

ਅੱਗੋਂ ਅਸੀਂ colligative ਜਾਇਦਾਦ ਦੇ ਤਹਿਤ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ੇ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਹੈ ਕਾਸਮੈਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਐਸਮੇਸਿਸ ਅਤੇ ਅਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇਹ ਅਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਕੀ ਹੈ, ਚਲੇ ਇਸ ਬੀਕਰ ਵਿੱਚ ਦੇ ਵੱਡੇ ਹਨ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਸੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਸਿਰਫ਼ ਸੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬੀਕਰ। ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਘੋਲ ਦਾ ਹੱਲ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਦੋ ਬੀਕਰ ਇੱਕ ਟਿਊਬ ਦੁਆਰਾ ਜੁੜੇ ਹੋਏ ਹਨ ਪਰ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਰਧ ਪਰਮੇਏਬਲ ਮੇਮਬ੍ਰੇਨ ਅਰਧ ਪਰਮੀਏਬਲ ਮੇਮਬ੍ਰੇਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਰਧ ਪਾਰਮੇਬਲ ਝਿੱਲੀ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਛੋਟੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਲੰਘਣ ਦੇਵੇਗੀ ਪਰ ਇਹ ਕਿਸੇ ਘੋਲ ਦੀ ਆਗਿਆ ਨਹੀਂ ਦੇਵੇਗੀ। ਅਣੂ ਲੰਘਣ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੱਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ah ਕੁਝ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਉਹ ਵਿੱਚੋਂ ਨਹੀਂ ਲੰਘਣਗੇ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਸੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੀ ਰਹੇਗਾ ਕੇਵਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਇਸ ah ਅਰਧ ਵਿੱਚੋਂ ਲੰਘ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਪਾਰਮੇਬਲ ਝਿੱਲੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਉਭਾਰ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਇਸ ਪਾਸੇ ਤੋਂ ਇਸ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਲੰਘਦਾ ਹੋਇਆ ਕੁਝ ਆਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉੱਥੇ ਹੋਵੇਗਾ s ਸਾਈਡ ਹੇਠਾਂ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਧਾਰਾ ਵਧ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਉਚਾਈ ਵਿੱਚ ਇਹ ਤਬਦੀਲੀ ਜੋ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਅਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਦਬਾਅ ਲਾਗੂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਉਚਾਈ ਦੀ ਚਿੰਤਾ ਹੋ ਜਾਵੇ। ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਦਬਾਅ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰਮਾਣਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਗੈਸ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਰਿਵਰਸ ਐਸਮੇਸਿਸ ਦੁਆਰਾ ਸਾਡੇ ਵਾਇਰ ਵਾਟਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਯਾਨੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦਬਾਅ ਪਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਘੋਲਨ ਨੂੰ ਭੇਜ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਅਰਧ ਪਾਰਮੇਬਲ ਝਿੱਲੀ ਰਾਹੀਂ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਸਿਰਫ਼ ਸੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਪੀਣਯੋਗ ਪਾਣੀ ਹੋਵੇਗਾ। ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਪਰ ਇਸਦਾ ਬਹੁਤ ਤਕਨੀਕੀ ਮਹੱਤਵ ਵੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲ ਹੱਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ 0.1 ਮੋਲ ਹੱਲ ਹੈ ਤਾਂ b ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਆਇਲਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡੇਲਟਾ ਟੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ kb m ਅਤੇ ਉਹ kb ਲਗਭਗ 0.5 ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੇਲਟਾ ਟੀ ਲਗਭਗ 0.05 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਆਹ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਛੋਟਾ ਬਦਲਾਅ ਪਰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੀ ਵੇਖੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੰਨ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਹੀ ਪਤਲਾ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ 0.1 ਮੋਲਲ ਲਗਭਗ 0.1 ਮੋਲਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਆਪਾਂ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਘੁਲਣ ਦਾ ਮੋਲ ਹੈ ਕੀ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਹੈ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਘੋਲ ਦਾ ਮੋਲ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਘੋਲ ਮੰਨਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਪਤਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਲਈ ਕਾਫ਼ੀ ਚੰਗੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਅਤੇ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਹੁਣ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 0.1 ਮੋਲਰ ਲਗਭਗ 0.1 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਮੋਲਲ ਲਗਭਗ 0.1 ਮੋਲਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ 0.1 ਮੋਲ ਘੋਲ ਡੇਲਟਾ ਟੀ ਲਈ ਉਬਲਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ 0.052 ਹੈ ਪਰ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਸਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ 0.1 ਮੋਲਰ ਘੋਲ ਲਈ ਇਹ 0.1 ਗੁਣਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਘੱਟ ਮੰਨ ਕੇ ਤਾਪਮਾਨ ਲਗਭਗ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਆਰਟੀ 22.4 ਲੀਟਰ ਏਟੀਐਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ 2.2 ਏਟੀਐਮ ਤਬਦੀਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਇਸਦੀ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਮਾਪਣਯੋਗ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਦੁਆਰਾ ਲਗਾਏ ਗਏ ਦਬਾਅ ਦੇ ਦੁੱਗਣੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਚਾਰ ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 2.2 atm ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਮਾਤਰਾ ਇਹ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਜੈਵਿਕ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿੱਚ ah ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਜਾਂ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਅਣੂ ਬਹੁਤ ਵੱਡੇ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਉਹਨਾਂ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਭਾਰ ਹੈ ਪਰ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕਾਫ਼ੀ ਛੋਟੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੋਲ ਇੱਕ ਮੋਲ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹਜ਼ਾਰਾਂ ਗ੍ਰਾਮ ਦਾ ਭਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਵੀ ਘੱਟ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇੱਕ ਮਿਲੀਮੋਲ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਡੇਲਟਾ ਟੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਓਸਮੋਟਿਕ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਸੰਸਾਯੋਗ ਤਬਦੀਲੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਲਾਭਦਾਇਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹਨਾਂ ਬਾਇਓਲੋਗ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ i.c.a.l ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਕਰੀਏ ਇੱਕ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਦੇ 200 ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਘਣ ਵਿੱਚ 1.2 6 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ 300 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲ ਦਾ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ 2.57 ਗੁਣਾ 10 ਪਾਵਰ 3 ਬਾਰ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਹੋਰ ਪੜ੍ਹਨ ਦਿਓ 200 ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਘਣ ਇੱਕ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ 200 ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਘਣ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 0.2 ਲੀਟਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ 1.26 ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲ ਦਾ ਪੁੰਜ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦਾ 1.26 ਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਜਿਹੇ ਘੋਲ ਦਾ ਅਸਮੇਟਿਕ ਦਬਾਅ 300 ਕੈਲਵਿਨ 2.57 ਗੁਣਾ 10 ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਬਾਰ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਪਾਈ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਇੱਥੇ ਹੈ c ਇੱਕ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਥੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸ ਨੂੰ ਮੋਲ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਘੋਲ ਨੂੰ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਘਣਤਾ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮਾਤਰਾ 0.2 ਅਣੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ u.l.a.r ਭਾਰ n2 ਸਿਰਫ਼ ਘੋਲ 1.26 ਗ੍ਰਾਮ ਦਾ ਭਾਰ ਹੈ ਜੋ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਅਣਜਾਣ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ 1.26 w 2 ਵਿੱਚ 0.2 ਇੱਕ ਸਹੀ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ r ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਲੋੜ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਾਰ ਯੂਨਿਟ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 0.083 083 ਲਿਟਰ ਬਾਰ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕੈਲਵਿਨ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ 300 ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ਼ ਅਣਜਾਣ w2 ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ w 2 1.26 ਵਿੱਚ 0.083 ਵਿੱਚ 300 ਵਿੱਚ 0.2 ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। 2.57 ਵਿੱਚ 10 ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਡਬਲਯੂ ਦੇ ਇੱਕ ਹਜ਼ਾਰ ਜ਼ੀਰੋ ਦੋ ਦੋ ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਪ੍ਰੋਟੀਨ ਅਣੂ ਹੈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ah ਲਈ ਇੱਕ ਅਭਿਆਸ ਵਜੋਂ ਛੱਡਾਂਗਾ ਦਰਸਾਕਾਂ ਲਈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਸੇ ਹੱਲ ਲਈ ਕਿਹਾ, ਜੇ ਮੈਂ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਅਤੇ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਹਾਂਗਾ ਤਾਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਾਪਾਂਗੇ, ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ 300 'ਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੀਖਿਆ ਕਰੀਏ। ਕੈਲਵਿਨ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੁੰਦਾ ਹੈ 1 4.98 ਬਾਰ ਦਾ ਐਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਜੇਕਰ ਘੋਲ ਦਾ ਓਸਮੋਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਉਸੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ 1.52 ਬਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੀ 300 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਇਸ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ 300 ਕੈਲਵਿਨ 36 ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼ 'ਤੇ ਦਮੇ ਦੇ ਦਬਾਅ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਠੋਸ ਭਾਰ ਘੋਲ ਦਾ 36 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ 1 ਲੀਟਰ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਇਸਲਈ ਆਇਤਨ 1 ਲੀਟਰ ਹੈ 4.98 ਬਾਰ ਦਾ ਆਟੋਮੈਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਘੋਲ ਦਾ ਅਸਮੇਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ 1.52 ਬਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਕੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ pi ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਚਾਰ ਅੰਕ ਨੌਂ ਬਾਰ ਬਰਾਬਰ ਹੈ c ਹੈ 36 ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ c 6 c6h12o6 ਹੈ ਤਾਂ 72 ਜੋੜ 12 ਜੋੜ 96

ਇਸ ਲਈ 6 10 a 180 1 ਲਿਟਰ r.t ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਇਹ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ 1.52 ਬਾਰ ਓਸਮੋਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕੀ ਹੈ ਠੀਕ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਾ ਕੋਈ ਮੁੱਲ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ c ਨੂੰ 1.52 ਦੁਆਰਾ 0.083 ਦੁਆਰਾ 300 ਕੈਲਵਿਨ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਤਰ ਆਵੇਗਾ ਬਿੰਦੂ ਜ਼ੀਰੋ ਅੱਠ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਿੰਨ ਸੌ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਇੱਕ ਮੋਲਰ OK lets disc uss ਹੁਣ ah ਅਸਧਾਰਨ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ colligative ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ah molar ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਉਬਾਲਣ ਦੇ ਡੇਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਗੈਰ-ਆਇਨਿਕ ਘੋਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਹੈ ਆਇਨਿਕ ਘੋਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ah ਘੋਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੱਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਵੱਧ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਵਾਂ n.s.c.l ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ na plus ਬੇਨਤੀ ਪਲੱਸ c.l minus x ਵਿੱਚ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬਿੰਦੂ ਮੋਲ ਘੋਲ ਨੂੰ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਉਲਟਾ ਹੋਣ ਦੇ ਨਾਲ, ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਜ਼ਬੂਤ ਇਲੈਕਟਰੋਲਾਈਟ ਹੋਣ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇਹ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਅਨੁਮਾਨ ਲਗਾਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਧ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ 0.1 ਮੋਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਤੇ 0.1 ਮੋਲ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਬਚੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਬਹੁਤ ਚੰਗੀ ਧਾਰਨਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਲੀਗੇਟਿਵ ਗੁਣ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਘੋਲ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ

ਰਹੇ ਹੋ, ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਹਰੇਕ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰੇਕ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਆਹ ਘੋਲ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਗੁਣਾਤਮਕ ਪ੍ਰੋਪ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ। ϵ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲਰ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ ਲਾਗੂ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਜੋ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ, 0.2 ਮੋਲਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ 50 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ। ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸਿਰਫ਼ ਪੰਜਾਹ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਮੋਲ ਨੈਸੀਐਲ ਵਿੱਚੋਂ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਫਾਈਵ ਮੋਲਰ ਐਨਐਸਐਲ ਹੈ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਨਾ ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਸੀਐਲ ਮਾਇਨਸ 0.05 ਅਤੇ 0.05 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਜੋ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਹੱਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਵੀ ਜੋੜ ਮੌਜੂਦ ਹੈ c_1 ਘਟਾਓ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਮਾਇਨ ਨਹੀਂ ਰੱਖਦਾ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਕੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੇ ਘੋਲ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੁਣ 0.1 ਮੋਲ ਨਹੀਂ ਬਲਕਿ 0.15 ਮੋਲ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ α ਡਿਗਰੀ ਅਲ ਹੈ ϕ ਫਿਰ 0.1 ਵਿੱਚ 1 ਮਾਇਨਸ ਅਲਫ਼ਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਰਹੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਇਸ n ਪਲੱਸ ਅਤੇ c_1 ਮਾਇਨਸ i ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ 0.1 ਅਲਫ਼ਾ ਅਤੇ 0.1 1 ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਹਨਾਂ ਤਿੰਨ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਜਾਓ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ t ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰੋ, ਜੇ ਮੈਂ kb ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿੰਨਾ na ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਹੈ, ਕਈ ਵਾਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਿਆਸਕਰਣ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਮੇਰੇ ਵਿਆਸ 'ਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ ਹੋਣ ਯੋਗ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ n ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ n ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਕਿੰਨਾ ਇੱਕ 2 ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ।

ਇਸ ਲਈ n ਮੋਲ ਵਿੱਚੋਂ n ਅਲਫ਼ਾ ਮੋਲ ਇੱਕ 2 ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ 2 ਦੇ 2 ਮੋਲ ਦੁਆਰਾ n ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਕੁੱਲ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਸਮੇਂ ਜੋ ਮੋਲ ਗਣਨਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਹਨ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ $concentration$ ਘੱਟ ਗਿਆ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਆਮ ah ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ a am bn ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ c ਡਿਗਰੀ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਜੋ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਰਹੇਗਾ ਇੰਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਇੱਕ ਆਇਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ c α m ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ b ion ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ c α ah n ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਸ ਪਲੱਸ ਇਹ ਪਲੱਸ ਇਹ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਕੁਝ ਅਭਿਆਸ ਕਰੀਏ ਇਸ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਇਹ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ 2.12 ਮੈਂ ਪੜ੍ਹਦਾ ਹਾਂ ਕਿ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ 25 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੀਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇੱਕ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ 1.62 ਕੈਲਵਿਨ ਮੋਲਰ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਬੈਨੀਨ ਦਾ 4.9 ਕੈਲਵਿਨ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਕੀ ਹੈ? ਐਸਿਡ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਐਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਜੇਕਰ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਡਾਈਮਰ ਬਣਾਉਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੋਵੇ ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 25 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੀਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਹੋਇਆ c_6h_5 ਕੋਹ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਇਹ d 25 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਨੀਨ ਨੂੰ ਘੋਲਣਾ ਤਾਂ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ 1.62 ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ 1.62 ਕੈਲਪ ਮੋਲਰ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਬੈਨੀਨ ਲਈ ਸਥਿਰ ਹੈ k_f 4.9 ਕੈਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਹ ਇਸ ਘੋਲ ਨੂੰ ਵਿਆਸ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸਿਡ ਦੇ ਵਿਘਨ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਕਿੰਨੀ ਹੋਵੇਗੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਦੇ ਵਾਰ c_6h_5COOH ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰਾ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਚਾਵਲ ਇਹ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਕਿੰਨੀ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਦਾ ਸਬੰਧ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਠੀਕ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਜਾਣੂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗੇ ਸਮੀਕਰਨ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ $k_f m$ ਹੈ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਮੌਜੂਦ ਸਾਰੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਮੋਲਿਟੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹਨ c_6h_5COH ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਡਾਈਮਰ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਡਾਈਮਰ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਮੋਲੈਲਿਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ, ਸਾਨੂੰ ਇਸ 2 ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮੋਲਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ ਇੱਕ ਕਾਰਬਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ 84 690 ਜੋੜ 32 ਹੋਵੇ 20

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਬੈਨੀਨ ਐਸਿਡ ਦੇ M ਮੋਲ ਨੂੰ ਦੇ ਵਿਭਾਜਕਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਾਈ 2 ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਿਕਰਣ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੌਜੂਦਾ ਵਿਕਰਣੀਕਰਨ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਯਾਮ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸ ਵਿਆਸ ਨੂੰ 2 ਬਾਇ 122 ਅਲਫ਼ਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋ ਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਵਿਆਸ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਵਿਆਸ ਦੇ ਕਾਰਨ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਧੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਹ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਜੇ ਵੀ ਇਸਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਚਿੰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਦੇ ਮੋਲਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਇਹ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਵਿਆਸ ਦੇ ਮੋਲ ਇਹ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਘੋਲਨ ਦਾ ਭਾਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਮੋਲਿਟੀ ਦੇਵਾਂ ਅਹ ਦੀ ਕੁੱਲ ਮੋਲਿਟੀ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੇਵੇ ਘੋਲ ਹੁਣੇ ਹੀ ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ 2 ਨੂੰ 1 22 ਨਾਲ ਭਾਗ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਦੇ ਨਾਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ 25 ਗ੍ਰਾਮ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਹੋਇਆ ਮੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਕਿਲੋ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਸਿਰਫ਼ w ਗੁਣਾ ਕਰੋ ith ਵੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਛੇ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ਅਲਫ਼ਾ ਬਾਇ 7

ਇਸ ਲਈ ਮੋਲਰਿਟੀ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਐਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਰਫ਼ 100 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰੋ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ah ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤਤਾ ਐਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੇਵੇਗਾ ਸੋ ਡੈਲਟਾ t_f 1.62 ਕੈਲਵਿਨ ਬਰਾਬਰ 4.9 ਗੁਣਾ 0.661 ਮਾਇਨਸ ਅਲਫ਼ਾ ਬਾਇ 2।

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ 2 ਦੁਆਰਾ 1.62 ਭਾਗ 4.9 ਭਾਗ 0.66 0.500 ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਦੇ ਦੁਆਰਾ ਐਲਫ਼ਾ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਇੱਕ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲਗਭਗ ਸੌ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਸੰਘ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਮਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਰਹੇਗਾ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਰਹੇਗਾ ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਸਭ ਕੁਝ ਹੀਰੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਬੈਨੀਨ ਵਿੱਚ ਬੈਨੋਇਕ ਐਸਿਡ ਪਾ ਦੇਵਾਂ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਚਲੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਕਰੀਏ ਅਗਲੀ ਕਸਰਤ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਨੂੰ ਪੜ੍ਹਣ ਦਿਓ 0.6 ਮੀਟਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ 1.06 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੀਟਰ ਦੀ ਘਣਤਾ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, 0.0205 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਅੰਦਾਜ਼ੇ ਦੀ ਇਸ ਤਾਕਤ ਦਾ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ, ਵੋਲਟਾ ਫੈਕਟਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਅਤੇ s ਠੀਕ ਹੈ ਦੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕਰੋ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ, ਮੈਂ ਉਸ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਣਾ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਜਿਸ ਦੀ ਮੈਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਾਪਰਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ। ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜੋ ਕੋਈ ਵੀ ਵਿਘਨ ਜਾਂ ਪੋਲੀਮਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇੱਕ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਹ ਆਹ ਅਤੇ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਹੋ ਕਿ ਆਟੋਮੈਟਿਕ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਪਾਈ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। crt ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਸਿਧਾਂਤਕ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ c ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ pi ਗਣਨਾ ਕੀਤੇ ਗਏ ਇੱਕ ਵੱਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਅਸਲ ਸੰਘਣਤਾ ਨੂੰ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਵਜੋਂ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵੇਖਣਾ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ π ਵਰਟੀਕਲ ਦੁਆਰਾ π ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਬਣੇ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਜਾਂ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ Δh ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਐਜੀ ਹੈ $\Delta h = kb \ln \frac{m_1}{m_2}$ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਉਸ ਸੰਘਣਤਾ ਨੂੰ ਪਾ ਕੇ ਕੀ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਵਰਤ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਚਿੰਤਾ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ Δh ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਦੀ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤਾਪਮਾਨ Δh ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ Δh ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ $\Delta h = kb \ln \frac{m_1}{m_2}$ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਦੋਨਾਂ ਤਰੀਕਿਆਂ ਨਾਲ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਮੈਂ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਜਾਂ ਸਿਧਾਂਤਕ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ। ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਟਾਊ ਫੈਕਟਰ ਸਿਰਫ਼ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਗੁਣਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਹੈ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਗੁਣਾਤਮਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਨੂੰ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਗਣਿਤ ਸੰਗਠਿਤ ਸੰਪਤੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦੇ ਕਾਰਕ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ n_{ac1} ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵੱਖ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ n_{ac1} ਮੈਨੂੰ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ $\Delta h = n_{ac1} \ln \frac{m_1}{m_2}$ ਸਪੀਸ਼ੀਲ ਇੱਕ n_{ac1} ਪਲੱਸ ਅਤੇ ਦੂਜੀ c_1 ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਮੇਰੀ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਤੋਂ ਦੁੱਗਣੀ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ n_{sc1} ਦੇ ਦੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਜੇਕਰ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਲ ਵੱਖ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜਿਸ ਸਮੱਸਿਆ ਦੀ ਅਸੀਂ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦੇ ਕਾਰਕ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਹਿ ਰਹੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਵਿੱਚ ਸਾਨੂੰ ਘਣਤਾ ਵਾਲੇ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ 0.6 ਮੀਟਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲੀਟਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੋਲਨ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਐਫ਼ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਫੈਕਟਰ ਦੀ ਘਾਟ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ $\Delta h = i \cdot K_f \cdot m$ ਲਈ i ਅਤੇ dissociation ਸਥਿਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ kb ਦੀ ਅਸਥਿਰਤਾ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਜੋ CS_3COOH ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਖ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ H^+ ਪਲੱਸ ਬੇਸਿਕ ਇਹ ਇੱਕ ਐਸਿਡ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ H^+ ਪਲੱਸ ਦੇਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ kb ਨੂੰ H^+ ਪਲੱਸ ਐਸਿਡਿਕ ਆਇਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ C_s ਤਿੰਨ ਕੋਰ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਕਾਈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰਾਨੂੰ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਵੀ ਵਰਤਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ। t ਨੂੰ k_f ਨਾਲ m ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵਿਚਾਰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਕਿਲੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ 0.6 ਮਿਲੀਲੀਟਰ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ 1 ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ 1 ਕਿਲੋ ਘੋਲਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 1 ਲੀਟਰ ਆਰ ਘੋਲਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੇ ਜੋ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੇਲ ਹੋਣਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਠੋਸ ਦਾ ਭਾਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਘਣਤਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਾਲ ਗਿਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ 0.6 ਵਿੱਚ 1.06 ਨੂੰ $\Delta h = kb \ln \frac{m_1}{m_2}$ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਘੁਲਣ ਦਾ ਭਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਾਲ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ ਘੋਲ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਜੋ ਕਿ 12 ਜਾਂ 24 ਜੋੜ 4.38 ਪਲੱਸ 32 12 15 20 60 60 ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਅਣੂ ਭਾਰ ਜੋ ਘੋਲ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ 1 ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ 1 ਕਿਲੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ 1 ਕਿਲੋ ਨਾਲ ਵੰਡ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਮੋਲੀ ਦੇਵੇਗਾ t_y ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਮੰਨ ਲਿਆ ਹੈ ਕਿ 1 ਕਿਲੋ ਪਾਣੀ ਜਾਂ 1 ਲੀਟਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਵਾਲੀਅਮ ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਕੈਰੀ ਦੀ ਬਜਾਏ ਮੈਂ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਉਹੀ ਮਿਲਦਾ ਹੈ। ਜਵਾਬ ਦਿਓ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ 0.6 ਵਿੱਚ 1.06 ਨੂੰ 60 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ i ਜਾਂ ਤਾਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਜਾਂ ਮੋਲਰ d ਇਹ ਇੱਕੋ ਨੰਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ 1.06 ਵਿੱਚ 10 ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 2 ਮੋਲਰ ਜਾਂ ਮੋਲਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਕੋਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪੈਂਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡਿਗਰੀ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸੰਘਣਤਾ C ਸੀ ਜੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਸਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ C ਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਐਸੀਟਿਕ ਐਸਿਡ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਰਹੇਗਾ ਅਤੇ ਬਾਕੀ ਹਿੱਸਾ ਡਿਸਸੋਸੀਏਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ C ਅਲਫ਼ਾ ਦੇਵੇਗਾ ਐਸੀਟੇਟ ਆਇਨ ਅਤੇ C ਅਲਫ਼ਾ ਐਚ ਪਲੱਸ n ਦਾ ਫਿਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਲੈ ਕੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ C ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਨੂੰ C 1 ਘਟਾਓ OK ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ C ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ kb ਸਾਨੂੰ i ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਕੁੱਲ ਧਿਆਨ ਰਾਸ਼ਨ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਸੰਚਾਲਨ ਗੁਣਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਠੋਸ ਵਿੱਚ ਸਾਰੇ ਵਿਅਕਤੀਗਤ Δh ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਿੰਨੋਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹਨ, ਇਸਲਈ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਪਲੱਸ ਇਸ ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਹ ਅਤੇ ਇਹ C 1 ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਠੀਕ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਹੁਣ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ C ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਅਲਫ਼ਾ ਪਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ kb ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸਿਕ ਮੈਂ i ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ ਅਤੇ ਉਹ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਜੋ ਵਿਛੋੜੇ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਛੋੜੇ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ C ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਉਹ ਸਾਰੇ ਜਵਾਬ ਹੋਣਗੇ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੀ ਮੈਨੂੰ ਲੋੜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ। ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਜ਼ਰੂਰ k_f ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ k_f ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਉਥੋਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ 1.86 Δh ਕੈਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ 1.86 ਹੈ ਅਤੇ ਮੋਲਿਟੀ ਤੁਸੀਂ ਹੋ $\Delta h = i \cdot K_f \cdot m$ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਵਿੱਚ ਦਸ ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਦੇ ਗੁਣਾ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਭਾਗ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਅੱਠ ਛੇ ਨਾਲ ਭਾਗ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਅਤੇ ਜਵਾਬ ਹੈ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਨੌਂ ਸੱਤ ਜਾਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਜ਼ੀਰੋ ਚਾਰ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਨੌਂ ਸੱਤ

ਇਸ ਲਈ ਅਲਫ਼ਾ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਨੌਂ ਸੱਤ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਗੁਣਕ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗਿਣਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਨੌਂ ਸੱਤ ਹੁਣ kb ਬਾਰੇ ਕੀ?

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ 1.0 ਨੂੰ 10 ਘਟਾਓ 2 ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਵਿੱਚ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ 0.0397 ਵਰਗ ਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ 1 ਘਟਾਓ 0.0397 ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਕਿਹੜਾ ਜਵਾਬ ਮਿਲਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਜਵਾਬ ਹੈ 1.74 ਵਿੱਚ 10 ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 5 ਇਸ ਲਈ ਗਲਤੀ ਦੇ ਦੌਰ ਦੇ ਅੰਦਰ ਇਹ ਮੇਰੇ ਖਿਆਲ ਵਿੱਚ ਜਵਾਬ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਉ ਪਾਠ ਤੋਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਇਹ ਹੈ 3.32 insert ebook ਤੋਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਜੰਮਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਉਦਾਸੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਜਦੋਂ 10 ਗ੍ਰਾਮ CH_3CH_2COH ਨੂੰ 250 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਾਣੀ ਤਾਂ ਉਹ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ Δh ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਉਹ ਡੈਲਟਾ $\Delta h = i \cdot K_f \cdot m$ ਨੂੰ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ 10 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦਾ ਭਾਰ ਅਤੇ ਟੈਂਡਰਮ ਅਤੇ ਘੋਲ CH_3CH_2COH ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਦਾ 10 ਗ੍ਰਾਮ 250 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲਨ ਦਾ ਭਾਰ 250 ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਗ੍ਰਾਮ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ K_a is equal to dissociation constant ਲਈ ਇਸ ਐਸਿਡ 1.4 ਵਿੱਚ 10 ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ 3 ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਲਈ k_f 1.86 ਕੈਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਆਮ ਫਾਰਮੂਲਾ $\Delta h = i \cdot K_f \cdot m$ ਹੋਣਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਜਿੱਥੇ ਸਾਰੇ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਦੀ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ, ਸਿਰਫ਼ ਸਰਲਤਾ ਲਈ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪੂਰਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਸਿਰਫ਼ H^+ ਹੈ ਜੋ ਵੱਖ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ H^+ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਮਾਇਨਸ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਜੇਕਰ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਿਧਾਂਤਕ ਇਕਾਗਰਤਾ C ਦਾ H^+ ਹੈ ਫਿਰ ਵਿਘਨ

ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜੇਕਰ ਵਿਘਨ ਦੀ ਡਿਗਰੀ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵਿਘਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ h ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ c ਬਣ ਜਾਵੇਗੀ c ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਨ ਨਾਲ h ਪਲੱਸ ਦੀ 1 ਘਟਾਓ ਐਲਫ਼ਾ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ c ਅਲਫ਼ਾ ਬਣ ਜਾਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਕ ਘਟਾਓ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ bec ਬਣ ਜਾਵੇਗੀ। ome c $alpha$ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ka ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸਨੂੰ h ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ha ah ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰੋ, ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ c ਅਤੇ ਅਲਫ਼ਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ h ਪਲੱਸ c ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ c ਸਮਝੋ h ਦਾ $alpha$ ਅਤੇ $concentration$ c ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਲਗਾਉਣ ਅਤੇ ਇੱਕ c ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਨਾਲ ਅਸੀਂ c ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ c ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਵਿਭਾਜਨ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਇਸ ਲਈ c ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਲਿਖਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲਸ ਨੂੰ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ah ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ $molality$ ਅਤੇ $molarity$ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਾਨ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ah ਨੂੰ ਭਾਰ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਘੋਲਨ ਦੇ ਘੁਲਣ ਦਾ ਭਾਰ 0.250 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵੀ 0.250 ਲੀਟਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਜਾਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇੱਕਸਾਰਤਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀ ਹੋਵੇਗੀ, ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ $ular$ ਵਜ਼ਨ 15 ਪਲੱਸ 14 ਪਲੱਸ 13 ਪਲੱਸ 35.5 ਇਹ 12 ਪਲੱਸ 113 ਪਲੱਸ 30 ਤੋਂ 45 ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ 35 ਪਲੱਸ 45 80 80 ਪਲੱਸ 1529 ਪਲੱਸ 13 42 ਅਤੇ 0.5 ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ 1225 ਦਾ ਇੰਨਾ ਭਾਰ ਹੈ। ਮਿਸ਼ਰਣ 122.5 ਹੈ ਇਸਲਈ ਘੋਲ ਦੇ ਮੋਲ ਅਤੇ 2 ਸਿਰਫ਼ 10 ਗੁਣਾ 122.5 ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ c ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਹੁਣ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਟੈਨ ਨੂੰ 122.5 ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਭਾਰ 0.250 ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ 0.3265 ਦਾ ਮੁਲਾਂਕਣ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਬਿੰਦੂ ਤਿੰਨ ਦੇ ਛੇ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਕੈਲ ਲਈ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜਾਣਕਾਰੀ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਦੇ ਛੇ ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਨੂੰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਨਾਲ ਭਾਗ ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁਆਡ੍ਰੈਟਿਕ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨਾ ਹੈ ਪਰ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਨੁਮਾਨ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰੋ ਪਹਿਲਾਂ ਅਨੁਮਾਨ ਨੂੰ ਘੱਟ ਬਣਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਅਲਫ਼ਾ ਸਿਰਫ਼ ah 1.4 ਵਿੱਚ 10 ਘਟਾਓ 3 ਭਾਗ 0.326 ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਵਰਗ ਹੁਣ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਉੱਤਰ ਹੈ ਅਲਫ਼ਾ ਅੰਕ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਪੰਜ ਪੰਜ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਅਣਡਿੱਠ ਕੀਤਾ ਅਲਫ਼ਾ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਪੰਜ ਪੰਜ ਤੁਸੀਂ ਹੱਲ ਨੂੰ ਸੋਧਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ ਡਿਨੋਮੀਨੇਟਰ ਰੀਕੈਲਕੁਲੇਟਰ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੁਆਡ੍ਰੈਟਿਕ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਹੱਲ ਨਹੀਂ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉੱਚ ਕ੍ਰਮ ਸਮੀਕਰਨ ਵੀ ਹਨ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਦੁਹਰਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। ਇੱਥੇ ਸਿਰਫ਼ ਅਲਫ਼ਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਜੇ ਵੀ ਅਲਫ਼ਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਬਸ ਬਦਲਣਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਦੋ ਵਾਰ ਦੁਹਰਾਓ ਸੰਭਵ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਈ ਵਾਰ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਮੈਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਵਾਰ ਇਹ ਇਕਸਾਰ ਹੁੰਦਾ ਦੇਖਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਵਾਪਸ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ka ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ 0.326 ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ ਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ ਐਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 0.9345 ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਜਿੱਥੇ k ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ 63 ਮਿਲੇਗਾ ਤਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਸਿਰਫ਼ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਨੇੜੇ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਠੀਕ ਹੈ ਕੈਲਕੁਲੇਟਰ ਅਲਫ਼ਾ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜਿੱਥੇ m ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਪ੍ਰਜਾਤੀਆਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਤਵੱਜੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੋ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਹਾਹ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ m ਸਿਰਫ਼ c ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ। 1 ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ ਗੁਣਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ kb ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ k kf ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ 1.86 ਨੂੰ c ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ i ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਕਿਤੇ ਗਿਣਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 0.326 ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅੰਕ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਹੈ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਟੀਐਫ਼ 1.86 ਗੁਣਾ 0.326 ਗੁਣਾ 1.0633 ਅਤੇ ਉੱਤਰ ਹੈ 0.645 ਇਸ ਲਈ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਬਦਲਾਅ 0.645 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ ਡਿਗਰੀ ਕੈਲਵਿਨ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ah ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦੇ ਕਾਰਕ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਕ ਜ਼ੀਰੋ ਛੇ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਹੱਲ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ। ਇਸ ਸੈਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਖਰੀ ਸਮੱਸਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ch two fc coh ਦਾ 19 ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਗ੍ਰਾਮ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਪਾਣੀ ਦੇ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1.0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਫੈਕਟਰ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਦੀ ਘਾਟ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਲੋਰੋਐਸਟਿਕ ਐਸਿਡ ਦਾ ਸਟੈਂਟ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਹ ਉਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨਾਲ ਬਿਲਕੁਲ ਮਿਲਦਾ ਜੁਲਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਐਸਿਡ ਦਾ 19.5 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ 19.5 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲ ch_2 $fcooh$ ਪਾਣੀ ਦੇ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਭਾਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਪਾਣੀ ਨੂੰ 1.0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀਐਫ਼ ਜੋ ਦੇਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਹੈ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦੇ ਫੈਕਟਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਠੀਕ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੁੱਚੀ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਵੰਡਦਾ ਹਾਂ ha ਮੈਨੂੰ h ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਘਟਾਓ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੈਂ ਇਹ ਮੰਨ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਇਕਾਗਰਤਾ c ਅਸੰਬੰਧਿਤ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਡਿਗਰੀ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਕ ਮਾਇਨਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਥੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਲਈ h ਪਲੱਸ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ $c1$ ਹੋਵੇਗੀ।

ਇਸ ਲਈ ਹਰੇਕ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਕੁੱਲ ਇਕਾਗਰਤਾ c ਵਨ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਕਾਰਕ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ c 1 ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਨੂੰ c ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ 1 ਹੈ ਅਤੇ ka ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ha ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਘਟਾਓ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ c 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਲਫ਼ਾ ਵਰਗ c 1 ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ c ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ c ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਜਾਂ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਹੋਵੇਗੀ ਦੁਬਾਰਾ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਤਲੇ ਜਲਮਈ ਘੋਲ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਅਤੇ ਮੋਲੈਰਿਟੀ ਵਿੱਚ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਪੁੰਜ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮੋਲਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਮੋਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਇੱਕ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਬਾਰਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ 14 ਪਲੱਸ 9 ਪਲੱਸ 12 13 ਪਲੱਸ 30 45 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ 4 9 18 1 2 3 7 8.

ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ 78 ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਘਣਤਾ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੋਲ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 19.5 ਗ੍ਰਾਮ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ ਅਣੂ ਭਾਰ 78 ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਘੋਲ ਦੀ ਆਇਤਨ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ah ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕੇ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ 0.5 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 19.5 ਨੂੰ 78 ਦੁਆਰਾ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ਅੰਕ ਪੰਜ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਸਧਾਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਦੇ ਕਰਕੇ ਬਾਹਰ ਆ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਮੋਲਾਲ ਜਾਂ ਮੋਲਰ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ c ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ tf ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ tf kf m ਹੈ ਜਿੱਥੇ m ਸਾਰੀਆਂ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਦੀ ਕੁੱਲ ਤਵੱਜੋ ਹੈ ਜੋ c ਗੁਣਾ 1 ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ c 1 ਵਿੱਚ kf ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ kf ਨੂੰ ਆਖਰੀ ਸਮੱਸਿਆ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਛੇ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਛੇ ਗੁਣਾ ਬਿੰਦੂ ਪੰਜ ah ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਇੱਕ ਜੋੜ 1 ਨਾਲ ਵਰਤ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ 1 ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਬਰਾਬਰ 1.0 ਨੂੰ 1.86 ਦੁਆਰਾ 0.5 ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਤਾਂ 2 ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ 1.86 ਦੁਆਰਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਅਭਿਆਸ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਸ਼ਨਾਂ ਵਿੱਚ ਸਮੱਸਿਆ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿੰਨੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅੰਕੜੇ ਰੱਖਣੇ ਹਨ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਕੇਵਲ 1.075 ah ਨੂੰ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਅਲਫ਼ਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੈ ਜਾਣ ਦਿਓ ਤਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਸਿਰਫ਼ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਪੰਜ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਅੰਕਾਂ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਮਿਲੇਗਾ। ਕੋਈ ਵੀ ਜਵਾਬ ਤਾਂ ਅਲਫ਼ਾ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਪੰਜ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਇੱਕ ਚੋਟੀ ਦਾ ਫੈਕਟਰ ਸਿਰਫ਼ 1.075 ਹੈ ਅਤੇ ka ਹੁਣ ਇਹ ਸਿੱਧਾ ਹੈ c ਕੀ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਵਿੱਚ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਪੰਜ ਵਰਗ ਨੂੰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਅਲਫ਼ਾ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਪੁਆਇੰਟ ਨੌਂ ਹੋਵੇਗਾ ਦੇ ਪੰਜ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਮਾਮੂਲੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਸੱਤ ਪੰਜ ਵਰਗ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਬਿੰਦੂ 0 ਵਿੱਚ 10 ਘਟਾਓ 3 ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਐਸਿਡ ਲਈ ਵਿਭਾਜਨ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੈਸ਼ਨ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਹੀ ਰੋਕਾਂਗੇ।

Prutor@IIITK