

ਆਹ ਆਖਰੀ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਏਰ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਨਿੱਘਾ ਸੁਆਗਤ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲਈ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਪਰਿਵਰਤਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਇੱਕ ਰੁਝਾਨ ਦਾ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ 0 ਵਿਚ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮਾਤਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਨੰਤ ਪਤਲਾ ਹੋਣ 'ਤੇ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਜਾਂ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮਝਾਇਆ ਹੈ। ਸੰਚਾਲਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅਨੰਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ, ਮੈਂ ਦੁਹਰਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਅਨੰਤ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਨੂੰ ਹੋਰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਘੋਲ ਦੇ ਸੰਚਾਲਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹੈ, ਭਾਵ ਸਾਰੇ ਆਇਨ ਹਿਲਾਉਣ ਲਈ ਸੁਤੰਤਰ ਹਨ, ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਥੇ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਆਇਓਨਿਕ ਆਕਰਸ਼ਣ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਸੀਮਤ ਮੁੱਲ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਮ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ lyte ਜਿਸ ਨੂੰ ਹਰ ਸਮੇਂ ਪੂਰੀ ਹੱਦ ਤੱਕ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜੇਕਰ ਇਹ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਵਰਗਾ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜਲਮਈ ਮਾਧਿਅਮ ਵਿੱਚ ch_3coo^- ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ h^+ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਮੱਧਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੇਂਦਰਿਤ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ionized ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੇਕਰ ਇਸ ਪ੍ਰੋਟੋਨ ਅਤੇ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਹਿੱਸੇ ਦਾ ਇੱਕ ਹਿੱਸਾ ਆਇਨਾਈਜ਼ਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹੱਦ ਇਸ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਹੁਣ ਵਧਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਮਝਾਇਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ ਕਾਪਾ ਗੁਣਾ ਆਇਤਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕਪਾ ਵੀ ਘਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਖਾਸ ਸੰਚਾਲਨ ਵੀ ਘਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ ਵਾਲੀਅਮ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਕਪਾ ਦੇ ਘਟਣ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਵਾਲੀਅਮ ਦਾ ਵਾਧਾ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ ਵਧਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸਦੇ ਸਿਖਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਟੀ. ਹਿੰਗ ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਇਸ ਸੀਮਾ ਜਾਂ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਦੇ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਸ਼ਬਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਾਲੀਅਮ ਦੇ ਵਾਧੇ ਦੇ ਇਸ ਪ੍ਰਭਾਵ 'ਤੇ ਸੁਪਰ ਲਗਾਉਂਦਾ ਹੈ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਸੀਮਾ ਹੈ। ਵਿਭਾਜਨ ਦੀ ਇਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਵਧਦੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲਗਾਤਾਰ ਵਧਦਾ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਫੰਕਸ਼ਨ ਵਜੋਂ ਇਸ ਲੇਮਡਾ ਐਮ ਦਾ ਇਹ ਵਾਧਾ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਘਟਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਤਲੇਪਣ ਦੇ ਕਾਰਜ ਵਜੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਰੇਖਿਕ ਰੁਝਾਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਪਰ ਇੱਕ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਗੈਰ-ਲੀਨੀਅਰ ਕਰਵ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਬਨਾਮ c ਦੇ ਵਰਗ ਰੂਟ ਦਾ ਸਿੱਧਾ ਐਕਸਟਰਪੋਲੇਸ਼ਨ $\lambda m \theta$ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਚੰਗਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲਈ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਸੀਮਿਤ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਸੰਜੋਗ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲਈ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ θ ਘਟਾਓ c ਦਾ ਵਰਗ ਰੂਟ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਲਾਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਕਿ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ ਬਨਾਮ ਰੂਟ ਹੈ। c ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦਾ ਵਰਗ ਮੂਲ ਜਿੱਥੇ a a ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਜੋ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲਈ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋੜ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਪੱਥਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਲੇਮਡਾ ਐਮ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਲੀਨੀਅਰ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਸੰਕਲਪ ਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਆਇਰਨ ਦੇ ਸੁਤੰਤਰ ਪ੍ਰਵਾਸ ਦੇ ਸਕਾਲਰਸ਼ਿਪ ਕਾਨੂੰਨ ਦਾ ਕਿ ਅਨੰਤ ਪਤਲਾ ਹੋਣ 'ਤੇ ਸਾਰੇ ਆਇਨ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਰੇਕ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਆਇਨ ਲਾਂਬਡਾ θ ਮੀਟਰ ਮੁੱਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਹੱਦ ਤੱਕ ਯੋਗਦਾਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਆਉ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਵੇਖੀਏ ਤਾਂ ਕਿ ch_3 ਰੂਹ ਲਈ ਇਸ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ θ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖੋਜਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕੋ ਕਿ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ θ ਐਚਸੀਐਲ ਫਿਰ ਪਲੱਸ ਲੇਮਬਡਾ ਐਮ θ ਸੀਐਚ 3 ਸੀਓਓ ਮਾਇਨਸ ਨਾ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇਹ ਘਟਾਓ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ θ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਹਨ ਇਸਲਈ $sc1$ ਵਿੱਚ $\lambda m \theta$ $hc1$ ਜਾਂ $\lambda m \theta$ ch_3coo^- $minus$ na^+ ਜਾਂ $\lambda m \theta$ ਨੂੰ ਲੱਭਣ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੰਬਰਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ θ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ θ ਐਚਸੀਐਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਲੇਮਬਡਾ θ ਲੈਂਬਡਾ θ ਲਈ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਲੈਂਬਡਾ θ ਲਈ ਐਚ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਕੁਝ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸ ਲੈਂਬਡਾ ਲਈ ਕੁਝ ਮੁੱਲ θ ਲਾਂਬਡਾ θ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹਨ θ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ah ਅਨੰਤ ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅਨੰਤ ਪਤਲਾਪਣ 'ਤੇ ਇਹ ਮੋਲਰ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਯਾਨੀ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਲੇਮਡਾ θ ਅਨੰਤ ਡਾਇਲਿਊਸ਼ਨ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਜਿੱਥੇ ਇਕਾਈ ਸੀਮਿੰਟ ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਵਰਗ ਮੋਲ ਉਲਟ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਲੋਹਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ h ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਮੁੱਲ 349.8 ਹੈ ਤਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲਿਥੀਅਮ ਪਲੱਸ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ 38.6 ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਇਹ 119 ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ 2 ਪਲੱਸ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰਾ ਕਹਿਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ch_3 ਠੰਡਾ ਘਟਾਓ ਇਸਦੀ val ue 40.9 ਹੈ ਫਿਰ ਕਿਹੜਾ ਘਟਾਓ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ 199.1 ਹੈ ਫਿਰ $c1$ ਘਟਾਓ ਇਹ 76.4 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ah ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ $\lambda m \theta$ ਕਰੋ $hc1$ ਤਾਂ ਇਹ $\lambda m \theta$ ਹੋਵੇਗਾ। h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਲੈਂਬਡਾ θ $c1$ ਘਟਾਓ ਇਸਲਈ ਲਾਂਬਡਾ θ ਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਮੁੱਲਾਂ ਵਿੱਚ ਪਲੱਗ ਲਗਾਓ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲੈਂਬਡਾ θ m $hc1$ ਦਾ ਮੁੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਬਿੰਦੂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਲਾਂਬਡਾ θ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਖੋਜਿਆ ਜਾਵੇ।

ਇਸ ਲਈ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਅਜ਼ਮਾਇਸ਼ ਅਤੇ ਤਰੁਟੀ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਲੱਭਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲੱਭਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਡੇਟਾ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਕਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸੁਮੇਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ। ਰਸਾਇਣਕ ਰਸਾਇਣਾਂ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਜ਼ਮਾਇਸ਼ ਅਤੇ ਗਲਤੀ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਤੀਕੂਲ ਅਤੇ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਰੋਧੀ ਭਾਗ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਸੰਖਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋ ਜੋ ਅਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਟੀ ਲਈ ਇੱਕ ਵਫ਼ਾਦਾਰ ਮੁੱਲ ਦਿਓ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਲੈਂਬਡਾ θ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਸਭ ਤੋਂ ਵਧੀਆ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈਂਬਡਾ ਪਲੱਸ ਦਾ ਸਮੀਕਰਨ f ਯੂ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਲੈਂਬਡਾ θ ਪਲੱਸ ਫੂ ਪਲੱਸ θ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਇੱਥੇ ਕਈ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੁਆਰਾ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਗਤੀਸ਼ੀਲਤਾ ਗਤੀਸ਼ੀਲਤਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਪੀਡ ਬਾਰ ਯੂਨਿਟ ਸੰਭਾਵੀ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਹੈ ਜੋ ਵੋਲਟ ਪ੍ਰਤੀ ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਹੈ ਜੋ ਯੂਨਿਟ

ਇਸ ਲਈ ਯੂਨਿਟ ਸੰਭਾਵੀ ਗਰੇਡੀਐਂਟ ਕਿੰਨੀ ਦੂਰੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਹਿਲ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਜਿਸਨੂੰ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਗਤੀ ਅਤੇ ਜਾਂ ਆਇਓਨਿਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲਤਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਫੈਰਾਡੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਨੰਬਰ ਨੌਂ ਛੇ ਪੰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਵਾਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਲੈਂਬਡਾ ਜ਼ੀਰੋ ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਨੰਬਰ ਠੀਕ ਹੈ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਹੁਣ ਲੋੜ ਅਨੁਸਾਰ ਇਹਨਾਂ ਨੰਬਰਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਾਂ ਲਈ ਇਸ ਲੈਂਬਡਾ ਐਮ θ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਟੇਈਚਿਓਮੈਟ੍ਰਿਕ ਗੁਣਾਂਕ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਠੀਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਸਟੈਂਡਰਡ ਟੇਬਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ ਜਾਂ ਸਟੈਂਡਰਡ ਡੇਟਾ ਨੂੰ ਖੋਜਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਇਸ λm ਜ਼ੀਰੋ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਅਗਲਾ ਹੈ ਅਨੁਮਾਨ ਦੇ ਮੁੱਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਲੈਂਬਡਾ $0m$ ਦਾ ਮੁੱਲ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੁਝ ਨੰਬਰ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜੇਕਰ $nacl$ $chc1$ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਲਈ λm 0 ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਖੋਜਣ ਲਈ ਮਿਆਰੀ ਡੇਟਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਨੈਕਲਾ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਲਈ ਇਸ ਲੈਂਬਡਾ $m0$ ਨੂੰ ਲੱਭੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ch 3 ਕੁਝ ਲਈ ਇਸ ਲੈਂਬਡਾ 0 ਨੂੰ ਖੋਜਣ ਲਈ ਉਚਿਤ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਜਾਣਕਾਰੀ ਵਿੱਚ ਪਲੱਗ ਲਗਾਓ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸੰਚਾਲਕਤਾ ਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਹੱਲ ਦੀ ਚਾਲਕਤਾ ਹੈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਤਾਂ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਵਿਘਨ ਸਥਿਰਤਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $i.i.$ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹੁਣੇ ਸਮਝਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਡੇਟਾ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਡੇਟਾ ਤੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ um ਦੇ ਡਿਸਸੋਸਿਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਜਾਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣਾ ਇਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਕ ਹੋਰ ਸਧਾਰਨ ਸਵਾਲ ਹੈ ਕਿ ਖਾਸ ਸੰਚਾਲਨ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਤਲੇ ਹੋਣ ਨਾਲ ਘਟਾਓ ਕਿਉਂ ਕਥਾ ਪਤਲਾ ਹੋਣ ਨਾਲ ਘਟਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਲਾਂਬਡਾ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸਮਝਾ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਥਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਕਾਈ ਘਣ ਦੇ ਅੰਦਰ ਮੌਜੂਦ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਯੂਨਿਟ ਘਣ ਦੇ ਅੰਦਰ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਨੂੰ ਪਤਲਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਘਟਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਥਾ ਘਟਦਾ ਹੈ ਪਰ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ ਕਥਾ ਹੈ ਵਾਲੀਅਮ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਵੇ ਲੂਮ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵਧਦਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਕਥਾ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਵਾਲੀਅਮ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕਥਾ ਦੇ ਘਟਣ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਖਰਕਾਰ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਲਾਂਬਡਾ ਐਮ ah ਨਿਸ਼ਚਤ ਮੁੱਲ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਮੁੱਲ ਤੱਕ ਵਧਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਸਧਾਰਨ ਸਵਾਲ ਹਨ ਇਹ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਪੁੱਛ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦਾ ਹੱਲ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਗਲਾ ਅਸੀਂ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗੇ ਅਸੀਂ ਆਹ 'ਤੇ ਅੱਗੇ ਵਧਾਂਗੇ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਕ ਹੋਰ ਸਵਾਲ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਹ ਹੁਣੇ ਮੇਰੇ ਦਿਮਾਗ ਵਿਚ ਆਇਆ ਹੈ ਕਿ ਏਸੀ ਕਿਉਂ? ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਨੂੰ ਮਾਪਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕੰਡਕਟੈਂਸ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਪਲੈਟੀਨਾਈਜ਼ਡ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਠੀਕ ਕਿਉਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਏਸੀ ਕਰੰਟ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਬਦਲਾਵ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇਹ ਹੈ। ਇੱਕ ਚਿੰਨ੍ਹ ਹੈ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਕੋਸ਼ਾਈਨ ਕਰਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਹਰੇਕ ਅੱਧੇ ਚੱਕਰ ਵਿੱਚ ਸਮਮਿਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ 'ਤੇ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਅਤੇ ਘਟਾਏ ਗਏ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹੈ। nd ਵਿਪਰੀਤ ਚੱਕਰ ah ਵਿੱਚ ਉਹ ਦੇ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੋੜੇ ਪੈਦਾ ਹੋਣਗੇ ਪਰ ah ਵਿੱਚ ਉਲਟੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਸੇ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਾਈਜ਼ਡ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤਾਂ ਉਹ ਦੋਵੇਂ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਠੀਕ ਵਾਂਗ ਮਿਲਾਏ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ah ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋੜ ਦਿੱਤੇ ਜਾਣਗੇ। ਇਸ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਵਾਪਸ ਪੈਦਾ ਕਰੋ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ dc ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਆਕਸੀਜਨ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵਰਗੀਆਂ ਆਹ ਗੈਸ ਨਾਲ ਢੱਕ ਜਾਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਮਾਪ ਸੰਚਾਲਨ ਵਿੱਚ ਰੁਕਾਵਟ ਆਵੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਵਰਤਾਰੇ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਬਿਜਲੀ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਬਿਜਲੀ ਦੀ ਪੈਦਾਵਾਰ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਆਹ ਰਸਾਇਣਕ ਊਰਜਾ ਊਰਜਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਬਿਜਲੀ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨਾ ਹੈ। ਊਰਜਾ ਬਿਜਲਈ ਊਰਜਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਐਸਪੀ ਦੁਆਰਾ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜੋ ਵੀ ਊਰਜਾ ਛੱਡੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ $ecific$ ਵਿਵਸਥਾ ਖਾਸ ਵਿਵਸਥਾ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਸ ਨੂੰ ਡੁਬੋ ਦਿਓ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਊਰਜਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੁਆਰਾ ਹਾਸਲ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਊਰਜਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਯੰਤਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਰਸਾਇਣਕ ਊਰਜਾ ਨੂੰ ਬਿਜਲੀ ਊਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਕਿ ਸਧਾਰਨ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਬੀਕਰ ਹਨ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਰਾਡ ਜ਼ਿੰਕ ਰੋਟ ਹੈ, ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਡੰਡੇ ਨੂੰ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਆਹ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ। ਇਹ ਦੋ ਹੱਲ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਸੁਤੰਤਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਲ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਥਿਤੀ ਹੋਰ ਗੁੰਝਲਦਾਰ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਨੂੰ ਵੱਖਰਾ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ aa ਦੀ ਮਦਦ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ah ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਹੈ um it is uh ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨਾਲ ਜੁੜਦੇ ਹੋ ah ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਹਾਡਾ ਨਮਕ ਬਿਜਲੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਈ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ $lectrolyte$ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਹੈ ਜਾਂ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਅਗਰ ਅਗਰ ਆਹ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜੈੱਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪੋਟਾਸ਼ੀਅਮ ਆਇਰਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਜਾਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਆਇਨ ਅਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੇਟ ਆਇਨ ਨਾਲ ਭਰਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਘੋਲਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਜੋੜਨ ਵਾਲੀ ਲਾਈਨ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂਬਾ ਸਲਫੇਟ ਦੂਸਰਾ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫਾਈਡ ਹੈ ਅਤੇ ਚੰਗੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਦੁਆਰਾ ਨਾ ਤਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਨਾ ਹੀ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਮਿਲਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿੱਥੇ ਨਾਲ ਜੁੜਦੇ ਹੋ ਇਹ ਦੋ ਰਾਡਾਂ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਕਰੰਟ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵਹਿ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਈਨਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਕੱਚ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸੈੱਲ ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਗੈਲਵੈਨੋਮੀਟਰ ਇੱਕ ਡਿਫਲੈਕਸ਼ਨ ਦਿਖਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵਧ ਰਹੇ ਹਨ। ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਾਲਟ ਬ੍ਰਿਜ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ 3 ਕੁਝ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਵਿੱਚ $kc1$ ਜਾਂ $nh4$ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਸਮੁੱਚੀ ਜ਼ਿੰਕ ਠੋਸ ਵਜੋਂ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੰਡੇ ਪਲੱਸ $cuso4$ ਦੀ ਹੈ ਟੋਪੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਨਿਯਮਤ ਪ੍ਰਯੋਗਸ਼ਾਲਾ ਪ੍ਰਯੋਗ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ, ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਲਓ ਅਤੇ ਕੁਝ ਜ਼ਿੰਕ ਛਿੜਕਾਓ ਯੂੜ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇਖੋਗੇ ਜਿੱਥੇ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਠੋਸ ਲਾਲ ਤਾਂਬਾ ਠੋਸ ਜਾਂ ਘਟਿਆ ਹੋਇਆ ਤਾਂਬਾ ਠੋਸ ਪੈਦਾ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਆਹ ਇਸ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਾਰਨ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਊਰਜਾ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ। ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਦੇ ਜ਼ਰੀਏ ਬਿਜਲਈ ਊਰਜਾ ਇਸ ਯੰਤਰ ਨੂੰ ਜਿਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਲਗਭਗ 1.1 ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਖਿਆ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਇਹਨਾਂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਉੱਤੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ dm ਘਣ ਡੈਸੀਮੀਟਰ ਘਣ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਜਾਂ ਵੋਲਟੇਇਕ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ s ਓ ਆਹ ਤਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਯੰਤਰ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਕੀ ਇਸ ਗੈਰ-ਸਪੱਸ਼ਟਤਾ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਉਪਕਰਣ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿਧਾਂਤ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇੱਕ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋਗੇ i ਮਤਲਬ ਅਤੇ ਪਿਛਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਬਣਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕੁਝ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਜੋ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦਿਸ਼ਾ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਕਰੇਗਾ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਨੂੰ ਉਲਟਾ ਦੇਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਨੂੰ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ ਅਤੇ ਉਸ ਹਿੱਸੇ ਬਾਰੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਰਕਟ ਪੂਰਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਰੰਟ ਵਹਿ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪੂਰਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇ ਵਿੱਚ ਵੰਡਦੇ ਹੋ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੂਜਾ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਰੈਡੋਕਸ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜੋੜ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਿੱਖਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਸੈੱਲ ਦਾ ਮਾਇਨਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਦੇ ਇਕੱਠੇ ਮਿਲ ਕੇ ਰੀਡੋਕਸ ਜੋੜੇ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਆਓ ਕੋਸ਼ਿਲ ਕਰੀਏ। ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਠੀਕ ਹਨ ਤਾਂ um ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ cu ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੁਹਾਨੂੰ cu ਠੋਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਮੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਪੂਰਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਿੰਕ ਜਿੰਕ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਿੰਕ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਰੇਡੋਕਸ ਚੋਣ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗਿਣਤੀ ਉਰਜਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਗਿਣਤੀ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਹੈ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਜੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇ ਇੱਥੇ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪਰਿਵਰਤਨ ਲਈ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕੀ ਗਿਣਤੀ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਪ੍ਰੇਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਸਵੈ-ਪ੍ਰੇਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਵੈ-ਪ੍ਰੇਰਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਤੁਸੀਂ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਵਿਵਸਥਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਦੋਂ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਮਿਲਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਰੀਡੋਕਸ ਦਿਸ਼ਾ ਲਈ ਇਹ ਗਿਣਤੀ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਬਿਜਲਈ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਗਿਣਤੀ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤਬਦੀਲੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਡੈਲਟਾ g ਹੈ ਜੋ ਕਿ nfe ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿੱਥੇ e ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ f ਫੈਰਾਡੇ n ਹੈ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਕਮੀ ਲਈ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਤਾਂਬਾ ਅਤੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵੀ ਮੁਕਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਮੁਕਤ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁਕਤੀ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਵਰਤੋਂ ਅਤੇ ਜਿਗਰ ਦੀ ਮੁਕਤੀ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੂਰੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਇਸ ਖਾਸ ਕੇਸ ਲਈ $n = 2$ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ $g nfe$ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ g ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ee ਦੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣ ਦੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣਗੇ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਇਹ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਫੜ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੀਕਲ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸ ਬਿਜਲੀ ਉਰਜਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। ਕੁਝ ਕਰਨ ਲਈ ਕੁਝ ਕੰਮ ਕੁਝ ਲਾਭਦਾਇਕ ਕੰਮ ਇਹ ਪੈਸ਼ਰ ਵਾਲੀਅਮ ਦੇ ਕੰਮ ਵਾਂਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਕੀ ਇਹ ਬਿਜਲੀ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਕੁਝ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕੁਝ ਅਹ ਨਾਨ ਪੀਵੀ ਕੰਮ ਕੁਝ ਪ੍ਰਭਾਵਸ਼ਾਲੀ ਕੰਮ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਿਛਲੀ ਪਿਛਲੀ ਸਲਾਈਡ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਜਿੰਕ ਧਾਤੂ ਡੁਬੋਈ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਸਲਫੇਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਧਾਤ ਨੂੰ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਜਿਹਾ ਪ੍ਰਬੰਧ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਧਾਤ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਿਕ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਲੰਬਕਾਰੀ ਲਾਈਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੰਟਰਫੇਸ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਧਾਤ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤੂ ਤੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਤੋਂ ਧਾਤੂ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਟ੍ਰਾਂਸਫਰ ਇਸ ਇੰਟਰਫੇਸ 'ਤੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਿੰਗਲ ਲੰਬਕਾਰੀ ਲਾਈਨ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਧਾਤ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂਬੇ ਨੂੰ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਇੱਕ ਜਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਦੂਜਾ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿਵਸਥਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਵਿਵਸਥਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇੱਕ ਫਿਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਅਤੇ ਉਹ ਸਰੀਰਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਿਕਸ ਨਹੀਂ ਹਨ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਜਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਮਿਲਾ ਰਹੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰੇ ਡੱਬਿਆਂ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਹ ਇੱਕ ਠੋਸ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਵਸਥਾ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਾਂ ਨੂੰ ਨਾਲ-ਨਾਲ ਲਿਖ ਕੇ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੇ ਲੰਬਕਾਰੀ ਰੇਖਾਵਾਂ ਪਾ ਕੇ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ s ਲੂਣ ਪੁਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇਹ ਵਿਵਸਥਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੁੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸੰਭਾਵੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਇਸ ਉਪ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਵੀ ਕੁਝ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੋਵੇਗੀ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਘੋਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਘੋਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇ ਇਹ ਫੈਸਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਿਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣਗੇ। ਪ੍ਰਵਾਹ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਜੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਜਾਂ ਜੇ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਕੱਠੇ ਹੋ ਰਹੇ ਹੋਣਗੇ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੱਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਕੋਲ ਹੋਣਾ ਹੋਵੇਗਾ। ਵਧੇਰੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਸ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਡੰਡੇ ਦੀ ਘਾਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਣਗੇ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵਹਿ ਜਾਓ ਅਤੇ ਲੂਣ ਦੇ ਪੁਲ ਦੁਆਰਾ ਸਰਕਟ ਪੂਰਾ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਅਮੀਰ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜਿਸ ਪਲ ਤੁਸੀਂ ਜਿੰਕ ਅਤੇ ਜਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਨੂੰ ਡੁਬੋਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਗੁਆ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜਿੰਕ ਇੱਕ ਜਿੰਕ ਟੂ ਪਲੱਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵੱਲ ਜਾਣ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਿੰਕ ਐਟਮ ਇੱਥੇ ਛੱਡ ਦੇਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਕਾਪਰ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਨੂੰ ਸਵੀਕਾਰ ਕਰੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂਬਾ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਜਮ੍ਹਾਂ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨਾਂ ਦੀ ਘਾਟ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਚਾਰਜ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਇਸ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਇੱਥੇ ਵਹਿ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਜਾਂ ਪਿੱਛੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ i ਮਤਲਬ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਅਹ

ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਉਂਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਸੰਘਟਕ ਆਇਨ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਉਂਦੇ ਹੋ, ਮਤਲਬ ਕਿ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਉਸ ਖਾਸ ਕਰਾਵਟ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟਰੋਡ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ ਫਿਰ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ਿੰਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਜਾਂ ਤਾਂਬਾ। ਘੱਟ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਜੇ ਸਵਾਲ ਵਿੱਚ ਧਾਤੂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਭਾਵ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਹੋਣ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਤੈਅ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਜ਼ਿੰਕ ਵਿੱਚ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਜਾਂ ਤਾਂਬੇ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਡ ਹੋਣ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਵੀ ਅਸੀਂ ਜਦੋਂ ਵੀ ਇਸ ਰੇਡੋਕਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ e_{le} ਨੂੰ ਦਰਸਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਸੀਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸਕੀਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਭਾਵੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਸਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਭਾਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਅਤੇ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਉਹ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਚਿੰਨ੍ਹ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੂਜੇ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸੰਭਾਵੀ x ਹੈ ਤਾਂ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ x ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਨਵੈਨਸ਼ਨ ਜੋ ਕਿ ਅਪ ਕਨਵੈਨਸ਼ਨ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਹਮੇਸ਼ਾ ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸਕੀਮ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਵਰਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਯੂ ਪੈਕ ਦੁਆਰਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜ਼ਿੰਕ ਅਤੇ ਅਨੁਰੂਪ ϕ ϕ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਇਸ ਘੋਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਵਿਕਸਤ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ϕ ਮੈਂ ਕਹਿੰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਜ਼ਿੰਕ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਭਾਵੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਾਪਰ ਜ਼ੀਰੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ϕ ϕ co_2 ਪਲੱਸ cu ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਨ ਲਈ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਈ ਸੈੱਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਾਈ ਸੱਜੇ ਘਟਾਓ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਕੀ ਫਿਨਾਈਟ ਫਿਨਾਈਟ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਲੈਕਟਰੋਡ ਨੂੰ ਰੱਖੋ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਠੀਕ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਟੌਤੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂਬਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਇੱਥੇ ਜ਼ਿੰਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਮੀ ਸੰਭਾਵੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਜੋ ਵੀ ਫਾਈ ਹੈ ਉਹ 5 ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 5 ਖੱਬੇ ਹੈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਅੰਦਰ ਹੈ ਪਰ ਇਹ 5 ਖੱਬੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਸੈੱਲ 5 ਸੱਜਾ ਘਟਾਓ 5 ਖੱਬੇ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਈ ਸੈੱਲ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰਾ ਜਾਂ ਕੁੱਲ ਮਿਲਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਡਬਲਯੂ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਪਰ ਜਿੱਥੇ ਫਾਈ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਯੋਜਨਾ ਜੋ ਪੈਕ ਦੁਆਰਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਕਨਵੈਨਸ਼ਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈ ਸੈੱਲ ਫਾਈ ਸੱਜੇ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਲਈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼ਬਦ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ

ਇਸ ਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਜਾਂ ਸਟੈਂਡਰਡ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਫਾਈ 0 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 1 1 ਜਾਂ ਏਕਤਾ ਏਕਤਾ ਹੈ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਕਾਗਰਤਾ ਲਈ ਏਕਤਾ ਏਕਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਗਤੀਵਿਧੀ ਇਕਾਈ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਏਕਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ h a_{1f} ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਈ ਸੈੱਲ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਉਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਫਾਈ ਰਾਈਟ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਫਾਰਮੂਲੇਸ਼ਨ ਹੁਣ ਅੱਗੇ ਹੈ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਣਾ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਅਰਥਾਤ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੋਟਿਵ ਫੋਰਸ ਹੈ ਜਾਂ ਜੋ ਵੀ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਸੈੱਲ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਲਿਖਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ 1.5 ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸ ਨੂੰ ਠੀਕ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਮਾਪਣ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਇਸ ਸਟੈਂਡਰਡ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਦੀ ਸਿਫਾਰਸ਼ ਇਸ ਤੱਥ ਦੇ ਕਾਰਨ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੋ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਕਰੰਟ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ, ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਕਰੰਟ ਖਿੱਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਉਲਟੀਯੋਗਤਾ ਕਿਉਂਕਿ ਜੋ ਵੀ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇਸ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਅਧਾਰਤ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਲਟ ਹੋਣ ਯੋਗ ਹਨ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੀ ਉਲਟਾਉਣਯੋਗਤਾ ਨੂੰ ਬਣਾਈ ਰੱਖਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਕਰੰਟ ਖਿੱਚਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ emf ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ emf ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੋਟਿਵ ਫੋਰਸ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਇਸਲਈ emf ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਕਰੰਟ ਸੀਮਾ ਜ਼ੀਰੋ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਡਿਵਾਈਸ ਨਾਲ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚਦਾ ਅਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਕਰੰਟ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਨੂੰ emf ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਉਹ ਮੋਟਿਫ ਫੋਰਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਮ ਕਿਹੜੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹਨ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਵਰਤੀਆਂ ਹਨ ਇੱਕ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਫਿਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ϕ ਫਿਰ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ ਸਕੀਮ ਜਿੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਰਸਾਉਣਾ ਹੈ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਕਾਪਰ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਤਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਸ ਫਾਈ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਮਿਆਰੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਜਦੋਂ ਜਦੋਂ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਤੱਤ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਆਇਨ ਏਕਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸੰਘਟਕ ਆਇਨ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਏਕਤਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਲੋਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਲਟਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਇੱਜ਼ਤ ਨਾਲ ਉਲਟ ਹੈ o ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਨਾਲ ਜੋੜਨ ਦਾ ਰਿਵਾਜ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਬਣਾਇਆ ਹੈ ਆਹ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਈ ਸੈੱਲ ਦਾ ਸਵਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰਨੀ ਹੈ ਜਾਂ ਕਿਵੇਂ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ 5 ਸੱਜੇ ਘਟਾਓ 5 ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਇੱਕ ਗੱਲ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਈ ਸੈੱਲ ਦਾ ਪਤਾ ਕਿਵੇਂ ਲਗਾਇਆ ਜਾਵੇ। ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਰ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਇੱਕ ਚੰਗਾ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ um ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿਸਨੂੰ ਗੈਲਵੈਨੋਮੀਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪੋਰੋਨਡੋਪਸ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਪੋਰੋਨਡੋਰਫ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ। ਜਿਸ ਢੰਗ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਅਣਜਾਣ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਸੈੱਲ ਲਈ ਨੋ ਡਿਫਲੈਕਸ਼ਨ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਅਨੁਪਾਤ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੈ। s ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਸ ਖਾਸ ਵਿਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕਰੰਟ 0 ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ emf ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਜਿਸ ਨੂੰ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਸੈੱਲ ਪੁਟੈਂਸ਼ਲ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਸੈੱਲ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਸੰਭਾਵੀ ਸੈੱਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੈ ਇਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਜਿਹੇ ਸੈੱਲਾਂ ਦੀਆਂ ਕਈ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦੇਵਾਂਗੇ ਅਜਿਹੇ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਬਹੁਤ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨਗੇ। ਅਤੇ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋਵੋਗੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਅਧਾਰ 'ਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ah ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਇਸ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੋਟਿਵ ਫੋਰਸ ਜਾਂ emf ਮਾਪ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਮੋਟਿਵ ਫੋਰਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਹੈ ਜੋ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਕੀ ਹੈ, ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਸ ਜਾਣੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪੂਰਾ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਪੂਰੇ ਸੈੱਲ ਦਾ emf ਪਤਾ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਅਣਜਾਣ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਸਾਨੂੰ ਆਹ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਅਪਸੈਲ ਸੰਭਾਵੀ um ਦਾ ਮਾਪ ਲਵਾਂਗੇ ਅਤੇ emf ਮਾਪ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ emf ਮਾਪਾਂ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਜੋ ਅੱਜ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk