

[ਸੰਗੀਤ] ਹਰ ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਸੁਭ ਸਵੇਰ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ, ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਕ ਅਨੁਪਾਤਕ ਅਨੁਪਾਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੇਡੀਓਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸੰਤੁਲਨ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬਹੁਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੋਣ ਵਾਲੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਪਹਿਲੂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਇਸ ਰੇਡੀਓਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੀਡੀਓਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਦੇਖਾਂਗੇ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਲੱਖਣ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਮ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰੇਡੀਓਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਸਮਾਨਤਾ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਜਿਹੀ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੇਡੀਓਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਿੰਤਤ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਘਟਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ o ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸਦੀ ਕਮੀ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਇਸਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਬਾਰੇ ਸੋਚਣਾ ਪਏਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਕਾਰਬਿਕ ਲੂਣਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ। ਪਿਛਲੀਆਂ ਦੇ ਸ਼੍ਰੇਣੀਆਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਆਕਸਾਈਡ ਕੁਝ ਕਾਰਬੋਨੇਟਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਨਾਲ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਨਾਲ ਗਰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ, ਪਾਰਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਾਰਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ। ਜਿੱਥੇ ਪਾਰਾ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪਾਰਾ ਦੀ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਪਾਰਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੋਈ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਰੱਖਣੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਯੂਵੀ ਸੰਚਾਲਿਤ ਫੋਟੋਲਾਈਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਫੋਟੋਨ ਠੋਸ ਨਮੂਨੇ ਅਤੇ ਕੁਝ ਲਾਈਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪਾਸ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦਾ ਪਤਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਰੰਗ-ਲੰਬਾਈ 'ਤੇ ਜੋ ਕਿ ਯੂਵੀ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਭਾਵ 350 ਨੈਨੋਮੀਟਰ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਖਾਸ ਊਰਜਾ 'ਤੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਯੂਵੀ ਊਰਜਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਉੱਚ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜੋ ਊਰਜਾ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਦਿਖਾਈ ਦੇਣ ਵਾਲੀ ਰੋਜ਼ ਦੀ ਜੋ ਕਿ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਦੇ ਪਤਨ ਤੋਂ ਸਾਨੂੰ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗੀ ਜਾਂ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਾਰਾ ਹੈ ਜੋ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਪਾਰਾ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਪਾਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਕਿਵੇਂ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਖੱਬੇ ਰੱਥ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਤੱਕ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇੱਕ ਪਾਰਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਪਾਰਾ ਪਾਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਫੋਟੋਲਾਈਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਾਰਾ ਨੂੰ ਤੱਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਅਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਸੰਸਕਰਣ ਆਕਸੀਡ ਪਾਰਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦਾ $ized$ ਰੂਪ ਜੋ ਕਿ ਪਾਰਾ ਦੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਖਾਸ ਨਾਮਕਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪਾਰਾ ਸਾਨੂੰ ਫੈਰਸ ਵਰਗਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਰਕਿਊਰਸ ਦਾ ਨਾਮਕਰਨ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੇਠਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਪਾਰਾ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਖਾਸ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਜੋ ਉੱਪਰ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕੋ ਸਮੇਂ ਘਟਾਇਆ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਪਾਰਾ ਵਨ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਪਾਰਾ ਪਾਰਾ ਜ਼ੀਰੋ ਤੱਕ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਪਾਰਾ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ ਏਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਦੂਜੀਆਂ ਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਪਾਰਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਆਮ ਅਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਧਾਤ ਦੇ ਲੂਣ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਵੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਬਸ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤ ਦੇ ਲੂਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਦੇ ਲੂਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ hg ਦੇ $c1$ ਦੇ ਇੱਕ ਪਾਰਾ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਾਂਬਾ ਦੁਬਾਰਾ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ q ਪਲੱਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ। ਉਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤਾਂਬੇ 0 ਤੱਕ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਤਾਂਬਾ 2 ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਹੋਣਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਫੈਲਾਅ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਾਪਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਦੀ ਸਥਿਰਤਾ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ q ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਐਕੁਆਸ ਹੈ ਤਾਂ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਕੁਯੂਪੈਸ ਆਇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਦੁਆਰਾ ਸਥਿਰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਅੰਦਰ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕੁਝ ਗੈਰ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕੁਝ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਜੋ ch_3cn ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਣਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ch_3oh ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ch_3oh ਮੀਥਾਨੌਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸੀਟੋਨਾਈਟ੍ਰਾਇਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਆਇਨ ਸਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣਾ ਕੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਜੋ ch ਤਿੰਨ cn ਪੂਰੇ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਲੋਨ ਜੋੜਿਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਚਾਰ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੇਂਦਰ ਨਾਲ ਤਾਲਮੇਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿ ਗੈਰ-ਜਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਜੈਵਿਕ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਲੂਣ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਚਿੱਟੇ ਠੋਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਅਲੱਗ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ q ਪਲੱਸ ਕਾਪਰ ਕਾਪਰ ਪਲੱਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨਿਕ ਸੰਰਚਨਾ ਤਿੰਨ ਡੀ 10 ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਦੇ ਉਲਟ ਰੰਗਦਾਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਅਸਮਾਨਤਾ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਭਾਵ ਧਾਤੂ ਤਾਂਬਾ,

ਇਸ ਲਈ 50 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਧਾਤੂ ਤਾਂਬੇ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਵਜੋਂ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਅੱਧੀ ਘਣ ਤਾਂਬੇ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ। ਕਾਪਰ 2 ਪਲੱਸ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਪੇਖਿਕ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਜੋ ਧਾਤ ਦੇ ਲੂਣਾਂ ਦੇ ਅਸਮਾਨਤਾ ਲਈ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਰਾਜ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਤੱਤ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹਨ p ਚਾਰ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਫਿਰ s ਅੱਠ ਉਹ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਲਫਰ ਅਤੇ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਕਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਟੁਕੜੇ ਉਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਗੁਜ਼ਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਆਮ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਆਮ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਕਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਦੇ ਵਾਤਾਵਰਣ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹਵਾ ਅਤੇ ਨਮੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਅਤੇ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਇਹ o_2 ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਤੱਤ ਫਾਸਫੋਰਸ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਹਿ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਅਨੁਪਾਤ ਸੰਬੰਧੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵੀ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਬਦਲੇ ਵਿੱਚ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਤੋਂ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਫਾਸਫਾਈਨ ਗੈਸ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਗੈਸੀ ਉਤਪਾਦ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਫਾਸਫਾਈਨ ਗੈਸ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤੋਂ ਸਾਡੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਗਠਨ ਤੋਂ ਫਾਸਫਾਈਨ, ਜੋ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਰੂਪ ਹੈ ਜਾਂ ਤੱਤ ਫਾਸਫੋਰਸ ਤੋਂ ਫਾਸਫਾਈਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਫਾਸਫੇਟ ਜਾਂ ਫਾਸਫਾਈਡ ਆਧਾਰਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ h_2po_2 ਘਟਾਓ, ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫਾਈਟ ਆਇਨ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ੀਰੋ ਕਨ ਸਟੇਟ ਤੋਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੇਰਸ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਫੈਲਾਅ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਚੀਜ਼ਾਂ ਓ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ f ਮਰਕਿਊਰਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਸਾਡੇ ਯੂਵੀ ਫੋਟੋਲਾਈਸਿਸ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮਰਕਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਸਧਾਰਨ ਹੀਟਿੰਗ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜਾਂ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਜੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ph 3 ਅਤੇ h_2po_2 ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਦੋ ਉਤਪਾਦ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਦੂਜੀ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਦੇਖਾਂਗੇ ਜੇ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰੀਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋ। ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਇਸ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਫਾਸਫੇਰਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੇ ph 3 ਅਤੇ h_2po_2 ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕੋਗੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਲਫਰ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਸਭ ਕੁਝ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਲਫਰ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਘਟਾਇਆ ਹੋਇਆ ਰੂਪ ਇਹ h_2s ਵਰਗੀਆਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਾਈਡ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸਲਫਾਈਡ ਵਿੱਚ ਸਲਫਾਈਡ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਰੂਪ ਤੁਹਾਡਾ ਸਲਫਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਦੁਬਾਰਾ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਵਰਗੀ ਨਮੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਆਕਸੀਜਨ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਲਫਰ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਉਦਾਹਰਣ ਵਿੱਚ s ਦੇ ਹੋਣਗੀਆਂ। o ਤਿੰਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਜੇ ਕਿ ਥੀਓ ਸਲਫੇਟ ਐਨਾਇਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਥਿਓਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਆਇਰਨ ਜੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਉਹ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਸਲਫਰ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਘਟੇ ਹੋਏ ਸੰਸਕਰਣ ਨੂੰ ਸਲਫਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਪੈਦਾ ਹੋਣਗੀਆਂ। ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਜਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਲਕਲਾਈਨ ਮਾਧਿਅਮ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵੱਧ ਤੁਹਾਡੀ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤਰ੍ਹਾਂ c_{12} ਵੀ ਦ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਘਟਾਏ ਗਏ 1 ਦੇ ਰੂਪ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਆ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਹਾਡੇ ਫਾਸਫੇਰਸ ਅਤੇ ਗੰਧਕ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹੋਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨਾਲ ਆਕਸੀਜਨ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਜੇ ਕਿ ah ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੈਗੇਟਿਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਵੇਗਾ c_{1o} ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ c_{1o} ਮਾਇਨਸ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ c_{1o} ਮਾਇਨਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਘਟਾਇਆ ਹੋਇਆ ਰੂਪ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਤੱਤ ਰੂਪ ਦੀਆਂ ਇਹ ਤਿੰਨ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪੀ ਚਾਰ ਬਾਰੇ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ p ਚਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ s ਹੈ। ਅੱਠ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ c_1 ਦੇ ਹਨ ਜੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹੋਣਗੇ, ਕਿਉਂਕਿ ਤਿੰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨਾਂ ਦੀ ਰਚਨਾ ਲਈ ਲੋੜ ਹੋਵੇਗੀ ph ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਦਾ ਜਿੱਥੇ ਫਾਸਫੇਰਸ ਮਾਇਨਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀਆਂ ਜਾਤੀਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵੀ ਠੀਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਉਸ h ਦੇ ਪੈ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਵਾਰੀ ਜਿੱਥੇ ਫਾਸਫੇਰਸ ਪਲੱਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ 8 ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹਨਾਂ ਟੁਕੜਿਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਠੀਕ ਹਾਂ ਪਰ ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ph ਤਿੰਨ ਵੱਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਮਾਇਨਸ ਤਿੰਨ ਵੱਲ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ s ਅੱਠ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਚਾਰ s ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਦੋ ਵਾਰ s ਦੇ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਛੇ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿਰਫ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਰਲ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਘਟਾਏ ਗਏ ਸੰਸਕਰਣ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣਾ ਜੇ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਟੂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਲੱਸ ਟੂ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਕਲੋ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਨਾਲ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਵਜੋਂ ਪਾਣੀ ਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹਾਈਪਰਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਹੈ ਜਾਂ ਉਹ ਆਮ ਬਲੀਚ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਲੁੰਡੀ ਬ੍ਰਿਜ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਬਣਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਹੋਰ ਸਾਰੇ ਹੈਲੋਜਨ ਵੀ ਸਾਡੀ ਕਲੋਰੀਨ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਸੀਂ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਪਰ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਆਇਓਡੀਨ ਨਾਲ ਵੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਦੇਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ f 2 ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ f 2 ਵੀ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ c_{12} ਫਿਰ br 2 ਅਤੇ i_2 ਪਾਲਣਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਲਈ f_2 ਫਲੋਰੀਨ ਅਣੂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਦਿਖਾਉਂਦਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਲੋਰੀਨ ਜੇ f ਤੋਂ ਜ਼ੀਰੋ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਉਸੇ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਅਲਕਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸ ਫਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ f ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਗੁਣਾ f ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਵਿਲੱਖਣ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਸ ਵੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਡ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਪਲੱਸ h_2o

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਫਲੋਰਾਈਡ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ 2 ਦੀ ਇਹ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ roh ਵਰਗਾ f ਅਤੇ f ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 1 ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਇਹ 1 ਘਟਾਓ ਇਹ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਫਾਸਫੇਰਸ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਗੰਧਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਸਾਰੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਪਰ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਫਲੋਰਾਈਡ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਗਠਨ ਦਾ ਵਿਰੋਧ ਕਰੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਜਿਹੀ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਨਹੀਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਡਿਸਪਰਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਆਇਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਵੀ f ਘਟਾਓ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ 2 ਦਾ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ f ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ f ਦੇ ਅਣੂ ft ਅਣੂ ਫਲੋਰੀਨ ਕਲੋਰੀਨ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਤੋਂ ਹੈਲੋਜਨਾਂ ਦੇ ਇਸ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚੋਂ ਨਿਕਲਿਆ ਇੱਕ ਅਜੀਬ ਤੱਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਰਕਿਊਰਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਤੋਂ ਦੇਖੀਏ ਜੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਤੋਂ ਪਰੇ ਜਾਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਕਲੋਰੀਨ ਜੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਕਲੋਰੀਨ ਇੱਕ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਹੋਰ

ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨੂੰ ਮੰਨ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੂਜੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵੀ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਪਲੱਸ 3 ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਸੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਹੋਰ ਪੁੱਜਾਤੀਆਂ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਸਾਡੇ ਲਈ ClO ਬੰਧਨ ਉਪਲਬਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ClO minus ClO_2 minus ClO_3 minus ਅਤੇ ClO_4 ਘਟਾਓ ਵਰਗਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨੂੰ ਮੰਨਣ ਲਈ ਜੇ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਦੀ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਅਸਮਾਨਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਨਤੀਜਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਹਾਈਪਰਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਪਰ ਇਹ ਹੋਰ ਵੀ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੀ ਅੱਗੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਬਣਨਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ClO_2 ਘਟਾਓ ਕਲੋਰੇਟ ਆਇਨ ClO_3 ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਪਰਕਲੋਰੇਟ ਆਇਨ ClO_4 ਘਟਾਓ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗੀ। ਇੱਕ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬੁਨਿਆਦੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਭਾਲਦੇ ਹੋਏ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਖਾਸ ਪਹਿਲੂਆਂ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਵਾਪਰ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਕੇਂਦਰੀ ਕਲੋਰੀਨ ਐਟਮ ਨਾਲ ਜੁੜੀ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਵੱਧ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੋ ਸਕੇ। ਜੇੜ ਤਿੰਨ ਜੇੜ ਪੰਜ ਅਤੇ ਜੇੜ ਸੱਤ ਦੀਆਂ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਲਈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਭਾਗ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਨੂੰ ਹੈਂਡਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ ਇਸ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਦੇਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਵਾਲੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਜਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਗੈਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹ ਕੁਝ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਹੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਕਿ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਉਤਪਾਦ ਕੀ ਹੈ। ਜਦੋਂ ਕਲੋਰੇਟ ਅਤੇ ਪਰਕਲੋਰੇਟ ਵਰਗੀਆਂ ਹੋਰ ਪੁੱਜਾਤੀਆਂ ਬਣ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਬਹੁ-ਗਿਣਤੀ ਹੋ ਰਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਪਰਕਲੋਰੇਟ ਆਇਨ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਸਕਰਣ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਐਸਿਡ ਰੂਪ ਤੋਂ ਉਪਲਬਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਪਰਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ $HClO_4$ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਕਲੋਰੀਨ ਵਾਲਾ ਪਰਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਸੱਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਵੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਵੀ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਮੱਧਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਾੜ੍ਹੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਨਾਲ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਪਤਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਆਈਸੋਮੈਟਰੀ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੋਚਿਓਮੀਟਰੀ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਸਾਡੀ ਕਲੋਰੀਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਸਟੋਚਿਓਮੀਟਰੀ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਸੀਐਲ 2 ਦੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੀ ਸੀ ਪਰ ਸਿਰਫ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮੱਧਮ ਮਜ਼ਬੂਤ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ੋਂ ਇੱਕ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੋਚਿਓਮੀਟਰੀ ਅਜੇ ਵੀ ਵ ਸ਼ੇਸ ਹੈ ਜੋ ਦੁਬਾਰਾ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਇੱਕ ੋਂ ਦੇ ਹੈ ਪਰ ਇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸ ਦੀ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਜਾਤ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਫਾਰਮ ਲਈ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ClO ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਕਲੋਰਾਟ e ਆਇਨ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਲੋਰੀਨ ਹੈ ਉਹ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਅਜਿਹੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਲਈ ਵੀ ਸੱਚ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇੰਟਰ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤੱਤ ਰੂਪ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਇੰਟਰ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੰਟਰ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਉਹ BrF ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ BrF ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਇੱਕ BrF ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ stoichiometry Br ਅਤੇ F ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਟ੍ਰਾਈਫਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਵਿਚਕਾਰ ਅਨੁਪਾਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ b ਪਲੱਸ ਅਤੇ f ਮਾਇਨਸ ਹਨ ਇਸਲਈ ਬ੍ਰੇਮਿਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵਿਚਕਾਰਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਪਲੱਸ ਵਨ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ 'ਤੇ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ b ਦੇ ਅਤੇ ਜੇੜ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ b f ਤਿੰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਕਿ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈ ਵੀ ਸੱਚ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਇੰਟਰ ਹੈਲੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਧਾਰਨ ਹੋਰ ਗੈਸ ਮਿਸ਼ਰਣ

ਇਸ ਲਈ ਗੈਸਾਂ ਦੀ ਵੀ ਕੁਝ ਪ੍ਰਵਰਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਗੈਸਾਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਜੋ ਕੀ ਆਕਸਾਈਡ ਹਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸਾਈਡ ਸਲਫਰ ਆਕਸਾਈਡ ਹਨ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਖਣਿਜ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡਾਂ ਦਾ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਐਨਹਾਈਡਰਾਈਡ ਹੈ ਪਰ ਇਹ NO_2 ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪਲੱਸ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਅਤੇ 4 ਅਵਸਥਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਆਮ ਅਸਪਸ਼ਟਤਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਫਲੈਸ਼ 4 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ah ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ ਫਾਰਮ ਤਾਂ ਜੋ ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ ਫਾਰਮ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਉਸ ਐਸਿਡ ਬੇਸੀ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ NO_2 ਨੂੰ H_2O ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ O_2 2 ਤੋਂ 4 ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 1 ਤੋਂ 4 ਘਟਾਓ ਹੈ। 1 3 ਹੈ ਤਾਂ ਨੈਗੇਟਿਵ 3 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਲਸ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਤਿੰਨ ਗੁਣਾ ਦੇ ਛੇ ਜੇੜ ਇੱਕ ਪੰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੇੜ ਪੰਜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੇੜ ਪੰਜ ਅਤੇ ਜੇੜ ਤਿੰਨ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੋਵੇਗੀ। ਪਲੱਸ 3 ਅਤੇ ਪਲੱਸ 5 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਸ ਅਨੁਪਾਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਅਨੁਪਾਤਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਅਜਿਹਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਹੋਰ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸਪਸ਼ਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਹੋਰ ਆਕਸੀਜਨ ਗੈਸਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਈਟਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ਫਿਰ N_2O_3 ਅਤੇ N_2O_5 ਸਭ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਨ ਪਰ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੋ ਐਸਿਡ ਬਣਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਯੇ ਹੈ। ਯੂਆਰ ਨਾਈਟ੍ਰਸ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਰੈਡੌਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਰੰਤ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੈਡੌਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਰੈਡੌਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਚੱਟਾਨਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਅਤੇ ਅਜਿਹੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਸਿੱਧੀਆਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਵਧੀਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਰਸਾਇਣ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਪੁੱਜਾਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸਾਡੀ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਲੇਬਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੈਟ ਹੈ। ion $Cr_2O_7^{2-}$ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੁਝ ਸ਼ਰਤ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਮਾਧਿਅਮ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨ ਤੋਂ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਬਣਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਦੋਸਤਾਨਾ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਜਾਂ ਫਾਈਬਰਿਲੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਜਾਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਜੋ SO_3 2 ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਸਲਫਾਈਟ ਆਇਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ a ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ b ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ c ਪਲੱਸ d ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਦੀ ਪਛਾਣ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ a ਕੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ b ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਹਰੇਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਸਹੀ ਅਸਾਈਨਮੈਂਟ ਜਿਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ a ਅਤੇ b ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਵੀ c ਅਤੇ d ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਘਟਾਏ ਗਏ ਰੂਪ ਕੀ ਹਨ ਪਲੱਸ ਛੇ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਿੱਚ ਹੈਕਸਾਵੈਲੈਂਟ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੈਕਸਾਵਲੈਂਟ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਹ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਪਲੱਸ ਫੋਰ 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਪਲੱਸ 3 'ਤੇ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਮਾਮੂਲੀ ਹੈ y ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ c ਤੁਹਾਡਾ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਘਟਾ ਕੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਥ੍ਰੀ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਡਿਕਰੋਮੇਟ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਪਲੱਸ ਸਿਕਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ 'ਤੇ ਆਧਾਰਿਤ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਐਨੀਓਨ ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਇਸ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਏ ਜਾਣਗੇ ਜੋ ਕਿ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਸਲਫਰ ਟ੍ਰਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਆਕਸਾਈਡ ਵਜੋਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਪਰ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਘੱਟ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਗੈਸ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਗੰਧਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਉਹ ਸਲਫਰਸ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਸਲਫਾਈਡ ਆਇਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਲਫਾਈਡ ਅਤੇ ਜੋ ਮੈਟਾਬਿਸਲਫਾਈਟ ਤੋਂ ਵੀ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਐਨਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਘਟਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਸ ਇੱਕ ਹੱਲ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਸੰਤਰੀ ਰੰਗ ਦਾ ਘੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਥੋੜ੍ਹਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਲੰਘ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਸਲਫਰ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਗੈਸ ਦੀ ਵੀ ਉਹੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਥੇ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੀਜ਼ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਮੰਨੀਏ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੋਣਗੇ। ਇਸ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਲੂਣ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਲਫਾਈਡ ਅਤੇ ਸਲਫਾਈਡ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਚਾਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਸਲਫੇਟ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਪਲੱਸ ਛੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਅਸਾਈਨਮੈਂਟ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇ ਇਸਲਈ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸਹੀ ਅਸਾਈਨਮੈਂਟ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਅਸਾਈਨਿੰਗ b ਅਸਾਈਨਿੰਗ c ਅਤੇ ਅਸਾਈਨਿੰਗ d ਦੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਫਿਰ ਅਗਲਾ ਪੜਾਅ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਅਸਾਈਨਮੈਂਟ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਕੀ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਸਟੇਟ ਪਲੱਸ ਸਿਕਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਵਿੱਚ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਪਲੱਸ ਛੇ ਵਿੱਚ ਸੀ ਤਾਂ ਫਿਰ ਉੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਵੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈਕਸਾ ਸੰਤੁਲਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਤਿਕੋਣੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਵੀਕ੍ਰਿਤੀ ਲਈ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਇੱਕੋ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਅਤੇ ਆਇਨ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਕੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਛੇ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਪੜਾਅ ਲਈ ਛੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹਨ
ਇਸ ਲਈ ਸਲਫਾਈਡ ਤੋਂ ਸਲਫੇਟ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਲਫਾਈਡ ਤੋਂ ਸਲਫੇਟ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਸੰਤੁਲਨ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਅਤੇ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮੇਲ ਕੀਤਾ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਤੀਜਾ ਕਦਮ ਪ੍ਰਤੀ ਤੱਤ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀ ਪਰਮਾਣੂ ਜਾਂ ਗੰਧਕ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਅਤੇ ਕਮੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੁੱਲ ਆਇਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਸੰਤੁਲਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਚਾਰਜ ਸੰਤੁਲਨ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਵਰਤਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮਾਧਿਅਮ ਖਾਰੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਚਾਰਜ ਦੀ ਲੋੜ ਨਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਚਾਰਜ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਚਾਰਜ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਵਰਤਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸੁਮੇਲ ਜਾਂ ਇਸ o ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਇਸ ਗੰਧਕ ਕੇਂਦਰ ਵਿੱਚ o ਦਾ ਜੋੜ ਜਾਂ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਖਪਤ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵੀ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਮਾਣੂਆਂ ਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨਗੇ। ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਇੱਕ ਅਰਥ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ CR ਦੇ ਜਾਂ ਸੱਤ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਦੋ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਹਨ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਦੇ ਘਟਾਓ ਜੋ ਦੋ ਕ੍ਰੋ ਤਿੰਨ ਜੋੜ ਅਤੇ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚੋਂ ਤਿੰਨ ਹਨ ਸਲਫੇਟ ਆਇਨਾਂ ਤਾਂ ਜੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਗੰਭੀਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਜਲਦੀ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ, ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਰੇਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਸਭ ਤੋਂ ਆਮ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੀ ਆਮ ਰਸਾਇਣ ਦੀ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ h2s ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤੱਤ ਸਲਫਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਗੰਧਕ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਟੀਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਟੂ ਤੋਂ ਜ਼ੀਰੋ ਤੱਕ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਲੱਸ ਟੂ ਦਾ ਬਦਲਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਤੋਂ n ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਇਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਟੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਘਟਾਓ ਤਿੰਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਗੁਣਾ ਇਸ ਦੇ ਦੋ ਤਿੰਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਵੇਗੀ hno3 ਦੇ ਦੋ ਗੁਣਾ ਪਲੱਸ h2s ਦੇ ਤਿੰਨ ਵਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਅਣੂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਸਾਨੂੰ ਅਧਿਐਨ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸਮੂਹ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਆਕਸਾਈਡ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਜੈਵਿਕ ਹੈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਖੋਜਣ ਦੇ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਹੈ, ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਵੀ ਇਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਜਾਂ ਮੁਕਤੀ ਦੁਆਰਾ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਨੰਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਤੱਤ ਸਲਫਰ ਸਲਫਰ ਤੱਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਪਾਊਡਰ ਰੂਪ ਬਹੁਤ ਛੋਟੇ ਕਣਾਂ ਹੈ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਤੌਰ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੱਤ ਸਲਫਰ ਮੁਕਤੀ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਇੱਕ ਅੰਦਰ ਹੈ। ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਾਂ ਵਿਹਾਰਕ

ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਦਿਲਚਸਪ ਨਿਰੀਖਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਗੰਧ ਦੇ ਇਸ ਖਾਤਮੇ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਜਾਂ ਰੀਐਜੈਂਟ ਤੁਹਾਡੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਰਗਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਗਨੇਟ KMnO_4 ਜਿੱਥੇ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ। ਸੱਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਹ ਖਾਸ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਇੱਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਪਛਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਵੀ ਤੁਹਾਡੀ ਅਣਜਾਣ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਦੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਉਸ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਦਦ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ C_1 ਦੇ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਕਲੋਰੀਨ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਜ਼ੀਰੋ ਬਣਤਰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਹੈ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਵੀ ਜੇ ਕਿ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ HCl ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰਾਈਡ ਵੀ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਡਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ K ਮੈਨੋਪੈਂਜ਼ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਜਾਂ ਪਾਊਡਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਡ੍ਰਾਈਵਾਈਜ਼ ਇਹ KCl ਇਸ KMnO_4 ਦੇ ਇਸ ਖਾਸ ਪਾਊਡਰਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕਲੋਰੀਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਸ ਇੱਕ ਵਾਰ ਬਣ ਜਾਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਵਾਹ ਵਿੱਚੋਂ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਵਗਾਅ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਹ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ C_1 ਦੇ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰੋ ਤਾਂ C_1 ਦੇ ਬਣ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵੀ C_1 ਦੇ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਲਈ ਇੱਕ ਆਮ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ C_1 ਦੇ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਲੋਰੀਨ ਇਸ ਤੋਂ ਇਸ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਤੋਂ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦਾ ਪੱਧਰ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪਲੱਸ ਵਨ ਬਦਲਾਅ ਪਰ ਇਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਜੇ ਕਿ ਖਾਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਨਿਰਪੱਖ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਥੋੜ੍ਹਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਥੋੜ੍ਹੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਲਗਭਗ ਨਿਰਪੱਖ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਜ਼ ਬਣਾਏਗੀ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਲੂਣ ਨੂੰ ਮੈਗਨੇ ਸਲਫੇਟ ਬਣਾ ਦੇਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਬਣਾਈ ਰੱਖਣ ਲਈ ਕੁਝ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਵਿਕਲਪ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇ ਸਲਫੇਟ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਤੁਹਾਡਾ H_2SO_4 ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ KCl ਨੂੰ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਇਹ K ਐਮੀਨੋ 4 ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਇਸਦੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸ਼ਕਤੀ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਨ ਤਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ KMnO_4 ਚਾਰ ਦਾ ਦੇ ਵਾਰ KMn ਚਾਰ ਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਸੱਤ ਤੋਂ ਜੋੜ ਦੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜੋੜ ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਘਟਾਓ ਪੰਜ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਤਬਦੀਲੀ ਵੀ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਦੇ ਪੰਜ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਦੁੱਗਣਾ ਓ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਦੇ ਖਾਤਮੇ ਲਈ ਇਹ Cl_2 ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਦੁੱਗਣਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ K ਮਾਇਨਰ ਚਾਰ ਦੀ ਬਜਾਏ K ਮਾਇਨਰ ਚਾਰ ਦਾ ਦੇ ਗੁਣਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ KCl ਦੇ 10 ਵਿੱਚੋਂ 5 ਵਿੱਚ 2 ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ 8 ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਜੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨਾ ਸਲਫੇਟ ਐਨਾਇਨ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੜਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਪੰਜ, ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ MnSO_4 ਚਾਰ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਅਨੁਸਾਰ ਹੋਵੇਗਾ। ਉਸ ਕਲੋਰੀਨ ਦੇ ਪੰਜ ਗੁਣਾ ਬਣਨਾ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਨਾਇਨ ਉੱਥੇ ਹੈ ਜੋ ਵਾਧੂ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਵੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਜੇ ਇਸ ਪਰਮੈਗਨੇਟ ਤੋਂ ਆ ਰਹੀ ਹੈ, ਉਹ ਬਣਤਰ ਹੈ ਪਾਣੀ ਦਾ ਤਾਂ ਇਹ ਉਪ-ਉਤਪਾਦ ਹਨ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸਾਈਡ ਉਤਪਾਦ ਤੁਹਾਡੀ K_2SO_4 ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨਾ ਹੋਵੇਗਾ g ਤੁਸੀਂ ਛੇ K ਦੇ ਅਤੇ ਚਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਅੱਠ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਬਣ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਖਾਸ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਆਮ ਹੋਰਾਂ ਲਈ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ CuS the reacts of CuS with H_2O ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਅਨੁਸਰਣ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ redox ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਰਨੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ।

ਆਕਸੀਡੈਂਟਸ ਅਤੇ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਸਲਫਾਈਡ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਾਂ ਫਿਰ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰੈਕਟੀਕਲ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਗਰੁੱਪ ਵਿਭਾਜਨ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੇਵਲ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਵਿੱਚ ਭੰਗ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਐਸਿਡ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ $2\text{S} + 5\text{H}_2\text{O}$ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿਸਨੂੰ ਇਸ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਵੀ ਪੂਰਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇ ਇਹ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਇਹ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਕਾਇਮ ਰੱਖ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਇੱਕ ਕੇਸ ਤੋਂ ਉੱਥੇ ਕੀ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਆਰਥੈਟਿਕ ਆਇਨ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਸਲਫੇਟ ਆਇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਉੱਥੇ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੱਸਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਫਾਲੋ-ਅਪ ਨੂੰ ਇੱਕ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੀਏ ਤਿੰਨ ਪੈ ਚਾਰ ਹੋਲ ਟੂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਕੋਕ ਜਾਂ ਚਾਰਕੋਲ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਾਰਬਨ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਚਾਰਕੋਲ ਜਾਂ ਕਾਰਬਨ ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ SiO_2 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜੇ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਬਣ ਰਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਕਿ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਠਨ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਿਲਿਕਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਣ ਲਈ ਸਿਲੀਕੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ion

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਫਾਸਫੇਟ ਚੱਟਾਨਾਂ ਤੋਂ ਪੀ 4 ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਫਾਸਫੋਰਸ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਤਿਆਰੀ ਵਜੋਂ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਚੱਟਾਨ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀਆਂ ਚੱਟਾਨਾਂ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਕੁਝ ਮੁੱਲ ਜੋੜੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਮੁੱਲ ਜੋੜੀ ਗਈ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਹੈ।

ਐਲੀਮੈਂਟਲ ਫਾਸਫੋਰਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਹੋਰ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੋਰਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੋਰਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਫੋਰਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਨਾਲ ਰੈਡੋਕਸ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਿਵੇਂ ਚਲਦੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਦੋਂ CR ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ o ਤਿੰਨ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਅਤੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਇਸ ਆਇਰਨ ਸੈਂਟਰ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਤਪਾਦਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਕਿ ਚਾਰ ਫੇਕ ਯੂਰੇ ਛੇ ਹੋਣਗੇ ਜੇ ਕਿ ਇਹ ਫੋਰਿਕ ਸਾਇਨਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਫੋਰੋਸਾਈਨਾਈਡ ਹੈ ਜੇ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਟੀ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਹੈ wo ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਉਹ ਫੈਰੀ ਸਾਇਨਾਈਡ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਏਹ ਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੈਂਟ ਵਜੋਂ ਵਿਹਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇ ਪਲਾਸਟਿਕ ਦੀ ਹੇਠਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ CrO_4^{2-} ਮਾਇਨਸ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਖਾਰੀ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ $abcd$ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਪਤਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰੈਡੋਕਸ ਲਿਖ ਸਕੀਏ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜਲਦੀ ਹੀ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਦੇਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਾਡੇ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਮਦਦਗਾਰ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਹ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੀਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਸੰਭਾਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਮਕਸਦ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਣਜਾਣ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਰਫ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਾਇਓਕੈਮਿਸਟਰੀ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਅਣਜਾਣ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਜਾਂ ਪਤਾ ਕਰਨ ਲਈ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼ਾਖਾ ਖੋਲ੍ਹੀ ਗਈ ਹੈ। ਇੱਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਸ਼ਾਖਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਤੇ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਗੁਣਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਅਣਜਾਣ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਧਾਤੂ ਵਿੱਚ ਸਟੀਲ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ। ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਸਮੱਗਰੀ ਵਿੱਚ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੀ ਪਛਾਣ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਭਾਵ ਕਿ ਕੀ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਹ ਉਹ ਪਹਿਲੂ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਗੁਣਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਗਿਆਨ ਦਾ ਅਗਲਾ ਪੜਾਅ ਜਾਂ ਸਮਝ ਦਾ ਅਗਲਾ ਪੜਾਅ ਜਾਂ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਾ ਅਗਲਾ ਪੜਾਅ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਕਿ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨਾ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਜਾਣ ਕੇ ਪਤਾ ਲੱਗ ਜਾਵੇਗਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਧੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਨਮੂਨੇ ਦਾ ਗੁਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਅਜਿਹੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਅਤੇ ਘਟਾਉਣ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਅਣਜਾਣ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਜਾਂ ਜਾਣਨ ਜਾਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਹ ਸ਼ਬਦ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਣਜਾਣ ਪਦਾਰਥ ਕਿਸੇ ਠੋਸ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਜੈਵਿਕ ਨਮੂਨਾ ਕੋਈ ਜੀਵ-ਰਸਾਇਣ ਨਮੂਨਾ ਕੋਈ ਭੂ-ਰਸਾਇਣ ਨਮੂਨਾ ਇਸ ਬ੍ਰਹਿਮੰਡ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਨਮੂਨਾ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਰਚਨਾ ਤੱਤ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਭਾਵ ਉਹੀ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰੈਸਰ ਸਟੋਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਰਤਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਇੱਕ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਘੋਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਦੀ ਤਿਆਰੀ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤਕਨੀਕਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਤਕਨੀਕਾਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰੀਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਰੀਐਜੈਂਟ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਅਤੇ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਅਤੇ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਹੋ ਕਿ ਕੁਝ ਰੀਐਜੈਂਟ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਕਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹੀ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। ਹੋਰ ਅਣਜਾਣ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰਨ ਲਈ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਅਣਜਾਣ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਕ ਵਜੋਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ, ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਕ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਕੇ ਐਮੀਨੋ 4 ਨਾਲ ਇਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਣ ਕੇ ਇਹਨਾਂ ਅਣਜਾਣ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਪਛਾਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਕ ਤੁਹਾਡਾ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ $KMnO_4$ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਇਸ ਲਈ th ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੈ $KMnO_4$ ਦਾ $redox$ titrations ਲਈ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਰਥ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਹੋਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਿਸਨੂੰ $KMnO_4$ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਨੂੰ ਇਸ ਖਾਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਨਾਮ K ਮੈਨੋਪੈਂਜ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਤੁਹਾਡਾ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟੀ। ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਟ੍ਰਾਈਟੋਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਵਰਤ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟੀਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਦਾ ਮੈਟ੍ਰਿਕ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟਾਂ ਦੀਆਂ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਆਇਨ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜੋ ਹੈ $K_2Cr_2O_7$ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ $K_2Cr_2O_7$ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅੰਦਰੂਨੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜੋ ਕਿ ਉਹ ਪਹਿਲਾਂ ਤੋਂ ਹੀ ਉਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਨ, ਦੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੇਂਦਰ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਦੁਆਰਾ ਭਰੇ ਹੋਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕ੍ਰੋਮੀਅਮ ਕੇਂਦਰਾਂ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਨਹੀਂ ਕੱਢ ਸਕਦੇ। ਕੀ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਖੁਦ ਉਸ ਖਾਸ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ t ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਖਾਸ e_0 ਮੁੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਦੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਸਮਰੱਥਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟਾਂ ਜਾਂ ਰੀਡਿਊਸਿੰਗ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਕ ਦੀ ਚੋਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟੀ ਜਾਂ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟੀ ਦੁਆਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸੇਰਿਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਸੇਰਿਕ ਸਲਫੇਟ ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਲੂਣ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਡਬਲ ਠੋਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤਲਫਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਸੀਰੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਸ ਆਇਓਡੀਨ ਨੂੰ ਦੇ ਅਜਿਹੇ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੇ ਅਜਿਹੇ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਡੋਮੈਟਰੀ ਜਿੱਥੇ ਆਇਓਡੀਨ ਨੂੰ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਓਡਾਈਡ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਇਓਡੀਨ ਆਇਓਡੀਨ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਾਤਰਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਅਨੁਸਾਰੀ ਟਾਈਟ੍ਰੋਮੈਟ੍ਰਿਕ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਆਇਓਡੋਮੈਟਰੀ ਅਤੇ ਆਇਓਡੋਮੈਟਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਆਇਓਡੀਨ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਘੋਲ ਅਸੀਂ ਬੁਰੇਟ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਆਇਓਡੀ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਕੋਨਿਕਲ ਫਲਾਸਕ ਵਿੱਚ ਅਨੁਸਾਰੀ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਸਬਸਟਰੇਟ ਨੂੰ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਨ ਲਈ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਕਿਉਂ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੰਨੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਕਿਉਂ ਲੈ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦੇ e_0 ਮੁੱਲ ਵੱਖਰੇ ਹਨ। ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ $KMnO_4$ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਸੰਭਵ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅ i ਇਸਨੂੰ 1.51 ਵੋਲਟ ਦਾ e_0 ਮੁੱਲ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ i ਇਹ e_0 ਮੁੱਲ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ i 2 ਕਿੱਥੇ ਹੈ ਮੁੱਲ ਸਿਰਫ 0.051 ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ K ਐਮੀਨੋ 4 ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ 4 ਦੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਦੇ ਅਧੀਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਲੜੀ ਹੈ ਜੋ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦਾ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉੱਥੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੈ ਅਮੀਨੋ ਭੋਜਨ ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੋ ਕਿ ਅਕਸਰ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਰਾਬਰ MnO_4 ਮਾਇਨਸ ਅਤੇ Mn^{2+} ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਟਿਕੁਲਰ e_0 ਮੁੱਲ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪਲੱਸ 7 ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਅਤੇ ਬਾਈ ਵੈਲੈਂਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਅਤੇ 0.514 ਦੇ 0 ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਰੰਗੀਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਜਿਸ ਕਾਰਨ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ d ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨਹੀਂ ਹੈ d ਜ਼ੀਰੋ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਵਿੱਚ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਪਲੱਸ ਸੱਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰ ਚਾਰਜ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਵਾਇਲੇਟ ਰੰਗ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਾਇਲੇਟ ਰੰਗ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੌਰਾਨ ਅਲੇਪ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਦੌਰਾਨ ਰੰਗ ਦੇ ਗਾਇਬ ਹੋ ਜਾਣਾ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਅਸੀਂ MnO_4 ਘਟਾਉਂਦੇ ਤੋਂ Mn^{2+}

ਪਲੱਸ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਮੀ ਤੋਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਰੰਗਹੀਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੇ ਅੰਤਮ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਕਿਸੇ ਸੂਚਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਰੀਡਿੰਗ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੂਰੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੌ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਲਗਭਗ ਸੌ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਨਹੀਂ ਜਾਵੇਗਾ। ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਪੰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੁਜੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਵਿੱਚ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੀਤੇ ਜਾਣਗੇ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਪੰਜ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ mno_4^- ਮਾਇਨਸ ਦੁਆਰਾ ਇਸਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਗਿਣਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨਗੇ, ਇਹ ਖਾਸ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਥਾਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਨਹੀਂ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਤਣਾਅ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ। mno_2 ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਸਵੈ-ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ mno_4^- ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਨਿਰਪੱਖ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ mno_2 ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਪਲੱਸ ਫੋਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਤੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਪਾਣੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੁੱਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਜੈਵਿਕ ਅਸੁੱਧਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਜੈਵਿਕ ਅਸੁੱਧਤਾ ਇੱਕ ਵਸਤੂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ k_2CrO_4 ਐਮੀਨੋ 4 ਦੁਆਰਾ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ k_2CrO_4 ਐਮੀਨੋ 4 ਮੌਜੂਦ ਵਿੱਚ ਕੁਝ mno_4^- ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ mno_2 ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ k_2CrO_4 ਮੀਨੋਪੈਂਜ਼ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ mno_2 ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਬਣ ਜਾਵੇਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਦੁਆਰਾ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹੋਂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਕੇ ਮਾਨਕੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਘੋਲ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ k_2CrO_4 ਐਮੀਨੋ 4 ਦੁਆਰਾ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ k_2CrO_4 ਐਮੀਨੋ 4 ਅਤੇ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿਚਕਾਰ ਉਸ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਕੈਮਿਨੋ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸੈਲਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਬਾਅਦ ਆਕਸੀਕਰਨ ਇਸ ਸਿਰਫ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਦੁਬਾਰਾ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪਿਛਲੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਸਿਰਫ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਸਲਫੇਟ ਤੱਕ ਘਟਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੰਨੀ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਹੈ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਘੋਲ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸੋਡੀਅਮ ਸਹਾਇਕ ਘੋਲ ਦੀ ਤਾਕਤ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਕੋਰ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਹੋਵੇਗਾ k_2CrO_4 ਦੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ਕਤੀ ਅਤੇ ਅਸਲ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕਰਨ ਤੋਂ ਤੁਰੰਤ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਾਕਤ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਾਨਕੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਾਨਕੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੱਖਰੀ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਕੁਝ ਅਣਜਾਣ ਤਾਕਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਕਸਰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਤੋਂ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਮਾਤਰਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਰੈਡਿਊਸਿੰਗ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਅਸਲ ਤਾਕਤ ਦਾ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਇਸ ਅਸਲ ਤਾਕਤ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦਿਆਂ ਹੋਇਆਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਕੀ ਐਮੀਨੋ 4 ਦੀ ਸੰਤੁਲਿਤ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਐਮੀਨੋ 4 ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ। ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਰਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਹੁਣ ਉਹੀ ਉਦਾਹਰਨ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਕਲਾਸਾਂ ਦੇ ਪਹਿਲੇ ਦਿਨ ਤੋਂ ਹੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਵੱਲ ਜਾਵਾਂਗੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਦੇ ਨਿਰਧਾਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਘੋਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੋਈ ਐਸਿਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। ਸੋਡੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੁਆਰਾ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਪਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਾਈਟਰਸ ਐਸਿਡ ਨਾਈਟ੍ਰਿਕ ਐਸਿਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਫੈਰਸ ਦੇ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ ਲੋਹਾ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫੈਰਸ ਨਮੂਨਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਖੁਦ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ ਕ੍ਰਿਸਟਲਿਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਸੁੱਧ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਡਬਲ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਫੈਰਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਜਾਂ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਅਮੋਨੀਅਮ ਸਲਫੇਟ ਡਬਲ ਲੂਣ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਧੇਰੇ ਲੂਣ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ en ਹੋਰ ਲੂਣ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਸਾਨੂੰ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ k_2CrO_4 ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡਾ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ k_2CrO_4 ਘੋਲ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਕੇ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਦੁਆਰਾ ਅਨੁਮਾਨਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਕੈਮਿਨੋ ਫੈਰਸ ਘੋਲ ਜਿਸਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਮਾਣਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਆਕਸੇਲੇਟ ਘੋਲ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਅਗਿਆਤ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਮੇਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਦਾ।

ਇਸ ਲਈ ਲੋਹੇ ਦਾ ਕੋਈ ਹੋਰ ਨਮੂਨਾ ਵੀ ਸਧਾਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਲੋਹੇ ਦਾ ਨਮੂਨਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਤੋਂ ਲੋਹੇ ਦੇ ਬੀਜ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੇ ਬੀਜ ਜਾਂ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਨੂੰ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਣਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੋ ਸਕੇ। ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਫੈਰਸ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਪੀ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸਦੇ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਨੂੰ ਜਾਣ ਕੇ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਓਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ।

ਇਸ ਲਈ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢਾਂਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੇ ਐਮੀਨੋ 4 ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ mn^{2+} ਪਲੱਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। mno_4^- ਘਟਾਓ ਦੀ ਬਣਤਰ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਇੱਕ ਆਮ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਸੋਡੀਅਮ ਬਿਸਮਥ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ 2 ਪੜਾਅ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ mn^{2+} ਪਲੱਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਬਿਸਮਥ ਆਇਨ ਬਾਇਓ3 ਘਟਾਓ ਦੇ ਬਿਸਮਥ ਥੀ ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਦੇ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਣਾ। ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ mn^{2+} ਪਲੱਸ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਦੇ ਪਲੱਸ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲੂਣ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲੂਣ ਜਾਂ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਕਲੋਰਾਈਡ ਜਾਂ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਆਇਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਬਿਸਮਥ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਲਈ $1y$ ।

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਹ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਆਇਨ mno_4^- ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਰੰਗ ਬਦਲਦੇ ਹੋਏ ਵੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਾਇਲ ਵਾਇਲੇਟ ਕਲੋਰੇਸ਼ਨ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ mn^{2+} ਪਲੱਸ ਨੂੰ mno_4^- ਘਟਾਓ 1 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। mn^{2+} ਪਲੱਸ ਦੀ ਕੁਝ ਪਛਾਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਅਣਜਾਣ ਨਮੂਨੇ ਵਿੱਚ mn^{2+} ਪਲੱਸ ਦੀ ਪਛਾਣ ਕਿਵੇਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਟੈਸਟ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਬਿਸਮਥ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਬਿਸਮਥ ਆਕਸੀਕਰਨ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਰੰਗ ਜਾਣ ਕੇ ਪਛਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਉਹ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਖਾਸ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਪਰਮੈਂਗਨੇਟ ਜਾਂ mno_4^- ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਉੱਥੇ ਸੋਡੀਅਮ ਆਕਸੇਲੇਟ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਕੇ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਇਨਾਂ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਇਹਨਾਂ ਹੌਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਾਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਚੌਦਾਂ h^+ ਪਲੱਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਸੱਤ h^+ ਦੇ ਓ ਸਾਡੀ mno_4^- ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ mno_4^- ਘਟਾਓ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸਥਿਰ

ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ mno_4 ਘਟਾਓ ਦੀ ਬਣਤਰ ਵੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਕਿ mno_4 ਘਟਾਓ ਅਤੇ mn 2 ਪਲੱਸ ਜੋ ਵੀ ਹੋਵੇ। ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਲਈ ਹੈਂਡਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਾਂ ਸਿਧਾਂਤਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਾਣ ਕੇ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਸਾਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਤੇਜ਼ਾਬ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸ਼ੁੱਧ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਜੇ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਲਫੇਟ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਸਥਾਈ ਸਿੱਧੇ mn_2 ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮਾਧਿਅਮ ਦੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਮਾਧਿਅਮ ਸੇ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਮਾਧਿਅਮ

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੀਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਾਧਿਅਮ

ਇਸ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਮਾਧਿਅਮ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਦਦਗਾਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਲਈ ਕੋਈ ਹੋ ਮਾਇਨਸ ਨਹੀਂ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ h_2 ਵੀ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ h_2 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵਧੇਰੇ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਗਠਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ। ਕੋਹ ਦਾ ਮਾਧਿਅਮ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਕੋਹ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ mno_2 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ mno_2 ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਜਿਹੇ ਪਰਮੈਗਨੇਸੈਟਿਕ ਟਾਈਟਨਸ ਲਈ ਮਦਦਗਾਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਪਰਮੈਗੇਮੈਟਿਕ ਟਾਈਟ੍ਰੇਸ਼ਨ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡਾਇਕ੍ਰੋਮਾਟੋਮੈਟਰੀ ਵੀ ਇਸ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ਾਬ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਕਰਨ ਲਈ ਮਦਦਗਾਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਾਹਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਨੁਸਾਰੀ ਰੇਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੂਲ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਅੰਧੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨ ਲਈ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਸਮਝ ਆ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿੱਥੇ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਰੀਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟਾਈਟ੍ਰੇਮੈਟਿਕ ਵਿਧੀ ਲਈ ਨਹੀਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ। k ਮੈਨੋਪੈਂਜ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਸਿਰਫ ਸਲਫਾਈਡ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਵੀ ਉੱਥੇ ਉਪਲਬਧ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਕਿ ਇਸ k ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਲਈ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣ ਸਿਰਫ k ਮੈਨੋਫੇਨ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਲਿਕ ਸਲਫੇਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਆਇਰਿਡੀਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਤਕਨੀਕਾਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਕੈਮਿਨੋ 4 ਨੂੰ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਰੈਡੋਕਸ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨਾਂ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ