

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਵਾਪਸ ਸੁਆਗਤ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਕਿ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਜਾਂ ਦੋ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਕਿ ਹੁਣ ਤੱਕ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ ਸੈੱਲ emf ਚਿੰਤਤ ਹੈ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ puggendops ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਾਣੇ ਜਾਂਦੇ emf ਦੇ ਮਿਆਰੀ ਸੈੱਲ ਦੀ ਵਿਕਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਦੀ ਤੁਲਨਾ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਅਣਜਾਣ ਸੈੱਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਵਿਵਸਥਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪ੍ਰੋਜੈਕਟਿਬਲ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਹਰੀ ਬੈਟਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਸੈੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਣਜਾਣ ਸੈੱਲ x ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਸੈੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਗੈਲਵੈਨੋਮੀਟਰ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਜਾਂ ਸ਼ਾਇਦ ਇੱਥੇ ਉਸੇ ਪ੍ਰਬੰਧ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਜਦੋਂ ਵੀ ਕੋਈ ਨਿਸ਼ਚਤ ਪੋਆਈ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਕੋਈ ਵਿਗਾੜ ਨਾ ਹੋਵੇ। nt ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਵਿੱਚ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਲੰਬੀ ਤਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤਾਰ ਨਾਲ ਜੁੜ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਗੈਲਵੈਨੋਮੀਟਰ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਨਿਕੋਮ ਜਾਂ ਸਮਾਨ ਵੀਅਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਡਿਫਰੈਂਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਡਿਫਰੈਂਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਫਿਰ ਅਨੁਸਾਰੀ ਲੰਬਾਈਆਂ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸੈੱਲ ਦੇ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਜਾਂ emf ਦੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਨੁਪਾਤ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਸ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਵਿਵਸਥਾ ਕਿਉਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ emf ਉਲਟ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਆਮ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਹੋ, ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਵੋਲਟਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਡਿਫਰੈਂਸ਼ਨ ਹੋਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ x ਵਾਧੂ ਕਰੰਟ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਸਪਲਾਈ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੈੱਲ ਤੋਂ ਖਿੱਚਿਆ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਰਿਵਰਸਿਬਲਟੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਕਿ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਇਸ ਉਲਟੀਯੋਗਤਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੈੱਲ ਈ ਸੈੱਲ ਫਾਈ ਰਾਈਟ ਮਾਈਨਸ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜੂ. ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਨੂੰ ਸਮਝੇ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋਣ ਲਈ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ah ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਗੈਲਵੈਨਿਕ ਸੈੱਲ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ cu ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਲੱਸ ਇਨ ਹੱਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ cu ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ag ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੀਡੋਕਸ ਇਹ ਜੋੜੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ 'ਤੇ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਲਿਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ

ਇਸ ਲਈ ਰਿਡੋਕਸ਼ਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਏਜੀ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਏਜੀ ਠੋਸ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ cu ਠੋਸ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ cu 2 ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਨੁਸਾਰੀ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ag ਪਲੱਸ ਏਜੀ ਠੋਸ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ cu cu ਦੇ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਪਾਉਣਾ ਪਵੇਗਾ ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਸਾਈਡ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਰੱਖੋ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ cu cu 2 ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਡਬਲ ਲੰਬਕਾਰੀ ਲਾਈਨ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਹੱਲ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਹੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਟੌਤੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ

ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਖਾਸ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮੁੱਚੀ ਰਸਾਇਣਕ ਤਬਦੀਲੀ ਹੋਵੇ। ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਵੱਲ ਆਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਚਰਚਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਜਿੰਕ ਠੋਸ ਜਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੋਵੇਗੀ ਸ਼ਾਇਦ ਏਕਤਾ ਜਾਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਤਾਂ cu so4 ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਾਦਗੀ ਲਈ ਇਕ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਮੈਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਏਕਤਾ ਵਜੋਂ ਗਿਣ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਹੈ s ਪਹਿਲਾਂ ਵਾਲੇ ਲਈ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਦੀ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਈ ਸੈੱਲ ਇੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ e ਸੈੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਫਾਈ ਸੱਜੇ ਘਟਾਓ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਜੋ ਕਿ ਫਾਈ ਐਂਗ ਪਲੱਸ ਐਜੀ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਕਥੂ ਤੋਂ ਪਲੱਸ cu ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੈ upac ਸੰਮੇਲਨ ਦੇ ਨਾਲ ਅਨੁਕੂਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਉਸੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਹੈ ਅਗਲਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਇਹ ਸਹੀ ਢੰਗ ਨਾਲ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਾਲਟ ਬ੍ਰਿਜ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ, ਫਿਰ ਸਿਸਟਮ

ਇਸ ਲਈ ਜਾਣ ਲਈ ਤਿਆਰ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਬਿਜਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਪਰ ਅਗਲਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਇਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਜਾਂ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਅੱਧਾ ਕਿਵੇਂ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾਵੇ। ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਸੰਭਾਵੀ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਬਿੰਦੂ ਪ੍ਰੋਜੈਨਡੋਪਸ ਮੁਆਵਜ਼ਾ ਵਿਧੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਭਾਵੀ ਅੰਤਰ ਹੈ ਦੇ ਤਾਂ ਫਿਰ ਉਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਕੀ ਯੋਗਦਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿ ਇਸਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕੁਝ ਮਿਆਰੀ ਸੰਭਾਵਨਾਵਾਂ ਨਾਲ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ ਹੋਰ ਅੱਧੇ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਹੈ। ਸੈੱਲ ਜਿਸਦਾ ਮੁੱਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮੁੱਲ ਕੁਝ ਠੀਕ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਠੀਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਮਾਪ ਮਾਪ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਆਰੀ ਦੀ ਮਦਦ ਲੈਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ

ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜਾਂ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਫ ਸੈੱਲ ਓਕੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ pt ਠੋਸ ਫਿਰ h2 ਗੈਸ ਇੱਕ ਬਾਰ p 1 ਬਾਰ ਤੇ ਫਿਰ h ਪਲੱਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੇਜ਼ਾਬ ਸੀ ਇਹ ਇੱਕ ਮੇਲਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਮੇਲਰ hc1 ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਤਾਪਮਾਨ ਜਦੋਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਸਾਰੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਬਣਾਈ ਰੱਖੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਫਾਈ ਨੂੰ 0 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬਸ਼ਰਤ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਅਤੇ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਬਣਾਈ ਰੱਖੀ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨ ਹੈ um ਠੋਸ ਹੁਣ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਵਿਅਰ ਜਾਂ ਪਲੈਟੀਨਮ ਪਲੇਟ ਹੈ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਬਾਰੀਕ ਵੰਡੇ ਹੋਏ ਪਲੈਟੀਨਮ ਕਣ ਹਨ

ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੋਟੇਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਾਈਜ਼ਡ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖਿੱਚ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਲੈਟੀਨਮ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪਲੈਟੀਨਮ ਪਲੈਟੀਨਮ ਸਨ। ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਮੇਲਰ ਐਚਸੀਐਲ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸੁੱਧ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਇੱਥੇ ਬੁਲਬੁਲਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਬੁਲਬੁਲਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਘੋਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੋਵੇ ਭਾਵੇਂ ਜਿੰਨੀ ਵੀ ਉਚਾਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੋਵੇ, ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸਾਰੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇਹ ਇਸਦਾ ah phi ਮੁੱਲ ਹੈ ਜੋ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ah ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਲਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਅੱਧੇ h2 ਗੈਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਆਹ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ

ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਜਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਜੋੜੋ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਦਾ ਨਿਰਮਾਣ ਕਰੋ ਪੂਰਾ ਸੈੱਲ ਬਣਾਓ ਜਿੱਥੇ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਇਹ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਕਿ ਸੈੱਲ ਦਾ emf 298 ਕੇਲਵਿਨ 'ਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ emf ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਗਿਆਤ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਈਐਮਐਫ ਅਗਿਆਤ ਅਗਿਆਤ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੋੜੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਉਸ ਵਾਂਗ ਸੰਖੇਪ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਡਬਲ ਲੰਬਕਾਰੀ ਲਾਈਨ ਹੈ ਦੂਜਾ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਦੂਜਾ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਸੋਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਨੋਡ ਹੈ ਜੋ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੋਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਨੋਡ ਹੈ ਜੋ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸੋਚਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਨੋਡ ਹੈ ਜੋ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸ਼ਾਇਦ ਕੈਥੋਡ ਹੈ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਐਨੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਧਾ $h/2$ ਗੈਸ ਇੱਕ ਪੱਟੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਉਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ

ਇਸ ਲਈ ਰੈਡੌਕਸ ਰੈਡੌਕਸ ਐਕਟਿਵ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਤਵੱਜੋ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ah ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਏਕਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ emf ਜਾਂ ਸੈੱਲ emf ਮਿਆਰੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਾਂ ਸਵਾਲ ਵਿੱਚ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ ਮਿਆਰੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ e ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਮਿਆਰੀ ਮੁੱਲ ਹੈ ϕ ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਸੱਜਾ ਘਟਾਓ ϕ ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਖੱਬੇ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਫਾਈ ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਅਣਜਾਣ i ਮਤਲਬ ਦੇ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾ ਸਕੋ। ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਜਿਸਦਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸੰਭਾਵੀ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਲਈ ਕਹਿਣ ਲਈ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ, ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਪਸੇਲ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨਾਲ ਜੋੜੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਤੁਹਾਡਾ ਨਿਰਮਾਣ ਸੈੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਉਹ ਫਿਰ cu 2 ਪਲੱਸ $1n$ ਫਿਰ cu ਠੋਸ cu ਧਾਤ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੋਰ ਸਪੱਸ਼ਟ ਤੌਰ 'ਤੇ pt ਪਲੈਟੀਨਮ ਠੋਸ ਇਹ ਪਲੈਟੀਨਾਈਜ਼ਡ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਸ਼ੁੱਧ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਨੂੰ ਪਾਸ ਕਰਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਬਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਕਰੋ ਪੁਟ ਇੰਝ ਕਰੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੋ ਜਾਂ ਸਭ ਕੁਝ ਕਰੋ ਸਾਰੇ ਮਾਪ 'ਤੇ ਕਰੋ ਨੱਬੇ ਅੱਠ ਕੈਲਵਿਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬਾਰ ਫਿਰ h ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਸੱਜਾ ਹੱਥ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਾ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੀ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਾਵਧਾਨ ਰਹਿਣਾ ਪਏਗਾ 1 ਚਿੰਨ੍ਹ ਬਾਰੇ ਪਰ ਵੈਸੇ ਵੀ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ah

ਇਸ ਲਈ ਵੈਸੇ ਵੀ ਸਰਲਤਾ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਟੈਂਡਰਡ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਅਤੇ ਅਗਿਆਤ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਕੋਈ ਸਮੱਸਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਹਰ ਵਾਰ ਇਹ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਉਸ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖਣਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਵੀ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਥੇ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸਨੂੰ ਕਾਪਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨਾਲ ਜੋੜੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਡਬਲ ਲੰਬਕਾਰੀ ਲਾਈਨ cu ਦੇ ਜੋੜ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ m ਫਿਰ cu ਠੋਸ ਰੱਖੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨਾ ਹੈ ah ਤੁਸੀਂ ਇਸ emf ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਇਹ ਸੈੱਲ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੋ ਵੀ ਮੁੱਲ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਦੇ emf ਵਜੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਉਹ ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਓਕੇ ਦੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੀ ਕਮੀ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਨੂੰ ਜਾਣਨ ਲਈ r ਅਗਿਆਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਟੌਤੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸਾਈਡ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਕ ਰਿਵਾਜ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੀ ਸਾਈਡ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 298 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਮੁੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਮੁੱਲ e ਸੈੱਲ ਜੋ ਕਿ ਫਾਈ ਰਾਈਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 0.34 ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਪਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਦੀ ਕਮੀ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਲਈ ਆਹ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਕਿ cu 2 ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਹੈ $1m$ ਪਲੱਸ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ cu 0 ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਵੋਲਟ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਡੈਲਟਾ g ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ g ਹੋਵੇਗਾ ਡੈਲਟਾ g ਮਾਇਨਸ nfe ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕਿਉਂਕਿ e ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਹ ee ਸੈੱਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਡੈਲਟਾ g PR ਲਈ $ocess$ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ e ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਾਈਡ,

ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਪੱਟੀ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਆਪਣੇ ਆਪ ਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਦੋ ਪਲੱਸ ਦੇ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ। ah ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਇਹ ਇਹ ah ਕੁੱਲ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸੈੱਲ ਦਾ ਦੂਜਾ ਪਾਸਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ah ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ h ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਇੱਕ ਇਹ ਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਇਹ ਉਪ-ਭੂਮੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਪੇਜ਼ਿਟ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜਾਂ ਸੈੱਲ emf ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਨੈੱਟ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਸ਼ੁੱਧ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਤੁਸੀਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੁੱਲ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਸਾਈ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਸਟੈਮ ਉਹੀ ਨੁਸਖਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੈੱਲ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੋ ਪਲੈਟੀਨਮ ਠੋਸ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ $h/2$ ਗੈਸ ਨਾਲ ਜੋੜਦੇ ਹੋ, ਫਿਰ ਇੱਕ ਬਾਰ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਫਿਰ h ਪਲੱਸ h ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਫਿਰ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਫਿਰ ਜ਼ਿੰਕ ਠੋਸ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮੁਆਵਜ਼ੇ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸੈੱਲ ਦੇ ਈਐਮਐਫ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਚੱਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ 1 ਬਾਰ ਹੈ ਫਿਰ 1 ਮੋਲਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ 298 ਕੈਲਵਿਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਮਾਇਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਛੇ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਇੱਕ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਇਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਵਰਤਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਫਾਈ ਟੂ ਪਲੱਸ ਲਈ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਸੁਨੇਹਾ ਸੁਨੇਹਾ ਕੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ g ਜੀ ਮਾਇਨਸ ਐਨਐਫਈ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ e ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ g ਇਹ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ g ਹੈ tp ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮੇਰਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਫਾਈ ਟੂ ਪਲੱਸ ਲਈ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਸੁਨੇਹਾ ਸੁਨੇਹਾ ਕੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ g ਜੀ ਮਾਇਨਸ ਐਨਐਫਈ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮੁਆਵਜ਼ੇ ਦੀ ਵਿਧੀ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਸੈੱਲ ਦੇ ਈਐਮਐਫ ਨੂੰ ਮਾਪਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੈਂ ਹੁਣੇ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਤਾ ਚੱਲਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ 1 ਬਾਰ ਹੈ ਫਿਰ 1 ਮੋਲਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ 298 ਕੈਲਵਿਨ

ਇਸ ਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਮਾਇਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਛੇ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਇੱਕ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਇਸ ਖਾਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜੋ ਵਰਤਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਫਾਈ ਟੂ ਪਲੱਸ ਲਈ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਵੋਲਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਸੁਨੇਹਾ ਸੁਨੇਹਾ ਕੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ g ਜੀ ਮਾਇਨਸ ਐਨਐਫਈ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਥੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ e ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ g ਇਹ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਡੈਲਟਾ g ਹੈ tp ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਮੇਰਾ

ਮਤਲਬ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪਰ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਆਪਾ-ਮੁਹਾਰੇ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਹ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇਹ ਅੱਧਾ ਸੈੱਲ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਰੀਵੈਰਸ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਮੰਨਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਮਤਲਬ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਸਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜਿੰਨੇ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਜਿੰਨੇ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਦੇ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਮੁੱਲ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਜੋ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, is the is the ਦੂਸਰਾ ਤਰੀਕਾ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਉਮ ਕੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਕਿ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਸਰਾ ਜੋ ਕਿ ਤਾਂਬੇ ਲਈ ਹੈ ਪਲੱਸ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਨ੍ਹਾਂ ਦੋਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਖਰਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸੀ $ouple\ this\ ah$ ਇਕੱਠੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਜੋੜਾ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਆਹ ਇਹ ਆਹ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜੇ ਨੂੰ ਇਹ ਪਸੰਦ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿੰਨੇ ਠੋਸ ਠੋਸ ਜਿੰਨੇ ਸਲਫੇਟ c ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ $cusO_4$ cu ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਪਾ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਪਾ ਰਹੇ ਹੋ ਕਿ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਆਹ ਹੈ ਕਿ ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 0.34 ਵੋਲਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘਟਾਓ ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਇਹ ਮੁੱਲ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਈ ਸੈੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਫਾਈ ਰਾਈਟ ਦਾ ਮਤਲਬ cu ਦੇ ਪਲੱਸ cu ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਜਿੰਨੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਜਿੰਨੇ ਇਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 0.34 ਮਾਇਨਸ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਵੋਲਟ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਉਚਿਤ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਮੁੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਆਪਣੀਆਂ ਪੁਰਾਣੀਆਂ ਕਲਾਸਾਂ ਨੂੰ ਯਾਦ ਕਰੋ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਸਦੀ ਸੈੱਲ ਸਮਰੱਥਾ 1.1 ਵੋਲਟ s ਹੈ। $o\ 1.1$ ਵੋਲਟ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਯੋਗਦਾਨ ਇਸ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਜਿੰਨੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮੁੱਲ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤਾਂਬੇ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮੁੱਲ cu ਦੇ ਪਲੱਸ cu ਦੇ ਪਲੱਸ $cucu$ ਦੇ ਜੋੜ ਕਰੋ ਕਿ c ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇਸ ਵਿਚ ਕੀ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ 0.34 ਵੋਲਟ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਨੁਰੂਪ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ cu ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਹੈ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ cu ਜ਼ੀਰੋ, ਇਸ ਲਈ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਮੁੱਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਸਵੈਚਲਿਤ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕਮੀ ਇਸਦੇ ਲਈ ਇੱਕ ਸਵੈਚਾਲਤ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਰੱਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਆਹ ਦਾ ਮਤਲਬ ਤਾਂਬਾ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਘਟਾ ਕੇ ਏਹ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਆਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਤਾਂਬਾ ਜ਼ੀਰੋ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਅਤੇ ਉਮ ਇਸ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਲੱਸ ਓਕੇ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪਲੱਸ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਕਿਉਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਓਕੇ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਸਟੈਂਡਰਡ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਤਹਿਤ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬੇ ਦਾ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਠੀਕ ਦੱਸਿਆ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਤਾਂਬਾ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ $hc1$ ਵਿੱਚ ਕਿਉਂ ਨਹੀਂ ਘੁਲਦਾ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਆਮ ਸਥਿਤੀਆਂ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ, ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜਿੰਨੇ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਜਿੰਨੇ ਦੇ ਪਲੱਸ c ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ

ਇਸ ਲਈ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਛੇ ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਸਿਸਟਮ ਲਈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿੰਨੇ ਨੂੰ ਜਿੰਨੇ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿੰਨੇ ਜਿੰਨੇ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ h ਪਲੱਸ ਨੂੰ $h2$ ਤੱਕ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂਬੇ ਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਦੋ ਕਰਨਾ ਕਾਪਰ ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਐਚ ਪਲੱਸ ਤੋਂ ਐਚ ਦੇ ਦੀ ਕਮੀ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਿੰਨੇ ਤੋਂ ਜਿੰਨੇ ਪਲੱਸ ਦਾ ਆਕਸੀਕਰਨ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਮਤਲਬ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿੰਨੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਜਿੰਨੇ 0 ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਨਾ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁੱਲ ਹੈ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਭਾਵ ਅਨੁਸਾਰੀ ਡੈਲਟਾ $g\ 0$ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਸਨੂੰ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਦਿਸ਼ਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਉਲਟਾ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਦਿਸ਼ਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਿੰਨੇ ਜਿੰਨੇ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ $hc1$ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜਿੰਨੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਟੂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਘਟਾ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰੀ ਜਾਂ ਦੂਜੇ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ah ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਜਿੰਨੇ ਨੂੰ ਜਿੰਨੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਨੂੰ ਵਿਚਾਰਨ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਪਲੱਸ 0.34 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਮਾਇਨਸ 0.76 ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਜਿੰਨੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਜੋਂ ਅਤੇ ਕਾਪਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਨੂੰ ਖੱਬੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਜੋਂ ਪਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਦਿਖਾਈ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਆਹ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਵੱਖ-ਵੱਖ 'ਤੇ ਆਵਾਂਗੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਏਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੀਆਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਵੇਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਇਮਿਤਿਹਾਨ ਲਈ ਕਰੋ $ple\ hydro\ electrode\ h$ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਠੀਕ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਜਾਂ ਸਧਾਰਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ um ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਲੋਰੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜਾਂ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਲੈਟੀਨਮ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਆ ਹੋਇਆ ਧਾਤ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ $br_2\ aqs$ ਫਿਰ br ਘਟਾਓ ਐਕਿਊਅਸ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਲੋਰੀਨ ਅਤੇ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੁਆਰਾ ਬ੍ਰੋਮਾਈਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ ਇਹ ਇੱਕ ਕਲੋਰੀਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਧਾ br ਦੇ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੋ b ਜਾਂ ਘਟਾਓ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਹ ਹੈ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਦੂਜਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਿਲਵਰ ਨਾਈਟਰਸ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਤਾਰ ਨੂੰ ਡੁਬੋਇਓ ਤਾਂ ਇਹ ag ਠੋਸ ਹੋਵੇਗਾ ਫਿਰ ag ਪਲੱਸ ਕਰੋ c ਕੁਝ ਮੁੱਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਧਾਤੂ ਧਾਤੂ ਲੂਣ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਗੈਸ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਪਲੈਟੀਨਮ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹਾਈਡ੍ਰੋਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਬੋਸਿਕ $11y$ ਸੰਤੁਲਨ h ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ h ਪਲੱਸ ਇੱਥੇ ਇਹ ਐਗਗ ਪਲੱਸ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡਸ ਵੀ ਸੰਭਵ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ um ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਫੈਰਸ ਫੇਰਿਕ ਸਿਸਟਮ ਕਿਹਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕੀ ਕਰੋਗੇ? ਕੀ ਫੇ ਥੀ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਹੈ ਜੋ ਫੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਫੈਰੀਸਿੰਫੇਰਿਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਪਲੈਟੀਨਮ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਡੁਬੋਇਓ ਹੋ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਰ ਵਿਕਲਪ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਸਮੱਗਰੀ ਕਰੋ ਜੋ ਸਤਿਕਾਰ ਨਾਲ ਉਲਟਾ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਕੁਝ ਆਇਨ ਲਈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਕਰੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸਿਲਵਰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਉਲਟਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ

ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ $ag + agCl$ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ag ਜ਼ੀਰੋ ਪਲੱਸ Cl ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਕਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਿਲਵਰ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਉਲਟਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਹੈ $ag + agCl \text{ solid } Cl \text{ minus } ok$ ਨੂੰ
ਪ੍ਰਸਤੁਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧਤਾ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਇਸਦੀ ਕਮੀ ਸੰਭਾਵੀ 'ਤੇ
ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਸਨੂੰ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਰੱਖਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਹੈਂਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ 'ਤੇ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਕਿ ਸਮੁੱਚੀ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ
ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਜਿਸ ਦੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਸਮੁੱਚੀ ਵਿਕਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈਚਲਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸੇ ਮਨਮਾਨੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਨੁਮਾਇੰਦਗੀ ਕਰਦੇ ਹੋ
ਤਾਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਹੀਂ ਸਮਝਦੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ ਦੀ ਪਰਵਾਹ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਿੱਥੇ ਰੱਖਣਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਤੁਸੀਂ ਢੁਕਵੇਂ ਅੰਪੈਰੇਜ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਖੱਬੇ
ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਰੱਖੋਗੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਭਾਵੇਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਅੰਤ
ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਉਂਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣ ਲਈ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਤੁਸੀਂ ਦਰਸਾਇਆ ਹੈ ਉਹ ਸਹੀ ਹੈ ਪਰ
ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੰਪੈਰੇਜ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਉਲਟਾਉਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਉਪਰ ਵਾਲਾ ਸੈੱਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ
ਪੂਰਨ ਸੈੱਲ ਇੱਥੇ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸੈੱਲ ਦੀ ਸੰਭਾਵਨਾ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਲੱਗ ਸਕੇ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਗਲਾ
ਸਬੰਧ ਕੀ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਐਕਟਿਵ ਆਰ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦਾ ਟੋਟਾ ਹੁਣ ਯਾਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਟੈਂਡਰਡ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਤਾਂ ਇਹ ਮੰਨਿਆ ਗਿਆ ਸੀ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਐਕਟਿਵ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ
ਏਕਤਾ ਵਿੱਚ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਅੱਧਾ ਹੋਵੇ। ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ, ਨੂੰ 298 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ
ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਦੇ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਦਾ ਮੁਲਾਂਕਣ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ
ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ। ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦਾ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਘਟਾਓ nfe ਸੈੱਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ
ਨੂੰ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਸੈੱਲ ਵਿੱਚ ਕਾਰਜਸ਼ੀਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ
ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਹੋਵੋਗੇ। ah ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਨਰਸਡ ਸਮੀਕਰਨ ਨਰਸਡ ਸਮੀਕਰਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਪੈਰੇਜ ਸੈੱਲ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ
ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ϕm ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ m eq ਹੈ u_{al} ਤੋਂ $\phi \theta n$ ਪਲੱਸ m ਘਟਾਓ rt ਦੁਆਰਾ $nf \ln m$ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ mn ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਨਾਲ
ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਸਮੀਕਰਨ ah ਦੇ ਨਾਲ ਅੰਕ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ in ਦੇ ਨਾਲ ਵਿਕਸਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਅਤੇ ਡੀਨੋਮੀਨੇਟਰ ਸਮੀਕਰਨ m ਅਤੇ ਦੀ
ਗਤੀਵਿਧੀ ਕਿਰਿਆ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਵਿਕਸਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ। mn ਪਲੱਸ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਪਰ ਪਤਲ ਹੱਲ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਇਕਾਗਰਤਾ
ਨਾਲ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਨਹੀਂ ਤਾਂ ਸਹੀ ਸਮੀਕਰਨ ਸੰਬੰਧਿਤ ਕਿਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਹੈ ਹੁਣ r ਗੈਸ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ t ਹੈ ਪੂਰਨ ਤਾਪਮਾਨ n ਦੀ
ਸੰਖਿਆ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ n ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਜੋ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ mn ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ m
ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ n ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨਾਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਇਸ ਕਟੌਤੀ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ f ਉਹ ਫੈਰਾਡੇ ਹੈ ਜੋ ਲਗਭਗ ਨੌਂ ਛੇ ਪੰਜ ਹੈ। ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਕੋਲੰਬ
ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਨੌਂ ਛੇ ਪੰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਕੋਲੰਬ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਠੋਸ ਅਤੇ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕਤਰਤਾ ਦੀ ਸ਼ੁੱਧ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ
ਇੱਕ ਇਹ ਇਹ ਅੰਕੜਾ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਾਰੇ ਵਿਹਾਰਕ ਉਦੇਸ਼ਾਂ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਏਕਤਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ
ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਏਕਤਾ ਦੀ ਸ਼ੁੱਧ ਸਥਿਤੀ ਲਈ ਏਕਤਾ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ϕmn plus m ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਬਾਹਰ ਆਵੇਗਾ $\phi \theta m n$ ਪਲੱਸ m ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਬਣੇ ਫਿਰ ਘਟਾਓ rt by $nf \ln one$
on concentration of m $ah n$ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ r r ਦਾ ਮੁੱਲ ਹੈ ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਚਾਰ ਜੁਲ ਕੈਲਵਿਨ ਉਲਟ
ਮੋਲ ਦੇ ਮੁੱਲ ਲਈ ਉਲਟ ਹੈ r ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ f 96500 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸਥਿਰ ਮੋਲਰ ਸੰਘਣਤਾ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਲੀਟਰ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਹੁਣ
ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ϕ ਦਾ ਮੁੱਲ ϕ ਦਾ ਮੁੱਲ ਮਤਲਬ ਇਹ ਮਿਆਰੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਮਿਆਰੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਫਾਈ ਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਮਾਤਰਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ 298 ਕੈਲਵਿਨ ਕਰੋ ਇਹ ਇਸ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਵੀ
ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਸੋਧਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ
ਕਰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਇਹ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ $erature$

ਇਸ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਕੈਮੀਕਲ ਪ੍ਰਯੋਗਾਂ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਆਰ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਪਣੇ
ਆਪ ਹੀ ਮਿਆਰੀ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਬਣ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਮਿਆਰੀ ਅਵਸਥਾ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਮਾਪ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ϕ ਹੋਵੇਗੀ।

ਇਸ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਲਈ ਫਾਈ ਆਰ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਹ ਇੰਨਾ ਵੱਡਾ
ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਫਾਈ ਦੇ ਮੁੱਲ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਬਦਲਾਅ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮਿਆਰੀ
ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਮਿਆਰੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਣਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸਮਝਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਨਾਲ ਸੈੱਲ ਦੇ
ਨਿਰਮਾਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ, ਠੀਕ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ 298 ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਕੁਝ ਮਿਆਰੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਕੁਝ ਆਰ ਕੁਝ ਤੁਸੀਂ ਪਦਾਰਥ
ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਇਸਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਸੰਭਾਵੀ ਸੰਭਾਵੀ 298 ke lvn ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ $e\theta$ ਬਾਰ ਵੋਲਟ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ
ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ f 2 ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਕਿ f ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ
ਮੁੱਲ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਸੱਤ ਹੈ ਫਿਰ ਇੱਕ ਹੋਰ h ਦੇ ਓ ਦੇ ਪਲੱਸ ਲਓ। ਦੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ h ਦੇ ਓ ਓ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ
ਮੁੱਲ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਅੱਠ ਠੀਕ $c1$ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ $c1$ ਘਟਾਓ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਛੇ ਵੋਲਟ
 $mno2$ $mno2$ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਚਾਰ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ mn ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਪਾਣੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕ
ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤਿੰਨ ਵੋਲਟ cu ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ cu ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ 0.34 ਠੀਕ ਹੈ 2h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ
ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਹ $h2$ ਮੰਨਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਾਰੇ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕ ਬਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਫੇ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ f ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ
ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮਾਈਨਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਚਾਰ ਵੋਲਟ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਵਾਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਠੋਸ
ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਈਨਸ 0.76 ਸੇਡੀਅਮ ਹੈ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੋਈ ਠੋਸ ਮਿੰਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ us 2.71 ਫਿਰ ਲਿਥੀਅਮ ਪਲੱਸ
ਲਿਥੀਅਮ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਲਿਥੀਅਮ ਠੋਸ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਮਾਈਨਸ 3.05 ਵੋਲਟ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਦਲਾਅ
ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਕਟੌਤੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਜੋਂ ਦਰਸਾਇਆ ਹੈ। ਵੇਖੋ ਕਿ ਇਹ ਸਭ ਇੱਕ ਕਟੌਤੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ
ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਮੁੱਲ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਘਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮੁੱਲ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਘਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰੀਡਕਸ਼ਨ ਜੋੜੇ
ਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮੁੱਲ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸਤਿਕਾਰ ਨਾਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ
ਏਜੰਟ ਹੈ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਨਾਲੋਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਘਟਾਉਣ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ h ਪਲੱਸ h ਦੇ ਅੱਪੋ h ਦੇ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ
ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਦੇਖੋ ਕਿ ਜਿੰਨਾ ਉੱਚਾ ਮੁੱਲ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਘਟੀ ਹੋਈ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣ
ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਪੂਰਨ ਅਰਥਾਂ ਵਿੱਚ ਮੁੱਲ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਦੋਵਾਂ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਮੁੱਲ ਦੇ ਨਾਲ
-ਨਾਲ ਚਿੰਨ੍ਹ ਵੀ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉੱਚਾ ਮੁੱਲ ਉੱਚਾ ਹੋਵੇਗਾ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਘਟਾਏ ਜਾਣ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਫਲੋਰੀਨ ਗੈਸ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਕਟੌਤੀ ਸਕੀਮ ਵਿੱਚ ਇਹ ਫਲੋਰਾਈਨ ਤੋਂ ਫਲੋਰਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ 2.87 ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਓਕੇ ਲਈ ਵਿਚਾਰੋ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਮੁੱਲ ਹੈ ਸਿਸਟਮ ਕੋਲ ਫਲੋਰਾਈਡ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਣੇ ਰਹਿਣ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਠੀਕ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਕਸੀਡਾਈਜ਼ਿੰਗ ਏਜੰਟ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਬਹੁਤ ਕਮਜ਼ੋਰ ਰਿਡਿਊਸਿੰਗ ਏਜੰਟ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵੱਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮੁੱਲ ਘੱਟ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਆਕਸੀਕਰਨ ਸ਼ਕਤੀ ਹਨ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਹੋਰ ਸਮੱਗਰੀ ਨੂੰ ਆਕਸੀਕਰਨ ਕਰਨ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ। ਘਟਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਭਾਵ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਵਧਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਦਾ ਮੁੱਲ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਇਸਦਾ ਅੱਧਾ c e11 ਸੰਭਾਵੀ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਪੂਰਨ ਸੰਭਾਵੀ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੰਬੰਧਿਤ ਫਾਈ ਮੁੱਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਭਾਵ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਮੁੱਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਮਤਲਬ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਹ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ na ਪਲੱਸ ਟੂ na ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਹਾਲਾਂਕਿ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸੇ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਆਹ ਸੱਤ ਹੈ ਨੈਗੇਟਿਵ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਣੇ ਰਹਿਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿੱਟੀ ਦੇ ਤੇਲ ਦੇ ਅੰਦਰ ਸੋਡੀਅਮ ਆਹ ਧਾਤੂ ਰੱਖਣੀ ਪਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਵੇ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਨਹੀਂ ਮਿਲਦਾ। ਪਾਣੀ ਜਾਂ ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਖੇਤਰ ਦਾ ਸੰਪਰਕ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਸਾਈਡ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇੱਥੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦਾ ਪਾਸਾ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਇਹ ਈ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਫਾਈ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ। ਮੈਨੂੰ ਫਾਈ ਫਾਈ ਜ਼ੀਰੋ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਹ ਫਾਈ ਜ਼ੀਰੋ ਆਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਜਾਂ ਜਾਂ ਜਾਂ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਅੱਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਲਈ ਆਹ ਅਸੀਂ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਇਸ ਲਈ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਲਈ ਆਹ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਲਈ 1 ਕੈਥੋਡ ਕੈਥੋਡ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੱਜੇ ਹੱਥ ਦਾ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕਟੌਤੀ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ phi cu 2 ਪਲੱਸ cu ਬਰਾਬਰ ਹੈ phi naught cu 2 ਪਲੱਸ cu ਮਾਇਨਸ rt ਦੁੱਗਣਾ f ਕਿਉਂਕਿ 2 ਇਲੈਕਟ੍ਰੌਨ ਇਸ 1 ਵਿੱਚ co2 ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਐਨੋਡ ਲੈਫਟ ਹੈਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਆਕਸੀਡੇਸ਼ਨ phi z2 ਪਲੱਸ ਜ਼ਿੰਕ ਅਸੀਂ ਕਟੌਤੀ ਸੰਭਾਵੀ ਮੁੱਲਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਫਿਰ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ੀਰੋ,

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਇੱਥੇ ਤੋਂ ਇੱਥੇ ਹੈ ਤਾਂ ਫਾਈ 0 ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਜ਼ਿੰਕ ਘਟਾਓ rt ਦੇ ਵਾਰ ਫਲਨ ਜ਼ਿੰਕ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ e ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ e ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਘਟਾਓ phi ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਅਨੁਸਾਰ ਯੂ ਪੈਕ ਹੈ ਪੈਕ ਅਤੇ ਰਿਡਕਸ਼ਨ ਸੰਭਾਵੀ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਫਾਈ ਰਾਈਟ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਖੱਬੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਫਾਈ ਕਯੂ 2 ਪਲੱਸ ਸੀਯੂ ਮਾਇਨਸ ਫਾਈ ਜ਼ਿੰਕ 2 ਪਲੱਸ ਜ਼ਿੰਕ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਪਲੱਗ ਕਰੋ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿਖੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਫਾਈ ਨਟ cu 2 ਪਲੱਸ cu ਫਿਰ ਘਟਾਓ rt ਨੂੰ ਦੋ f1n ਦੁਆਰਾ ਲਿਖੋ ਇਹ cu 2 ਪਲੱਸ ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਭਾਗ 5 ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਇਕ ਘਟਾਓ ਇਹ ਇਕ ਘਟਾਓ ਇਹ ਇਕ ਘਟਾਓ ਇਹ ਇਕ ਘਟਾਓ ਫਾਈ ਨਟ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਜ਼ਿੰਕ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮਾਇਨਸ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਆਰਟੀ ਦੁਆਰਾ 2f 1n ਇਸ 1 ਦੁਆਰਾ 1 ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਦੁਆਰਾ plus aqueous ok ਤਾਂ ਇਹ ਇਕੱਠੇ ok ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਿਲ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ e cell e cell equal to so e cell ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਇੰਨਾ ਬੈਕਟਡ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ e0 ਸੈੱਲ ਪਤਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਟੈਂਡਰਡ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੈ ਸੰਭਾਵੀ ਅਤੇ ਫਿਰ e ਸੈੱਲ ਜ਼ੀਰੋ ਸੈੱਲ ਘਟਾਓ rt ਗੁਣਾ f 1n ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਬਾਇ ਕਾਪਰ ਤੋਂ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਈ ਸੈੱਲ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ah ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵਿੱਚ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਹੈ ਇਹ ਆਕਸੀਕਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਤੋਂ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ ਦੂਜੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਵਿੱਚ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂਬੇ ਤੋਂ ਕਾਪਰ ਕੋਪਰ ਪਲੱਸ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਤਾਂਬੇ ਜ਼ੀਰੋ ਸੇ ਜ਼ਿੰਕ ਪਲੱਸ cu so4 ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਪਲੱਸ cu ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅਤੇ ਆਹ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਏਕੀਕਰਣ ਦੀ ਸ਼ੁੱਧ ਅਵਸਥਾ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਦੀ ਅਨੁਸਾਰੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਜਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਏਕਤਾ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ e ਸੈੱਲ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਐਕਟਿਵ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਐਕਟਿਵ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਜਾਂ ਜਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਰਿਵਰਸ ਹੋਣ ਯੋਗ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਆਇਨ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਜਾਂ ਜਿਸ ਦੇ ਵਿਰੁੱਧ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ r ਦੇ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ if ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ t is equal to 98 kelvin ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ e cell is equal to e ਜ਼ੀਰੋ ਬਾਰ ਸੈੱਲ ਘਟਾਓ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਫਾਈਵ ਨੌਂ ਬਾਇ ਟੂ ਲੌਗ ਜ਼ਿੰਕ 2 ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਬਾਇ cu 2 ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰੋਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਲਈ ਸਮੀਕਰਨ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਡੈਨੀਅਲ ਸੈੱਲ ਲਈ ਈ ਸੈੱਲ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਇਸ ਖਾਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਕਿ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਦੇ ਨਾਲ ਸਟੈਂਡਰਡ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕਪਲਿੰਗ ਦੀ ਮਦਦ ਨਾਲ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਸੈੱਲ AH ਡਬਲਯੂ. ith ਅਗਿਆਤ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਸੰਭਾਵੀ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਅਪਸੇਲ ਸੰਭਾਵੀ ਨਾਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ah ਨਾਲ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦੇ ਨਾਲ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲਾਂ ਦੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਖਾਸ ਚੁਣ ਸਕਦੇ ਹੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸੈੱਲਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਜਿੱਥੇ ਕੁੱਲ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਅੱਧੇ ਸੈੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਅਤੇ ਇਸ emf ਮਾਪ ਅਤੇ ਕੁਝ ਐਪਲੀਕੇਸ਼ਨਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਾਂਗੇ। ਇਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਕੈਮਿਸਟਰੀ ਦਾ ਕੁਝ ਹੋਰ ਪਹਿਲੂ

ਇਸ ਲਈ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ