਸ ਟਿਊਬ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਰੇੜ ਵੇਖੋਗੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਫਿਲਟਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਸੁੱਕਿਆ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ x ਦਾ ਸੁੱਕਾ ਭਾਰ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਹੈਲੋਜਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਕਿੰਨੀ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 143.5 ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ 35.5 ਗ੍ਰਾਮ ਕਲੋਰੀਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲ ਵਿੱਚ 35.5 ਗ੍ਰਾਮ ਕਲੋਰੀਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ x x ਗ੍ਰਾਮ ਦਾ ਭਾਰ ਹੈ ਕੈਰੀਅਸ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ 143.5 ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ 35.5 ਗ੍ਰਾਮ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ x ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਪੁੰਜ ਦੀ ਇੱਕ ਜਾਣੀ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕੀ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਗਣਿਤਕ ਸਮੱਸਿਆ ਨਾਲ ਦਰਸਾਓਗੇ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ 0.15 ਗ੍ਰਾਮ ਨੇ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਦੇ ਗ੍ਰਾਮ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਸਨੂੰ ਸਲਫਰ ਨਾਲ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਕੈਰੀਅਰ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬਰੋਮਿਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਸਵਾਲ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸੰਬੋਧਿਤ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸੌ ਅੱਠ ਪਲੱਸ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅੱਸੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸੌ ਅੱਸੀ ਅਫਸੋਸ ਵਾਲੀ ਬਰੋਮਾਈਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 188 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ 188 ਗ੍ਰਾਮ ਸਿਲਵਰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ 80 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦਾ ਗ੍ਰਾਮ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਡ ਲਈ ਕਿੰਨਾ ਮਾਫੀ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਦੇ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਅੱਸੀ ਭਾਗ ਇੱਕ ਸੌ ਅੱਸੀ ਨਾਲ 0.12 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ 80 ਗੁਣਾ 0.12 ਨੂੰ ਇੱਕ ਅੱਸੀ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਇੱਕ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਕਿੰਨਾ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਪਤਾ ਚਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਲਗਭਗ ਚੌਤੀ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਬ੍ਰੋਮਿਨ ਦੀ ਬਹੁਤ ਮਾਤਰਾ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਟੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਨੁਮਾਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੀਨ ਅਨੁਮਾਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬਿੰਦੂ 143.5 ਗ੍ਰਾਮ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਵਿੱਚ 35.5 ਗ੍ਰਾਮ ਕਲੋਰੀਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਦਾ ਪਰਮਾਣੂ ਭਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ x ਦਾ ਇੱਕ ਪੂਰਵ ਗ੍ਰਾਮ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਮੌਜੂਦ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਕੁਝ ਭਾਗ ਤੋਂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸੌ ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਕਲੋਰੀਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਹੁਣ ਗੰਧਕ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਸਲਫਰ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸਲਫਰ ਵਾਲਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਲਫਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪਰਆਕਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਕੇਂਦਰਿਤ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਸੁਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਫੇਟ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਬੇਰੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਬੇਰੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਘੋਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਐਥਾਈਲ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਲਈ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਗੰਧਕ ਇੱਕ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਸਲਫੇਟ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਗੰਧਕ ਲਈ ਬੇਰੀਅਮ 32 ਲਈ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ 137 ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਲਈ 64 ਹੈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇਹ 233 ਗ੍ਰਾਮ 233 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ। ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ 32 ਗ੍ਰਾਮ ਗੰਧਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਵਜ਼ਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਹ ਦੱਸੀਏ ਕਿ ਇਹ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੇ x ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ 32 ਭਾਗ 230 x ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ m ਦੇ ਇੱਕ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਭਾਗ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਗੰਧਕ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ 32 ਗੁਣਾ x ਨੂੰ 233 ਦੁਆਰਾ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਪੁੰਜ m ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਲਈ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਗੰਧਕ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਇੱਕ ਪੰਜ ਸੱਤ ਗ੍ਰਾਮ ਨੇ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਬਿੰਦੂ ਚਾਰ ਅੱਠ ਤਿੰਨ ਗ੍ਰਾਮ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਨੁਮਾਨ ਵਿਧੀ ਜਾਂ ਗੰਧਕ ਅਨੁਮਾਨ ਵਿਧੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਗੰਧਕ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਕਿੰਨੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ 233 ਗ੍ਰਾਮ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ 32 ਗ੍ਰਾਮ ਸਲਫਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਇਹ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਹ 32 ਨੂੰ 233 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ? 0.4813 ਗ੍ਰਾਮ 0.157 ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ ਨੇ ਇਹ ਕਈ ਗ੍ਰਾਮ ਗੰਧਕ ਦਿੱਤਾ 100 ਗ੍ਰਾਮ ਜੈਵਿਕ ਪਦਾਰਥ 32 ਚਾਰਗੁਣਾ ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਭਾਗ ਦੇ ਸੌ ਤੇਤੀ ਤਿੰਨ ਗੁਣਾ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਪੰਜ ਸੱਤ ਗੁਣਾ ਸੌ ਨਾਲ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋ 42.10 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਗੰਧਕ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਲੈਕਚਰ ਲੂਮੇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਮਾਨ ਲਈ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਵਿਕਸਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮਾਪੀ ਗਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜੈੱਲ ਡੌਲ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਜੈੱਲ ਡੌਲ ਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਭਾਰ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ। ਅਮੋਨੀਆ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਵਾਧੂ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਟਾਈਟਰੇਮੈਟ੍ਰਿਕ ਅਨੁਮਾਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਮੋਨੀਆ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਭਾਰ ਹੈਲੋਜਨ ਅਨੁਮਾਨ ਲਈ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਰੀਅਰ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹੈਲੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਹਾਲਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਹਾਈਲਾਈਟ ਤੋਂ ਸਿਲਵਰ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਿਸੀਪਿਟੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਿਲਵਰ ਹੈਲਾਈਡ ਪ੍ਰਿਸੀਪਿਟੇਟ ਦੇ ਭਾਰ ਦਾ ਕੋਈ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। \log ਦੇ \log ਕਿ ਮੌਜੂਦਾ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਸਲਫਰ ਲਈ ਦਿੱਤੀਆਂ ਗਈਆਂ ਹਨ, ਇਹ ਸਲਫਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਗੰਧਕ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਬੇਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਇੱਕ ਪੂਰਵ ਹੈ। ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਗੰਧਕ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਨੂੰ ਸਮਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਚੰਗੇ ਧਿਆਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਪੰਨਵਾਦ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ