

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਵਾਪਸ ਸੁਆਗਤ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕੁਝ ਲੈਕਚਰਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਤੱਕ ਕੀ ਪੜ੍ਹਿਆ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿਸ਼ਿਆਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਲੈਕਚਰਾਂ ਦੀ ਇਸ ਲੜੀ ਵਿੱਚ ਕਵਰ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਗੱਲ ਵਿੱਚ
ਸੰਚਾਲਨ ਵਾਂਗ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਲਿਆ ਹੈ। ਵੇਰਵਿਆਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਦੀ ਇਹ ਸੰਚਾਲਨ ਕਈ ਕਾਰਕਾਂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਿਵੇਂ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀ
ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਕਾਗਰਤਾ ਪਤਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਇਸ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸੰਚਾਲਨ ਅਤੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਅਤੇ ਮੋਲਰ ਚਾਲਕਤਾ ਬਾਰੇ ਵੀ
ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੀ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਅਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ
ਸੰਕਲਪ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਹੈਜ਼ਾ ਦਾ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਸੁਤੰਤਰ ਪ੍ਰਵਾਸ ਦਾ ਨਿਯਮ ਹੈ ਕਿ ਅਨੰਤ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪਤਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਆਇਨ ਹਿਲਾਉਣ ਲਈ
ਸੁਤੰਤਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਇਦ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਆਇਓਨਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਆਕਰਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਅੰਦਰੂਨੀ ਖਿੱਚ ਹੈ ਇੱਕ ਨਿਊਨਤਮ ਹੈ ਅਤੇ ਆਇਨ
ਸਾਬਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ ਕਿ ਆਇਨ ਸੁਤੰਤਰ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘੁੰਮ ਸਕਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ w ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ ਜੋ ਕਿ ਮੂਲ
ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਸੰਘਟਕ ਆਇਨਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੀਵਿਟੀ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਸਿੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼
ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਰਾਹੀਂ ਬਾਹਰੋਂ ਕੁਝ ਬਿਜਲੀ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਸਮੱਗਰੀ lysed
ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਾਂਗ ਟੁਕੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵਰਗੇ ਟੁਕੜਿਆਂ ਵਿੱਚ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ
ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਹਰੋਂ ਬਿਜਲੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਭਾਵ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਰਜਾ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ
ਟੁੱਟਣਾ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਲਾਈਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਇਸ ਨਿਯਮਾਂ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਪੈਰਾਡਾਈਜ਼
ਨਿਯਮ ਹੈ ਬਸ ਅਸੀਂ ਮੁਢਲਾ ਵਿਚਾਰ ਦਿੱਤਾ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲਾਂ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲਾਇਕਲੈੱਸ ਸੈੱਲ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲਾਂ ਬਾਰੇ
ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਫਿਰ ਗਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲਾਂ ਬਾਰੇ। ਲੀਡ ਇਕੱਠੀ ਕੀਤੀ ਗਈ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸੈੱਲ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਬੈਟਰੀ ਜੋ ਕਿ ਕਾਰ ਆਦਿ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਅਸੀਂ
ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਦਾ ਓਮੇਟਿਵ ਬਲ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੈਗਨੈਟਿਕ ਮੋਟਿਵ ਫੋਰਸ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਪਰ ਉਲਟਾਉਣ ਯੋਗ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ
ਤੋਂ ਜ਼ੀਰੋ ਕਰੰਟ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ah ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਭਾਵ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਸੰਪੂਰਨ
ਰਿਵਰਸਿਬਲਟੀ ਸਥਿਤੀ ਬਣਾਈ ਰੱਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਰਿਵਰਸਿਬਲਟੀ ਰਿਵਰਸਿਬਲ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਸਿਧਾਂਤ ਨੂੰ ਇਸ 'ਤੇ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ
ਅਸੀਂ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਐਕਟਿਵ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵਿੱਚ ਏਰ
ਏਕਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਇਹ ਕੀ ਆਹ ਇਹ ਆਹ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਕੰਸੈਂਟਰੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਕੌਨ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਕਾਈ ਏਰ ਇਕਾਗਰਤਾ ਤਾਂ
ਤੁਸੀਂ ਨਾਰਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਵੀ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਥੇ ਡੈਰੀਵੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ, ਸਿਰਫ ਨਰਸਟ ਸਮੀਕਰਨ ਦਾ ਬਿਆਨ ਜੋ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ
ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਭਾਗ ਜੋ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ
ਕਈ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ emf ਮਾਪ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਗੱਲ ਦਾ ph ਕਿਵੇਂ ph ਨੂੰ emf ਮਾਪ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਮਾਪਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ
ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਵਰਖਾ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ
ਵੀ ਕਿ ਥੋੜੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਦੇ ਇਸ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖੋਜਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ emf ਮਾਪ ਦੀ ਰੋਸ਼ਨੀ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ
ਕਿਵੇਂ emf ਨੂੰ ਮਾਪਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੋਟੈਂਸ਼ੀਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਮਾਪ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ
ਜ਼ੀਰੋ ਕਰੰਟ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਪੋਰੋਨਡੋਪਸ ਏਰ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰੋਜੇਨਡੋਪਸ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਸੈੱਲ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਲਈ ਲਾਗੂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਭਾਵ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਮੰਨਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਵੀ ਕੀਤੀ। ਸੈੱਲਾਂ ਦਾ ਇਹ
ਨਿਰਮਾਣ ਠੀਕ ਹੈ, ਲੋੜ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਸੈੱਲਾਂ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀਆਂ ਇੱਕ ਜਾਂ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗਾ
ਗਿਬਸ ਐਨਰਜੀ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਤੇ ਸੈੱਲ ਦੇ ਈਐਮਐਫ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਤੱਕ ਕਵਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਆਹ ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਹੋਰ
ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਕਵਰ ਕਰਨਾ ਬਾਕੀ ਹੈ ਆਹ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਆਹ ਇੱਕ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਹੈ ਦੂਜਾ ਖੋਰ ਹੈ ਇਹ ਇਹ ਦੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਪਹਿਲੂ ਹਨ ਅਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ
ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਥੋੜੀ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠਦੀ ਹੈ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਆਹ ਰੇਡੋਕਸ
ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ
ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਅਜਿਹਾ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਕਰਨ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਕਮੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ
ਹੀ ਇਸ ਨਕਤੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਧਾਤ ਨੂੰ ਡੁਬੋਉਂਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਧਾਤ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਧਾਤ
ਵਿੱਚ ਟੀ. ਇਸ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟਰਾਨਾਂ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਦੀ ਸਮਾਪਤੀ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਰ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਹ ਇੱਥੇ ਵਧੇਰੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ
ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਧਾਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਥੇ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗੀ, ਠੀਕ ਹੈ। ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ
ਘੋਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਲਟਾ ਇਹ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ
ਡੁਬੋਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੇ ਆਇਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨਗੇ। ਇੱਥੋਂ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਧਾਤ 'ਤੇ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ
ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਅਮੀਰ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਹੀ ਬਣੇਗਾ। ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਦਾ
ਨਿਰਮਾਣ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਣਗੇ 0
ਜੇਕਰ ਇਹ 0 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਭਾਵ ਇਸ ਈ ਸੈੱਲ ਲਈ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਸੈੱਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਹੈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ੀਰੋ
ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਸ ਈ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਈ ਗਈ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਰੀਡੋਕਸ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਚੁੱਕਦੇ
ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਉਸ ਰੇਡੋਕਸ ਜੋੜੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਡੁਬੋ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੱਥ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਨਾਲ ਹੋ ਰਹੀ ਹੋਵੇ। ਕਿ
ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਐਕਸਚੇਂਜ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਰਾਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕੁਝ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ
ਕੁਝ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਰਿਸ਼ਤੇਦਾਰ ਸੰਭਾਵਨਾ ਦੇ ਸਮਾਨ ਹਨ
ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ਕੁਝ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸੰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ
ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ $exte$ ਤੋਂ $rna1$ ਸਰੋਤ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਾਰ ਨਾਲ ਜੁੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਰੰਟ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਤੋਂ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਵਹਿ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਹਿਣਗੇ
ਇਸਲਈ ਇਹ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ
ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਵਰਖਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਹਿਣਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਗਨੋ ਥੀ ਪਲੱਸ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਏਜੀਸੀਐਲ ਪਲੱਸ
ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ
ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਮਾਪਦੰਡਾਂ ਨੂੰ ਮਾਪਣ ਦਾ ਇੱਕ ਅਸਿੱਧਾ ਤਰੀਕਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਰੀਡੋਕਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦਾ
ਨਿਰਮਾਣ ਕਰੋਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵ ਰੱਖਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ
ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੇ ਅਧਿਐਨ ਦਾ ਸੰਬੰਧ ਹੈ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਆਪਣੇ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ
ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਸ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ AH ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਨੂੰ

ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਹਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਇਨ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੋਣਗੇ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਹ ਆਇਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣ ਸਕੋ ਕਿ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਨੂੰ ਭਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਲੰਬੀ ਦੂਰੀ 'ਤੇ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਮਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਆਇਨ ਕੋਲ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਵੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦਾ ਵਿਕਲਪ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਉਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਉਹ ਆਇਨ ਉਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਜੋ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ, ਖਿੱਚੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਆਹ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਇਨ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਇਨ ਹੋਵੇਗਾ ਆਹ ਹੋਵੇਗਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਰਾਂਗੇ ਪਤਾ ਕਰੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆਉ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡਿਸਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪਲੱਸ ਲਈ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਰੀਡਕਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਨੂੰ ਬੇਤਰਤੀਬ ਢੰਗ ਨਾਲ ਹਿਲਾਉਣ ਦਾ ਪ੍ਰਾਵਧਾਨ ਮਿਲਿਆ ਹੈ ਪਰ ਅੰਕੜਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਆਇਨਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡਿਸਚਾਰਜ ਕਾਉਂਟਰਪਾਰਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲੀਆਂ ਜਾਣ ਤਾਂ ਔਸਤਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇੱਥੇ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਸਿਸਟਮ ਦਾ ਸਾਹਮਣਾ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਸੰਘਣਾ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸੰਘਣਾ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰੋ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਘੱਟ ਕਰਨ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਆਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਆਉਣਗੇ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਦੇ ਨੇੜੇ-ਤੇੜੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨੈਗੇਟਿਵ ਆਇਨ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਥਿਤੀ ਤੋਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੁਆਰਾ ਆਕਰਸ਼ਿਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨਾ ਸਧਾਰਨ ਨਹੀਂ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਉਦੋਂ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਇਨ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਜਾਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਦਾ ਸਾਹਮਣਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਹੀ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਕੁਝ ਪ੍ਰਮਾਣਿਕਤਾ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਹ ਵਿਭਾਜਨ 'ਤੇ ਆ ਰਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਫੀਲਡ ਨੂੰ ਭਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਵੱਡੇ ਵਿਛੋੜੇ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਜਾਂ ਲੋਹਾ ਖੇਤਰ ਨੂੰ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਦੱਸਾਂਗੇ ਕਿ ਆਉ ਅਸੀਂ ਆਪਣਾ ਧਿਆਨ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਵਿਸ਼ਿਆਂ ਵੱਲ ਆਹ ਵੱਲ ਮੋੜੀਏ, ਇੱਕ ਇਹ ਹੈ ਆਹ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਦੂਜਾ। ਇੱਕ ਹੈ ah corrosion fuel cell ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ah ਸੈੱਲ ਸੈੱਲਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਹ ਘੱਤਰ ਜੋ ਬਿਜਲੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਬੈਟਰੀ ਜਾਂ ਲੀਡ ਐਕਯੂਮੂਲੇਟਰ ਜਾਂ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸੈੱਲ ਜੋ ਕਿ $pbpo_2$ ਹੈ ਇਹ ਗੱਲ ਹੁਣ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆਮ ਸੈੱਲ ਦੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਰੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੋਕ ਲੈਂਸ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਸਾਫ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੁਕਤੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੁੱਕਾ ਸੈੱਲ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਚੰਗਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਖ਼ਤਮ ਨਹੀਂ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਨਹੀਂ ਰੱਖ ਸਕਦੇ, ਅਜਿਹਾ ਇਸ ਲਈ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤੱਥ ਦਾ ਕਿ ਇਹ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਸਵੈ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਹੈ ਤਾਂ ਬਿਜਲੀ ਕੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗੀ ਕਿ ਆਹ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਸ ਅੰਦਰੂਨੀ ਦੂਰੀ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਦੇ ਪਾਰ ਦਾ ਵਹਾਅ ਜਾਣਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਆਪਣੇ ਆਪ ਹੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸੰਚਾਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਵੀ ਉੱਥੇ ਹਨ ਉਹ ਅੰਦਰੂਨੀ ਵੀ ਹਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਡਿਸਚਾਰਜ ਸੰਭਵ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਆਹ ਸੈੱਲ ਹਨ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਚੰਗਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਸੀਂ ਆਹ ਰਸਾਇਣਕ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਹ ਰਸਾਇਣਕ ਪਦਾਰਥ ਜੋ ਬਿਜਲੀ ਉਰਜਾ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾ ਤੋਂ ਬਿਜਲੀ ਉਰਜਾ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਰਸਾਇਣਕ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਤੋਂ ਇਸ ਸੈੱਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਸਟੋਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਫਿਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਖਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਖਾ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਖਾ ਲਏ ਜਾਣ ਤਾਂ ਕੁਝ ਵੀ ਬਾਕੀ ਨਹੀਂ ਬਚੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਚੱਲ ਰਹੀ ਹੈ, ਅੱਗੇ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਚੱਲ ਰਹੀ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਕੋਈ ਹੋਰ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਲਵੇਗੀ। ਸਥਾਨ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਬੰਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਸੈੱਲ ਮਰ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਦੀ ਖਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਮਰ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਸੀਂ ਸੈੱਲ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਸੁੱਟ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਾਜ਼ਾਰ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ um ਸੈੱਲਾਂ ਦੇ ਨਵੇਂ ਸੈੱਟ ਖਰੀਦਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਹਨਾਂ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਉਚਿਤ ਡਿਵਾਈਸ ਵਿੱਚ ਪਲੱਗ ਕਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਸੈੱਲ ਦੀ ਮੁੜ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦਾ ਕੋਈ ਤਰੀਕਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਬਾਹਰ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੈੱਲ ਦਾ ਢੱਕਣ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਲੀਡ ਐਕਯੂਮੂਲੇਟਰ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਰੀਚਾਰਜ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਵਾਰ-ਵਾਰ ਰੀਚਾਰਜ ਕਰਨ ਲਈ ਕਈ ਚੱਕਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਸਥਿਤੀ ਅਜਿਹੀ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਅਜਿਹੀ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਵਰਤੇ ਗਏ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਰਸਾਇਣਕ a_{1s} ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਗੈਰ-ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਰਹਿਤ ਰਸਾਇਣਾਂ ਦੇ ਨਵੇਂ ਸੈੱਟ ਦੇ ਨਾਲ ਫੀਡ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹ ਸੈੱਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇਸਦੀ ਸ਼ਕਤੀ ਨੂੰ ਜਾਣ ਲਵੇਗਾ ਭਾਵ ਸੈੱਲ ਦੁਬਾਰਾ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਹੋ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਗੱਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਭਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਮੋਟਰਸਾਈਕਲ ਨੂੰ ਭਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਕਾਰ ਨੂੰ ਬਾਲਣ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਗੈਸ ਸਟੋਸਨ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪੈਮੇ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਭਰਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਈਥਨ ਭਰਦੇ ਹੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪੈਟਰੋਲ ਜਾਂ ਡੀਜ਼ਲ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ। ਫਿਊਲ ਚੈਂਬਰ ਜਾਂ ਫਿਊਲ ਟੈਂਕ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਊਲ ਚੈਂਬਰ ਵਿੱਚ ਇਹ ਈਥਨ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਨਵਾਂ ਨਵਾਂ ਈਥਨ ਪਾਓਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਿਸਟਮ ਦੁਬਾਰਾ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੋਗਾ ਤਾਂ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਵਿਧੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਭਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਮਾੜੇ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਨਵੇਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਭਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਲਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਭਰ ਸਕੋ। ਸੈੱਲ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਭਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਸੈੱਲ CE ਨੂੰ ਭਰਦਾ ਹੈ 11 ਜਾਂ ਸੈੱਲ ਚਲਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਧਾਂਤ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਪਹਿਲੀ ਵਾਰ ਅਠਾਰਾਂ 39 ਵਿੱਚ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਇਸਨੂੰ 18 39 ਵਿੱਚ ਸਮੂਹ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਦੇਖੋ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਇੰਨਾ ਪੁਰਾਣਾ ਸੀ ਕਿ ਉਸ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਲੋਕ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਸਨ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਈਥਨ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਉਸ ਸਮੇਂ ਇਹ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਸੀ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪਾਣੀ h_2 ਅਤੇ o_2 ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ਡ ਕੰਪੋਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਸਮੂਹ ਨੇ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਸੀ ਉਹ ਦੁਬਾਰਾ ਜੋੜਨ ਦੀ ਸੀ। ਦੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਆਹ ਇਹ ਦੇ i_i ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਆਹ ਇਹ ਦੇ ਰੀਕੌਬੀਨੈਂਟ ਪਾਣੀ ਦੀ ਸਿਫਾਰਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਪਾਣੀ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਗੈਸਾਂ ਗੈਸਾਂ ਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਦੁਬਾਰਾ ਜੋੜਨ ਦੀ ਇਜਾਜ਼ਤ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਰਿਵਰਸ ਸੇ ਓਕੇ ਦਾ ਉਲਟਾ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਉਲਟਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ um

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ h ਦੇ ਪਲੱਸ ਓ ਦੇ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਜੋੜੋ ਅਤੇ ਇਹ ਉੱਥੇ ਡੁਬੋਏ ਗਏ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਫਰਕ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਉੱਥੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਮੌਜੂਦ ਹੋਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਤੇ ਐਨੋਡਿਕ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ 'ਤੇ

ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ h_2 ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ $2h$ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਭਾਵੀ 0 ਵੋਲਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ h_2 ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਇਸ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕੇਸ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਾਰੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅੱਧਾ o_2 ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ h ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ e naught ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਲੱਸ ਵਨ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਰਿਵਰਸ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਾਈਨਸ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਈ ਵਾਰ ਵਰਤ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ h ਦੇ ਗੈਸ ਅਤੇ ਅੱਧਾ o ਦੇ ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਦੇ o ਤਰਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ e naught ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਮੂਲ ਵਿਚਾਰ ਹੈ ਫਿਰ 1959 ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਵਰਕਿੰਗ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਅਧਾਰਤ ਪਹਿਲਾਂ ਕੰਮ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਆਕਸੀਜਨ ਅਧਾਰਤ ਬਾਲਣ ਸੈੱਲ ਦੀ ਖੋਜ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ah ਦੀ ਖੋਜ ਫ੍ਰਾਂਸਿਸ ਟੀ ਬੇਕਨ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਲਕਲਾਈਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਅੱਜਕੱਲ੍ਹ ਅਲਕਲੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਆਧੁਨਿਕ ਸੈੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਅਲਕਲੀਨ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਹੈ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ h ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ h ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ h ਦੇ o ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦੁਬਾਰਾ e naught ਬਰਾਬਰ ਜ਼ੀਰੋ ਵੋਲਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਧਾ o_2 ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਟਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮਾਈਨਸ e naught ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਲੱਸ ਇਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਅਤੇ ਨੈੱਟ ਹੈ net ਇੱਕੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ net net ਕਿਰਿਆ ਹੈ h ਦੇ ਗੈਸ ਅਤੇ ਅੱਧਾ o_2 ਗੈਸ ਜੋ 1.23 ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ e naught ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸ ਦੀ ਸਚਿੱਤਰ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਚਿੱਤਰ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਇੱਕ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਆਕਸੀਜਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ h ਬਾਲਣ ਲਈ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੋਰਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਫੈਲ ਸਕੇ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਵੀ ਫੈਲ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਪੋਰਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਪੋਰਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਐਨੋਡ ਹੈ ਇਹ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘਟਾਓ ਇਹ ਹੈ ਪਲੱਸ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਸੇ ਬਾਹਰੀ ਲੋਡ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਹਿਣਗੇ, ਕਰੰਟ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਵਹਿ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ h ਦੇ ਹੋਵੇਗੀ। ਚਾਰ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚਾਰ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ o ਦੇ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਪਾਣੀ ਰਾਹੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਜੋ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਪਲੱਸ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਵਧੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ h_2 ਫੈਲ ਜਾਵੇਗਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਤੋਂ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਹਵਾ ਦੇ ਇਨਪੁਟ ਵਿੱਚ ਅਰਥਾਤ o_2 ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹਵਾ ਦੀ ਵਾਧੂ ਹਵਾ ਅਤੇ ਅਣਵਰਤੀ ਹੋਈ o_2 ਬਾਹਰ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੋਰਸ ਹੈ। ਕੈਥੋਡ ਇਹ ਪੋਰਸ ਐਨੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੋਰਸ ਕੈਥੋਡ ਪੋਰਸ ਐਨੋਡ ਅਤੇ ਇਹ ਨੈੱਟ ਨੈੱਟ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਖਪਤ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਖਪਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇਹ ਇੱਕ ਸਲੇ ਹੈ w kinetically ਧੀਮੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ kinetically kinetically ਧੀਮੀ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸਦੇ ਕੁਸ਼ਲ ਕਾਰਜਾਂ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਕੁਸ਼ਲ ਸਮੱਸਿਆ ਲਈ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਪੈਦਾ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੋਰਸ ਕੈਥੋਡ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪੋਰਸ ਕੈਥੋਡ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਮਹਿੰਗੇ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕੈਥੋਡ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਜਿਹਾ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇੱਕ ਮਹਿੰਗੀ ਧਾਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਸੈੱਲ ਦੀ ਇਸ ਡਿਵਾਈਸ ਦੀ ਕੀਮਤ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਹ ਹਨ ਇਹ ਇਸ ਖਾਸ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਮੀਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ। ਈਧਨ ਸੈੱਲ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਸਫਲ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇਹ ਹੈ ਆਹ ਇਹ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਵਾ ਜਾਂ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਤਪਾਦ ਪਾਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਗੱਲ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਹਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਨਵੇਂ ਕੈਮੀਕਲਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਫੀਡ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਰਸਾਇਣ ਹੈ। cal_s ਪਰ ਰਸਾਇਣਾਂ ਦਾ ਨਵਾਂ ਬੈਚ ਫਿਰ ਇਹ ਭਰ ਜਾਵੇਗਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਮਹਿਸੂਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਕੱਢਦੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਰਦੇ ਰਹੋ ਅਸਫਲ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਜਾਰੀ ਰਹੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਿਰਫ ਪਲੈਟੀਨਮ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਇਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇੱਥੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬਾਲਣ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਪਾਣੀ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸ ਲਈ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦੇ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਿਧਾਂਤਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸਦਾ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਦੇ ਨੱਥੇ ਅੱਠ ਕੋਲਵਿਨ 'ਤੇ ਲਗਭਗ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਵਿੱਚ ah ਦੇ ਕਾਰਨ ਕਈ ਹੋਰ ah ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਦੀਆਂ ਕਮੀਆਂ ਆਹ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਇਸ ਹਵਾ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਫੇ. ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਭ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਮੁਸੀਬਤ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਹ ਹੋਵੋਗੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਓਪਨ ਸਰਕਟ ਸਰਕਟ ਵੋਲਟੇਜ 1 ਵੋਲਟ ਦੇ ਆਲੇ ਦੁਆਲੇ 1 ਵੋਲਟ ਹੈ ਇਹ 1 ਵੋਲਟ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੋਡ ਦੇ ਨਾਲ ਲੋਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਲਗਭਗ 0.5 ਤੋਂ 0.8 ਵੋਲਟ ਤੱਕ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ um ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬਾਲਣ ਸੈੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਫੇਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਊਰਜਾ ਮਿਲ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਾਰੀ ਹੈ ਮਤਲਬ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਲਗਾਤਾਰ ਹੋ ਫਿਊਲਿੰਗ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਹੈ, ਇਹ ਠੀਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬਾਲਣ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸੰਬੰਧ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਜਾਣੀ ਜਾਂਦੀ ਬੁਨਿਆਦੀ ਚਰਚਾ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮੁੱਦੇ 'ਤੇ ਜਾਣ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਖੋਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। $corrosion$ ਜੋ ਕਿ $corrosion$ ਹੈ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਖੋਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਚਮਕ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦੇ ਲੋਹੇ ਦੇ ਘੜੇ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਉਸ ਚੰਗੇ ਕੰਟੇਨਰ ਲੋਹੇ ਦੇ ਡੱਬੇ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਰੱਖ ਰਹੇ ਹੋ। ਹੈ ਸ਼ਾਈਨਿੰਗ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਪਤਾ ਹੋਣ ਦੌਰਾਨ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਹੋਰ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਦਿਨਾਂ ਬਾਅਦ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਚਮਕਦਾਰ ਰੰਗ ਇਸ ਦੇ ਚਮਕਦਾਰ ਸੁਭਾਅ ਦਾ ਚਮਕਦਾਰ ਚਮਕਦਾਰ ਹੈ। ਸਮੱਗਰੀ ਇਹ ਘੜਾ ਖਤਮ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਚਟਾਕ ਭੂਰੇ ਧੱਬੇ ਆ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਜੰਗਾਲ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਖਰਾਬੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਹ ਜਗ੍ਹਾ ਗਿੱਲੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਰਸਾਤ ਦਾ ਸਮਾਂ ਪਤਾ ਹੈ। ਪਰ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਦੌਰਾਨ ਸਥਿਤੀ ਥੋੜ੍ਹੀ ਬਿਹਤਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਾਂ ਸੰਭਾਵਨਾ ਕਿ ਸਮੱਗਰੀ ਜੰਗਾਲ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਆਪਣੇ ਪਿਛਲੇ ਸਾਲ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗੀ, ਜੋ ਕਿ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਅੰਦਰ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਏਅਰਟਾਈਟ ਕੰਟੇਨਰ ਪਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਕੰਟੇਨਰ ਸਮਗਰੀ ਕੇਵਲ ਸਾਬਕਾ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨਮੀ ਨੂੰ ਅੰਦਰ ਕੁਝ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਕੋਪਿਕ ਸਮੱਗਰੀ ਰੱਖ ਕੇ ਹਟਾਓ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਲੈ ਜਾਉਗੇ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਜਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਨਮੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਫਿਰ ਇਸ ਖੋਰ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਜਾਂ ਇਸ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਨਿਰਵਿਘਨ ਸਤਹ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਤਕਨੀਕੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਖੋਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤਾਂ ਆਪੋ-ਆਪਣੇ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆ ਜਾਣਗੀਆਂ। ਮਤਲਬ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਆਹ ਖੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਖੋਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਤਹ 'ਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਆਹ ਖੋਰ ਅਤੇ ਕੁਝ ਛੋਟੇ ਸੈੱਲ ਬਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ

ਸ਼ੁੱਧ ਮੁਕਤ ਉਤਰਾ ਅਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅੰਤਮ ਉਤਪਾਦ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸਤਹ ਖੋਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਖੋਰ ਖੋਰ ਹੈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ m ਤੋਂ m ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਢੁਕਵੇਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਸੁਵਿਧਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮੁਕਤ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ d ਦੁਆਰਾ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੁਆਰਾ ਫਿਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਸਹੂਲਤ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਕਿ ਧਾਤ m ਪਲੱਸ ਬਣੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਧਾਤ ਦੀ ਨਿਰਵਿਘਨ ਸਤਹ ਨੂੰ ਖੋਰ ਮਿਲੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਅਨੁਕੂਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦੁਆਰਾ ਸਹੂਲਤ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਖੋਰ ਭਾਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਡੀਪੋਲਾਰਾਈਜ਼ਰ ਡੀਪੋਲਾਰਾਈਜ਼ਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਦੇ-ਕਦੇ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਫਿਲਮ ਜਾਂ ਨਮੀ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਫਿਲਮ ਨਮੀ ਦੀ ਨਮੀ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਫਿਲਮ ਜੋ ਕਿ ਮਾਸਪੇਸ਼ੀ ਹੈ ਜੋ ਸੋਖਣ ਵਾਲੀ ਨਮੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਖਤਰਨਾਕ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਖੋਰ ਕਿ ਇਹ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ ਦੇ ਖੋਰ ਨੂੰ ਉਤਸ਼ਾਹਿਤ ਕਰਨ ਦੇ ਖੋਰ ਨੂੰ ਉਤਸ਼ਾਹਿਤ ਕਰੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖੋਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਉਹ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਜਿੱਥੇ ਖੋਰ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇਸ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਖੋਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਖੋਰ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਜਾਂ ਸਿਸਟਮ ਜਿੱਥੇ ਖੋਰ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਾਰਟ ਸਰਕਿਟਿਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਸੈੱਲ ਵਜੋਂ ਮੰਨਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਐਨੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਐਨੋਡਿਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਧਾਤ ਦੇ ਜੋੜ ਬਰਾਬਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਮਸ਼ਹੂਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲੋਹਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਖੋਰ ਦੀ ਖੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਲੋਹੇ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਖੋਰ ਬਾਰੇ ਸ਼ਿਕਾਇਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਖੋਰ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਜਾਂ *i don't like it* ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲੋਕਾਂ ਨੂੰ ਇਹ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਖੰਡਿਤ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਰਾਬ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਆਹ ਜੋ ਇਸਦੇ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਆਇਰਨ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਰਨ ਦੇ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਹ ਐਨੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਨੋਡਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਸਵੀਕਾਰਕਰਤਾ ਹੈ ਜੋ ਅੱਧ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ h_2 ਗੈਸ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੀਕਾਰਕਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੋ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਮੁਕਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਐਮਐਮ ਪਲੱਸ ਜਾਂ ਐਮ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ 1 ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ h ਪਲੱਸ ਦੁਆਰਾ ਸਵੀਕਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ah ਮਾਰ ਕਰਨਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ m ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ m ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ m ਧਾਤ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਖੋਰ ਹੈ a ਇੱਕ ਦੇ ਕਦਮ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ i ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਕੈਥੋਡਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ ਦੂਸਰਾ ਹਿੱਸਾ ਇੱਕ ਐਨੋਡਿਕ ਹਿੱਸਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੈਥੋਡਿਕ ਕੱਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਧਾਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਨੂੰ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗੀ ਅਤੇ ਕੋਈ ਕਿਸੇ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਮਤਲਬ ਕਿ ਕੋਈ ਹੋਰ ਏਜੰਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਲਈ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਡ੍ਰਾਇਵਿੰਗ ਫੋਰਸ ਦੀ ਚਾਲ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਖੋਰ ਇੱਕ ਦੇ ਕਦਮ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਕਦਮ ਹਨ ਦੋ ਕਦਮ ਹਨ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੋਹੇ ਦੇ ਖੋਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਨਮੀ ਨੂੰ ਨਮੀ ਦੀ ਇੱਕ ਫਿਲਮ ਜਾਣੇ ਕਿ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਤ੍ਹਾ ਨਮੀ ਨਾਲ ਲੇਪ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਭਾਵ ਸਤਹ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤਹ ਇਸ 'ਤੇ ਨਮੀ ਨੂੰ ਸੋਖ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਹੈ ਲੋਹਾ ਜੋ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਦੋ ਪਲੱਸ ਲੋਹਾ ਆਇਰਨ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ay ਅਤੇ ਇਹ ਧਾਤ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਧਾਤ ਵਾਧੂ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਵਿਧੀ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਵਿਧੀ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਵਾਤਾਵਰਣ ਅਜਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਹਟਾਉਣ ਤੋਂ ਝਿਜਕਦੀ ਹੈ, ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਛੁਟਕਾਰਾ ਪਾਉਣਾ ਜਾਣਨਾ ਬਹੁਤ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਹੁਤ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਆਇਰਨ ਟੂ ਪਲੱਸ ਨੂੰ ਆਇਰਨ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਲੋਹਾ ਆਪਣੀ ਮੁੱਢਲੀ ਆਹ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਦੂਜਾ ਪੜਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੇ ਸੁਧਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਖੋਰ ਸੁਧਾਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜਾਰੀ ਰਹੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਡੀਪੋਲਾਰਾਈਜ਼ਰ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸਿਡ ਕਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਐਸਿਡ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦੋ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੀ. ts you h two or or like this ab ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਧੇਰੇ ਨੋਬਲ ਧਾਤੂ ਹੈ ਤਾਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ cu ਦੇ ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ cu ਠੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਭਾਵੇਂ ਵੀ ਆਕਸੀਜਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਅਜਿਹੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਕਸੀਜਨ ਹਵਾ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ o ਦੇ ਤਾਂ o_2 ਦੁਬਾਰਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਯਾਤਰਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਚਾਰ ਪਾਣੀ ਜੇ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਚਾਰ h ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਮਾਇਨਸ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰ ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਮਿਲਾਏਗਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ h ਮਾਇਨਸ ਆਇਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਲ ਕੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸ ਫੋਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਫੀਅਰ ਆਕਸਾਈਡ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਜੰਗਾਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਖਰਾਬ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਭਾਵ ਸਤਹ ਖਰਾਬ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗੀ ਤਾਂ ਫਿਰ ਇਸ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਛੁਟਕਾਰਾ ਪਾਉਣਾ ਹੈ ਇਸ ਤੋਂ ਕਿਵੇਂ ਛੁਟਕਾਰਾ ਪਾਉਣਾ ਹੈ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਖਿਸਕ ਗਿਆ ਹੈ। a nd ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਨਮੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਰੁਝਾਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੇਠਲੇ ਪਾਸੇ ਵਿੱਚ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਕਰਨਾ ਆਸਾਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਧਾਤੂ ਆਇਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਧਾਤੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜੋੜੀ ਗਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਾਪਰੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਸ਼ੁੱਧ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਬਹੁਤ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੋਰ ਜੇ ਵਧੇਰੇ ਨੇਕ ਧਾਤਾਂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮੁਸ਼ੀਬਤ ਹੈ ਆਹ ਵਧੇਰੇ ਨੇਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਲੋਹੇ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਉੱਤਮ ਹੈ ਜਾਂ ਸਬੰਧਤ ਧਾਤ ਦੀ ਖੋਰ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦਾ ਛਿੜਕਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਖੋਰ ਪਤਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਖੋਰ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਖਰਾਬ ਵਾਲੀ ਸਤਹ 'ਤੇ ਕੁਝ ਐਸਿਡ ਡਿੱਗ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਖੋਰ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਖੋਰ ਇਸ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਾਰੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਫੈਲ ਜਾਵੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਧੀਆ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਚਮਕਦਾਰ ur face ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਨੁਕਸਾਨ ਹੋਇਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਖੋਰ ਸਾਡੇ ਲਈ ਇੱਕ ਅਸਲ ਮੁਸ਼ੀਬਤ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਦਰਦ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਆਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਚਮਕਦਾਰ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਤਹ ਨੂੰ ਪੇਂਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪੇਂਟ ਇਸ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਪੇਂਟ ਇੰਨੀ ਚੰਗੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਪੇਂਟ ਦੀ ਸਤਹ 'ਤੇ ਡਿੱਗੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਅੰਦਰ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅੰਦਰ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਅਤੇ ਇਸ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਤਹ ਅਤੇ ਇਸ ਪੇਂਟ ਕੋਟਿੰਗ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਰਹੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਨਮੀ ਵਾਲੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਮੀ ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਤਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਹੈ। ਜੇ ਕਿ ਇਸ ਪੇਂਟ ਦੀ ਇਹ ਵਧੀਆ ਪਰਤ ਉੱਥੇ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਖੋਰ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਖੋਰ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਫੋਰਸ ਆਕਸਾਈਡ ਆਵੇਗਾ, ਉੱਥੇ ਪ੍ਰੋਡ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਸਫੀਅਰ ਆਕਸਾਈਡ ਹੈ, ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਵੱਧ ਮਾਤਰਾ ਠੀਕ ਹੈ ਕੀ ਇਸਦਾ ਵੱਡਾ ਵੋਲਯੂਮ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਤ੍ਹਾ ਦੇ ਬਾਹਰ ਆਹ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕੁਝ ਛਾਲੇ ਦੀ ਸਤਹ 'ਤੇ ਦਿਖਾਈ ਦੇਣ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਦਾ ਮਤਲਬ ਪੇਂਟ ਦੇ ਪਾਰ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਦਬਾਅ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪੇਂਟ ਵੀ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪੇਂਟ ਕੀਤੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਚੰਗੀ ਦਿੱਖ ਗੁਆਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਕੁਸ਼ਲਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਮੱਗਰੀ ਬਹੁਤ ਕੁਸ਼ਲ ਹੈ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਰੋਕਣ ਵਾਲੀ ਸਮੱਗਰੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਟੇਫਲੋਨ ਜਾਂ ਇਸ ਵਰਗੀ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਨਮੀ ਅੰਦਰ ਜਾ ਕੇ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਵੇਗੀ ਜੇ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗੀ ਮੈਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਇਹ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਨੂੰ ਢੁਕਵੀਂ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਢੱਕਣਾ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੇਲ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੇਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੇਲ ਦੀ ਪਰਤ ਵੀ ਚੰਗੀ ਹੈ ਪਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੇਲ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਨਮੀ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਲ ਮੁਸ਼ਕਲ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸਤਹ ਨੂੰ ah ਪਤਲੇ ਆਕਸਾਈਡ ਨਾਲ ਢੱਕ ਦਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਨੋਡਿਕ ਭੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕ ਦੇਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਹ ਐਨੋਡਿਕ ਭੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ m ਤੋਂ mn ਪਲੱਸ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਨੋਡਿਕ ਭੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਆਕਸਾਈਡ ਫਿਲਮ ਜਾਂ ਆਕਸਾਈਡ ਪੇਂਟ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਧਾਤੂ ਆਹ ਹੈ ਹੁਣ ਬੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਧਾਤ ਇਹ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ ਹੈ ਤਾਂ ਕਹੋ ਜਿਸ 'ਤੇ ਇਹ ਖੋਰ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਸੰਭਾਵੀ ਨਾਲ ਥੋੜਾ ਪੱਖਪਾਤੀ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੈ। ਫਿਰ ਚਾਰਜ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਕਿ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਧਾਤੂ ਪਰਮਾਣੂ ਜੇ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਨੂੰ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ ਨੂੰ ਦੇ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਭੰਗ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਰੁਝਾਨ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਵਿਘਨ um ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਭੰਗ ਕਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ 'ਤੇ ਪਰਤ ਹੈ ਤਾਂ ਧਾਤੂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਕੋਟਿੰਗ ਧਾਤ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਉਹ ਧਾਤ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਨਾਲ ch ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਨੂੰ ਕੋਟ ਕਰੋਗੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੋ ਕਿ ਜੇ ਇਹ ਲੋਹੇ ਨਾਲੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੋਹੇ 'ਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ਿੰਕ ਧਾਤੂ ਦੀ ਪਰਤ ਹੈ ਤਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਦੀ ਆਦਤ ਪਾਵੇਗੀ, ਭਾਵ ਜ਼ਿੰਕ ਆਪਣੇ ਆਪ ਵਿੱਚ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਖਰਾਬ ਹੋ ਜਾਓ ਕਿਉਂਕਿ ਨਮੀ ਨਾਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਤੇ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਧਾਤਾਂ ਉੱਤੇ ਰਹੇਗਾ ah ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ ਧਾਤੂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸਤਹ ਤਾਂ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਆਇਰਨ ਤੋਂ ਆਇਰਨ ਟੂ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਰੋਕਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਾਰਜ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ah ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਹ um ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੈਟਲ ਸ਼ੀਟ ਮੈਟਲ ਸ਼ੀਟ ਭਾਵ ਲੋਹੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੋਹੇ ਦੀ ਸ਼ੀਟ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸ 'ਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਘੁਲ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਨੇ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਛੱਡ ਦਿੱਤੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਖੋਰ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਸਥਾਨਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸੁਸਤ ਹੋਵੇਗੀ ਜਾਂ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਫੀ ਹੱਦ ਤੱਕ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਲੋਹੇ ਦੇ ਲੋਹੇ ਦੀ ਚਾਦਰ 'ਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਪਰਤ ਵਰਗੀ ਪਰਤ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪਾਈ ਗਈ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਖੋਰ ਦੀ ਹੱਦ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਖੋਰ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨਮੀ ਹੈ ਠੀਕ ਨਮੀ ਹੈ ਨਮੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਘੱਟ ਜਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਉੱਥੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਧਾਤੂ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਨੂੰ ਇਸ ਧਾਤੂ ਦਾ ਪਰਦਾਫਾਸ਼ ਕਰਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ ਨਮੀ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਧਾਤ ਦੀ ਧਾਤ ਦੀ ਸਤਹ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਹਵਾ ਦੀ ਇੱਕ ਪਤਲੀ ਫਿਲਮ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ ਮੁਸੀਬਤ ਪੈਦਾ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਲ ਅਸਲੀ ਔਹ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਖਰਾਬ ਹੋ ਜਾਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇਹ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਵੇਗਾ ਕਿ ਜੰਗਾਲ ਲੱਗ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਜੰਗਾਲ ਹੈ ਤਾਂ ਲੰਬੀ ਉਮਰ ਜਿੰਨੀ ਲੰਬੀ ਉਮਰ ਹੋਵੇਗੀ ਆਹ ਵਰਗੇ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਤੁਸੀਂ m ਜਾਣਦੇ ਹੋ ater ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ah ਤੁਸੀਂ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ah ਕਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ah ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਕਾਰ ਜਾਂ ਮੋਟਰਸਾਈਕਲ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਲੋਹੇ ਦੀ ਨੌਕਰਾਣੀ ਵਾਲੀ ਚੀਜ਼ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਭ ਕੁਝ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਖਰਾਬ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਮੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇ ਇਸ ਨੂੰ ਖੁੱਲ੍ਹੇ ਆਹ ਅਸਮਾਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬਰਸਾਤ ਦੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇਗਾ ਕਿ ਬਰਸਾਤ ਦਾ ਮੌਸਮ ਖਤਮ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਸ ਉੱਤੇ ਭੂਰੇ ਰੰਗ ਦੀ ਆਹ ਦੀ ਪਤਲੀ ਪਰਤ ਆ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਰੱਖਦੇ ਹੋ। ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਤੱਕ ਇਹ ਵਧਦਾ ਰਹੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਸਕ੍ਰੈਪ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਢੁਕਵੀਂ ਆਕਸਾਈਡ ਕੋਟਿੰਗ ਜਾਂ ਢੁਕਵੀਂ ਮੈਟਲ ਕੋਟਿੰਗ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਡਰਿੰਕ ਆਹ ਇਸ ਦੇ ਹੋਰ ਨੁਕਸਾਨ ਨੂੰ ਰੋਕ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਜਾਨ ਜਾ ਸਕੇਗੀ। ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੋਇਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੁਝ ਨੇ ਆਹ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਆਹ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਜੇ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ ਉਸ ਦਾ ਸਾਰ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪਹਿਲੇ ਲੈਕਚਰਾਂ ਦੌਰਾਨ ਪੜ੍ਹੀਆਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਚੀਜ਼ਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਹੁਣ ਇਸ ਟੁਕੜੇ ਵਿੱਚ ਓ f ਲੈਕਚਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਹ ਇਸ ਖੋਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੰਕਲਪ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਆਹ ਦੇ ਮੂਲ ਦੇ ਮੂਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਖੋਰ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੋਂ ਤੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸ ਅਰਥ ਵਿੱਚ ਕਿ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਕਲ ਕਾਰਨ ਸਮੱਗਰੀ ਖਰਾਬ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸਤਹ 'ਤੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖਤਮ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਮਿਟਾਉਣ ਯੋਗ ਜਾਂ ਨਹੀਂ, ਇਹ ਇੱਕ ਸਵਾਲ ਹੈ ਪਰ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਅਸੀਂ ਅੱਜ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ,

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਇਦ ਇਹ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਆਖਰੀ ਲੈਕਚਰ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਵਿਚਾਰ ਕਰਾਂਗੇ। ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਕੁਝ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਦੇ ਸੰਭਵ ਅਤੇ ਸੰਭਾਵਿਤ ਜਵਾਬਾਂ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਸੰਭਾਵੀ ਸਵਾਲਾਂ ਤੋਂ ਜਾਣੂ ਕਰਵਾਵਾਂਗੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਸ਼ਾਇਦ ਤੁਹਾਡੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਚਮਤਕਾਰ ਜਿਹੜੀਆਂ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਤੁਸੀਂ ਵਿਚਾਰ-ਵਟਾਂਦਰੇ ਦੌਰਾਨ ਜਾਂ ਕੁਝ ਕਿਤਾਬਾਂ ਜੇ ਮਾਰਕੀਟ ਵਿੱਚ ਉਪਲਬਧ ਹਨ, ਨੂੰ ਪੜ੍ਹਦੇ ਸਮੇਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ,

ਇਸ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੇ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਅੰਤਿਮ ਹੈ। ਲੈਕਚਰ ਤਾਂ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਚੰਗਾ ਸਮਾਂ ਬਤੀਤ ਕਰੋ ਪੰਨਵਾਦ