

ਸ਼ੁਭ ਸਵੇਰ ਹਰ ਕਿਸੇ ਦਾ ਇਸ ਰੈਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਦੂਜੀ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਦੇ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਿਸਮਤ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਫੋਟੋਸਿਸਟਮ 2 ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਕੁਦਰਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤ ਖਾਤਮੇ ਦੇ ਨਾਲ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ। ਇਸ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਨਿਸ਼ਚਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਥੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਸ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਨੂੰ ਆਪਣੇ ਬਚਾਅ ਦੇ ਆਪਣੇ ਉਰਜਾ ਸਰੋਤ ਵਜੋਂ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਏਟੀਪੀ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਸੰਸਲੇਸ਼ਣ ਲਈ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਏਟੀਪੀਐਸ ਮਨੁੱਖ ਸਮੇਤ ਸਾਰੇ ਜੀਵਿਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀਆਂ ਲਈ ਸਾਡੀ ਉਰਜਾ ਮੁਦਰਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੁੜੀਆਂ ਹੋਈਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਿਵੇਂ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਥਾਨ ਅਤੇ ਉਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ ਰੈਡੋਕਸ ਸੰਭਾਵੀ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਚੀਜ਼ ਇਹਨਾਂ ਨਾਲ ਵੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਰੈਡੋਕਸ ਸੰਭਾਵੀ ਮੁੱਲ ਫਿਰ ਉਹ ਡੈਲਟਾ ਜੀ 0 ਮੁੱਲਾਂ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਤਾਪ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਮੁੱਖ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਇੱਕ ਖਾਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਗੁਆ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਉਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਮੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕਰਕੇ ਵੀ ਇਹਨਾਂ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਦੇ ਇਸ ਵਰਤਾਰੇ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗ ਨਾਲ ਸਬੰਧਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਯੋਗ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਕਰਨਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਉੱਥੇ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਵੀ ਗਰਮੀ ਦਾ ਸੰਚਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਬੁਨਿਆਦੀ ਚੀਜ਼ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਉਰਜਾ ਹੈ ਜੋ ਛੱਡੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿ ਭਾਵੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਉਰਜਾ ਛੱਡੀ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਉਰਜਾ ਜਜ਼ਬ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਕਿਵੇਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ o2 ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ o2 ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਉਦੇਸ਼ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਹ ਸਧਾਰਨ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ o2 ਨੂੰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ a is attaching o2 ਦੇ ਨਾਲ ਕੁਝ ਕੇਸ ao ਜਾਂ ao2 ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ a ਕਾਰਬਨ c ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਮੈਨੋਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਬਣਨ ਕਾਰਨ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਕਾਰਬਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਪਾਤੁ ਸੰਬੰਧੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਣਗੀਆਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਪਾਣੀ ਕੀ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਕਿ PS2 ਵਿੱਚ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਢੰਗ ਨਾਲ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕਿਵੇਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਤਬਾਦਲਾ ਵੱਖਰਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਿਸਮ ਅਤੇ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਜੇਕਰ ਸੋਡੀਅਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚੋਂ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਛੱਡੇਗਾ, ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਕੰਮ ਹੈ ਜੋ ਨਾ ਤੋਂ ਨਾ ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਕਿਸਮਤ ਵੀ ਦੇ ਗੁਣਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸੇ ਵਜੋਂ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਨਾਲ ਮਾਧਿਅਮ ਖਾਰੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ na ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਇਕੱਠੇ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਵਿਕਾਸ ਨਾਲ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਛੱਡੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ, ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਆਮ ਆਇਓਨਿਕ ਤਸਵੀਰ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਦੇ h ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ। ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ h ਪਲੱਸ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ na ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ na ਪਲੱਸ ਉਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਦੇਵੇਗਾ n ਪਹਿਲਾਂ ਪਰਮਾਣੂ ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅਣੂ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਭਾਵ ਡਾਈਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਦੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪਾਣੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਉਸ ਸਧਾਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਫੋਟੋ ਸਿਸਟਮ ਦੇ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਖਾਸ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ oo ਬੱਡ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਕਿ ਓ ਬੱਡ ਵੱਖਰੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਦਾ ਉਹ ਅਲੱਗ-ਥਲੱਗ ਅਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ oo ਬੰਧਨ ਸਥਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਅੰਰਬਿਟਲਾਂ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋਣ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਫੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਐਚ ਪਲੱਸ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੀ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤੋਂ ਖਾਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ules ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਉੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਉੱਥੇ ਬਣੇ ਇਸ h ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ph 0 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਸਭ ਕੁਝ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਅਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਮੁੱਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਿਆਰੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਮੁੱਲ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਵੋਲਟ ਬਨਾਮ ਆਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਸਕੇਲ ਸੈਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਸ ਪੈਮਾਨੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਉਸ ਹੋਰ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ। ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਜਿੱਥੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਪਾਣੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਿੱਥੇ ਪਾਣੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਖੜ੍ਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 1.35 ਦਾ 2 3 ਵੋਲਟ ਬਨਾਮ nh ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਚਾ ਜਾਂ ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਪਰ ਹੈ। ਖਾਸ ਪੈਮਾਨਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪੜਾਵਾਂ ਨੂੰ ਅਪਣਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕਮੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਮੁੱਚੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਦੇ h ਦੇ o ਦੇ h ਦੇ ਜੋੜ o ਦੇ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੈੱਲ ਲਈ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਲਈ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਥੋਡ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਹਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਵਿੱਚ ਮੁਕਤ ਹੋ ਜਾਣਗੇ। ਅਤੇ ਉਹ ਖਾਸ ਮੁਕਤੀ ਉਸ ਖਾਸ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਜੋੜ ਕੇ ਉਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਸੈੱਲ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਤਿੰਨ ਚਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਜ਼ੀਰੋ ਡੈਲਟਾ ਜ਼ੀਰੋ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰ ਸੱਤਰ ਪੰਜ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬੁਨਿਆਦੀ ਜਾਂ ਮਿਆਰੀ ਪੈਮਾਨਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਲਈ ਇਹ ਮੁੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚੀਜ਼ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਤਰੀਕੇ

ਨਾਲ ਵਾਪਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸੋਡੀਅਮ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਇੱਕ ਚੰਗੀ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਾਣੀ ਕੈਥੋਡ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੈਥੋਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕੈਥੋਡਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਇਹ ਮੁਕਤੀ ਕੈਥੋਡ 'ਤੇ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਕੈਥੋਡ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ  $e_0$  ਮੁੱਲ 0.00 ਵੋਲਟ ਬਨਾਮ  $nhe$  ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ  $e_0$  ਮੁੱਲ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਦੂਜੇ ਬਾਰੇ ਕੀ? ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਹੈ ਇਹ  $na$

ਹੈ ਅਤੇ  $na$   $na$  ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਇਸ  $na$  ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਖਾਸ ਜਾਂ ਕੁਦਰਤੀ ਰੁਝਾਨ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ  $na$  ਪਲੱਸ ਦੇ

ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਗਠਨ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਮਿਲਦਾ ਹੈ।  $na$  ਤੋਂ  $nh$  ਪਲੱਸ ਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ

ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ  $e_0$  ਮੁੱਲਾਂ ਲਈ ਮੁੱਲਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਮਾਤਰਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਟਿਕੂਲਰ ਚੀਜ਼ ਇੱਕ

ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖਰੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ  $na$  ਤੋਂ  $na$  ਪਲੱਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ

ਆਮ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤ ਦੁਆਰਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਸੰਭਾਵੀ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸਟੈਂਡਰਡ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਖਾਰੀ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਤੁਰੰਤ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ

ਕੋਲ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਮਿਆਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਇਸ  $na$  ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸਥਿਤੀ ਬਾਰੇ ਸੋਚਣਾ ਚਾਹੀਦਾ

ਹੈ ਤਾਂ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸਮੂਹ ਇੱਕ ਤੱਤ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਅਲਕਲੀ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲਿਥੀਅਮ ਸੋਡੀਅਮ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ

ਰੂਬੀਡੀਅਮ ਸੀਜ਼ੀਅਮ ਉੱਥੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਹਿ-ਸਥਿੱਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਪੈਟਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਉਹ ਤੁਰੰਤ  $na$  ਤੋਂ  $na$  ਪਲੱਸ  $k$  ਤੱਕ ਜਾ

ਸਕਦੇ ਹਨ। ਤੋਂ  $k$  ਪਲੱਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਅਲਕਲੀ ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿਮ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ  $ilar$

$fashion$  ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਤੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ

ਹੈ ਇੱਕ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਣੀ-ਪਛਾਣੀ ਅਤੇ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਥਾਪਿਤ ਉਦਾਹਰਨ ਇੱਕ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਉਦਾਹਰਣ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਨ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਕੰਮਕਾਜ ਬਾਰੇ ਕੀ? ਇਸ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ

ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਕਿਵੇਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਚਰਚਾ ਵਿੱਚ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਹੋਰ

ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਇਸ ਬ੍ਰਹਿਮੰਡ ਵਿੱਚ ਲੱਭੇਗੀ। ਕੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵਾਂਗੇ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ

ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਇੰਜੈਕਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਿੰਨੇ ਸਥਿਰ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਸੇ ਪ੍ਰਜਾਤੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ  $a$  ਗੁਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ  $a$  ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲੱਸ

ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ? ਇਹਨਾਂ

ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ  $lability$   $a$  ਜੋ ਜ਼ੀਰੋ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਮੂਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਮੂਲ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਟੀਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਜਾਂ ਇਸ

ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੌਰਾਨ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਇਹ

ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਰੀਐਜੈਂਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਜਾਂ ਇਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ

ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਜਾਂ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਸਾਡੀਆਂ ਰੀਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ

ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਅਤੇ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਜਾਂ ਸਮਾਨ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕੈਥੋਡ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਤਾਂ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ

ਕੈਥੋਡ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਵੀ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਜਿਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ

ਦੁਆਰਾ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਸ ਤੋਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਉਣ ਵਾਲੇ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਪਹਿਲੂਆਂ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰੇਗੀ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਥੋਡ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਹੋ

ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ  $a$

ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨੀ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਰੀਐਜੈਂਟਸ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਵਿੱਚ ਦਿਲਚਸਪੀ ਰੱਖਦੇ

ਹਨ ਇਸਲਈ ਰਸਾਇਣਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਾਂ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਸੀਡੈਂਟਸ ਅਤੇ

ਰੀਡਕਟੈਂਟਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇੱਥੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਲਈ

ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖਾਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜੇਕਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਫੇਸਿਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਤਾਂ  $a$   $g$  ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਖਾਸ ਖਿੰਦੂ 'ਤੇ

ਕਟੌਤੀ ਜਾਂ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟਾਂ ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਕਾਰਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪਾਣੀ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਰੀਡਕਟੈਂਟ 'ਤੇ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਕਿਸਮਾਂ ਉੱਥੇ ਹੋਣਗੀਆਂ ਜੋ ਇਸ  $h_2o$  ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਇੱਕ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ

ਤੇ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪਾਣੀ ਲਈ ਇੱਕ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਪਾਣੀ

ਇੱਕ ਰੀਡਕਟੈਂਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ  $2 h_2o$  ਪਲੱਸ  $2 f$   $2$   $4$   $f$  ਘਟਾਓ  $2$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ।  $4 h$  ਪਲੱਸ ਅਤੇ  $o_2$

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਫਲੋਰੀਨ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਫਲੋਰੀਨ

ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦੇ ਉੱਪਰਲੇ ਸੱਜੇ ਕੋਨੇ ਦੇ ਉੱਪਰਲੇ ਸੱਜੇ ਕੋਨੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਭਵ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਹੈ ਮੇਰੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ

ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਉਤਪਾਦਕ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਵੀ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ  $f_2$  ਵਿੱਚ ਸਭ ਤੋਂ ਵੱਧ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵਿਟੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੌਰਾਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪਾਣੀ ਦੇ

ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਆ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੇਕਰ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮਾਂ ਵਿੱਚ ਫਲੋਰਾਈਨ ਐਟਮ ਫਲੋਰਾਈਡ ਵਿੱਚ ਬਦਲ

ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਆਕਸੀਜਨ ਆਮ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੁਕਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਜੋ  $h_2o$  ਤੋਂ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $h_2o$  ਇਹ  $o$   $o_2$  ਘਟਾਓ ਦੇ ਰੂਪ

ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਆਮ ਆਇਓਨਿਕ ਮਾਡਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਸਾਨੂੰ  $o$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਮੌਜੂਦ ਹੈ।  $o_2$  ਘਟਾਓ ਜੋ ਕਿ ਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਰਹੇ ਹੋਣ, ਇ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀ ਔਲ

ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇ ਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਇਸ  $o$  ਦੇ ਘਟਾਓ ਤੋਂ ਵਰਤਣਾ ਜਾਂ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਅ ਂ ਇਹ  $o$  ਦੇ ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਨੂੰ  $o$  ਜ ੀਰੇ ਜਾਂ ਸ

ਰਫ਼ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਲੋੜੀਂਦਾ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਅਤੇ ਦੇ ਨਵੇਂ ਆਕਸੀਜਨ ਪਰਮਾਣੂ ਉੱਥੇ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਹੋਰ

ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸਦੇ ਲਈ ਡਾਈਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਭਾਗ ਕੁਲਰ ਬਿੰਦੂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਹਿਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਨੁਸਾਰੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਜਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਤਾਕਤ ਅਤੇ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੇ ਹੋਏ, ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਉਸੇ ਸਬਸਟਰੇਟ 'ਤੇ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਾਣੀ। ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਵੱਖੋ ਵੱਖਰੀਆਂ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮਿਲਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਠਨ ਅਤੇ PS2 ਲਈ ਉਸ ਆਕਸੀਜਨ ਅਣੂ ਦੀ ਖਪਤ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਫੋਟੋਸਿਸਟਮ ਦੇ ਅਤੇ ਭੋਜਨ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਜਲਣ। ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੁਝਾਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਡੀ ਨਾ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ, ਜੋ ਕਿ ਖਾਰੀ ਧਰਤੀ ਦੀਆਂ ਧਾਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਲਈ ਵੀ ਸਹੀ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ, ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਧਾਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਵਾਲੀ ਡੰਡੇ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਮਕੈਨਿਕ ਰਾਡ ਕਿਵੇਂ ਚਲਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਧਾਤੂ ਦੀ ਡੰਡੇ ਨੂੰ ਸਧਾਰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨਾਂ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਵੀ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਵਾਲੀ ਟੱਕਰ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸੋਚ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ag ਪਲੱਸ ਨਾਲ mg ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਕੀ ਕੋਈ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੋਵੇਗਾ? ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਜੋ ਲੱਭ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ mg ਜਦੋਂ ag ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਚਾਂਦੀ ਦਾ ਆਇਨ ਸਿਲਵਰ ਇੱਕ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਕੀ ਉਹ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਇਸ ਖਾਸ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ। ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਜਾਂ ਆਕਸੀਡੈਂਟ ਜੋ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ 0 ਤੱਕ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰਨਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ਦੀ ਕਮੀ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ, ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਵਜੋਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ mg ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੇ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੋ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਆ ਰਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਰੰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਰੰਗ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੁਝ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹਨ ਜੋ ਘੋਲ ਅਤੇ ਚਾਂਦੀ ਵਿੱਚ ਜਾ ਕੇ ਇੱਕ ਰੰਗ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਡੰਡੇ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੰਪਰਕ ਹੈ ਬਿੰਦੂ ਜਿੱਥੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਇੱਥੇ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਸੜ ਜਾਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਅੰਦਾਜ਼ ਵਿੱਚ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਪਿਛਲੇ ਲੇਖ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਵਰਗ ਕਿ ਖੋਰ ਕਿਵੇਂ ਲੱਗ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿ ਲੋਹੇ 'ਤੇ ਜੰਗਾਲ ਕਿਵੇਂ ਲੱਗ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੀ ਉਸ ਖਾਸ ਖੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਘਟ ਰਹੀ ਹੈ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਖੰਡਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਸਿਰਫ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੀ ਆਕਸੀਜਨ ਜਾਂ ਨਮੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਏਜੀ ਪਲੱਸ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਧਾਤ ਦੇ ਆਇਨ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਜਾਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਰੇ ਪਾਣੀ ਨਹੀਂ ਹਨ। pure h2o ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਕਈ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਦਯੋਗ ਦੁਆਰਾ ਡਿਸਚਾਰਜ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਿੱਚ ਕਈ ਜਾਂ ਵੱਡੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਕਿ ਉਸ ਖਾਸ ਉਦਯੋਗਿਕ ਨਿਕਾਸ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਕੀ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਕੁਝ ਕਿਸਮ ਦੀਆਂ ਧਾਤ ਡੰਡੇ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੀ ਪਾਈਪ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੀ ਪੱਟੀ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੀ ਸੀਟ ਉਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਵਾਤਾਵਰਣ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਪਿੱਛੇ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਜਾਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਜੋ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੰਡਾ ਉਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜੋ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇੱਕ ਖਾਸ ph 'ਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਖੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੱਧਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਡੰਡੇ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ ਡਿਗਰੇਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਡੰਡਾ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਆਇਨ ਉੱਥੇ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਂਦੀ ਦੀ ਧਾਤ ਜਾਂ ਚਾਂਦੀ 0 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਬਣਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਜਨ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਆਮ ਤਲਛਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਬਜਾਏ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਆਕਸਾਈਡ ਬਣਨਾ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜੰਗਾਲ ਜੋ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਹ fe2o3 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜੰਗਾਲ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦੀ ਧਾਤ ਤੋਂ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੋਹੇ ਦੀ ਧਾਤ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ e0 ਮੁੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਇੰਨੀ ਉੱਚੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਧਾਤੂ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਹੈ ਧਾਤ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫੈਰਸ ਦੇਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਖਰਕਾਰ ਫੈਰੀ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਣੂ ਇਸ ਫੇ ਦੇ ਓ ਤਿੰਨ ਵੱਲ ਵਧਣਗੇ ਜੋ ਕਿ ਸਾਡੀ ਜੰਗਾਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ-ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਧਾਤ ਦੇ ਆਇਨਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ 'ਤੇ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਸੜ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਕਾਫ਼ੀ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਤੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਪਹਿਲੂ ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਪ੍ਰਸਤਾਵ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਸ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਰਮ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਧਾਤੂ ਘਟਦੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਜਾਂ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਦੇ ਗਠਨ ਦੁਆਰਾ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਗਠਨ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦਾ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨਾਲ ਸਿੱਧਾ ਸਬੰਧ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਆਖਰਕਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਧਾਤ ਵਾਪਸ ਦੇਣ ਲਈ ਕੁਝ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੁਆਰਾ ਇਲਾਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਵੀ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੰਪੋਜ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਕਾਰਗਨਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਕਲਾਸਾਂ ਵਿੱਚ ਐਚਰੋ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਸੜਨ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸ਼ਾਨਦਾਰ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਮਰਕਿਊਰਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਨਮੂਨਾ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਕੇ ਪਛਾਣ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਬਦੀਲੀ ਜਿੱਥੇ ਇਸ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਪਾਰਾ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਹੀ ਕੰਪੋਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚੋਂ ਆਕਸੀਜਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਸਾਡੀ ਬਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇ ਇਸਲਈ ਬਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰੇਡੌਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਸਪੀਸ਼ਿਜ ਜਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਧਾਤੂ ਜੋ a0 ਜਾਂ a02 ਵਿੱਚ ਬਦਲੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਾਰਬਨ ਵਰਗੀ ਕੋਈ ਵੀ ਗੈਰ ਧਾਤੂ ਜੋ ਇਸਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਮੋਨੋਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਕਸਾਈਡ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ। ਕੋਈ ਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਕੋਈ ਵੀ ਧਾਤੂ ਆਕਸਾਈਡ ਕੋਈ ਗੈਰ-ਧਾਤੂ ਆਕਸਾਈਡ ਕੋਈ ਵੀ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਕੋਈ ਵੀ ਸਲਫੇਟ ਜੋ ਵੀ ਹੋਵੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇਸ ਦਾ ਇਲਾਜ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਿਸਟਮ ਦੀ ਕਿਸਮਤ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਾਂ ਉਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਕਿਸਮਤ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸ ਨੂੰ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰੈਡੌਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੀ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਲੈ ਸਕਦੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਰੱਬੇ ਤਾਂ hgo ਦੀ ਗੀਟਿੰਗ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ hjo ਦੀ ਸਧਾਰਨ ਗੀਟਿੰਗ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਅਜਿਹੀ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ

ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਜਿੰਕ ਵਰਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਤੁਹਾਡੇ ਕੁਪ੍ਰੀਕ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਨਾਲ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਕੇਸ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੱਸਦੇ ਹਾਂ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਘੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਆਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਸਾਡੀ ਜਿੰਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿੰਕ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਤਾਂਬੇ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਸਧਾਰਨ ਨਿਰੀਖਣ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਤਾਂਬੇ ਤੋਂ ਜਿੰਕ ਤੱਕ ਇਸ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਾਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਿਸੇ ਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਆਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਉਹ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂਬਾ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਕਿਊਬਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਤੋਂ ਤਾਂਬਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਿੰਕ ਜਿੰਕ ਮੈਟਲ ਸਟ੍ਰਿਪ ਜਿੰਕ ਪਾਊਡਰ ਜਿੰਕ ਗੈਨਿਊਲਜ਼ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤਾਂਬਾ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਖਾਸ ਕਿਊਬਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਖੁਦ ਜਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜੈਵਿਕ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਵੀ ਇਸ ਜਿੰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਪਰ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਮੁੱਢਲੀ ਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼੍ਰੇਣੀਬੱਧ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਆਮ ਵਿਸਥਾਪਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਆਕਸੀਜਨ ਮੁੜ ਵਿਸਥਾਪਿਤ ਆਕਸੀਜਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਥਾਂ ਤੋਂ ਜਿੰਕ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਹਟਾਈ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਠੋਸ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਢਾਂਚੇ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਅਯਾਮੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ। ਇਸ ਕਿਊਬਿਕ ਆਕਸਾਈਡ ਦੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਦੀ ਕਿਸਮ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣਤਰ ਨੂੰ ਵੀ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੀ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਧਾਤੂ ਦੀ ਟੋਲਿਕ ਬਣਤਰ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿੰਕ ਜਿੰਕ ਤੋਂ ਜਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਬਣਤਰ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦੀ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਬਣਤਰ ਹੈ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਧਾਤਾਂ ਦੇ ਆਕਸਾਈਡ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਤੱਤ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਕੱਢਣ ਨਾਲ ਸਿੱਧਾ ਸਬੰਧ ਹੈ। ਕੀ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਸੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਧਾਤ ਤੋਂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਨਿਕਾਸੀ ਲਈ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਮੈਨ ਲਓ ਕਿ ਸਾਡਾ ਤਾਂਬਾ ਧਾਤੂ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਕੁਦਰਤ ਤੋਂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧਤਾ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸੰਸ਼ੋਧਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਸਾਨੂੰ ਕੀ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਪੱਧਰ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਬਹੁਤ ਸ਼ੁੱਧ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਆਕਸਾਈਡ ਅੰਤਿਮ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਖਣਿਜ ਤੋਂ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਨਿਕਾਸੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਾਪਰ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ  
ਇਸ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬਾ ਘਣ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਬਾਇਵੈਲੈਂਟ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤਾਂਬਾ ਜ਼ੀਰੋ ਤੱਕ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਤੱਤਾਂ ਨੂੰ ਕੱਢਣਾ

ਇਸ ਲਈ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਵੀ ਬਹੁਤ ਹੱਦ ਤੱਕ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਰੇਡੋਕਸ ਰਸਾਇਣ ਅਤੇ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਉਚਿਤ ਸੰਭਾਵੀ ਮੁੱਲਾਂ ਵਾਲੀ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਮ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਜਾਂ ਇਸ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਲਈ ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕੁਪ੍ਰੀਕ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਜਿੰਕ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਵਜੋਂ ਜਿੰਕ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉਚਿਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੇਲ ਖਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਮੇਲਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਕੁਝ ਗੈਰ-ਧਾਤੂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਕਾਰਬਨ ਘਟਾਉਣ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਵੀ ਇਸ ਸਾਰੇ ਧਾਤੂ ਕੱਢਣ ਲਈ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਲੱਭੀਏ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਹਨ ਇਹ ਧਾਤੂ ਅਤੇ ਕੁਝ ਗੈਰ-ਧਾਤੂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਅਤੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੋਂ ਟ੍ਰਿਪਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਸਧਾਰਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਰਫ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ। 2.36 ਵੋਲਟ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਤਸਵੀਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਜਿਸ ਨੂੰ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਘੋਲ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਘੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਤਸਵੀਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਜਦੋਂ ਡੰਡੇ ਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਘੋਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਖਾਸ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਰਾਡ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦੀ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ 2.36 ਵੋਲਟ ਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਿਲਵਰ ਆਇਨ ਵਾਪਸ ਘਟਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਚਾਂਦੀ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸਦੀ ਸਮਰੱਥਾ ਸਿਰਫ 0.80 ਵੋਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਥੀਅਮ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸੰਭਾਵੀ ਮੁੱਲਾਂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦਿੱਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਮਾਈਨਸ 3.05 ਵੋਲਟ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਹੈ, ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪ

ਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਕੇ ਦੇਖਿਆ ਹ ਵੇ। ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਦਾ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਸਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਪੋਜ਼ੀਟਿਵਿਟੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵਿਟੀ ਦੇਖੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੈਟਿਵਿਟੀ ਵੀ ਉੱਚੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਫਲੋਰਾਈਨ ਤੋਂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਇਸ ਕਟੌਤੀ ਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਸੰਭਾਵੀ ਵੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 2.874 ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਇਸ F2 ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਜ਼ੀਰੋ ਮੁੱਲ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਕਟੌਤੀ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮੋਟਾ ਵਿਚਾਰ ਜਾਂ ਗਿਆਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਕਤ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਪਾਣੀ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਕਟੌਤੀ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਸਬੰਧ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਗੈਰ-ਧਾਤਾਂ ਅਤੇ ਧਾਤਾਂ ਵੀ ਇੱਕ ਵੱਖਰੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤੂ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਸਾਰਣੀਬੱਧ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਰਲ ਸਾਰਣੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਕਮੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਾਡੇ ਲਈ ਆਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਆਰੀ ਹਵਾਲਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਵਾਲਾ ਆਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਪਰਲਾ ਪਾਸਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਉੱਪਰ ਫਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਲਿਥੀਅਮ ਦੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨੂੰ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਜਿੰਕ ਦੀ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋਹੇ ਦੀ ਮੇਖ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਮ ਦਿਨ ਦਾ ਅਭਿਆਸ ਅਤੇ ਆਮ ਗਿਆਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਲੋਹਾ ਨਹੀਂ ਜੋ ਇਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਡੁੱਬੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਘੋਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਡੁਬੋਣਾ, ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇ ਇਹ ਲੋਹਾ ਲੋਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਹੇਠਾਂ ਹੈ n ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜੋ ਮਾਈਨਸ 0.04 ਵੋਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂਬਾ ਪਲੱਸ 0.34 ਵੋਲਟ ਦੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮੁੱਲ ਤੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਉੱਪਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਮੁੱਲ ਇਸ ਲੋਹੇ ਦੀ ਡੰਡੇ ਨੂੰ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਣ ਲਈ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੇਲ ਖਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤਾਂਬੇ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੋਹਾ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਵੇਗਾ। ਖਾਸ ਆਇਰਨ 3 ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਉਸ ਲੋਹੇ 'ਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਮ੍ਹਾਂ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਾਲ ਭੂਰੇ ਰੰਗ ਦੀ ਮੇਖ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਨਾਲ ਢੱਕਿਆ ਹੋਇਆ ਨਹੀਂ ਮਿਲਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਡ੍ਰਾਈਵਿੰਗ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅੰਦਰੂਨੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਵਿਵਹਾਰ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਹ ਰੂਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਡੰਡੇ ਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਧਾਤੂ ਦੇ ਉਸੇ ਘੋਲ ਦੇ ਘੋਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨਿਰੀਖਣ

ਹਮੇਸ਼ਾ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਉਹ ਖਾਸ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਡੰਡੇ ਚਾਂਦੀ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁੱਬੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮੁੱਲ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਆਪਣੀ ਯਾਦ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸਦੇ ਕੀ ਮੁੱਲ ਹਨ ਅਤੇ ਆਮ ਰੁਝਾਨ ਕੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਜ਼ਿੰਕ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ ਅਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਚੰਗਾ ਵਿਚਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਜ਼ਿੰਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉੱਥੇ ਧਾਤੂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਉਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਜਿੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਜ਼ਿੰਕ ਹੀ ਨਹੀਂ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜ ਕਿ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਧਾਤੂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਉ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅ ਂ ਕਦੇ-ਕਦਾਈਂ ਅਸੀਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਵੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਦਾ ਧਾਤੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਉਸ ਖਾਸ ਜੰਗਾਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਉਸ ਖਾਸ ਜੰਗਾਲ ਨੂੰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਖਣਿਜ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਵੱਲ ਵਧ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ  $Fe_2O_3$  ਲਈ  $Fe$  ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ  $Fe_2O_3$  ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ  $Fe_2O_3$  ਦੀ ਕਮੀ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਜੰਗਾਲ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਜੰਗਾਲ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਧਾਤੂ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ  $Fe$  ਹੈ  $Fe$  ਦੇ ਜਾਂ ਤਿੰਨ ਹੋਰ ਇੱਕ  $Fe_3O_4$  ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਹੇਮੇਟਾਈਟ ਅਤੇ ਮੈਗਨੇਟਾਈਟ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਉਥੇ ਹਨ ਜਾਂ ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਹਨ, ਉੱਥੇ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਵੀ ਜੁੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਸ ਇੱਕ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਕਿਵੇਂ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਖਾਸ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਮੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਾਰਬਨ ਆਮ ਜਲਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਹੈ ਜਾਂ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ  $CO_2$  ਨਾਲ ਜੁੜ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ  $CO_2$  ਨੂੰ ਜਨਮ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਓ ਇਸ ਜੰਗਾਲ ਦੀ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਜਾਂ ਖਣਿਜ ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਧਾਤੂ, ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਲੋਹ ਧਾਤਾਂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਧਾਤੂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਾਂ ਧਾਤੂ ਵਿਗਿਆਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਧਾਤੂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸੰਬੰਧਿਤ ਵਿਕਲਪ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣਗੇ। ਕਟੌਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਸਾਡਾ ਰਿਡਕਟੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਇਸ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਪੈਦਾ ਕਰ ਸਕੀਏ  $Fe_2O_3$  ਦੀ ਕਟੌਤੀ ਦੁਆਰਾ ਕਿਸੇ ਵੀ ਹੋਰ ਧਾਤੂ ਨਾਲੋਂ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਜਾਂ ਕੋਕ ਨਾਲ  $Fe_2O_3$  ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਆਮ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸਦੇ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਲੋਹਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਕਮੀ ਹੋਰ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਲਈ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਸਿਲੀਕਾਨ ਕਹਿੰਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਿਲੀਕਾਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸਿਲੀਕੇਟ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਆਇਰਨ ਆਕਸਾਈਡ ਵਰਗੇ ਸਿਲੀਕੇਟ ਹਨ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਫਾਸਫੇਟ ਫਾਸਫੇਟ ਚੱਟਾਨਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਧਰਤੀ ਦੀ ਛਾਲ 'ਤੇ  $MnO_2$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਹ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਹੈ ਜੋ ਪਾਈਰੋਲੋਸਾਈਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੋਕ ਦੁਆਰਾ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਧਾਤੂ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਟੀਨ ਆਕਸਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਇਹ ਸਾਰੇ ਆਕਸਾਈਡ ਅਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਦਿਲਚਸਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਕੋਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਦੇ ਨਾਲ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੁਮੇਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿੱਧੀ ਤਰੀਕਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਉਹੀ ਜੰਗਾਲ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਖੜੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸਾਡੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਜੰਗਾਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜੰਗਾਲ ਹੁਣ ਸਾਡੀ ਜਾਂ  $e$  ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ  $Fe_2O_3$  ਜਾਂ  $Fe_3O_4$  ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰਿਕ ਸਿਰਫ਼ ਵੱਖਰੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਾਰਬਨ ਦੁਆਰਾ  $Fe$  ਅਤੇ  $CO_2$  ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਕੇ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਜੋ ਕਿ  $C + CO_2$  ਦਾ ਗਠਨ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ  $C + CO_2$  ਦੀ ਰਚਨਾ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।  $CO_2$  ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਕਿਤਾਬਾਂ ਵਿੱਚ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $C$  ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਜਾਂ ਹਵਾ ਤੋਂ  $O_2$  ਨਾਲ ਜੁੜ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ  $O_3$  ਤੋਂ  $O$  ਇੱਕ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਬਹੁਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਲਾਭਦਾਇਕ ਕਿਉਂਕਿ ਕਾਰਬਨ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ redox redox ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਦਾਇਰੇ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ  $C$  ਦਾ  $CO_2$  ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕੀਏ। ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਸੀਂ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡਾ  $O_2$  ਉੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਰੀਐਜੈਂਟ ਸਾਡਾ  $O_2$  ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਹ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ  $Al_2O_3$   $MgO$  ਆਦਿ ਇਸਲਈ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਨੂੰ ਸਾਡੇ ਕਾਰਬਨ ਵਾਂਗ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਬਲਾਸਟ ਫਰਨੇਸ ਵਿੱਚ ਲੋਹਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਆਕਸਾਈਡ ਧਾਤੂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਦੀ ਕੁਝ ਕਮੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਵੀ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤੂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਗੈਸ ਦੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨੋਗੇਟਿਵ ਤੱਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਬਣੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਬੇਰੀਅਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੱਤ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਥੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਹਟਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਰੰਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੇਰੀਅਮ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੂਣ ਦੇ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਸਮਾਨਤਾ ਦੇ ਗਠਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਜ਼ਿੰਕ ਦਾ ਲੂਣ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਕਾਰਡੀਓਡ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬੇਰੀਅਮ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਜੈਵਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਲਈ ਵੀ ਆ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜੋ  $Ust$  ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਆਪਸ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ  $CH$  ਚਾਰ ਜਾਂ  $C$  ਛੇ  $H$  ਬਾਰਾਂ  $O$  ਛੇ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਕੀ ਅਸੀਂ ਹਰ ਸਮੇਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਬਹੁਤ ਸਧਾਰਨ ਹਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਮੇਸ਼ਾ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਾਰਬਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਬਣੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਾਰੀਆਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਾਰਬਨ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਜਾਂ ਸ਼ੁਗਰ ਦੀ ਕਿਸਮ ਜਾਂ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇਸ ਦਾ ਆਪਣਾ ਹਿੱਸਾ ਲੈਣ ਲਈ ਦੇਵੇਗਾ। ਤੁਸੀਂ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇਣ ਲਈ ਆਪਣਾ ਹਿੱਸਾ ਲਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਧੀਗਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਸ ਵੇਖੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਅਨੁਸਾਰੀ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਆਂਟੀਟਾ ਦਾ ਮੁੱਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਸਦਾ ਮੂਲ ਮੁੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਿਵਹਾਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀ

ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਹੁਤ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ। ਅਨੁਕੂਲ ਪਰ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਅਸੀਂ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕਮਰੇ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਕਮਰੇ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੈਲਟਾ  $G$  ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ 151 ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਪਲੱਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਚੰਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਦੀ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਦਰ ਨੂੰ ਭੁੱਲ ਜਾਓ ਕਿਉਂਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਕਿੰਨੀ ਜਲਦੀ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨੀ ਤੇਜ਼ੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਫੇ ਤੋਂ  $O_3$  ਤੱਕ ਇਸ ਫੇ ਨੂੰ ਉਤਪੰਨ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ  $e$  ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਵਿਵਹਾਰਕ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਡੈਲਟਾ  $g \approx 0$  ਲਈ ਯੋਗਦਾਨ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤੋਂ  $t$  ਆਉਣ ਵਾਲਾ ਤਾਪਮਾਨ ਡੈਲਟਾ  $h$  ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ  $s$  ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਆ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ ਖਾਸ  $t$  ਹੁਣ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਕੰਟਰੋਲ ਕਰੇਗਾ। ਇੱਕ ਅਨੁਕੂਲ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਬਲਾਸਟ ਫਰਨੇਸ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ ਸੌ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹਜ਼ਾਰ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਸੌ ਹਜ਼ਾਰ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਤੱਤ ਵਰਗੇ ਉੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਧਾਤਾਂ ਲਈ ਆਕਸਾਈਡ ਬਹੁਤ ਸਥਿਰ ਹਨ। ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਵੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਪੋਜ਼ਿਟਿਵ ਧਾਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਸੇ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਹੁਣ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਕੇਸ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਅਤੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਵੀ ਬਹੁਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਉੱਚ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੱਧੇ ਵੱਖਰੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਰੂਪ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸਾਈਡਾਂ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੋਂ ਉਸ ਕਾਰਬਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪਤਨ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਫਿਰ ਧਾਤੂ ਦੇ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤੋਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਮੈਗਨੀਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਦੇ ਆਕਸਾਈਡ ਕੀ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਪਿਘਲੀ ਹੋਈ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੱਢਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਜਲਮਈ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਲਈ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਐਕਵਾ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਐਲੂਮਿਨਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਸੇ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲੇ ਏਜੰਟ ਲਈ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੋਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਿਘਲੀ ਹੋਈ ਸਥਿਤੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਰਿਕਵਰੀ ਦੇਵੇਗੀ। ਐਲੂਮਿਨਾ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦਾ ਆਇਨ ਇਸਦਾ ਧਾਤੂ ਹੈ ਇਸਲਈ 12  $o_3$  ਇਸਦਾ ਐਲੂਮਿਨਾ ਦਾ ਧਾਤੂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਲੂਮਿਨਾ ਨੂੰ ਇਸਦੀ ਪਿਘਲੀ ਹੋਈ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਮੁੜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਥੇ ਵੀ ਸਾਨੂੰ ਬਲਾਸਟ ਫਰਨੇਸ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਪਣੇ ਆਕਸਾਈਡ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਇਸ ਖਾਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕੇਸ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਡੀਕੌਮ ਸਥਿਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡਜ਼  $so \text{ fe}_2\text{o}_3$  ਘਟਾਉਣ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਸੜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਵਧੀਆ ਉਦਾਹਰਣ ਕਿਉਂਕਿ ਜੇਕਰ ਕੈਟੈਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਜਾਂ ਐਨੀਓਨਿਕ ਹਿੱਸੇ ਦੀਆਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਦਾ ਵਿਘਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣਾਤਮਕ ਮੁੱਲਾਂ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਵੀ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਤਕਨੀਕ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣਜਾਣ ਸਮੱਗਰੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਨਮੂਨੇ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਲੇਟ ਤੋਂ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਕਸਲੇਟ ਆਇਨ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਆਇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕੇਂਦਰਾਂ ਨਾਲ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬੰਨ੍ਹ ਸਕਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਸੜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਸਾਡੀ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਚੀਜ਼ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਲਿਥੀਅਮ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਜਾਂ ਸੇਡੀਅਮ ਬੋਰੋਹਾਈਡਰਾਈਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਥਰਮਲ ਸਥਿਰਤਾ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕੁਝ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜਾਂ ਕਟੌਤੀ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਮਾਨ ਥਰਮਲ ਸਥਿਰਤਾ। ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਜਿਵੇਂ ਬੋਰਾਨ, ਬੋਰਾਨ ਡਾਇਬੋਰਨ ਮਿਸ਼ਰਣ  $b_2 \text{ h}_6$

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਉਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਥਰਮਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਸ ਤੱਤ ਬੋਰਾਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਵਾਂਗ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੋਰਾਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਸਭ ਹਨ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਅਤੇ ਬੋਰਾਨ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਥੋਂ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ 'ਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੈਸ਼ਨਿਕ ਰੂਪ ਵਜੋਂ ਇਸ ਨੂੰ ਵਨ ਪਲੱਸ ਸੇਡੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰਾਈਡ

ਇਸ ਲਈ  $h$  ਪਲੱਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਤਬਦੀਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਨਾ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ  $h$  ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਸੇਡੀਅਮ ਹਾਈਡ ਲਈ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਲਣਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸਵਾਰੀ ਵੀ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਲਚਸਪ ਉਦਾਹਰਣ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰੇਟ ਦਾ ਅਨੁਸਾਰੀ ਵਿਘਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਉਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਜਾਂ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਲੋਰੀਨ ਆਕਸੀਜਨ ਬਾਂਡ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ  $o_2$  ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ  $c_{12}$  ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਠਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ। ਇਨ੍ਹਾਂ ਕਲੋਰਾਈਡਾਂ ਦੀ ਹੈਲੋਜਨ ਜਾਂ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਪਰ ਰੈਡੌਕਸ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਜਾਂ ਇਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਗਠਨ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਰੀਡੌਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਥਰਮਲ ਸੜਨ ਸਿਰਫ਼ ਸਭ ਤੋਂ ਸਥਿਰ ਦਾ ਗਠਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਤੇ ਇਸ ਆਕਸੀਜਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ। ਕਈ ਵਾਰ ਇਹ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਿਸਫੋਟਕ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਖਾਸ ਚੀਜ਼ ਇਸ ਖਾਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਲੋਰੇਟ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਵਿਸਫੋਟਕ ਹੋਣਗੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਧਾਰਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਲਈ ਵੀ ਵੈਧ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਮੋਨੀਆ ਗੈਸ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਹਾਈਡਰੋਜਨ ਤੋਂ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਓਕਲੇਰਿਕ ਗੈਸ ਵੀ ਐਚਸੀਐਲ ਗੈਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਕੰਪੋਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਐਨਐਚ3 ਅਤੇ ਐਚਸੀਐਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਆਮ ਪੱਧਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਵਿੱਚ ਮਾਇਨਸ ਤਿੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜੋ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਨਾਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੇ ਲਿਹਾਜ਼ ਨਾਲ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਜੋ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਕੁਦਰਤ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਐਨੀਅਨ ਦੁਆਰਾ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬਾਹਰੋਂ ਕੁਝ ਐਨੀਅਨ ਜਾਂ ਕੁਝ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣਾਂ ਦੀ ਥਰਮਲ ਸਥਿਰਤਾ ਵੀ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਕੁਝ ਅਜਿਹਾ ਪੈਦਾ ਕਰਨਗੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਆਇਨ ਦਾ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਆਇਨ ਦਾ  $n$  ਪਲੱਸ ਪੰਜ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਪੰਜ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੀ ਮਾਇਨਸ ਤਿੰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦਗੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਬਦਲਿਆ ਜਾਏ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਆਕਸੀਕਰਨ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਇੰਨੀ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ  $a$  ਜਾਂ  $n$  ਤਾਂ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹਮੇਸ਼ਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੇਠਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਅਵਸਥਾ ਵੀ ਹੇਠਲੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀ ਪਲੱਸ ਥ੍ਰੀ ਤੋਂ ਲੈ ਕੇ ਮਾਇਨਸ 3 ਤੱਕ ਦੀਆਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ

ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਿੱਲ ਰਹੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਮਾਈਨਸ 3 ਹੈ ਅਤੇ ਪਲੱਸ 3 ਦੋਵੇਂ ਹਿੱਲ ਰਹੇ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕੁਝ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਕੀ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ  $n^2$  ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਅੰਦਰ ਦਾਖਲ ਹੋ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਦਿਲਚਸਪ ਗੱਲ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਉਸ ਹਿੱਸੇ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਅੰਦੋਲਨ ਅਤੇ ਉਸ ਪਾਸੇ ਦੀ ਗਤੀ ਤੁਹਾਨੂੰ  $n^2$  ਦੇਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਟ੍ਰਿਪਲ ਬਾਂਡ ਬਣਾਉਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਖਾਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਨਹੀਂ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਨੌ ਬਾਂਡ ਅਤੇ ਵੱਡੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ  $nh$  ਬਾਂਡ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੁਝ ਬਹੁਤ ਹੀ ਸਧਾਰਨ ਥਰਮਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕਰਕੇ ਇਸ  $nh$  ਨੂੰ ਤੋੜਨਾ ਅਤੇ ਕੋਈ ਬਾਂਡ ਨਹੀਂ ਹਨ। ਇਹ ਮੁੱਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਧਾਰਨ ਥਰਮਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਥਰਮਲ ਵਿਸ਼ਲੇਸ਼ਣ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਥਰਮੋਗ੍ਰਾਮ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਕਿਸ ਖਾਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਛੱਡਣ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਦੀ ਇਸ ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਜਿੱਥੇ ਐਨੀਅਨ ਦੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਜੋ ਪਲੱਸ ਫਾਈਵ ਦੀ ਉੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ  $n$  ਦੇ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ, ਪਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਵਨ ਦੀ ਹੇਠਲੀ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਵਰਗੇ ਕੁਝ ਦਿਲਚਸਪ ਅਣੂ ਹੋਣਗੇ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦੋ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਨਾਲ ਨਾਈਟਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ਦਾ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਤਾਂ ਇਹ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਦੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸੜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨਾਂ ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਐਨੀਅਨਾਂ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਇਹ ਕੀ ਹਨ? ਕੀ ਇਹ ਐਨੀਅਨਾਂ  $c1$  ਮਾਇਨਸ ਹਨ ਇਹ ਕੋਈ ਦੋ ਘਟਾਓ ਨਹੀਂ ਅਤੇ ਕੋਈ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਇਹ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਅਨੁਸਾਰੀ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਸਮਰੱਥਾ ਜਾਂ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਐਨੀਅਨ ਇਹ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਸਮਰੱਥਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਮਿਲ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਇਹ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਕੇਸ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸਾਨੂੰ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਓ ਵਿੱਚ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਸਾਰੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਲੂਣ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ  $s$  ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਲੂਣ ਅਮੋਨੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਹੈ ਉਹੀ ਫਲਸਫੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਮੋਨੀਅਮ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਇਸ ਸੜਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਥਰਮਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿੰਨੇ ਚੰਗੇ ਹਨ ਸਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਅੱਗ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਸਿਰਫ ਇਸ ਨੂੰ ਮਾਰਨਾ ਪਵੇਗਾ। ਜਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਅੱਗ ਲਗਾਉਣੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਸੁੱਕ ਜਾਣ ਨਾਲ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਜੁਆਲਾਮੁਖੀ ਪੈਦਾ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਹ ਜਵਾਲਾਮੁਖੀ ਫਟਣਾ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਅਮੋਨੀਆ ਆਇਨ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਸਿਰਫ ਅਸੀਂ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰਾਈਟ ਤੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਤੋਂ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਖਾਸ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ ਸੜਨ ਵੀ ਇਸ  $n^2$  ਦੇ ਉਤਪਾਦਨ ਲਈ ਸਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਸ ਖਾਸ  $n^2$  ਦੇ ਨਾਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ  $cr^2 o_3$  ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਜਵਾਲਾਮੁਖੀ ਫਟਣ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੁੱਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚੰਗਿਆਜ਼ੀਆਂ ਅਤੇ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਹਰੇ ਸੁਆਹ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਉਹ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਰੇ ਸੁਆਹ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹਰੀ ਸੁਆਹ ਬਣ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਸ ਖਾਸ ਸੁਆਹ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਨਿਕਲ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬਹੁਤ ਢਿੱਲੀ ਜਿਹੀ ਸੁਆਹ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਬਚੀ ਚੀਜ਼ ਉੱਥੇ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦਾ ਕਮਰ ਹੈ। ਖਾਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਡਾਈਕ੍ਰੋਮੇਟ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਲ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਖਾਸ ਗ੍ਰੀਨਹਾਊਸ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਪੋਰਸ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਵੀ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਉਸ ਖਾਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਭ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ। ਸੜਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਸਾਡੀ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਕੁਝ ਵਿਸਥਾਪਨ ਅਤੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਲਾਸ ਦੇ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਹਿੱਸੇ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ