

ਹੈਲੋ ਵਿਦਿਆਰਥੀ, ਪਿਛਲੇ ਦੋ ਲੈਕਚਰਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀਆਂ ਮੂਲ ਗੱਲਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ, ਮੈਂ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ, ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਸਵਾਲ ਦੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇੱਕ ph ਆਧਾਰਿਤ ਸਵਾਲ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਤੁਹਾਡੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਸਵਾਲ। ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਸਮੱਸਿਆ ਮੇਰਾ ਮੁੱਖ ਫੋਕਸ ph ਅਧਾਰਤ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ 'ਤੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ph ਅਧਾਰਤ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੱਲ ਦੇ p ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕਾ ਹਾਂ ਕਿ ph ph ਕੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਐਚ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਗਤੀਵਿਧੀ ਅਤੇ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਲਈ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ ph ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਘਟਾਓ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸਾਂ ਲਈ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇ, ਇੱਥੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਡੀ. ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟਸ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟਸ ਦੇ ਨਾਲ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟ ਤੋਂ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇ ਇੱਕ ਲੂਣ ਜਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਿਘਨ ਨਹੀਂ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਸੰਬੰਧਿਤ ਅਤੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟਸ ਵਜੋਂ ਜਾਣੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰਾਂ ਦੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਲੂਣ ਵੀਕੇ ਸੀਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰਾਂ ਦਾ ਲੂਣ ਇਸ ਸ਼੍ਰੇਣੀ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ v ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਗੈਰ-ਵਿਘਨ ਵਾਲੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰਾਂ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੀਆਂ ਜਾਤੀਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡੀਆਂ ਅਲੌਗ-ਥਲੌਗ ਅਤੇ ਅਸੰਬੰਧਿਤ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੂਣ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਤੁਹਾਡਾ na ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਘਟਾਓ dc ਨਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦਾ ਹਾਈਡੋਲਿਸਿਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ha ਪਲੱਸ o h ਮਾਇਨਸ i ਦਿੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਸਪੀਸ਼ੀਜ਼ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਦੇ ਰੀਕੈਪ ਵਜੋਂ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੱਲਾਂ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਲਈ ਅਸੀਂ h ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ। ਪਲੱਸ 2b ka in c of h

So k ਤੁਹਾਡੀ AC ਵਿਭਾਜਨ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਸਿਡ f ਦੀ ਐਸਿਡ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਹੁਟ ਦੇ ਬਰਾਬਰ kb ਦੇ ਹੇਠਾਂ cboh ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਬੇਸ ਡਿਸਸੋਸਿਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ vkc ਦੇ ਲੂਣ ਦਾ v kc ਤੀਜਾ ਲੂਣ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ। ਅਸੀਂ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ oh ਘਟਾਓ ਇਕਾਗਰਤਾ kh ਦੁਆਰਾ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤੀ ਜਾਵੇਗੀ kh ਇਸ ਲੂਣ ਦਾ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੂਣ ਅਤੇ kh ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ kw ਦੁਆਰਾ ka ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਲੂਣ ਹੈ vkc ਦਾ ਇਹ vkc ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ h ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ kaw ਦੇ ਬਰਾਬਰ kw ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ kh ਬਰਾਬਰ kw by k ਅਤੇ c ਹੱਲ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਵੇਦਾਂ ਪਾਸਿਆਂ ਦਾ ਲਘੁਗਣਕ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਧਾ ਲੌਗ kw ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਕਾ ਪਲੱਸ ਲੌਗ c ਹੱਲ ਮਿਲੇਗਾ। ਚਲੋ ਘਟਾਓ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਵੇਦਾਂ ਪਾਸੇ ਅੱਧੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਘਟਾਓ ਲੌਗ kw ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਘਟਾਓ ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਲੌਗ k ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਘਟਾਓ ਲੌਗ c ਹੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪੇਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪੇਹ ਅੱਧੇ ਘਟਾਓ ਲੌਗ kw ਬਰਾਬਰ ਹੈ to pkw ਅਤੇ ਪਲੱਸ log k is ka ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ pka ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਇਹ ਘਟਾਓ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾਓ ਲੌਗ c ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਘਟਾਓ ਲੌਗ c ਸੋਲ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਘਟਾਓ ਲੌਗ kwpk w ਪਲੱਸ log k ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਘਟਾਓ pk ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਘਟਾਓ log c ਵੀ ਘਟਾਓ log c ਹੈ ਇਸਲਈ pohe ਨੂੰ ਅੱਧੇ ਨਾਲ pkw ਮਾਇਨਸ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ pka ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ c ਹੱਲ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦੇ ਨਮਕ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ c1 ਲਈ ਉਰਜਾ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਸਕੇਲ ਦਾ ਤੁਹਾਡਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਅਮੋਨੀਆ ਘੋਲ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹਲਕਾ h ਪਲੱਸ n ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ kh ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੇਸ kw ਗੁਣਾ kb ਵਿੱਚ c ਠੋਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਘਟਾਓ ਲੌਗ h ਪਲੱਸ i ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ। ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਘਟਾਓ ਦੇ ਚਿੰਨ੍ਹ ਨਾਲ ਅੱਧਾ ਲੌਗ kw ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮਾਇਨਸ ਘਟਾਓ ਪਲੱਸ ਅੱਧਾ ਲੌਗ kb ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੌਗ c ਸਾਲਟ c ਹੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ph ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅੱਧੇ pkw ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pkb ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਪੀਕੇਬੀ ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੌਗ c ਤਾਂ ਅੱਧਾ ਲੌਗ c ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਮਕ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ca ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਫਾਰਮੂਲੇ ਹਨ ਇੱਕ ਘੋਲ ਦੇ ph uh ph ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਜਿੱਥੇ ਆਇਓਨਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਸਵਾਲ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਕਿ 0.5 ਮੋਲਰ ਐਕਿਊਅਸ nsn ਘੋਲ ਦਾ ph ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ cn ਮਾਇਨਸ ਦਾ pkb ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 4.70 ਹੈ ਹੁਣ ਜੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉਹ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਕਲਪ ਹੈ। nacn nacn ਅਤੇ ਇਹ 0.5 ਮੋਲਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਮੋਲਰ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ nacn ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਜੋ ਕਿ noh ਹੈ ਪਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਜੋ ਕਿ sn scn ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ oh minus ion is equal to oh minus ion is equal to k h ਵਿੱਚ c ਲੂਣ kh ਵਿੱਚ c ਲੂਣ ਹੁਣ h ਘਟਾਓ ਲੋਗ ਬਰਾਬਰ kh ਵਿੱਚ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ 0.5 ਮੋਲਰ ਹੈ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ kh ਦਾ ਮੁੱਲ ਜਾਣੇ ਜੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ pkb ਦਾ pkb ਸਾਇਨ ਆਇਓਡੀਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 4.70 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ acn ਪਲੱਸ oh minus inscn ਪਲੱਸ yh ਮਾਇਨਸ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਵੀ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ। ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ k h ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਇਨਾਈਡ ਆਇਨ ਲਈ kb ਲਈ ਸਾਇਨ ਆਇਓਡੀਨ kb ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੁਹਾਡੇ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਵਿੱਚ kh ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਸੀਂ puh ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਘਟਾਓ ਲੌਗ oh ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। log kh ਮਾਇਨਸ ਅੱਧਾ ਲੌਗ kh ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਵੱਡਾ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਅਤੇ ਇਹ puh ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅੱਧਾ pkh ਮਾਇਨਸ ਅੱਧਾ ਲੌਗ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਅੱਧਾ ਲੌਗ c ਹੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ pkh ਹਾਈਡ੍ਰੋਲਿਸਿਸ ਸਥਿਰਤਾ ਸਾਇਨਾਈਡ ਦੇ pkb ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ 4.70 ਹੈ puh ਅੱਧਾ 0.470 ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲਾਗ ਤੁਹਾਡੇ 0.5 ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 0.5 ਮੋਲਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪੇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ph ਚੌਦਾਂ ਘਟਾਓ poa ph ਬਰਾਬਰ ਚੌਦਾਂ ਘਟਾਓ ਪੇਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਬਦਲੇ ਗਏ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇਹ ਵਿਘਨ ਸਥਿਰਤਾ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ 1 ਤੋਂ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 4 ph ਅਲਫਾ 0.01 ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸਦੇ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਬਦਲੇ ਗਏ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਵਿਭਾਜਨ ਸਥਿਰਤਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਹੱਲ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਅਸੀਂ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਦਾ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ vkcdr ਬਦਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸਿਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਤਾ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ka ਨੂੰ 1 ਤੋਂ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 4 ਐਸਿਡ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ c ਐਸਿਡ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। 0.01 ਮੋਲਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦਾ ph ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਇੱਕ ਸੇਡੀਅਮ ਲੂਣ ਹੈ ਇਹ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਲਿਖਾਂਗੇ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੁਹਾਡੇ ਵਿੱਚ kh ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ ਲੂਣ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 0.01 ਹੈ ਅਤੇ kh ਦੁਬਾਰਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ kw ਦੁਆਰਾ k kw ਦੁਆਰਾ kkw ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ 1 ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 14 ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ 1 ਵਿੱਚ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ 4 ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 0.01 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 10 ਵਿੱਚ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 2 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 12 ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਰੂਟ ਦੇ ਹੇਠਾਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 6 ਹੈ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 12 ਦਾ 10 ਦਾ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 6 ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਕਿਹੜਾ ਅਤੇ ਕੰਕ ਐਂਟਰੇਸ਼ਨ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 6 ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪੇਹ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪੇਹ 6 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ph ਅੱਠ ਦੇ ਬਰਾਬਰ

ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਆਸਾਨ ਹੈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਫੈਸਲਾ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਅਤੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਲੂਣ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਬੇਸ ਵਿਚਕਾਰ ਮਜ਼ਬੂਤ ਤੋਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਸਿਡ  $h_q$  ਦੇ 0.1 ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਦਾ ਪੀ.ਓ. ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ  $h$  ਓਕੇ ਦੇ ਆਇਨਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਸਥਿਰ  $ka$  ਦਾ ਮੁੱਲ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ  $ph$  ਐਸਿਡ ਲਈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ  $k$  ਦਾ ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ  $v$  ਕੇਸ ਲਈ  $h$  ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ  $ka$  ਹੈ। AC ਦੇ  $c$  ਅਤੇ  $ka$  ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ  $ka$  ਅਤੇ  $cs$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਜੇ  $ph$  ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ 3 ਇਸਲਈ  $h$  ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 1 ਤੋਂ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ। 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਕਿਉਂਕਿ  $vh$  ਮਾਇਨਸ ਲਾਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ 1 ਤੋਂ 10 ਤੋਂ ਟੀ ਉਸ ਦੀ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਰੂਟ  $k$  ਦੇ 0.1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ  $ka$  in  $0.1$  ਬਰਾਬਰ 1 ਗੁਣਾ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 6 ਜਾਂ  $k$  ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ 1 ਗੁਣਾ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 6 ਨੂੰ 0.1 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 1 ਵਿੱਚ 1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 5 ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਾਂਗੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਘੋਲ ਦੇ  $ph$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਸੈੱਲ ਨੂੰ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਅੱਗੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ। ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ  $vk$  ਬੀਜ ਮੰਨ ਲਓ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ  $noh$  ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ  $ph$  ਕਿਵੇਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕਿਸਮ ਦਾ ਹੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਜਿਸ ਨੂੰ ਬਫਰ ਹੱਲ ਬਫਰ ਹੱਲ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੱਲ ਹਨ ਜੋ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਵਰਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ। ਇੱਕ ਘੋਲ ਦੇ  $ph$  ਦਾ  $ph$  ਇੱਕ ਘੋਲ ਦੇ  $ph$  ਦਾ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਐਸਿਡ ਜਾਂ ਬੇਸ ਦੇ ਛੋਟੇ ਜੇੜ ਦਾ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਜੇੜ ਠੋਸ ਦੇ  $ph$  ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਉੱਥੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮ ਦੇ ਬਫਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਹਿਲਾਂ ਲੂਣ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਬੀ.ਕੇ.ਸੀ. ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ  $vk$  ਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇਸਦੇ ਲੂਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਨਾਲ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ  $ch_3coon$  ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਉਸੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਤੁਹਾਡਾ ਲੂਣ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਘੋਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਲੂਣ ਹੋਵੇ। ਇੱਕ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਲੂਣ ਹੈ, ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ  $cs$  ਥੀ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਯੂ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ  $na$  ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ  $c$  ਠੋਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਰਾ ਲੂਣ ਤੁਹਾਡੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟਿਡ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ  $ch_3co$  ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਘਟਾਓ  $c$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਬਾਰੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ  $ah$  ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ  $ah$  dissociation ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ  $ch$  ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ  $h$  ਪਲੱਸ  $i$  ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ  $cs$  ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ  $csh$  ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਅਲਫ਼ਾ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ  $c$  ਅਲਫ਼ਾ  $c$  ਅਲਫ਼ਾ ਮਿਲੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ  $ch_3coo$  ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਸਵੀਰ ਵਿੱਚ ਆਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਲੂਣ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ  $cs_3co$  ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ  $c$  ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ  $ch$  ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੁਹਾਡਾ  $c$  ਅਲਫ਼ਾ ਪਲੱਸ ਹੈ। ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਪਰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਟੀ ਹੈਟ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ  $c$  ਐਲਫ਼ਾ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ  $ch$  ਤਿੰਨ  $c$  o ਮਾਇਨਸ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਤੋਂ ਉਤਪੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ  $cs_3co$  ਮਾਇਨਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇ ਕਿ ਇੱਥੇ ਲੂਣ ਤੋਂ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਪੂਰਨ ਵਿਘਨ ਹੈ। ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਕਮਜ਼ੋਰ ਵਿਘਾਜਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼  $c$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ  $ca_3cooh$   $cs_3co$  ਮਾਇਨਸ ਪਲੱਸ  $h$  ਪਲੱਸ ਸੰਤੁਲਨ ਤੇ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ  $c$  1 ਮਾਇਨਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ  $c$  ਅਲਫ਼ਾ ਜਾਂ  $h$  ਪਲੱਸ ਹੈ। ਆਇਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇਹ ਵੀ  $c$   $ac$  ਦੇ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਅਲਫ਼ਾ ਇੱਕ ਤੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼  $c$  ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੁਣ  $cac$  ਦੇ ਲਗਭਗ ਬਰਾਬਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ  $ka$  AC ਵਿਘਾਜਨ ਸਥਿਰਤਾ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਹੈ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਪਰ  $cs$  ਤਿੰਨ ਕੇ ਮਾਇਨਸ ਨੂੰ  $h$  ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੇ  $ch$  ਤਿੰਨ ਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ  $c$  ਲੂਣ ਵਿੱਚ  $h$  ਪਲੱਸ  $y$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਚੀਜ਼  $cac$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਐਸਿਡ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰ  $ka$  ਬਰਾਬਰ ਹੈ  $c$  ਲੂਣ ਵਿੱਚ  $h$  ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ  $cc$   $cac$  ਦੁਆਰਾ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ  $i$   $h$  ਪਲੱਸ ਆਇਰਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਇਹ  $c$  ਹੱਲ  $c$  ਦੁਆਰਾ  $c$  ਐਸਿਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ  $ph$  ਤੁਹਾਡੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਤੁਹਾਡੇ ਘਟਾਓ ਲੌਗ ਕਾ ਮਾਇਨਸ ਲਾਗ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਲੂਣ ਅਤੇ ਇਹ  $ph$  ਬਰਾਬਰ ਹੈ  $pka$   $pka$  ਪਲੱਸ ਲੌਗ  $s$  ਦੁਆਰਾ  $s$  ਦੁਆਰਾ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਫਰ ਲਈ ਇੱਕ ਮਸ਼ਹੂਰ ਹੈਂਡਰਸਨ ਐਂਡਰਸਨ ਹੈਸਲਬਾਚ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ  $pk$  ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ  $ph$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ  $s$  ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਜਾਣਦੇ ਹੋ।

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲੇ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੇ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਵੱਲ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਨੋਹ ਦੇ ਨਾਲ ਐਕਟਕੈਕਟ ਕੇਸ ਅਤੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਨੋਹ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਸਮੇਂ-ਸਮੇਂ 'ਤੇ  $ph$  ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਬਦਲਾਅ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ  $ph$  ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜਾਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ 0.1 ਮੋਲਰ ਦੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰੀਏ। ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ  $nohk$  ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਡੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ  $e$  ਹੈ  $ight$  in ten to the power minus ten to the power minus five ten to power minus five mole per ਲੀਟਰ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਘੋਲ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਜੋੜਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ  $nh$  ਸਾਡੇ ਕੋਲ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਦਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ  $pka$  ਤੁਹਾਡੇ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਅੱਠ ਗੁਣਾ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਪੰਜ ਜੋ ਕਿ ਲਗਭਗ 4.73 ਲਗਭਗ 4.73 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ  $ph$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਦਾ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ  $vk$  ਹੈ ਇਸਲਈ  $h$  ਪਲੱਸ ਨੂੰ  $ka$  ਦੁਆਰਾ ਤੁਹਾਡੀ ਇਸ  $c$   $ac$  ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਬਰਾਬਰ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਲੌਗ ਕਾ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਅੱਧੇ ਲਾਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਐਸਿਡ ਐਸਿਡ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਲੌਗ  $h$  ਹੈ  $ph$  ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅੱਧਾ  $pka$  ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੌਗ ਤੁਹਾਡਾ 0.1 ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ  $pka$  ਮੁੱਲ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਲੌਗ 0.1 ਦਾ ਮੁੱਲ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਅਗਲੇ ਪੜਾਅ ਦੇ ਹੱਲ ਦੇ  $ph$  ਦੇ  $ph$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਜੋੜਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਸ਼ੇਰ ਹੱਲ ਨੂੰ ਜੋੜਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ 0.1 ਮੋਲਰ ਨੋਹ ਦੇ 10 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਦੇ 10 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਨੋਹ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਮਿਲੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ  $c$   $ch_3coo$   $na$  plus  $s$  two ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਮਿਲੀਮੋਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਮਿਲੀਮੋਲ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ 0 ਪੁਆਇੰਟ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤੇ ਰਿਐਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦਾ ਇਹ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਵਿੱਚ 0.1 ਮੋਲਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ 5 ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਅਸੀਂ 10 ਨੂੰ 0.1 ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜੇ ਤੁਹਾਡਾ 1 ਮਿਲੀਮੋਲ ਨੋਹ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਹੋਵੋਗੇ ਪੰਜ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਚਾਰ ਮਿਲੀਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨਾ ਲੂਣ ਬਣਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਰੇ ਨੋਹ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਦਾ ਦੇਣਗੇ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਚਾਰ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਹੈ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇਖੋ ਅਸੀਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੋਲ ਠੋਸ ਹਨ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਦੇ 10 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਦਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਹੈ  $noh$  ਦਾ  $e$

ਉਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰਨਗੇ n ਉਹ ਜ਼ੀਰੋ 'ਤੇ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਤੁਹਾਡਾ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਬਚਿਆ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇਣ ਲਈ ਏਨਾਓਸ ਦੇ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਇੱਕ ਚਾਰ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਚਾਰ ਮਿਲੀਮੋਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਐਂਡਰਸਨ ਹੈਸਲਬਾਚ ਸਮੀਕਰਨ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਇਹ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ph ਬਰਾਬਰ pka ਪਲੱਸ ਲੌਗ s ਦੁਆਰਾ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ph ਬਰਾਬਰ pk ਜੋ ਕਿ ਚਾਰ ਅੰਕ ਸੱਤ ਹੈ। ਲੂਣ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਲਾਗੂ ਹੋਵੇਗਾ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਮਿੱਲੀ ਮੋਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਮਿੱਲੀ ਮਿਲੀਮੋਲ ਵਿਚ ਆਇਤਨ ਵਿਚ ਆਇਤਨ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਲੂਣ ਦੀ ਮਿਲੀਮੋਲ ਲੂਣ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਕ ਆਇਤਨ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ 'ਤੇ ਐਸੀਟਿਕ ਦਾ ਪੰਜਾਹ ਜੋੜ ਦਸ ਪੰਜਾਹ ਜੋੜ ਦਸ 50 ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦਾ ਐਸਿਡ 10 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ 1 ਗੁਣਾ 60 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 1 ਗੁਣਾ 60 ਹੈ ਅਤੇ ਤੇਜ਼ਾਬ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਚਾਰ ਮਿਲੀਮੋਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਚਾਰ ਨੂੰ ਤੁਹਾਡੇ ਸੱਠ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਚਾਰ ਅੰਕ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ ਜਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਅਸੀਂ f ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸਾਡਾ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਘਟਾਓ ਲੌਗ ਚਾਰ ਘਟਾਓ ਲਾਗ ਚਾਰ ਹੁਣ ਇੱਕ ਕੇਸ ਲਓ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟੀ ਕੇਸਾਂ ਦੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਸੀ ਅਸੀਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਨੋਹ ਦੇ 25 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜੋੜਿਆ ਸੀ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾਵਾਂਗੇ ਅਤੇ ਉਹੀ ਗਣਨਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ch 3 ch ਪਲੱਸ ਹੋਵੇ ਨਾਹ ਨਿਊਟ੍ਰਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ch ਤਿੰਨ ਕੋਨਾ ਪਲੱਸ 2 ਪਲੱਸ 2 ਮਿਲੇਗਾ ਤੁਹਾਡੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਸੀ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਨੋਹ ਦਾ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੋਲ ਸੀ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸਾਰਾ ਨੋਹ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ। ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸੀਮਿਤ ਰੀਐਜੈਂਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੋਲ ਨੋਹ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ 2.5 ਮਿਲੀਮੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇਣ ਲਈ 2.5 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਐਸਿਡਿਕ ਕੇਸੀ ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਕਰੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਇੱਕ 5 ਘਟਾਓ 2.5 2.5 ਮਿਲੀਮੋਲ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਐਸਿਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੁਬਾਰਾ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਹੈਂਡਰਸਨ ਹੈਸਲਬੈਚ ਸਮੀਕਰਨ pka ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਐਸਿਡ ਦੁਆਰਾ ਹੱਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਈ pk ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਨਾਲ ਦੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਪਚੱਤਰ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਪਰ ਜਿਵੇਂ i ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਵਾਲੀਅਮ ਕੋਈ ਮਾਇਨੋ ਨਹੀਂ ਰੱਖਦਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅੰਕ ਅਤੇ ਵਿਭਾਜਨ ਵਿੱਚ ਦੋਵੇਂ ਆਇਤਨ ਨਾਲ ਵੰਡੇ ਜਾਣਗੇ ਅਤੇ ਉਹ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਣਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਚਾਰ ਅੰਕ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਲੌਗ ਵਨ ਹੈ ਅਤੇ ਲੌਗ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਚਾਰ ਅੰਕ ਸੱਤ ਤਿੰਨ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਅਸੀਂ ਟਾਈਟਰੇਸ਼ਨ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ph ਲਈ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਸਿਰਫ਼ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਬਚਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਕੀ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਸਮਝਣੀਆਂ ਪੈਣਗੀਆਂ ਤਾਂ ਹੀ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ph ਗਣਨਾ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਲਓ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਕਟ kc ਦਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ 0.1 ਮੋਲਰ ਨੋਹ ਦਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਬਰਾਬਰ ਵਾਲੀਅਮ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ h ਨਹੀਂ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਧਾਰਨ ਐਸਿਡ ਅਧਾਰਤ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਐਸਿਡ ਪਲੱਸ ਬੇਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਨਮਕ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੰਜ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ। ਦਾ ਮਿਲੀਮੋਲ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਤੁਸੀਂ ਨੋਹ ਦੇ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਅਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਰੇ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕੋਈ h ਸੋਡੀਅਮ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਇਸ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਮੋਲ ਦਾ ਜ਼ੀਰੋ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਘੋਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ gh ਤਿੰਨ ਕੌਨ ਦਾ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁੱਲ ਆਇਤਨ ਸੌ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੌ ਮਿ.ਲੀ. ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੌ ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਹੈ, ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਹੈ ਸੌ ਮਿ.ਲੀ. ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ

ਇਸ ਲਈ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਪੰਜ ਭਾਗ ਸੌ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਮੋਲਰ ਹੁਣ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖੋ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ v kc ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਖਾਰੀ ਘੋਲ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ oh ਘਟਾਓ ਆਇਰਨ ਬਰਾਬਰ ਹੈ kh ਗੁਣਾ c ਘੋਲ ਰੂਟ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਅਤੇ kh ਹੈ kw by ka kw by k in c ਹੱਲ ਤਾਂ poh ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅੱਧੇ pkw ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pka ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੌਗ ਲੂਣ ਸੰਘਣਤਾ ਲਾਗ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ 7 ਹੈ ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pk ਅੱਧਾ 4.73 ਪ੍ਰਤੀ ਮਿੰਟ s ਅੱਧਾ ਲੌਗ ਲੂਣ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਅਤੇ ਲੂਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 0.05 ਹੈ ਬਸ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪੋਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪੋਹ ਤੋਂ ਤੁਸੀਂ ph ph ਬਰਾਬਰ ਚੌਦਾਂ ਘਟਾਓ p ਚਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਨਿਰਪੱਖਤਾ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਜੋੜਿਆ ਹੈ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸ਼ੋਰ ਤੋਂ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਸੋਡੀਅਮ

ਇਸ ਲਈ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ ਲਗਭਗ ਸਾਰਾ ਐਸਿਡ ਤੁਹਾਡੀ ਮਿੱਟੀ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਸਾਰਾ ਐਸਿਡ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕੋਈ ਤੁਲਸੀ ਨਹੀਂ ਬਚੀ ਕੋਈ ਐਸਿਡਿਟੀ ਨਹੀਂ ਬਚੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਅੱਗੇ ਨੋਹ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ 10 ਹੋਰ ਨੋਹ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਘੋਲ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹਨ ਜੋ 50

ਮਿਲੀਲੀਟਰ 0.1 ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਅਤੇ 60 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਨੋਹ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ cs ਤਿੰਨ ਕੋਹ ਪਲੱਸ ਨੋਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ch ਤਿੰਨ ਕੋਨਾ ਪਲੱਸ ਪਾਣੀ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੋਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ ਛੇ ਮਿਲੀਮੋਲ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਹੁਣ ਸ਼ੋਰ ਹੁਣ ਸੀਮਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਏਜੰਟ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹਵਾ ਨੂੰ ਸੀਮਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲੂਣ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਨੋਹ ਦਾ ਇੱਕ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸੋਡੀਅਮ ਐਸੀਟੇਟ ਦਾ ਪੰਜ ਮਿਲੀ ਮੋਲ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਵੇਖੋ ak ਬੇਸ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ noh ਅਤੇ naoh ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ch3coon ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ noh ਪਲੱਸ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲੂਣ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਪਰ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਕੋਈ h ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਨੂੰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੋਇਆ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਲਗਭਗ ਸਾਰੇ ਓ ਮਾਈਨਸ ਆਇਨ ਇਸ ਅਧਾਰ ਤੋਂ ਆਉਣਗੇ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਬਚਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਮਾਤਰਾ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ 60 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਬੇਸ ਸ਼ੋਰ ਦਾ 60 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ 110 ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ oh ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਮਾਇਨਸ ਲੌਗ h ਮਾਇਨਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਪੋਹ ਅਤੇ ph ਨੂੰ ph 14 ਮਾਇਨਸ ਪੇਇਜ਼ ਤੋਂ ਗਿਣਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦੇ ਨਾਲ ah vkc ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਇੱਕ ਨਾਲ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਅਧਾਰ ਨੂੰ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਐਸਿਡ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਵਾਲ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਪੁਆਇੰਟ ਵਨ ਮੋਲਰ ਨੋਹ ਇਸ ਨਾਲ ਟਾਈਟਰੇਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅੰਤ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਹੈਕਟੇਅਰ

ਇਸ ਲਈ ha ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ k ਨੂੰ ਵੀ k ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ h ਲਈ ਪੰਜ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਛੇ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ h ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦੀ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਇੱਕ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਕਰਨਾ ਪਵੇਗਾ ਅੰਤਮ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਅੰਤਮ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ h a ਨਾਲ ਅੰਤ ਬਿੰਦੂ k ਤੱਕ h ਲਈ ਪੰਜ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦਸ ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਛੇ ਹੈ ਅਤੇ ਹਾਈਡਰੋਲਾਈਸਿਸ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਇੱਕ ਓਕੇ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਸੀਂ ਅੰਤ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ

ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਨੇਹ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਹੋਏ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ h ਪਲੱਸ ha ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ naa ਪਲੱਸ s ਦੇ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਅੰਤਮ ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਦੇ x m1 ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਸਾਨੂੰ h h ਦੇ haxm1 ਦਾ x m1 ਜੋੜਨਾ ਪਏਗਾ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਾਓਹ ਪਲੱਸ ha ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ naa ਪਲੱਸ ਵਾਟਰ ਅਸੀਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਵਨ ਮੋਲਰ ਨੇਹ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ x m1 ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਟਾਈਟਨੀ ਹਾਂ ng ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਵਨ ਦੇ x m1 ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਅੰਤ ਬਿੰਦੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ 0.1 ਮੋਲਰ h ਦਾ x m1 ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ 0.0 ਰਹਿ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਕਿੰਨਾ ਮਿਲੀਮੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲਿ ਮੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਦੇ ਵਿੱਚ x ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮਿਲੀ। x ਦਾ ਤਿਲ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਲੀ ਮਿਲੀਮੋਲ x ਦਾ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਵਿੱਚ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਨੇਹ ਦੇ x ਮਿਲੀਮੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ha ਦੇ ਇੱਕ x ਮਿਲੀਮੋਲ ਬਿੰਦੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ naa ਦਾ ਇੱਕ x ਮਿਲੀਮੋਲ ਬਿੰਦੂ ਦਿੱਤਾ ਜਾ ਸਕੇ,

ਇਸ ਲਈ ਹੱਲ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਲੂਣ ਅਤੇ ਹੱਲ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਲੂਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ nnaa ਦਾ ਮਿਲਿ ਮੋਲ ਹੈ ਪਰ ਨਾ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਕੁੱਲ ਮਾਤਰਾ ਦੁਆਰਾ ਤਿਲ ਨੂੰ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਕੁੱਲ ਆਇਤਨ x ਜੋੜ x ਦੇ x ਹੈ ਇਸਲਈ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ 1 ਨੂੰ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਸੋਡੀਅਮ ਦਾ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਮੋਲਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕਮਜ਼ੋਰ ਐਸਿਡ ਦਾ ਲੂਣ ਅਤੇ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ kh ਨੂੰ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਵਿੱਚ h ਘਟਾਓ ਆਇਨ ਤੱਕ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ kh ਨੂੰ ka ਨਾਲ kw ਹੈ ਇਹ ਕਮਜ਼ੋਰ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਲੂਣ ਦਾ ਲੂਣ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮੁੰਦਰੀ ਲੂਣ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ kw by ka ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ poh ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ pkw ਅੱਧਾ pkw ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pk bpkਾ ਅਤੇ ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੋਗ 0.05 ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਤੋਂ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮਾਇਨਸ ਲੋਗ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ। os ਘਟਾਓ ਦਾ ਚਿੰਨ੍ਹ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੋਗ kw ਪਲੱਸ ਅੱਧਾ ਲੋਗ a ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ ਲੋਗ c ਹੱਲ ਅਤੇ ਘਟਾਓ log kw ਬਰਾਬਰ pkw ਮਾਇਨਸ log ka ਬਰਾਬਰ pka ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅੱਧਾ pkw ਘਟਾਓ ਅੱਧਾ pka ਹੈ। ਅਤੇ ਘਟਾਓ r log c ਹੱਲ ਕਰੋ ਤਾਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤੁਸੀਂ p oh ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦੇ p ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅਗਲਾ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਲਓ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਜਦੋਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ 50 ਮਿ.ਲੀ. ਅਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਨੇਹ ਪੰਜਾਹ 50 ਮਿ.ਲੀ. ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ k ਹੈ 10 ਘਟਾਓ 5 ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਅਤੇ 50 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਇੱਕੋ ਮੋਲਰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ vkc dan vkc dan ਦੇ ਲੂਣ ਦੇ ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਅਧਾਰ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਆਪਣੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ। kh ਨੂੰ c ਲੂਣ kh ਵਿੱਚ ਵਰਤ ਕੇ ਵੈਂਇਸ ਘਟਾਓ ਲੋਹੇ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kh ਬਰਾਬਰ kw by ka ਵਿੱਚ c ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰੋ u late oh minus ion concentration ਤੁਸੀਂ h ਪਲੱਸ ਆਇਨ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਦੇ ph ਦਾ ph ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅੱਜ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ph ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਦੋ ਘੋਲ ਮਿਲਾਏ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਇੱਕ ਤੇਜ਼ਾਬੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਦੂਜਾ ਅਧਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਗਿਣਿਆ ਹੈ ph ਦਾ