

ਸਾਡੇ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨੀ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਸਲਾਈਡ ਯਾਦ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਮ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਲਾਗੂ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ 1.1 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਉਲਟਾ ਅਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਪੱਖਪਾਤੀ ਤਾਂ ਫਿਰ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਵਾਪਰੇਗਾ ਕਿ ਤਾਂਬਾ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤਾਂਬਾ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਮੈਟਲ ਭਾਵ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਚਿੰਨ੍ਹ ਜ਼ਿੰਕ ਧਾਤ ਵਿੱਚ ਵਾਪਸ ਆ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੁਣ ਹੋਵੇਗਾ। ਸਧਾਰਣ ਆਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇਹ ਕੁਦਰਤੀ ਦਿਸ਼ਾ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਨੂੰ ਉਲਟ ਅਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇੱਕ ਰਿਵਰਸ ਸੰਭਾਵੀ ਡਰਾਪ ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗੇ ਇਹ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਵਾਪਰੇਗੀ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਕੀ ਹੈ ਇੱਕ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਕੈਥੋਡ ਵਿੱਚ ਖਪਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਦਰਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਅਜਿਹਾ ਕਰਨਗੇ। ਕੈਥੋਡ 'ਤੇ ਖਪਤ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਦੂਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿਚ ਜੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਾਹਰੀ ਸ਼ਕਤੀ ਸਰੋਤ ਤੋਂ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਦੱਸ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰੀ ਕਰੰਟ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕਿ ਸੈੱਲ ਰੋਕ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਉਲਟਾ ਪੱਖਪਾਤੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕੈਥੋਡ ਨੂੰ ਸਪਲਾਈ ਕਰਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੈਥੋਡ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਪਲਾਈ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਐਨੋਡ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕੈਥੋਡ ਹੈ, ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਮਾਈਨਸ ਕੈਥੋਡ ਹੈ, ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮਾਈਨਸ ਐਨੋਡ ਹੈ, ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਕੈਥੋਡ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸੈੱਲ ਦੇ ਅੰਦਰੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਸਪਲਾਈ ਕੀਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਬਾਹਰੋਂ ਕੀ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਬਾਹਰੋਂ ਇਸ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਫੀਡ ਕਰ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਥੇ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਲਾਸੀਕਲ ਕਲਾਸਿਕ ਉਦਾਹਰਣ ਇਹ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਅਲਕਲੀ ਹੈਲਾਈਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਅਲਕਲੀ ਹੈਲਾਈਡਜ਼ ਦੇ ਲਿਕੁਲੇਸਿਸ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਹ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਹਾਲਤ ਵਿੱਚ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਸੋਡੀਅਮ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਤਿਆਰ ਕਰਨ ਲਈ ਉਦਯੋਗਿਕ ਵਿਧੀ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਹ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ? ਕੈਥੋਡ ਤੇ ਕੈਥੋਡ ਇਸਲਈ ਏਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਐਨੋਡ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡ ਦੋਵਾਂ 'ਤੇ ਹੋ ਰਹੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਕਮੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ 2.71 ਵੋਲਟ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ c1 ਮਾਇਨਸ ਗੇਟਸ ਹੈ ਗੈਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅੱਧਾ c1 ਦੇ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਤੇ ਅਨੁਰੂਪ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਛੇ ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੁੱਲ ਚਾਰ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ um ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕੀ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ c1 ਘਟਾਓ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਾ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਗੈਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅੱਧਾ c1 ਦੇ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਨੈੱਟ ਈ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਘਟਾਓ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਰਾਜ ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਇਹ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਘੋਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਲੂਣ ਦੇ ਇਸ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਹੋ ਨਿਕਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਘੋਲ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਗੱਲ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਤਿਕ੍ਰਮੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਾਰਬਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਅੱਗੋਂ ਨਿਕਲ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਲਈ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ah ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਕਲ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਰਿਡਕਟੇ ਹੈ n ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਿਕਲ ਜ਼ੀਰੋ ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਨੁਰੂਪ e naught ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਚਾਰ ਵੋਲਟ ਐਨੋਡ ਐਨੋਡ 2 ਸੈੱਲ ਮਾਇਨਸ c1 ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ c12 ਗੈਸ ਅਤੇ ਦੋ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਈ ਨਟ ਬਰਾਬਰ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਛੇ ਵੋਲਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਨਿਕਲ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ c1 ਘਟਾਓ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਿਕਲ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਨਿਕਲ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਸੀਐਲ ਦੇ ਗੈਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨੈੱਟ 0 1.6 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਮੁੱਲ 1.6 ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਅਗਲਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਆਹ ਕਹੋ ਐਕਵਾ ਘੋਲ ਬਰਾਬਰ ਹੱਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਆਹ ਦਾ ਇੱਕ ਈਕੋ ਹੱਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁਝ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਐਨੋਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ 'ਤੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਐਨੋਡ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ h2o ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹਾਫ਼ o2 ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੋ ਆਈਸ ਐਚ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਿੱਥੇ e naught ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ h ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ oh ਘਟਾਓ e ਨਾਟ ਬਰਾਬਰ ਠੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ o ਮਾਇਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਉਪਰੋਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੋਵੇਗਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਮੈਂ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ah ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੋ ah ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਪਰੋਕਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੁਕਾਬਲੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂ ਆਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਨਿਕਲ ਦੀ ਥਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਭੰਗ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਸੰਭਾਵਨਾ ਵੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਭੰਗ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਸ਼ਾਮਲ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਮੁਕਾਬਲਾ ਏ. ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜੋ ਹੁਣ ਹੈ, ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ah ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਦੀ ਲੋੜ ਕਿਉਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਬਹੁਤ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਬਿਜਲੀ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਇੱਕ ਵੱਡੇ ਵਿਰੋਧ ਦਾ ਸਾਹਮਣਾ ਕਰੇਗੀ ਜਦੋਂ ਇਹ ਲੰਘ ਰਹੀ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਰਾਹੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਜੋੜਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲੰਘ ਸਕੇ ਅਤੇ ਅਤੇ ਲੋੜੀਂਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਕਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਆਹ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਠੀਕ ਹੈ ਸੇ ਬਰਾਬਰ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਹ ਕੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜਲਮਈ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਠੀਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦਾ ਹੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ?

ਇਸ ਲਈ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੈਥੋਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਮੀ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਦੇ h ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇਣ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ h ਘਟਾਓ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਸੰਭਾਵੀ ਵਰਗੀ ਹੋਵੇਗੀ e ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗੀ। 0.41 ਵੋਲਟ ਜਦੋਂ h ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲਗਭਗ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਸੱਤ ਮੇਲਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਣਾ ਸੀ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਲੋਰਾਈਡ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਧਾ c12 ਅੱਧਾ c12 ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਈ. ਕੋਈ ਵੀ ਮਾਇਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਨੌਂ ਪੰਜ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦੋਹੇ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਥੇ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਥੇ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਹੋਰ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਇਸ ਇੱਕ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕੈਥੋਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਕਮੀ ਵਰਗੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸੋਡੀਅਮ ਸੋਡੀਅਮ ਆਹ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਕੋਈ ਵੀ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਅਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਡਾ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ c1 ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ h ਦੇ ਗੈਸ ਜਾਂ h ਦੇ s ਜੋੜ ਅੱਧਾ ਅੱਧਾ c1 ਦੇ ਜੋੜ 2 oh ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ।

ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰ ਸਕੋ ਜੇ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ah ਤਿੰਨ h ਦੇ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ h ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰ ਸਕੋ। o ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇਹ e ਮਾਇਨਸ 0.95 ਵੋਲਟ ਹੈ ਵੈਸੇ ਵੀ ਇਹ ਨੰਬਰ ਇੰਨੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਨਹੀਂ ਹਨ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਸੀ ਕਿ ਜਦੋਂ ਕੋਈ ਮੁਕਾਬਲਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਨੰਬਰਾਂ ਨੂੰ ਠੀਕ ਸਮਝਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਫੈਸਲਾ ਕਰ ਸਕੇ ਕਿ ਕਿਹੜਾ ਨੰਬਰ ਹੋਵੇਗਾ। ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਲਈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਉੱਚ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਉੱਚ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧਤਾ ਉੱਚ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧਤਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਮੁਸ਼ਕਲ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਤੋਂ ਗੁਜ਼ਰਨਾ ਔਖਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸੰਚਾਲਨ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਏਰ ਜੋੜਾ ਵਰਤਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੈਥੋਡ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਦੇ h ਦੇ ਪਲੱਸ ਟੂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ h ਘਟਾਓ e naught ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਐੱਠ thr ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ee ਵੋਲਟ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਾਣੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਔਫਾ o ਦੇ o ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ e naught ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਇਕ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਨੈੱਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਿੰਨ ਪਾਣੀ ਤਰਲ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਗੈਸ ਲਈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ h2 ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਔਫਾ o2 ਪਲੱਸ ਹੋਰ ok ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ net ee is e nought is equal to minus two point zero six volt OK ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ ਵੱਲ ਵਧਾਂਗੇ ah ਕਿਹੜਾ ah ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਨਿਯਮ ਹਨ। ਫੈਰਾਡੇਜ਼ ਮਾਈਕਲ ਫੈਰਾਡੇ ਫੈਰਾਡੇ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਨਿਯਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ 1832 ਵਿੱਚ ਮਾਈਕਲ ਫੈਰਾਡੇ ਮਾਈਕਲ ਫੈਰਾਡੇ ਦੁਆਰਾ 1832 ਵਿੱਚ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਨੂੰਨ ਇਸ ਪਹਿਲੇ ਨਿਯਮ ਵਾਂਗ ਹਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਨਿਯਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਬਣੇ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਭਾਰ

ਇਸ ਲਈ ਕਾਨੂੰਨ ਇੱਕ ਫੈਰਾਡੇ ਦਾ ਕਾਨੂੰਨ ਨੰਬਰ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਭਾਰ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਭਾਰ 'ਤੇ ਬਣੇ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਉਹ ਪਦਾਰਥ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੌਰਾਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੌਰਾਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੌਰਾਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੌਰਾਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਬਣੇ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਪਦਾਰਥ ਤੋਂ ਬਣਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਸਿੱਧੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ e ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਇੱਕ ਜੋੜੇ ਦੇ ਮਾਧਿਅਮ ਤੋਂ ਲੰਘਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪੁੰਜ q ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪੁੰਜ ਨੂੰ q ਵਿੱਚ z ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ z ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਹੈ ਸਮਾਨਤਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸਮਾਨਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸਮਾਨਤਾ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ q ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ m z ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਕੁਲੰਬ ਬਿਜਲੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦਾ ਜੋ ਵੀ ਪੁੰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਮੱਗਰੀ ਦਾ ਕੀ ਬਣਿਆ ਹੈ? ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਬਣਾਈ ਗਈ ਹੈ, ਨੂੰ ਉਸ ਖਾਸ ਪਦਾਰਥ ਨੰਬਰ ਦੇ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸਮਾਨਤਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇੱਥੇ ਆਰ ਕਾਨੂੰਨ ਨੰਬਰ ਦੇ ਹੈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦਾ ਭਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਭਾਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਪਦਾਰਥ ਉਸੇ ਦੇ ਬੀਤਣ ਦੁਆਰਾ ਬਣਦੇ ਹਨ। ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਇੱਕੋ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ e ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹਨ ਹਰੇਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਹਰੇਕ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਭਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਬਰਾਬਰ ਦਾ ਭਾਰ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ w1 by w 2 m 1 by m 2 w ਜਾਂ ਪੁੰਜ ਜੇ ਵੀ u 1 by e 2 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਵੀ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ q ਹੈ q। ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ z 1 ਨੂੰ z 2 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਕੇ ਇਹ e 1 ਦੁਆਰਾ e 2 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ z 1 ਨੂੰ z 2 ਦੇ ਦੁਆਰਾ e ਦੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ u ਇੱਕ e ਦੇ ਦੁਆਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸਮਾਨਤਾ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੈ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮਾਨਤਾ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਦੱਸੋ ਕਿ ਸਾਡਾ ਧਿਆਨ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰੋ ਸਾਡਾ ਧਿਆਨ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵੱਲ ਕੇਂਦਰਿਤ ਕਰੋ ਉਦਯੋਗਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਬ੍ਰਾਈਨ ਘੋਲ ਦੇ ਬ੍ਰਾਈਨ ਘੋਲ ਦੇ ਬ੍ਰਾਈਨ ਘੋਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਘੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੇਸ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਦੇ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਦੇ c1 ਘਟਾਓ ਜੇ ਕਿ c1 ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ e naught ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਛੇ ਵੋਲਟ ਅਤੇ ਚਾਰ oh ਚਾਰ ਜੋ ਘਟਾਓ o ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਟਰ ਪਲੱਸ ਚਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇੱਥੇ e nought ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਰ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਹੌਲੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹੌਲੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਪਰ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਗਤੀਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੇਜ਼ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਹੋਵੇਗੀ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਹੋਵੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੱਖਪਾਤੀ ਹੈ ਪਰ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲ ਲਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਗਤੀ ਵਿਗਿਆਨ ਇੱਕ ਗਤੀਗਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਬਣੇ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਾਪਰੇਗੀ ਅਤੇ ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਿੱਚੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਜੋ na ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਹ e naught ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਵੋਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਹੈ ਪਾਣੀ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਜੋ ਘਟਾਓ ਜਿੱਥੇ e nought uh ਪਲੱਸ 0.41 ਵੋਲਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਨੁਕੂਲ ਬਣੇ,

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੀ nac1 ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕੈਥੋਡ ਪਲੱਸ h2 ਗੈਸ 'ਤੇ nh ਨੂੰ ਜਨਮ ਦੇਵੇਗੀ, ਜੋ ਕਿ ਕੈਥੋਡ 'ਤੇ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਪਲੱਸ c1 ਦੇ ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਹੈ। ਇਹ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਬ੍ਰਾਈਨ ਘੋਲ ਨੂੰ ਅੰਦਰ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਿੱਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਨ ਚੋਣਵੀਂ ਝਿੱਲੀ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ h2 ਇੱਥੇ ਕਲੋਰੀਨ ਬਾਹਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਬਾਹਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸਪਲਾਈ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਰੰਟ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਹਰੋਂ ਪਤਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਦੇ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਠੀਕ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਬਾਹਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਇੱਥੇ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਪੁਆਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਖਰਚ ਕੀਤੇ ਗਏ ਬ੍ਰਾਈਨ ਨੂੰ ਕੱਢਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਚੋਣਵੀਂ ਝਿੱਲੀ ਦੀ ਝਿੱਲੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਨ ਚੋਣਤਮਕ ਝਿੱਲੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਆਇਨ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗਾ ਅਤੇ ਪਲੱਸ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਵਧੇ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਹੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਬ੍ਰਾਈਨ ਘੋਲ 'ਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਕੀ ਹੈ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਕੁਝ ਧਾਤਾਂ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਰਿਫਾਈਨਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਸ਼ੁੱਧ ਧਾਤਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰਿਫਾਈਨ ਨੂੰ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਮੈਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ah ਦੇ ਸਿਲਵਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ ਇੱਕ ਕਰੋ ਆਰ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਹੈ ah ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਅਸ਼ੁੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਕੈਥੋਡ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਰੂਪ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ

ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ, ਫਿਰ ਅਸ਼ੁੱਧ ਆਹ ਚਾਂਦੀ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਚਾਂਦੀ ਦੂਜੇ ਕੋਲ ਜਮ੍ਹਾਂ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅਸ਼ੁੱਧ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁੱਧ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਇਕ ਹੋਰ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਅਲਮੀਨੀਅਮ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਰਿਫਾਈਨਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਗਲਾ ਸਟੇਰੇਜ ਬੈਟਰੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਸਟੇਰੇਜ ਜਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਬੈਟਰੀ ਜਾਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਜਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਰੀਚਾਰਜ ਠੀਕ ਹੋਣ ਦੇ ਨਾਲ ਰੀਚਾਰਜ ਹੋਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇਵਾਂ ਦਿਸ਼ਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਮ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਉਤਪਾਦਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਨੂੰ ਚਾਰਜ ਕਰਨ ਦੌਰਾਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਕੰਮ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ। ਸੈੱਲ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਚਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੈੱਲ 'ਤੇ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਕੰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜ਼ਬਰਦਸਤੀ ਕਰਨ ਲਈ ਮੁਫਤ ਊਰਜਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁਕਤ ਊਰਜਾ ਨੂੰ ਬੈਕਵਰਡ ਜਾਂ ਅੰਦਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਮਜਬੂਰ ਕਰਨ ਲਈ ਮੁਫਤ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ। ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਆਮ ਫਲੈਸ਼ਲਾਈਟ ਸੈੱਲ ਵੇਖੋ ਜਾਂ ਬੈਟਰੀ ਆਮ ਫਲੈਸ਼ਲਾਈਟ ਬੈਟਰੀ ਓਕੇ ਨੂੰ ਕੁਸ਼ਲਤਾ ਨਾਲ ਰੀਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਰੀਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਰੀਚਾਰਜ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਰੀਚਾਰਜ ਕਰਨਾ ਬਿਹਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੋਈ ਹਾਦਸਾ ਵਾਪਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੀ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਡਿਜ਼ਾਇਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਡਿਜ਼ਾਇਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਵਰਤੋਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਾਰ ਬਿਜਲੀ ਮਿਲੇਗੀ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਸੈਕੰਡਰੀ c ਵਾਂਗ ਚਾਰਜ ਕਰਕੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨਹੀਂ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਊਰਜਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇਹ ਬਿਜਲੀ ਊਰਜਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇ ਇਹ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਮੌਜੂਦ ਰਸਾਇਣਕ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਮਾਤਰਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਟੋਰ ਕੀਤੇ ਰਸਾਇਣ ਦੇ ਖਤਮ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਬੈਟਰੀ ਦੀ ਉਮਰ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਬੈਟਰੀ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਏਹ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਬਿਜਲੀ ਸਟੋਰ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੀਮਤ ਸਮੇਂ ਲਈ ਬਿਜਲੀ ਸਟੋਰ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਹੈ ਕੁਝ ਸੀਮਤ ਸਮੇਂ ਲਈ ਕੁਝ ਸੀਮਤ ਅਵਧੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਵੱਲ ਧਿਆਨ ਦੇਈਏ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਇੱਕ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਹੈ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਇਹ ਆਹ ਗੈਸਟਨ ਪਲਾਂਟੇ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1859 ਵਿੱਚ ਗਲਾਸਟਨ ਆਹ ਪਠਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਸੈੱਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ pb ਠੋਸ pbs04 ਫਿਰ h2so4

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਐਕੁਆਸ ਹੈ ਫਿਰ pbs04 ਫਿਰ pbo2

ਇਸ ਲਈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ pb ਪਲੱਸ p ਹੈ bo ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ h ਦੇ ਸੇ ਚਾਰ ਬਰਾਬਰ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ pbs0 ਚਾਰ ਜੋੜ ਦੇ h ਦੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਬਿਜਲੀ ਕੱਢ ਰਹੇ ਹੋ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਆਮ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਚਾਰਜ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਚਲਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਚਾਰਜ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਠੀਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਦੇ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ h2so4 rho h2so4 ਦੀ ਘਣਤਾ ਲਗਭਗ ਦੁੱਗਣੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। rho ਪਾਣੀ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਇਹ ਆਹ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਦੇ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਸੈੱਲ ਦਾ ਇੱਕ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ h2so4 ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇਸ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੇਰੇਜ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਲਗਭਗ 6 ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਡੈਸੀਮੀਟਰ ਘਣ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਆਮ ਸੈੱਲ ਵੋਲਟੇਜ ਸੈੱਲ ਵੋਲਟੇਜ ਲਗਭਗ 2.1 ਵੋਲਟ ਹੈ 298 ਅੱਠ ਕੇਲਵਿਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਹ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਨਾਲ ਕੀ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਹਨ ਇਸ ਆਹ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸੈੱਲ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ

ਇਸ ਲਈ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ob1em ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇਸਦਾ ਭਾਰ ਹੈ, ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਭਾਰ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈਲਪਸ ਦੇ ਨਾਲ ਬਲੋਡ ਦੀ ਇਸ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਭਾਰ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਦੌਰਾਨ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਲੋਸਦਾਰਤਾ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਆਹ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇੱਕ ਪਲੇਟ ਤੋਂ ਦੂਜੀ ਪਲੇਟ ਵਿੱਚ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਆਹ ਵਹਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੁਸਤ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਕਰੰਟ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਰੰਟ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਦੌਰਾਨ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਾਰ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆ ਆ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅੰਦਰੂਨੀ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਚਾਰਜ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਨੰਬਰ ਚਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਤੇਜ਼ ਚਾਰਜਿੰਗ ਲਈ ਤੇਜ਼,

ਇਸ ਲਈ h 2 ਦਾ ਵਿਕਾਸ ਇੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਵਾਪਰੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ um 'ਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ h 2 ਦੇ ਬੁਲਬੁਲੇ ਲੀਡ ਸਤਹ 'ਤੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਲੀਡ ਨਾਲ ਲੋਪ ਹੋਣ 'ਤੇ ਲੀਡ ਲੀਡ ਆਕਸਾਈਡ ਜੇ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਲੀਡ ਆਕਸਾਈਡ ਨੂੰ ਲੀਡ ਤੋਂ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਿਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਸੋਧਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਨੁਕਸਾਨ ਪਹੁੰਚਾਏਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਆਮ ਚਿੱਤਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੈ ਦੂਜੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ p ਪਲੱਸ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਇਹ pb ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਪਲੇਟ ਪਲੇਟ ਹੈ pb ਦੇ ਨਾਲ pb o2 ਕੋਟਿੰਗ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ pb ਐਨੋਡ ਪਲੇਟ ਸੱਜੇ ਹੈ ਅਤੇ ਪੂਰੀ ਚੀਜ਼ ਡੁਬੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ h2so4 ਦੇ ਨਾਲ ਸਲਫਿਊਰਿਕ ਐਸਿਡ h2so4 ਵਿੱਚ ਡੁਬੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਸਪੈਸੀਫਿਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਨਾਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਟੇਰੇਜ ਬੈਟਰੀ ਨੈੱਟ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਅਗਲਾ ਅਸੀਂ ਡਰਾਈ ਸੈੱਲ ਡਰਾਈ ਸੈੱਲ ਵੱਲ ਆਵਾਂਗੇ ਇਹ ਲੇਕ ਲਾਂਸ ਦਾ ਡ੍ਰਾਈ ਸੈੱਲ ਲਾ ਕਲੈੱਸ ਡ੍ਰਾਈ ਸੈੱਲ ਹੈ ਇਹ ਆਹ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ 1866 ਵਿੱਚ ਖੋਜਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਐਨੋਡ 'ਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਿੱਤਲ ਦੀ ਕੈਪ ਵਾਲਾ ਕਾਰਬਨ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ਾਇਦ ਮਾਰਕੀਟ ਵਿੱਚ ਦੇਖਿਆ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਡਬਲ ਏ ਬੈਟਰੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਜਾਂ ਇੱਕ ਬੈਟਰੀ ਨੂੰ ਤਿੰਨ ਗੁਣਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਟੈਕਨਾਲੋਜੀ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕੱਪ ਜਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਕੰਟੇਨਰ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਇੱਕ ਕਵਰ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਕਾਰਬਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਕੈਪ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ i ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾ ਸਕੇ। ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਕਨੈਕਸ਼ਨ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਥੇ nh4c1 ਦਾ ਪੇਸਟ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ mno2 ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ mno2 ਮੈਂਗਨੀਜ਼ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਾਰਬਨ ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ mn o ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ h ਪਲੱਸ ਹੈ ਜੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ion ok plus twice electron that gets so mn two o three plus h ਦੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ nh4 c1 ਫਿਰ ਜਾਂ nh4 ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਥੇ nh3 ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਬਦਲਦੇ ਹੋ। nh4 ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਦੇ ਐਨਐਚ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਐਨਐਚ ਤਿੰਨ ਠੀਕ ਲਿਖਣਾ ਪਏਗਾ ਇਸ ਲਈ ਸਵੈ-ਸਵੈ ਡਿਸਚਾਰਜ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਸਦੀ ਇੱਕ ਸੀਮਤ ਸੈਲਫ ਲਾਈਫ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਅੰਦਰੂਨੀ ਵਿਰੋਧ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਇਹ ਬਿਜਲੀ ਡਿਸਚਾਰਜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵੋਲਟੇਜ ਵੋਲਟੇਜ ਹੈ। 1.5 ਵੋਲਟ ਅਤੇ ਸੈੱਲ ਰੀਐਕ ਤਿਓਨ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ 2 mn o2 ਠੋਸ ਪਲੱਸ

ਦੇ  $nh_4$   $c_1$  ਜਲਮਈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਲੱਸ  $mn_2$   $o_3$  ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ  $nh_3$  ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਅਨੁਸਾਰ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਐਮਨੋ ਦੇ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਐਨਐਚ ਚਾਰ ਸੀਐਲ ਬਰਾਬਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਐਚ ਦੇ ਤਰਲ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਲੱਸ ਐਮਐਨਓ ਹੋਲ ਤੋਂ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਐਨਐਚ3 ਗੈਸ ਠੀਕ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਆਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸਦੀ ਮਾਰਕੀਟਿੰਗ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਸਮੱਗਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਬਾਹਰੀ ਜੈਕਟ ਦੇਣ ਦੇ ਨਾਲ ਕੁਝ ਸਮੱਗਰੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਕੁਝ ਪਲਾਸਟਿਕ ਜਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਸਮੱਗਰੀ ਪੇਪਰ ਪੇਪਰ ਪੈਕਿੰਗ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲ ਦਾ ਸਭ ਤੋਂ ਪੁਰਾਣਾ ਸੰਸਕਰਣ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਬਿਜਲੀ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਅਲਕਲੀ ਸੈੱਲ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਅਲਕਲੀ ਸੈੱਲ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਅਲਕਲੀ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਜਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਸਟੋਰੇਜ ਦੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਸੈੱਲ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਇਸ ਦੀ ਕਾਢ 1949 ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਕਿ ਕੋਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕੋਹ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ। ਇਸ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੀ ਥਾਂ, ਜੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਜ਼ਿੰਕ ਧਾਤ ਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਧਾਤ ਲਈ ਖੋਰ ਹੈ, ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਧਾਤ ਲਈ ਖੋਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਕੋਹ ਅਤੇ ਜ਼ਿੰਕ ਪਾਊਡਰ ਜ਼ਿੰਕ ਪਾਊਡਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਉੱਚਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਰੰਟ ਨੂੰ ਉੱਚ ਕਰੰਟ ਰੋਟਿੰਗ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਉੱਚ ਮੌਜੂਦਾ ਰੋਟਿੰਗ ਅਤੇ ਵੋਲਟੇਜ ਲਗਭਗ 1.5 ਤੋਂ 1.65 ਦੇ ਕਰੀਬ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ  $2\ mn_2$  ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਆਕਸਾਈਡ ਪਲੱਸ  $mn$  ਦੇ ਓ ਤਿੰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਇਹ ਹੈ ਅਲਕਲੀਨ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਝੀਲ ਦੇ ਲੈੱਸ ਸੈੱਲ ਦਾ ਆਧੁਨਿਕ ਸੰਸਕਰਣ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਸ ਸੁੱਕੇ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਸ ਜਾਂ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਾਡੀ ਚਰਚਾ ਨੂੰ ਪੁਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਨੂੰ ਪੁਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਜਾਂ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਕੀ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਬੁਨਿਆਦੀ ਅੰਤਰ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਨਾਲ ਆਪਣੀ ਚਰਚਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਹੈ  $e$  ਇਸ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਬਿਜਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਊਰਜਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਿਜਲੀ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਬਾਹਰੋਂ ਬਿਜਲੀ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਦਰਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਲੋੜ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੁਦਰਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੁਦਰਤੀ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਨੂੰ ਉਲਟਾਉਣ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਢੁਕਵੇਂ ਢੰਗ ਨਾਲ ਪੱਖਪਾਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਕੁਦਰਤੀ ਦਿਸ਼ਾ ਉਲਟ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ  $i$  ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰਿਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਿਘਲੇ ਹੋਏ ਲੂਣ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਾਂ ਦੇ ਸਮਾਨ ਘੋਲ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇੱਕ  $com$  ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਯੋਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਤਾਂ ਕਿਹੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੂਜੇ ਉੱਤੇ ਪ੍ਰਮੁੱਖ ਹੋਵੇਗੀ। ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਫੈਸਲਾ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਮੁੱਲ ਦੁਆਰਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਮੁੱਲ ਹੈ ਭਾਵ ਸੰਭਾਵੀ ਦੀ ਵਿਸ਼ਾਲਤਾ ਅਤੇ ਕੁਝ  $ca$  ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਗਤੀਵਿਗਿਆਨ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਵੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਇਸ ਫੈਰਾਡੇ ਦੇ ਨਿਯਮ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਇੱਥੇ ਦੇ ਨਿਯਮ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨਿਯਮਾਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਪਣਾ ਧਿਆਨ ਉਹਨਾਂ ਵੱਲ ਖਿੱਚਿਆ ਜੋ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਇਸ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਅਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਬਾਰੇ ਪ੍ਰਾਇਮਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸ ਲੇਕ ਲਾਂਸ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਲੀਡ ਐਸਿਡ ਸੈੱਲ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੈਕੰਡਰੀ ਸਟੋਰੇਜ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੁਰਾ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅੱਜ ਦੀ ਚਰਚਾ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ। ਅਗਲੇ ਦਿਨ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਇਸ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਲਵੇਗੀ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੰਕਲਪ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਫਿਊਲ ਸੈੱਲ ਦੇ ਮੂਲ ਵਿਚਾਰ ਨੂੰ ਉਤਾਰ ਦੇਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਇੱਕ ਹੋਰ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮੁੱਦੇ ਵੱਲ ਵਧਾਂਗੇ ਜਿਸਨੂੰ ਖੋਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਫਿਰ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ