

ਹੈਲੋ ਸਟੂਡੈਂਟਸ, ਪਿਛਲੇ ਕੁਝ ਲੈਕਚਰਾਂ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅੱਜ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨਾਮ ਤੋਂ ਪਤਾ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਇਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਅਤੇ ਯਕੀਨਨ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਦੋਂ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ionic ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਇਰਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਆਇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੇ ਆਇਨਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਆਇਨਾਂ ਨੂੰ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋ ਸਕਣ ਤਾਂ ਕਿ ਆਇਨ ਕਿਵੇਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਲੋਹੇ ਦੇ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਗਠਨ ਜਦੋਂ ਆਇਨ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ $NaCl$ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਪਾਣੀ $NaCl$ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਆਇਨ ਬਣ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ Na^+ plus aq Cl^- plus Cl^- minus

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਆਇਨ ਸਿਰਫ਼ ਉਦੋਂ ਬਣਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਿਤ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਜਦੋਂ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਬਿਜਲੀ ਚਲਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਸਰਕਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਬੰਦ ਸਰਕਟ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨਾਮ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਬਿਜਲੀ ਚਲਾਉਂਦੇ ਹਨ ਉਹ ਬਿਜਲੀ ਚਲਾਉਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਉਹ ਬਿਜਲੀ ਦਾ ਸੰਚਾਲਨ ਕਰਦੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹ ਆਇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਉਹ ਆਇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪਾਣੀ ਲਓ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਪਾਓ ਪਾਣੀ ਪਾਓ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਪਾਓ ਇਹ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲੋਹੇ ਤੋਂ ਲੋਹੇ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕੈਥੋਡ ਨੂੰ ਟੋਰਸੇ ਕੈਥੋਡ ਐਨੋਡ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਰਕਟ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਰਕਟ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰੌਸ਼ਨੀ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀਆਂ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਇੱਕ ਤੁਹਾਡੀ ਤਾਕਤਵਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭੰਗ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਗਨੋ ਬ੍ਰੀ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਐਨੀ ਪਲੱਸ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦੇ ਹੋ $NaCl$ ਇਹ h^+ plus Cl^- plus Cl^- ਮਾਇਨਰ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਲਮਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ 100 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਲਗਭਗ ਸੌ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜ਼ਿੰਕ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਲਫੇਟ ਆਇਨ ਨੂੰ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਇੱਕ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਲਗਭਗ ਸਾਰੇ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ਿੰਕ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਹਨ ਇਹ ਮੰਨ ਲਓ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਲਫੇਟ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਰੋਗੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ਿੰਕ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਅਤੇ ਸਲਫੇਟ ਆਇਰਨ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਚਾਰ ਜ਼ਿੰਕ ਦੇ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਚਾਰ ਸਲਫੇਟ ਆਇਰਨ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਐਸ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਹੁਣ ਟ੍ਰੈਂਗ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਡੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੰਨਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਹੈ CH_3COO^- ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਐਚ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਪਾਣੀ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕੁਝ ਅਣੂ ਹੀ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਬਾਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਅਣ-ਸਬੰਧਤ ਅਣੂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਰਹਿਣਗੇ ਅਤੇ ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਤੇ ਜੁੜੇ ਰਹਿਣਗੇ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਡ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸਨੂੰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਕਿਉਂ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਕਿਉਂ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਇਹ ਵਿਵਹਾਰ ਦੇ ਵਿਵਹਾਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ। ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੋਹਾ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੋਹੇ ਦਾ ਵਿਵਹਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਕੀ ਮੇਰਾ ਇਹ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਆਇਨ ਹਨ ਕੁਝ ਆਇਨ ਉਹ ਸਧਾਰਨ ਹਨ y ਹਾਈਡਰੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ Na^+ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋਗੇ ਉਹ Na^+ ਪਲੱਸ ਹਾਈਡ੍ਰੇਟਿਡ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ CS ਬ੍ਰੀ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ CH_3 ਤਿੰਨ ਕੁਹ ਪਲੱਸ ਓ ਮਾਇਨਸ

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਿਵਹਾਰ ਹਨ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਵਿਵਹਾਰ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦਾ ਆਇਰਨ ਸਿਰਫ਼ ਹਾਈਡਰੇਟ ਕਰੇਗਾ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਆਇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ CS ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰੇਗਾ। ਤੁਹਾਡੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਪਲੱਸ ਓ ਮਾਈਨਸ ਆਇਰਨ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਇਨ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਵਿਵਹਾਰ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇਵੇਂ ਆਇਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ Na^+ ਪਲੱਸ ਇਸਲਈ ਆਇਰਨ ਕੈਟੋਸ਼ਨ ਅਤੇ ਐਨੀਅਨ ਦੇਵੇਂ ਜਦੋਂ ਉਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਹਾਈਡਰੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬਸ ਅੱਪਡੇਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ Cl^- ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ 2 ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਸਿਰਫ਼ ਹਾਈਡਰੇਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਵਿਵਹਾਰ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਐਚ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੇਟਿਡ CS ਤਿੰਨ ਸੀਓਓ ਮਾਈਨਸ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗਾ, ਕੋਈ ਹਾਈਡਰੇਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ CH_3 ਤਿੰਨ ਕੁਹ ਪਲੱਸ ਓਹ ਘਟਾਓ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹੀ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਵਿੱਚ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਇੱਥੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਹਨ ਅਤੇ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿੱਚ ਆ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਦੂਜਾ ਬੇਸ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਤੁਹਾਡਾ ਲੂਣ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਬੇਸ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਰੇਨੀਅਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਜੋ h^+ ਪਲੱਸ r^- ਦੇਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਜੋ h^+ ਪਲੱਸ n^- ਦੇਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸਸੀਐਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ

ਇਸ ਲਈ $sc1$ ਇਨਵਰਟਰ ਤੁਹਾਨੂੰ h^+ ਪਲੱਸ i^- ਪਲੱਸ cl^- ਮਾਇਨਸ r^- ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ h^+ ਪਲੱਸ $sc1$ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, $sc1$ h^+ ਪਲੱਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ $sc1$ h^+ ਪਲੱਸ ਦੇਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ $nsc1$ ਇੱਕ ac ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੋਈ ਵੀ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਸਮਰੱਥ ਹੈ oh^- ਮਾਇਨਸ ਦੇਣ ਦੇ e^- ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਲਈ ਐਰੇਨੀਅਸ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾ ਕੇ Na^+ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਨੇਹ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੇਣ ਦੇ ਸਮਰੱਥ ਹੈ ਇਸਲਈ nh^- ਨੇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਅਧਾਰ ਨੰਬਰ ਹੈ। h^+ ਇੱਕ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਬਾਰੇ ਸਮਝਾਇਆ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਬੇਸ ਲਈ ਵੀ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ $sc1$ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਤੁਹਾਡੇ h^+ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ cn^- ਘਟਾਓ ਇਸਦੀ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਵੰਡ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਘਨ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ $sc1$ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ $sc1$ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ac $sc1$ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਐਸਿਡ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਜੋ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ cs ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ h^+ ਪਲੱਸ ਦੇਣ ਲਈ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। k^+ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਇੱਕ ਛੋਟੀ ਜਿਹੀ ਮਾਤਰਾ

ਤੁਹਾਡੇ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਰਨ ਅਤੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ avkc ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ vkc ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਆਧਾਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹਾਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨੋਹ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਓ ਇਹ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਲਗਭਗ ਪੂਰਾ ਵਿਘਨ ਇਹ ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੁੜਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇ ਵੀ ਲੂਣ ਸਰੋਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੋ ਕਿਸਮ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੋਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ nac1 agno3 ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਕੁਝ ਲੂਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਇਸਲਈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੋਲ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸ਼ਬਦ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਵਾਲੀ ਮਿੱਟੀ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲੂਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ agc1 ਇਹ ਹੱਲ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਤੁਹਾਡੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਲੂਣ ਦੋ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਹੋ ਸਕਦੇ ਹਨ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਮਜ਼ਬੂਤ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਕੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟ ਜਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਉਹ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਰੋਧਕ ਹਨ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕੀਤੇ ਗਏ ਹਨ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਉਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ agc1 ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਤੁਹਾਨੂੰ AG ਪਲੱਸ c1 ਮਾਇਨਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। x ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ agc1 ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ gc1 ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ ਹਿੱਸਾ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਦੂਜਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾਵੇਗਾ ਦੂਜਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਹ ਹੈ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੀਆਂ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਕਿਉਂ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਜੁੜਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ah ਹੁਣ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਅਤੇ ਨਮਕ ਐਸਿਡ ਅਧਾਰਤ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਕਲਪ ਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸੰਕਲਪ ਦੇਣਾ ਚਾਹਾਂਗਾ ਜਿਸਨੂੰ ph ਸਕੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਇੱਕ ਵਿਚਾਰ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇੱਕ ਘੋਲ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਾਂ ਬੇਸ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਘੋਲ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਾਂ ਬੇਸ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹ ਘੋਲ ਲਵਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਹੋਵੇ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੋਵੇ। ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਘੋਲ acd ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਹੱਲ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਦੂਜਾ ਹੈ ਜਦੋਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਾਂਗੇ ਕਿ ਹੱਲ ਮੂਲ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜਦੋਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਲਗਭਗ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਨਿਯੁ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। tra1 ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਮੂਲ ਘੋਲ ਹੈ ਜਾਂ ਨਿਰਪੱਖ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ nac1 ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਨ nac1 ਲਓ। ਪਾਣੀ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕੀ ਮਿਲੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਪਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ ਉਹ ਹੈ na ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ c1 ਮਾਇਨਸ ਇਹ ਲਗਭਗ ਪੂਰਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਹੈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਪੂਰਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਹੈ na ਪਲੱਸ na ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡਰੋਟਿਡ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਇਹ ਹੈ ਹਾਈਡਰੋਟਿਡ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਉਹ ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਮਾਤਰਾ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਇਹ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਟ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਨਾ ਤਾਂ h ਪਲੱਸ ਬਣਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਾ ਹੀ ਘਟਾਓ ਅਲੜਾ ਜੇ ਵੀ h ਪਲੱਸ ਆਵੇਗਾ ਉਹ s ਦੇ ਤੋਂ ਆਵੇਗਾ ਅਤੇ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ nac1 ਦਾ ਬਰਾਬਰ ਦਾ ਘੋਲ nac1 ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਨਿਰਪੱਖ ਹੈ, ਨੈਟਵਰਕ ਹੈ ਹੁਣ sc1 ਦਾ ਘੋਲ ਲਓ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ sc1 ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ c1 ਮਾਇਨਸ r t ਦੇਣ ਲਈ ਟੁੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇੱਥੇ s ਦੇ ਦਾ ਵਿਭਾਜਨ ਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ n ਦੇਵੇਗਾ ਪਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ s ਦੇ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ o h ਘਟਾਓ ਦੀ ਮਾਤਰਾ h ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ। ਪਲੱਸ ਜੇ ਅਸੀਂ sc1 ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ h ਪਲੱਸ from sc1 ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਘੋਲ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ sc1 ਦੇ ਘੋਲ ਦਾ ਘੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਸੋਚੋ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਵਰਗੇ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਲਿਆ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਬੁਨਿਆਦੀ ਘੋਲ ਐਸਿਡਿਕ ਘੋਲ ਹੈ ਜਾਂ ਨਿਰਪੱਖ ਘੋਲ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚੀਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ, ਲਗਭਗ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਆਇਨਾਂ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਹੋਇਆ ਕਿ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਇਆ? ਇਹਨਾਂ ਆਇਨਾਂ ਨਾਲ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰੇਗਾ ਜਦੋਂ ਉਹ ah ਨਾਲ ਸੰਪਰਕ ਕਰਦੇ ਹਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ na ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ na ਪਲੱਸ ਹਾਈਡਰੋਟਿਡ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਰਨ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਰਨ ਪਲੱਸ ਵਾਟਰ ਤੁਹਾਨੂੰ co oh ਪਲੱਸ oh minus r ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ oh ਮਾਇਨਸ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੱਲ ਤੁਹਾਡਾ ਆਧਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਜੇ ਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦਾ ਲੂਣ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਦਾ ਲੂਣ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ। ਤੇਜ਼ਾਬ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਦਾ ਲੂਣ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਜੇ ਤੁਹਾਡਾ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਹੈ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬੁਨਿਆਦੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਰਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਲ ਦੇਵਾਂਗਾ। ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦੇ ਇੱਕ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡਾ ਐਸੀਐਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਜੇ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਜੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭੰਗ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ c1 ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਤੁਹਾਨੂੰ c1 ਮਾਇਨਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਟਿਡ ਠੀਕ ਦੇਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਐਨਐਚ ਫੋਰ ਪਲੱਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨਐਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਐੱਸ ਥੀ ਓ ਪਲੱਸ ਮਿਲੇਗਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਹੱਲ ਕੀ ਘੋਲ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਹੈ ਹੱਲ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਘੋਲ ਹੈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਘੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬ ਮੂਲ ਹੈ ਜਾਂ ਨਿਰਪੱਖ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪੈਮਾਨੇ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਘੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਿੰਨਾ ਤੇਜ਼ਾਬ ਵਾਲਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਵੀ ਕੇਸ ਜਾਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡਿਟੀ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕਿਟੀ ਦਾ ਗਿਣਤਮਕ ਮਾਪ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਪੈਮਾਨੇ ਦੀ ਅਸੀਂ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਸ ਨੂੰ ph ਸਕੇਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਸੀਂ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨੂੰ ਮਾਪਣ ਲਈ ਵਰਤਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕਿਟੀ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡਾ pha ਸਕੇਲ ਅਤੇ ph ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। h ਪਲੱਸ r ਗਤੀਵਿਧੀ ਦੀ ਘਟਾਓ ਲੋਗ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਤੁਹਾਡੀ ਅਸਲ ਇਕਾਗਰਤਾ h ਪਲੱਸ r ਅਸਲ ਇਕਾਗਰਤਾ s ਪਲੱਸ ਗਤੀਵਿਧੀ ਨੂੰ ਮਲਟੀਪਲ ਜਾਂ ਦੋ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਇਕਾਗਰਤਾ ਵਿੱਚ ਗਤੀਵਿਧੀ ਗੁਣਾਂਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦਾ ਕੋਂਦਰੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਗਾਮਾ ਐਚ ਪਲੱਸ ਹੈ ਜੇ ਗਤੀਵਿਧੀ ਗੁਣਾਂਕ ਗੁਣਾਂਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ph ਸਕੇਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ acdt ਅਤੇ ਬੇਸਿਕਿਟੀ ਦੇ ਮਾਤਰਾਤਮਕ ਅਨੁਮਾਨ ਡੇਟਿਵ ਅਨੁਮਾਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਦੀ ah ਪਲੱਸ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਲਾਅ ਗਤੀਵਿਧੀ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਗਤੀਵਿਧੀ h ਪਲੱਸ ਦਾ ਗਾਮਾ h ਪਲੱਸ ਹੈ h ਪਲੱਸ r ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਕਿਰਿਆ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਲਈ ਲਗਭਗ ਇਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਰਿਆ ਲਗਭਗ s ਪਲੱਸ h ਪਲੱਸ i ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ph ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ r ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ po h ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ oh minus in ਦੀ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਪਤਲੀ ਸਤਹ ਵਿੱਚ oh minus ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਐਸੀਐਲ ਘੋਲ ਲਈ 10 ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਐਸੀਐਲ ਘੋਲ ਲਈ 10 ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਐਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਵੱਖ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੇ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਅਤੇ 10 ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 4 $mo1$ ਐੱਚ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਦੀ $c1$ ਮਾਇਨਸ 10 ਦੀ ar ਅਤੇ ਇਹ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ph ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਪਤਲਾ ਹੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਲਈ 10 ਲਈ 4 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ph ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। 4 ਮੋਲਰ ਐਸੀਐਲ ਘੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨ ਲਓ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਹੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ph ਸਿਰਫ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਮਾਇਨਸ 3 ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ $ph3$ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ 10 ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਐਸੀਐਲ ਅਤੇ 10 ਨੂੰ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ। 3 ਮੋਲਰ $sc1$ ph ਚਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ph ਤਿੰਨ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਸੋਚੀਏ ਕਿ ਜੇਕਰ ph ਉੱਚ ਹੈ ਜੇ ਵੀ ਹੋਵੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ph ਉੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਐੱਚ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ph ਹੈ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ 10 ਦੀ ਘੱਟ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 3 ਤੱਕ ਜੇ ਕਿ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਤੋਂ 10 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਇਸ ਲਈ ਜਿੰਨਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ph ਉੱਚਾ, ph ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਐਸਿਡਿਟੀ ਐਸਿਡ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਤਾਕਤ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਉੱਚ ph h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਨੀਵਾਂ ਆਧਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪੋਹ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪੋਹ ਘਟਾਓ ਲੌਗ ਓਹ ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਓ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ ਹੈ ਵੈਧ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਤਲਾ ਘੋਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਲਗਭਗ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 4 ਮੋਲਰ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਘੋਲ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸਲਈ ਓਹ ਘਟਾਓ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਤੋਂ 10 ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ। 4 ਮੋਲਰ ਟੈਨ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰ ਮੋਲਰ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੋਲ ਦਾ ਈਓਹ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਟੈਨ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਚਾਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਚਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦਾ ph ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਜਾਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦਾ ph ਜਾਂ poh ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗਿਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਪਰ v ਕੇਸਾਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਐਲ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੂਰਨ ਵਿਘਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਐਸੋਸਿਏਸ਼ਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਅੰਸ਼ਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ 10 ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 4 ਮੋਲਰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਐਸੀਐਲ ਐਸਿਡ ਦਾ ਹੱਲ ਮੈਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਐੱਚ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 4 ਮੋਲਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਐਲ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਦੀ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਕਰਨਾ ਇਹ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੁਝ ਸੰਬੰਧਿਤ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਕੁਝ ਅਲੌਗ-ਥਲੌਗ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਆਇਨ ਸ਼ਾਮਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਨੂੰ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਵੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਸੰਤੁਲਨ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ k ਅਤੇ k ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਉਤਪਾਦ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਲਾਗਤ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਐਸਿਡ ਦੀ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਧਾਰਨਾ ਆਇਓਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਜਾਣੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੇ h ਪਲੱਸ i ਦੇ ਮੁੱਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਐਸਿਡ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ h ਪਲੱਸ r ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਜਾਂ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ h $p1$ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ us ion roh minus n ਜੋ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਬੇਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹੈ s ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਜਾਂ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਜਿਹੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਹੈ ਏਹ ਐਸਿਡ ਲਈ ਹੈ, ਜੇ ਕਿ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਨੂੰ ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਕੇ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਹ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ha , h ਪਲੱਸ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ h ਪਲੱਸ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਘਟਾਓ h ਪਲੱਸ ਲਈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ h ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ha ਪਲੱਸ s ਵਰਗ ਤੁਹਾਡੇ ka ਵਿੱਚ j ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ h ਪਲੱਸ ਤੁਹਾਡੇ ਵਰਗ ਮੂਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ka ਦੇ ਵਰਗ ਮੂਲ ਦੇ ka ਦੇ ਵਰਗ ਮੂਲ ਵਿੱਚ h h ਪਲੱਸ ka ਦੇ ਵਰਗ ਮੂਲ ਵਿੱਚ h ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ vk ਲਈ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਬਸ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇਹ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਥਾਂ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਹੋਵੇਗਾ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕਾ ਨੂੰ ha we ca ਵਿੱਚ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ। n ਲਿਖੇ ph is equal to minus half for this log ka in ha ਹੈ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਲੌਗ ਕਾ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਲੌਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ ਅੱਧੇ pka ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਤਰਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ f ਦੇ $avkcph$ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ poh ਦੀ ਗਣਨਾ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਠੋਸ ਤਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦਾ poh ਤਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦਾ poh kb ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਬਰਾਬਰ nh ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ oh ਘਟਾਓ ਅਮੋਨੀਆ ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੇਸ ਵੀ nh ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ ਅਮੋਨੀਆ ਦੁਆਰਾ o h ਘਟਾਓ ਵਰਗ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ h ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਨੂੰ kb ਵਿੱਚ $ns3$ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ kb ਵਿੱਚ ns ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੇਠਾਂ ਆਵੇਗਾ ਜੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਆਈਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਹਨ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਆਇਨਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਉਹ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ। ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਬਸੰਤ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪੰਨਵਾਦ