

ਹੈਲੋ ਸਟੂਡੈਂਟਸ, ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ionic ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਉਲਟ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਹੀ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਅਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਦਾ ਵਿਘਨ ਇਸਲਈ ਇਹ CH_3COOH ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਰਨ ਅਤੇ H^+ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੇਣ ਲਈ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਅਸਥਿਰ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟਿਡ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਿਰਫ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਤਰੀਕੇ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਲਈ ਲਿਖਣ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਸੀ। ਉਤਪਾਦ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਪਾਸੇ ਵਿੱਚ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਗੁਣਾ ਹੈ ਜੋ ਰੀਏ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ $CTOR$ ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਚੀਜ਼ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਆਇਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਦੁਆਰਾ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਇਨ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟਸ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਬੇਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਲੂਣ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਹੱਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਹੁਣ ਦੂਸਰਾ ਭਾਗ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਹੈ ਸਾਰੀਆਂ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਸਾਰੀਆਂ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਨਹੀਂ ਹਨ ਸਾਰੀਆਂ ਆਇਓਨਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਰਿਵਰਸੀਬਲ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਅਪਰਿਵਰਸੀਬਲ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦਾ ਤੁਹਾਡਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਲਗਭਗ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ s ਪਲੱਸ n ਅਤੇ $c1$ ਘਟਾਓ i ਦੇਣ ਲਈ ਅਟੱਲ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਲਟੀਆਂ ਨਹੀਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਾ ਬਦਲੀਆਂ ਜਾ ਸਕਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰਾਂ ਦੇ ਵਿਸਥਾਪਨ ਦੇ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨਾਹ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਓ ਇਹ Na^+ plus aqueous plus Cl^- minus x ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਤੁਹਾਡਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਹੈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣਾਂ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਦੇ ਵਿਭਾਜਨ ਦਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ns ਇੱਥੇ ਇਹ ਵੀ ਅਟੱਲ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ na ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਪਲੱਸ ਕਲੋਰਾਈਡ ਆਇਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰਾਂ ਜਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣਾਂ ਦੀ ਵੰਡ ਅਟੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ v ਕੇਸਾਂ ਦੇ ਵਿਭਾਜਨ ਲਈ vkc ਦੇ ਵਿਭਾਜਨ ਲਈ ਅਰਜ਼ੀ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ch ਤਿੰਨ ਸਹਿ ਘਟਾਓ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਐਕਿਊਅਸ ਦੇਣ ਲਈ ਤੋੜਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਲਿਖ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਤੁਹਾਡੇ cs ਤਿੰਨ ਸਹਿ ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਬੇਸਾਂ ਦੀ ਅਸਹਿਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਠੋਸ ਹਨ ਪਾਣੀ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਨਐਚ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਓਐਸ ਮਾਇਨਸ ਬਰਾਬਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ k ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੂੜਾ ਡਿਸਕੋ ਹੈ i ation constant constant ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਮੋਨੀਅਮ ਪਲੱਸ h ਘਟਾਓ phi ns ਤਿੰਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਹ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤੀਜੀ ਚੀਜ਼ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਮਿੱਟੀ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੋਲਨ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ag ਇੱਥੇ $ec1$ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ you ag ਪਲੱਸ cn ਘਟਾਓ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਹੈ ਇਹ ਤਿੰਨ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਵਿਭਾਜਨ ਉਲਟ ਹਨ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਗਨੋ ਬ੍ਰੀ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਲਟਾਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ag ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਨੋ ਦੇਵੇਗਾ। ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਿਲਵਰ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ 1 ਪਲੱਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੋਈ ਹੋਰ ਹੱਲ $agc1$ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ g ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ x ਦੇਵੇਗਾ। ਇਸਲਈ $agc1$ ਦੀ ਥੋੜ੍ਹੀ ਜਿਹੀ ਮਾਤਰਾ ਹੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗੀ ਜਿੱਥੇ ਲਗਭਗ ਸਾਰਾ $agno3$ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਇਨ ਕਿਵੇਂ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਦੋਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਚੱਲੀਏ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਆਪਣੀ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰੋ ਇਹ ਉਹ ਸ਼ਬਦ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਕਸਰ ਆਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਸਵਾਲਾਂ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਤੁਹਾਡੇ ਐਸਿਡ ਬੇਸ ਜਾਂ ਲੂਣ ਬੇਸ ਜਾਂ ਲੂਣ ਦੇ ਮੋਲਸ ਦੇ ਮੋਲਸ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ionic ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ionic form ionic form per mole of acid ਅਧਾਰਿਤ ਲੂਣ ਅਧਾਰ ਵੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ $acetylc$ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ CH_3CO ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ਐਚ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ i 1 0 ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਇਆ ਕੁਝ ਅਣੂ ਜਲਮਈ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਣਗੇ ਮੋਲ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਜੋ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਆਈਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੀ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਤੁਹਾਡੇ ਆਇਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ h ਪਲੱਸ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਆਇਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਐਲਫਾ ਅਤੇ ਆਇਨ ਹੈ। ਪੈਦਾ ਕੀਤਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਅਤੇ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਲਫਾ ਵਿਘਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਕੁੱਲ ਇੱਕ ਅਣੂ ਵਿੱਚੋਂ ਐਲਫਾ ਮੋਲ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਘਣਤਾ ch ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ $three$ coh ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ch $three$ co minus plus h plus i c ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋਇਆ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਲਫਾ ਤੁਹਾਡੀ CH_3COOH ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਜੋ CH_3COOH ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇ ਆਇਓਨਿਕ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਲੀ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਲਫਾ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀ ਅਣੂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਕੁੱਲ ਮੋਲ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ c ਅਲਫਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਬਾਕੀ ਬਚੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨੂੰ c ਘਟਾਓ c ਅਲਫਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਲਫਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ c ਨੰਬਰ ਹਨ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਮੋਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਆਇਨਾਂ ਦਾ ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ c ਮੋਲ ਲੇਹੇ ਦਾ c ਅਲਫਾ ਮੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ cc ਮਾਇਨਸ e ਮਾਇਨਸ c ਅਲਫਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ c ਅਲਫਾ c ਅਲਫਾ ਪੈਦਾ ਕਰੋਗੇ ਅਤੇ ਲਿਖਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ c ਅਲਫਾ। c $alpha$ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ $init$ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ka ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ $ia1$ ਇਕਾਗਰਤਾ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਜੋ ਕਿ ਅਲਫਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਿਵੇਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਹੈ ਜੋ h ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ch ਤਿੰਨ ਕੁਹ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ c ਅਲਫਾ ਵਿੱਚ c ਅਲਫਾ ਨੂੰ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ka ਨੂੰ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਅਲਫਾ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਜੋ ਕਿ ਐਸੀਡਿਟੀ ਦੇ ਅਧਾਰ ਲਈ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖੀਏ ch $three$ coh ਤੁਹਾਨੂੰ ch $three$ coo ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ h ਪਲੱਸ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ c one ਮਾਇਨਸ ਅਲਫਾ ਨਾਲ ਬਚਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਨੂੰ c $alpha$ c $alpha$ ਮਿਲੇਗਾ। ka ਤੁਹਾਡੇ c ਅਲਫਾ ਵਿੱਚ c ਅਲਫਾ ਬਾਇ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ca ਵਰਗ ਅਲਫਾ ਦਾ ਵਰਗ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਅਲਫਾ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫਾ ਲਗਭਗ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ka ਲਿਖਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ca ਵਰਗ alpha s ਵਰਗ by c ਇੱਕ ਘਟਾਓ alpha is one and So c ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ c alpha ਵਰਗ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ

ਇਸ ਲਈ ka ਬਰਾਬਰ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਪਤਾ ਹੋਵੇ alpha i ka ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ kai ਕੈਲਕੁਲੇਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ate alpha ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਲਫ਼ਾ ਅਲਫ਼ਾ ਸਿਰਫ਼ ka by c ka by c ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਅਲਫ਼ਾ c ਬਰਾਬਰ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ka ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ c ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਜਾਂ c ਹੈ। h ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ c alpha c ਵਿੱਚ alpha is ka by c ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ k ਵਿੱਚ c ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ka ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ka ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਨਾਲ ਹੀ ਅਸੀਂ ਇੱਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਆਇਨ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਕਿਵੇਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੀ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ nh ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਊਸ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ x ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। plus

So kb ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ c one minus alpha ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਲਗਭਗ ਸਥਿਰ ਹੈ c alpha c alpha ਤਾਂ c alpha in c alpha ਭਾਗ c one minus alpha ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ c ਵਰਗ ਅਲਫ਼ਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਵਰਗ ਦੁਆਰਾ c ਜਾਂ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫ਼ਾ ਰੂਟ an ਦੇ ਹੇਠਾਂ c ਦੁਆਰਾ kbkb ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ d ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ oh ਘਟਾਓ ਕੀ ਹੈ oh ਘਟਾਓ c ਅਲਫ਼ਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ kb ਵਿੱਚ c ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ oh ਘਟਾਓ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ kb ਦਾ ਮੁੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਸੀਂ kb ਦਾ ਮੁੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਆਓ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ। ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਲੂਣ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਹਾਡੀ ਚਰਚਾ ਆਉ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਵਿਘਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਵੀ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਵੱਧਿਸ ਮਾਇਨਸ i ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ s ਦੇ ਓ ਪਲੱਸ s ਟੂ ਓ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ s ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਪਲੱਸ h ਘਟਾਓ n ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ k ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਪਾਰਨਾ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ k ਬਰਾਬਰ s ਤਿੰਨ o ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ oh ਘਟਾਓ ਭਾਗ s ਦੇ y ਵਰਗ ਇਹ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ k ਨੂੰ s ਦੇ y ਵਰਗ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ kw ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਵੀ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ s ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ h ਘਟਾਓ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ yh ਘਟਾਓ r ਇਸ ਲਈ kw ਬਰਾਬਰ ਹੈ s ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ s ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ h ਘਟਾਓ ਚਿੰਨ੍ਹ ਸੰਘਣਤਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਗੁਣਾ ਦਸ ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਚੌਦਾਂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਚੌਦਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਮੋਲ ਵਰਗ dm ਘਟਾਓ 6 ਅਤੇ 8 ah ਇਹ 300 ਕੋਲਵਿਨ 298 ਕੇ 'ਤੇ ਹੈ lvin ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ kw ਮੁੱਲ ਨੂੰ ionic ਉਤਪਾਦ ਵਜੋਂ ਵੀ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਉਤਪਾਦ ਇਸਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਚੌਦਾਂ ਮੋਲ ਵਰਗ ਪ੍ਰਤੀ dm ਛੇ 'ਤੇ ਤਿੰਨ ਸੌ ਜਾਂ ਦੇ ਨੌਬੇ ਅੱਠ ਕੋਲਵਿਨ ਹੈ, ਆਓ ਦੇ ਨੌਬੇ ਅੱਠ ਲਿਖੋ। ਸ਼ੁੱਧ ਪਾਣੀ ਲਈ ਕੋਲਵਿਨ ਹੁਣ ph ਦੀ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਣ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਨੂੰ 10 ਦੇ ph ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 2 ਮੋਲਰ ਐਸਸੀਐਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਜਾਣਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡਾ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ph ਹੈ। ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ h ਪਲੱਸ

ਇਸ ਲਈ s ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ h ਪਲੱਸ sc1 ਤੋਂ ਆ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ s c ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਹੈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 2 ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੋਲਰ ਨੂੰ 10 ਮਿਲੇਗਾ। ਸਕਲ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 2 ਮੋਲਰ s ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਤੱਕ ਅਸੀਂ s 2 ਤੋਂ s ਪਲੱਸ ਵੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 7 ਦੇ ਕ੍ਰਮ ਤੱਕ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਆਮ ਆਇਰਨ ਪ੍ਰਭਾਵ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਐਸਸੀਐਲ ਦੇ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਸੱਤ ਪ੍ਰਤੀਰੋਧ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਹ ਆਮ ਆਇਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 7 ਤੋਂ ਦਸ ਤੋਂ ਵੀ ਛੋਟਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬਾਅਦ ਵਿੱਚ ਸਮਝਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 7 ਅਤੇ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਇਸ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਮੋਲਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਕਾਫ਼ੀ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਲਗਭਗ ਸਾਰੇ h ਪਲੱਸ ਦਾ ਯੋਗਦਾਨ sc1 ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਲਈ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਸੰਘਣਤਾ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਅਤੇ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਦੇ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ph ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਕਿ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ 10 ਦਾ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ 2 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਇਸਲਈ 10 ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਮੋਲਰ sc1 ਦਾ ph ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ph ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ। 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 ਮੋਲਰ ਸਕੋਲ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਜੇ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਵੇਗਾ sc1 ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 ਮੋਲਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ 10 ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 8 ਮੋਲਰ ਐਚ ਪਲੱਸ ਮੋਲਰ ਐਚ ਪਲੱਸ ਮਿਲੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ s two s ਦੇ ਦੋ ਵਿਛੋੜੇ ਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਕਿਉਂਕਿ s two o ਹੁਣ wh ich ਲਗਭਗ ਮਾਇਨਸ ਸੱਤ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 ਮੋਲਰ ਤੋਂ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 7 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 ਮੋਲਰ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਇਸ ਤੋਂ ਛੋਟਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ s 2 o ਹੋਵੇਗਾ s ਤੋਂ o ਤੱਕ h ਪਲੱਸ ਦੇ ph ਜਾਂ h2o ਯੋਗਦਾਨ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਘੱਟ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ sc1 ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਅਤੇ s2o ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਥੇ s ਜਾਂ h ਪਲੱਸ r ਦੀ ਸਹੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਜੋੜਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। h ਪਲੱਸ r ਦਾ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ s ਦੇ ਓ ਨੂੰ ਅਣਗੌਲਿਆ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਦਸ ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਅੱਠ ਮੋਲਰ ਤੋਂ ਕੀ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਅੱਠ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਅੱਠ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਜੇ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ph ਬਰਾਬਰ ਅੱਠ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਸਹੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡਿਕ ਘੋਲ ਦਾ ph ਕਦੇ ਵੀ ਸੱਤ ਤੋਂ ਵੱਧ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸਥਿਰਾਂਕਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਲਗਭਗ 10 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 7 ਪਲੱਸ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 8 ਜੇ ਕਿ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 7 1 ਪਲੱਸ 0.1 ਤੋਂ ਲਗਭਗ 10 ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ y ਤੁਸੀਂ ਘਟਾਓ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੇ ਲਗਭਗ 6.9 ਕੁਝ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਅਣਗੌਲਿਆ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ h ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਤਾਂ ਹੀ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਅਧਾਰ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੋਵੇ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 7 ਮੋਲਰ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪੌਲੀ ਪ੍ਰੋਟੋਕਸਨ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ s ਦੇ ਸੇ ਚਾਰ s ਦੇ ਸੇ ਚਾਰ ਹੁਣ ਇਹ ਪੌਲੀਪ੍ਰੋਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪਹਿਲਾ ਕਦਮ ਬਹੁਤ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਲਗਭਗ ਨਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਲਗਭਗ ਅਟੱਲ ਹੈ rk ਮੁੱਲ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਹੋਵੇਗਾ ਵੱਡਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਦੂਜਾ ਅਪਰਿਵਰਤਨਯੋਗ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ

ਅਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲਤਾ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਪਹਿਲੇ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਵੱਖਰੇ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ka 1 ਇਸ ਨੂੰ ka 1 ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪਹਿਲਾ ਵਿਛੋੜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਥੇ aka 2 ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੂਜਾ ਸਬੰਧ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ka 2 ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਕਾਫ਼ੀ ਸਧਾਰਨ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨਿਰਪੱਖ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਇਸ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਹਟਾ ਰਹੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਰੇਮੇ ਤੋਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ। ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਤੋਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਆਇਨ ਦਾ va1 ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਐੱਥਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਸਾਨ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਕਾ ਦੇ ਛੋਟੇ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਆਹ ਤੁਹਾਡਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਲੂਣ ਠੀਕ ਕਰਨ ਲਈ ਜਾਵਾਂਗੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਲੂਣ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਥੋੜ੍ਹੇ ਜਿਹੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣ ਨਾਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰਦੇ ਹਨ ਜਿੱਥੇ ਥੋੜ੍ਹੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਫਿਰ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟ ਕਰੋ ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਗਨੋ ਤਿੰਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਖੀ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਅਤੇ ਕੋਈ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅਟੱਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ gnO_3 ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਇਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਆਇਨਾਂ ਲਈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ $agCl$ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਿਰਫ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਹਿੱਸਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਧਾਰਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਮੈਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣਾਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ ਹਾਈਡਰੋਲੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਦੇ ਸੀਸ ਚਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਹਿਲੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਦੂਜਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਪਹਿਲੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਓਗੇ $NaCl$ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਰਾਂਗੇ CH_3COONa ਸੋ ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਲਓ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਏਵੀਕੋਸੀ ਹੈ ਹੁਣ ਤੀਜਾ ਕੇਸ ਡਿਸਕਸ ਲੂਣ ਦਾ ਤੁਹਾਡੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਅਤੇ ਚੌਥਾ ਅਸੀਂ ਆਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਲੂਣ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਮਾਫ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇਸ ਨਾਲ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਉਦਾਹਰਨ ਇੱਥੇ ਤੁਹਾਡੀ ਆਹ ਐਨਰਜੀ ਫੋਰਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਚਾਰ Cl ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ SCl ਦਾ ਇੱਕ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸਿਡ ਅਮੋਨੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ। ਇਹਨਾਂ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਤੁਹਾਡਾ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਲੂਣ ਤਾਂ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਉਹ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਨਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਹ ਦਾ PH ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ। ਹੱਲ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਟ੍ਰੋ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ng ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਦਾ ਇੱਕ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਲੋਰਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹੈ ਸਾਰੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ $NaCl$ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ Cl ਮਾਇਨਸ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੁਣ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿਚ $NaCl$ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਵਿਚ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਸ ਹਾਈਡਰੋਟਿਡ $NaCl$ ਪਲੱਸ ਐਕਿਊਅਸ ਅਤੇ Cl ਮਾਇਨਸ ਦੁਬਾਰਾ s ਦੇ O Cl ਮਾਇਨਸ x ਪਲੱਸ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਘੋਲ ਵਿਚ ਜੇ ਵੀ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਮਿਲੇਗਾ ਉਹ ਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਅਤੇ $298 K$ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ aw ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਕ ਗੁਣਾ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਚੌਦਾਂ ਮੇਲ ਵਰਗ dm ਘਟਾਓ ਛੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ h ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਜਾਂ oh ਘਟਾਓ ਆਇਰਨ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ kw ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kw ਐਂਡ ਘਟਾਓ s ਵਰਗ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਕੀ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ h ਪਲੱਸ ਵਰਗ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ s ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ 1 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 7 ਮੇਲਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ph ਤੁਹਾਡੀ ਸਰਲਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਘੋਲ ਲਈ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਮਿੱਟੀ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਲੂਣ ਅਤੇ ਐਸ $trong\ waste\ ph$ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਰਹੇਗਾ ਹੁਣ v ਕੇਸਾਂ ਦਾ ਦੂਸਰਾ ਕੇਸ ਲੂਣ ਲਓ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਲਓ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਸੋ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਨਮਕ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਹਾਈਡ੍ਰੋਕਸਾਈਡ ਜੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭੰਗ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ CH_3COONa ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ n ਪਲੱਸ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਹੈ ਕਿ ਪਿਛਲੀ ਵਾਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਆਇਨਾਂ ਦੇ ਵਿਹਾਰ ਬਾਰੇ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਤਾਂ ਆਓ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਨਾ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਕੀ ਹੈ ਉਦੋਂ ਵਾਪਰੇਗਾ ਜਦੋਂ $NaCl$ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ $NaCl$ ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ nm ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਦੇਵੇਗਾ CH_3COONa ਤਿੰਨ ਕੇ ਘਟਾਓ ਇਸ ਆਇਨ ਨੂੰ ਸਿਰਫ ਹਾਈਡਰੋਟ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ ਓ ਘਟਾਓ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇਵੇਗਾ। ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ, ਓਹ ਮਾਇਨਸ ਤੋਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪੇਹੀ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ oh ਘਟਾਓ ਦਾ ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ CH_3COOH ਮਿੰਟ s ਪਲੱਸ s ਟੁੱਠ ਤੁਹਾਨੂੰ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇਹ ਪਲੱਸ ਓ ਘਟਾਓ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ h ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਕੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੀ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ j ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ kh ਲਿਖੀਏ ਜੋ ਕੀ $hydrolysis$ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ kg ਸੰਤੁਲਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ kh ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਲੂਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਹੈ ਇਸਲਈ kh ਬਰਾਬਰ ਹੈ s ਤਿੰਨ $COOH$ ਵਿੱਚ OH ਘਟਾਓ ਨੂੰ CS ਤਿੰਨ $COOH$ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਮੈਂ ਮੰਨ ਲਵਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ c ਹੈ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤਾਂ c ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਹੈ ਸੁਰੁਆਤੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੰਨਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ c ਅਲਫ਼ਾ ਸੀ ਅਲਫ਼ਾ ਮਿਲੇਗਾ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਬਾਹਰ ਹੈ $of\ one\ mole\ of\ CS_3COO^-$ ਤੁਹਾਡੇ $ca\ three\ cos$ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ $c\ alpha\ c\ alpha\ by\ c$ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ kh ਐਸੀਟਿਕ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਹੈ। oh ਘਟਾਓ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ oh ਘਟਾਓ CS ਅਨੁਪਾਤ ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ i ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ n ਅਲਫ਼ਾ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਵੀ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ $k\ h$ ਕੀ ਹੈ kh CH_3COOH ਨੂੰ OH ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ ਭਾਗ CH_3COO^- ਮਾਇਨਸ $i\ ok$ CH_3COO^- ਮਾਇਨਸ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਾਕ ਲਈ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਹੈ। h ਪਲੱਸ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇਹ ਤਿੰਨ COH ਨਾਲ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ kh ਨੂੰ ka ਵਿੱਚ ਗੁਣਾ ਕਰੀਏ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ kh ਵਿੱਚ k ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ CH_3COO^- ਤਿੰਨ COH ਵਿੱਚ OH ਘਟਾਓ $by\ CH_3COO^-$ ਤਿੰਨ COH ਘਟਾਓ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇਹ ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇਹ ਘਟਾਓ ਵਿੱਚ CH_3COO^- ਤਿੰਨ ਕੇਹ ਨਾਲ ਘਟਾਓ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ kw ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ kw ਤੁਹਾਡੇ kh ਵਿੱਚ ka ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ kw ਅਸੀਂ ka ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ kh ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kh ਬਰਾਬਰ c ਅਲਫ਼ਾ ca ਵਰਗ ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ah oh $minus\ is\ equal\ to\ c\ alpha$ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ $oh\ minus\ is\ equal\ to\ c\ alpha$ ਤੁਹਾਡਾ kh ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ $kh\ c$ ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ c ਦੋਨਾਂ ਪਾਸਿਆਂ c ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ $c\ kh$ ਵਿੱਚ $c\ alpha\ s$ ਵਰਗ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ oh ਘਟਾਓ s ਵਰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ h ਘਟਾਓ ਬਰਾਬਰ ਹੈ oh ਘਟਾਓ ਇਕਾਗਰਤਾ kh ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ckh ਵਿੱਚ c ਅਤੇ kh ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗਿਣਦੇ ਹਾਂ kh ਤੁਹਾਡੇ kw ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ka ਵਿੱਚ c ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ oh ਘਟਾਓ ion ਸੰਘਣਤਾ $kw\ by\ ka\ into\ c$ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਘਟਾਓ ਲੌਗ oh ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲਾਗ ਤੁਹਾਡੇ kw ਦੁਆਰਾ ka ਵਿੱਚ c ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਧਾ ਲੌਗ kw ਘਟਾਓ ਲੌਗ ka ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਇਹ ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਹੈ ਚਿੰਨ੍ਹ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਘਟਾਓ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਲਗਾ ਦੇਈਏ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪੇਹ ਘਟਾਓ ਲੌਗ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ah ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪੇਹ ਦਾ ਹੱਲ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਪੇਹ ਪਲੱਸ $ph\ 14$ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ। ਹੱਲ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦੇ ਲੂਣ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕੁੜੇ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਨੈਕਐਲ ਅਤੇ ਵੀਕੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਕੁੜਾ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ ਲੂਣ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਆਹ ਐਨਰਜੀ ਫੋਰਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ। ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕੰਪਲ ਟੁੱਟ ਜਾਵੇਗਾ $etely$ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਹੈ ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ $ns4\ vb$ ਦੀ

ਤਵੱਜੋ ਦੇਵੇਗਾ c ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਰ ਇੱਕ nh_4 ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ n ਹੈ ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਪਾਣੀ ਦੇ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ns ਤਿੰਨ ਬਰਾਬਰ ਅਤੇ ਜਲਮਈ ਪਲੱਸ s ਦੇਵੇਗਾ। ਤਿੰਨ ਓਵਰ ਮਾਫੀ ਆਹ ਹਾਂ s ਤਿੰਨ ਯੂ ਪਲੱਸ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ kh is ਬਰਾਬਰ ns ਤਿੰਨ x ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਨੂੰ ns ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਕੇ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ns^3 ਨੈਟਵਰਕ ਹੱਲ ਤੁਹਾਨੂੰ nh_4 ਪਲੱਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਅਵਾਜ਼ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਐਕਿਊਅਸ ਐਕਿਊਅਸ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ kb kb ਤੁਹਾਡੇ ns^4 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ ਨੂੰ ns ਤਿੰਨ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣੇ ਅਸੀਂ kh ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ns ਤਿੰਨ ਬਰਾਬਰ ਹੈ s ਤਿੰਨ ਓ ਜੋੜ ਵਿੱਚ n h ਚਾਰ ਨਾਲ ਭਾਗ ਨਾਲ ਹੀ ਜੇਕਰ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ kb ਨੂੰ kh ਵਿੱਚ ਗੁਣਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ kw ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ kw ਅਤੇ kb ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ kh ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ kh ਨੂੰ ਨੋਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਕਾਗਰਤਾ ਜਾਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤਾਂ ਆਓ ਦੁਬਾਰਾ h ਲਿਖੋ ਓਏ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਿਵੇਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ns ਚਾਰ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਆਨ ਤਿੰਨ ਬਰਾਬਰ ਜੋੜ s ਤਿੰਨ ਓ ਪਲੱਸ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਹ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੀ ਅਲਫ਼ਾ ਸੀ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ kh ਜੋ ਕਿ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ kw by kb ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਗਿਣਿਆ ਹੈ cs ਵਰਗ ਅਲਫ਼ਾ s ਵਰਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਲਫ਼ਾ ਕਾਫ਼ੀ ਛੋਟਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ca ਵਰਗ ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਸਿਰਫ਼ kh ਵਿੱਚ c ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਪਰ h ਪਲੱਸ ਸਿਨ ਵਰਗ ਜਾਂ s ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਵਰਗ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ h ਵਿੱਚ c ਹੈ ਇਸਲਈ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ kh ਦੇ ਵਰਗ ਮੂਲ ਨੂੰ kh ਦੇ ca ਵਰਗ ਮੂਲ ਨੂੰ c ਵਿੱਚ ਲੈ ਕੇ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kh ਵਿੱਚ ckh ਵਿੱਚ kw ਹੈ। ਕੋਈ ਵਿੱਚ c ਦੁਆਰਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕਾਫ਼ੀ ਆਸਾਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਹੈ ah ah ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਆਇਨ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਦੇ ਹਨ, ਮਿੱਟੀ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਸਥਿਰਤਾ ਲਈ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਲਿਖਣਾ ਕਾਫ਼ੀ ਆਸਾਨ ਹੈ। ਸਥਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ionic ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ k a ਜਾਂ kb ਨਾਲ ਇੱਕ ਵਾਰ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਸੀਂ kh ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਰੋਹ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਹੜਾ ਲੂਣ ਲਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਤਾ ਲੱਗ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ s ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਜਾਂ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਦੇ ਆਪਣੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਵੋਗੇ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮਾਇਨਸ ਹਾਫ ਮਾਫ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਮਾਇਨਸ ਅੱਧਾ ਤੁਹਾਡਾ ਲੌਗ kw ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ kb ਪਲੱਸ ਲੌਗ c ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ph ਹੈ ਮਾਇਨਸ ਹਾਫ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਮਾਇਨਸ ਹਾਫ ਲੌਗ kw ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਮਾਇਨਸ ਲਾਗ kw ਹੈ pkw। ਜਾਂ ਬਸ ਤੁਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ pkw

ਇਸ ਲਈ ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pkw ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਘਟਾਓ log kb ਹੈ pkb ਪਲੱਸ log r ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ log c ਅੱਧਾ pkb ਅਤੇ ਅੱਧਾ log c ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਹੱਲ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹੁਣ ਆਖਰੀ ਇੱਕ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰੀ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਅਮੋਨੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦਾ ਘੋਲ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਸਹੀ ਅਤੇ ਪਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮੈਂ ਫੀਸਦੀ ਇਸ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰੇਗਾ ਹੱਲ ਇਹ ਦੇਵੇਗਾ you ch ਤਿੰਨ coo ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ ns ਚਾਰ ਪਲੱਸ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹੋ ਕਿ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕਿਵੇਂ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਐਬਸਟ੍ਰੈਕਟ h ਤਿੰਨ cooh ਪਲੱਸ oh ਘਟਾਓ n ਅਤੇ kh ਤੁਹਾਡੇ ch ਤਿੰਨ ਕੋਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ। oh ਘਟਾਓ ਨੂੰ ch ਤਿੰਨ ਸਹਿ ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਮੋਨੀਅਮ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਅਮੋਨੀਅਮ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਅਮੋਨੀਅਮ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਜ਼ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅਮੋਨੀਆ ਅਮੋਨੀਆ ਪਲੱਸ s ਬ੍ਰੀਓ ਪਲੱਸ ਘੋਲ h_3o ਪਲੱਸ ਘੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਤਾਂ ਉਸ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੇ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਲਈ kh ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਅਮੋਨੀਅਮ ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਲਈ kh ਅਤੇ ਫਿਰ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ h ਪਲੱਸ i ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ ਹੋਰ ਲੂਣ ਲਈ ਕੀਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਧੰਨਵਾਦ