

ਹੈਲੋ ਸਟੂਡੈਂਟਸ, ਮੇਰਾ ਨਾਮ ਸ਼ਸ਼ਾਂਕਦੀਪ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਆਈਆਈਟੀ ਦਿੱਲੀ ਦੇ ਵਿਭਾਗ ਵਿੱਚ ਐਸੋਸੀਏਟ ਪ੍ਰੋਫੈਸਰ ਹਾਂ ਅੱਜ ਮੈਂ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਤੁਹਾਨੂੰ 'ਤੇ ਇਹ ਰਸਾਇਣ ਵਿਗਿਆਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਿਸ਼ਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਮੋਨੀਆ ਗੈਸ ਜਾਂ pc_{15} ਡਿਸਸੋਸੀਏਸ਼ਨ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਜਾਂ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਜਾਣਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਕਾਗਰਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਲਾਗੂ ਕਰਾਂਗੇ। ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅਧਿਆਇ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਦਾ ਕਾਰਨ ਲੱਭਦੇ ਹਾਂ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਕਿਸਮ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਸਮਰੂਪ ਅਤੇ ਵਿਪਰੀਤ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਸਮਰੂਪ ਜਾਂ ਵਿਪਰੀਤ ਸੰਤੁਲਨ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਕਿਵੇਂ ਕਰੀਏ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਹੱਤਵ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ kc ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਸੰਤੁਲਨ c ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਤਤਕਾਲ ਫਿਰ ਅਸੀਂ $k_{c}k_{p}k_{x}$ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਸਬੰਧਾਂ ਦੀਆਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸੰਘਣਾਤਾ ਅਤੇ kc ਮੁੱਲ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ kc ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਾਂਗੇ ਜੇਕਰ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਸੰਘਣਾਤਾ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵੀ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ kc ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇਕਾਗਰਤਾ ਰੱਖਣ ਵਾਲੀ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਤੋਂ ਸਾਡਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਤਸਵੀਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਸੰਤੁਲਨ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਬਲ ਜਾਂ ਕਿਰਿਆ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਅਵਸਥਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਅਵਸਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਦੋ ਵਿਰੋਧੀ ਸ਼ਕਤੀਆਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਸੀਸਅਥ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਦੋਵੇਂ ਪਾਸੇ ਇੱਕ ਵਿਅਕਤੀ ਬੈਠਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਉਹ ਤਾਕਤ ਲਗਾ ਰਹੇ ਹਨ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਵਿਅਕਤੀ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜ਼ੋਰ ਲਗਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਿਅਕਤੀ f orce ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਉਦੋਂ ਹੀ ਮਿਲੇਗਾ ਜਦੋਂ ਬਲ ਇੱਥੇ ਦੋ ਵਿਰੋਧੀ ਸ਼ਕਤੀਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ a ਤੋਂ ba ਤੋਂ b ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਸ਼ੁੱਧ a ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ। ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਸ਼ੁੱਧ a ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ a ਦੇ ਛੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਡੱਬੇ ਵਿੱਚ ਇਕੱਲਾ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ a ba ਤੋਂ ba ਤੱਕ ਜਾਵੇਗਾ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ। a ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਘਟਦੀ ਹੋਈ b ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਦੇ ਚਾਰ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ b ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ ਬਣਦੇ ਹਨ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਡੱਬੇ ਨੂੰ ਵੇਖਦਾ ਹਾਂ, ਮੈਨੂੰ a ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਅਤੇ b ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਹੁਣ ਰਿਐਕਟੈਂਟਸ ਦੇ ਸਿਰਫ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ b ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਮਿਲ ਗਏ ਹਨ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਘੰਟੇ ਲਈ ਇੰਤਜ਼ਾਰ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੰਟੇਨਰ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜੇ ਮੈਂ ਦੇਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ a ਅਤੇ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹਨ। b ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਬਦੀਲੀਆਂ ਨਹੀਂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਸਿਰਫ ਇਹ ਦੇਖੋ ਕਿ ਜੇ ਮੈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ 1 ਰਾਜ ਦੇ ਰਾਜ ਤਿੰਨ ਰਾਜ ਚਾਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਤੋਂ ਦੋ ਤੱਕ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ 2 ਤੋਂ ਜਾਂਦਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ 3 ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆਕਰਤਾ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੈ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਘੰਟੇ ਉਡੀਕ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ah ਸੰਤੁਲਨ $sttsj$

ਇਸ ਲਈ ਤਿੰਨ ਅਤੇ ਚਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਤੀ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਤੀ ਦਿੰਦੇ ਹਨ ਹੁਣ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ b ਦੇ a ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਦੁਬਾਰਾ b ਦੇ a ਵੀ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਮੈਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ b ਨਾਲ ਤਾਂ ਸਿਰਫ b ਅਣੂ ਹੀ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਲਈ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਮੈਂ ਦੇਖਾਂਗਾ ਕਿ b a ਵੱਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਦੁਬਾਰਾ b ਦੇ ਦੋ ਅਣੂ a ਵੱਲ ਚਲੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਕੁਝ ਹੋਰ ਸਮੇਂ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਹੋਰ a ਹੈ con b ਵੱਲ ਮੁੜਦੇ ਹੋਏ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾਵਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ b ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਅਤੇ a ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਮੌਜੂਦ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਤੁਸੀਂ a ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਅਤੇ b ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਕੋਈ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਵੇਖੋਗੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਅੱਗੇ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਤਾਂ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ b ਦੇ ਛੇ ਅਣੂਆਂ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ a ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਅਤੇ b ਦੇ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੋਰ ਸਮੇਂ ਲਈ ਛੱਡਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। a ਅਤੇ b ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਅਵਸਥਾ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਗਲਤੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੀਮਾ ਦੇ ਨਾਲ a ਅਤੇ ba ਅਤੇ b ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਪਲਾਟ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਦੇਖੋਗੇ ਕੀ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਕਮੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ b ਦਾ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਠਾਰ ਅਤੇ a ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ a ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ba ਹੈ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਘਟਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਠਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਸ ਤੋਂ ਬਾਅਦ a ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ b ਦੇ ਵਾਧੇ ਨੂੰ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਅਤੇ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਉੱਥੇ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। b ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪਠਾਰ 'ਤੇ ਇਸ ਪਠਾਰ 'ਤੇ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਬਦਲਾਅ ਦੇ ਨਾਲ a ਅਤੇ b ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੇ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ b ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਦੀ ਹੱਦ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ a ਅਤੇ b ਫਿਰ b ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਪਹਿਲਾਂ ਘਟੇਗੀ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦੀ a ਵਧੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੇਂ a ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗੀ।

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਦੋਂ a ਅਤੇ b ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ। ਬਦਲਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਅਸਟੇਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਾਪਤ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸੋਚੋ a ਪਲੱਸ b ਤੁਹਾਨੂੰ c ਦਿੰਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਉਹੀ ਗੱਲ ਕਰੋਗੇ a ਅਤੇ b ਘਟੇਗਾ a ਅਤੇ b ਘਟੇਗਾ ਅਤੇ c ਵਧੇਗਾ c ਵਧੇਗਾ। ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਅਤੇ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਤੁਹਾਡੀ a ਅਤੇ bab ਅਤੇ c ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗੀ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਸੰਕੁਚਿਤ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਰਿਐਕਟੈਂਟ ਦਾ ਪ੍ਰਵੇਸ਼ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਅਵਸਥਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ cc ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਦੁਬਾਰਾ a ਪਲੱਸ b 'ਤੇ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਸਿਰਫ c ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ab ਤੱਕ a ਪਲੱਸ b ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ c ਉਦੋਂ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਜਦੋਂ ਪਰਿਵਰਤਨ 0 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਦਾ ਕੀ ਮਹੱਤਵ ਹੈ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਸਿਸਟਮ ਦੇ ਸਿਸਟਮ ਦੀਆਂ ਸਾਰੀਆਂ ਮਾਪਣਯੋਗ ਸੰਪਤੀਆਂ ਸਥਿਰ ਰਹਿਣ ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਬਲ ਕੀ ਹੈ? ਇੱਥੇ ਸੰਤੁਲਨ ਬਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪਿਛੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਇਆ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ h ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਖੇਤਰ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਤੋਂ ਇੱਕ ਗੈਸ ਤੋਂ b ਗੈਸ ਤੱਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਸਿਰਫ ਡਬਲਯੂ. $hen\ delta\ g$ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ gb ਹੈ ਜਾਂ ga ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ gb ga ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ gb ga ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਸੁਭਾਵਿਕ ਹੈ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ gb ਗੇ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਦੂਸਰਾ ਸਵਾਲ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਜੇਕਰ gb ਗੇ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕਿਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁੱਧ b ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਦੇ ਲਈ ਆਓ ਇੱਕ ਗੈਸ ਤੋਂ b ਗੈਸ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ

ਦੁਬਾਰਾ ਸੋਚੀਏ ਤਾਂ ਅਸੀਂ puree puree ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ pure b ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁੱਧ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। b ਤੁਹਾਡੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਜਿੱਥੇ a ਅਤੇ b ਦਾ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ a ਦਾ ਜੋੜ a ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ a ਦਾ ਜੋੜ b ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਪਹਿਲੀ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਦੂਜੀ ਅਵਸਥਾ ਅਤੇ ਇਹ ਤੀਜੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਦੀ ਮੁਕਤ ਉਰਜਾ ਸਟੇਟ ਹੈ ga ਇਹ gb ਹੈ ਇਹ ah g ਦਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੇਲ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਹੈ a ਦਾ ਪ੍ਰਤੀ ਮੇਲ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰਾਜ ਦੇ ਦਾ g ਦਾ g ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਰਾਜ ਦੇ ਦੇ g ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਿਵੇਂ ਕਰਾਂਗੇ। ਇਸ ਦੁਆਰਾ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ah ਦੁਆਰਾ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਸ b ਗੈਸ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮੇਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਮੇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੇਂ t ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸੀਮਾ e ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਖੱਬੇ a ਇੱਕ ਮਾਇਨਸ e ਮੇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ e ਮੇਲ ਪ੍ਰਤੀ ਲੀਟਰ ਹੈ ਤਾਂ ਰਾਜ 2 ਦੀ g ਇਸ ਅਵਸਥਾ ਦੇ g ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ 2 ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ 1 ਘਟਾਓ e ਨੂੰ a ਦੇ g ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ a ਦਾ 1 ਘਟਾਓ e ਮੇਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ga ਨੂੰ 1 ਘਟਾਓ e ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ b ਦਾ e ਅਣੂ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ e g ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ g ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ e ਵਿੱਚ ga ਪਲੱਸ e gb ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਡੈਲਟਾ g ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ 1 ਘਟਾਓ ega ਪਲੱਸ e gb ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦੇ ਇੱਕ ਮੇਲ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਕੀਤੀ ਹੈ ਸੋ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ga ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ga ਮਾਇਨਸ ega ਪਲੱਸ egb ਮਾਇਨਸ ga ਹੈ ਇਹ ਗਾਰਾ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ egb ਮਾਇਨਸ g ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ b ਹੈ gb ga ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ। ਇਹ ਹਮੇਸ਼ਾ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ g ਬਨਾਮ g ਬਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਹੱਦ ਦੀ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਰਚਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇੱਥੋਂ ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ e ਬਰਾਬਰ 0 ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ga ਬਚਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ e ਬਰਾਬਰ 0 ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ g ga ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਦੋਂ e 1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਮਿਆਦ 0 'ਤੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ g 2 is equal to zb g2 is equal to gb ਤਾਂ ਇਹ ga ਅਤੇ gb ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਨੂੰ ਗਾ ਮਾਇਨਸ ਈਗਾ ਪਲੱਸ ਈਜੀਬੀ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ g 2 ਸਿਰਫ਼ ga ਪਲੱਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। e gb ਮਾਇਨਸ ga gb ਮਾਇਨਸ ga

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਦਾ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ g ਦੇ ਬਨਾਮ e ਢਲਾਨ ਨੂੰ ਪਲਾਟ ਕਰਦੇ ਹੋ gb ਮਾਇਨਸ ga ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੰਟਰਸੈਪਟ g ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਢਲਾਨ ਤੁਹਾਡੀ gb ਘਟਾਓ g ਢਲਾਨ ਹੈ। ਤੁਹਾਡਾ gb ਘਟਾਓ j ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ gb ਬਰਾਬਰ ਹੈ gb ah ਡੈਲਟਾ g ਹਰੇਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਨੈਗੇਟਿਵ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਕੰਪਰੈਸ਼ਨ 'ਤੇ ਜਾਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਹਨ ਹਾਲਾਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਪੂਰਨਤਾ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦੀ ਤਾਂ ਕਿਹੜੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਪੂਰਾ ਕਰਨ ਲਈ ਰੋਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਬਾਰੇ ਦੁਬਾਰਾ ਸੋਚੀਏ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਸੈਟ ਕਰਦੇ ਹਾਂ pure a ਨਾਲ arted ਅਤੇ ਅਸੀਂ pure b ਵਿੱਚ ਚਲੇ ਗਏ ਅਸੀਂ pure b ਵਿੱਚ ਗਏ ਹੁਣ ਸੋਚੋ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ puree ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ pure b ਨਾਲ ਖਤਮ ਹੁੰਦੇ ਹੋ, ਵਿਚਕਾਰ ਅਜਿਹੀਆਂ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜੋ a ਅਤੇ b ਦੋਵੇਂ ਹੁੰਦੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ ਦੋਵੇਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। b ਜੇਕਰ ਇਹ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ g ਜਿਸ ਦੀ ਤੁਸੀਂ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਉਹੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g egb ਮਾਇਨਸ ga ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਐਂਟਰੌਪੀ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮਿਸ਼ਰਣ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਹਮੇਸ਼ਾ ਉੱਚ ਐਂਟਰੌਪੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਸ਼ੁੱਧ ਸਟੀਲ ਲਈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮਿਕਸਿੰਗ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਐਂਟਰੌਪੀ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਸ਼ੁੱਧ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਤੋਂ ਮਿਕਸਡ ਸਟੇਟ ਡੈਲਟਾ ਵੱਲ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰਾਜ ਅਵਸਥਾ 2 ਤੋਂ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ 3 ਲਈ ਡੈਲਟਾ s 0 ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ। ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਦਾ ਡੈਲਟਾ g ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਜੇ ਲਿਖਾਂਗੇ ਉਹ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਮਿਸ਼ਰਣ ਡੈਲਟਾ g ਡੈਲਟਾ h ਘਟਾਓ t ਡੈਲਟਾ s ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਆਦਰਸ਼ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ g ਮਿਕਸਿੰਗ ਮਾਇਨਸ t ਡੈਲਟਾ s ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਹਿਲੇ ਪੜਾਅ ਲਈ ਡੈਲਟਾ x ਮਿਕਸਿੰਗ 0 ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ। ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਮਿਕਸਿੰਗ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨੈਗੇਟਿਵ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਮਿਕਸਡ ਸਟੇਟ ਤੋਂ ਸ਼ੁੱਧ b ਡੈਲਟਾ s ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ 0 ਡੈਲਟਾ s ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਨੈਗੇਟਿਵ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਯੋਗਦਾਨ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਕੁੱਲ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਹੈ ਕੀ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ gb ga ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g ਮਿਸ਼ਰਣ ਵਿੱਚ ਦੋਵਾਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਯੋਗਦਾਨ ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਯੋਗਦਾਨ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਟੇਟ ਡੈਲਟਾ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋਵੋ ਤਾਂ ਇੱਕ ਸਮਾਂ ਆਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇਹ ਕਾਰਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹਿੱਸੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ g ਬਨਾਮ e ਦੁਬਾਰਾ g ਬਨਾਮ e ਦੁਬਾਰਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਮਿਕਸਿੰਗ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਗ੍ਰਾਫ਼ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਮਿਕਸਿੰਗ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਮਾਇਨਸ t ਡੈਲਟਾ s ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਹੋਰ ਸਵੈ-ਚਾਲਤ ਬਣਾ ਦੇਵੇਗਾ ਪਰ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਸਮੇਂ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਜਦੋਂ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਚੀਜ਼ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰਹਿੰਦ-ਖੂੰਹਦ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗੀ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੇ ਕਾਰਨ ਐਂਟਰੌਪੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੂਰਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਉਮੀਦ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਹਮੇਸ਼ਾ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ

ਇਸ ਲਈ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਡਿਜ਼ਾਈਨ ਹਨ ਇੱਕ ਰੈਜ਼ੀਮ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਰੈਜ਼ੀਮ ਡੈਲਟਾ j ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ। ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜਦੋਂ ਡੈਲਟਾ ਜੀ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਦੂਜੇ ਸਵਾਲ ਦਾ ਜਵਾਬ ਦੇ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਵੀ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ੁੱਧ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਹਾਲਾਂਕਿ gb ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨਹੀਂ ਹੋਣੀਆਂ ਚਾਹੀਦੀਆਂ ਸਨ ਪਰ ਮਿਕਸਿੰਗ ਐਂਟਰੌਪੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ g ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਯੋਗਦਾਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨਟ੍ਰੋਪੀ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾਰਦੀ ਹੈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੀ ਐਂਟ੍ਰੋਪੀ ਮਿਕਸਿੰਗ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਕੁਚਿਤ ਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸੰਪੂਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਲ ਨਾ ਜਾਣ ਲਈ ਜ਼ਿੰਮੇਵਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਲਈ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਸਮਾਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਅਤੇ b a ਅਤੇ b ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤ ਦਾ a ਅਤੇ b ਅਨੁਪਾਤ ਸਥਿਰ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ a ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗਾ b ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗਾ ਅਤੇ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਕੋਈ ਭੌਤਿਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨਹੀਂ ਬਦਲੇਗੀ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਇਆ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਦਾ ਕਾਰਨ ਹਾਲਾਂਕਿ g ਦਾ b a ਦੇ g ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ b ਰੂਪ a ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੋਵੇ ਅਤੇ b ਮਿਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਸਮਾਂ ਆਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਡੈਲਟਾ gt ਘਟੇਗਾ o ਇਸ ਹੱਦ ਤੱਕ ਕਿ a ਨੂੰ b ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ b ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ a ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵਾਂਗੇ ਕਿਉਂਕਿ b ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੀ ਮਿਕਸਿੰਗ ਐਂਟਰੋਪੀ ਦੇ ਨਾਲ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੀ ਐਂਟਰੋਪੀ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਚੱਲੀਏ ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀਆਂ ਕਿਸਮਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ, ਸੰਤੁਲਨ ਦੀਆਂ ਦੇ ਕਿਸਮਾਂ ਹਨ ਇੱਕ ਤੁਹਾਡਾ ਭੌਤਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਭੌਤਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਅਤੇ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਇਸ ਲਈ ਭੌਤਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਭੌਤਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਭੌਤਿਕ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਜਦੋਂ ਕਿ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ

ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਭੌਤਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਕੀ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਇਹ ਉਹ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲ ਰਹੀ ਹੈ। ਪਾਣੀ ਦਾ ਠੰਢਾ ਹੋਣਾ ਪਾਣੀ ਦਾ ਠੰਢਾ ਹੋਣਾ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਜਦੋਂ s ਦੇ ਓ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਤਰਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ 'ਤੇ ਠੋਸ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਉਲਟ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਪਿਘਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ $s2$ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 1 ਵਾਯੂਮੰਡਲ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ $s20$ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 1 ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਕੇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬੀਕਰ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਬਰਫ਼ ਪਾਉਂਦੇ ਹੋ ਇਹ ਬਰਫ਼ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ 0 ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਬਰਫ਼ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜਾਂ ਬਰਫ਼ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਬਰਫ਼ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਪਿਘਲ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ। ਸੈਲਸੀਅਸ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਬਰਫ਼ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਆਹ ਆਈਸ ਕਿਊਬ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਛੱਡ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੀ ਬਰਫ਼ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਰਹੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਥੋੜੀ ਜਿਹੀ ਬਰਫ਼ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਜਾਏਗੀ ਤੁਸੀਂ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ ਇੱਕ ਵਾਯੂਮੰਡਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਕੁਝ ਠੰਡਾ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਬਰਫ਼ ਦਾ ਪਿਘਲਣਾ ਅਤੇ ਜੰਮਣਾ ਜਾਂ ਤਰਲ ਪਾਣੀ ਦਾ ਜੰਮਣਾ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਬਰਫ਼ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਰਲ ਵਿਚਕਾਰ ਸੰਤੁਲਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਹੁਣ ਅਗਲੀ ਚੀਜ਼ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਉਹ ਹੈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਣੂ ਦਾ ਉਬਾਲਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਮੈਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਪਾਣੀ ਅਤੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਪਾਓ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਕੁਝ ਅਣੂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਾਸ਼ਪ ਵਿਚ ਬਦਲ ਜਾਣਗੇ, ਸਾਰੇ ਅਣੂ ਤੁਹਾਡੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਭਾਫ਼ ਵਿਚ ਨਹੀਂ ਜਾਣਗੇ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪਾਣੀ ਦੀ ਭਾਫ਼ ਲੈ ਕੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਲਸੀਅਸ 'ਤੇ ਰੱਖਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਦਾ ਕੁਝ ਹਿੱਸਾ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ। ਵਾਸ਼ਪ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਹਮੇਸ਼ਾ ਸਥਾਪਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਅਸੀਂ ਤਰਲ ਰੂਪ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਰੂਪ ਤੋਂ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਨ ਉਦੋਂ ਸਥਾਪਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤਰਲ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਵਿਚਕਾਰ ਕੋਈ ਹੋਰ ਪਰਿਵਰਤਨ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਅਤੇ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਹੋਰ ਤਬਦੀਲੀ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੀ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਤਰਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਵਾਸ਼ਪ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਹੋਰ ਮਾਮਲੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ei ਪਾਣੀ ਲਓ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਕ $gc1$ ਨੂੰ ਘੁਲਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ $agc1$ ਦੀ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ ਪਾਓ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਿਲਾਓ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਘੁਲ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਵਾਧੂ m ਪਾਓਗੇ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਇਹ ਘੁਲ ਨਹੀਂ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ $gc1$ ਦੀ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਪਾਣੀ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਰੂਪ ag ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ $c1$ ਮਾਇਨਸ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ $agc1$ ਦੀ ਬਹੁਤ ਵੱਡੀ ਮਾਤਰਾ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਹੇਠਲੇ ਹਿੱਸੇ 'ਤੇ ਸੈਟਲ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ag ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ $c1$ ਮਾਇਨਸ $agc1$ ਠੋਸ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਹੈ। ਫਾਰਮ $adc1$ ਠੋਸ ਰੂਪ ok $egc1$ ਠੋਸ ਰੂਪ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਵੱਖਰੀ ਕਿਸਮ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਵੇਖ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਇਹ ਹੈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਭੌਤਿਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕੋਈ ਵੀ ਰਸਾਇਣਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ a ਪਲੱਸ ਬੀ c ਪਲੱਸ ਡੀ ਵੱਲ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਮੋਨੀਆ n ਦੇ ਪਲੱਸ ਤਿੰਨ s ਦੇ ਦਾ ਗਠਨ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ns ਤਿੰਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ $pc1$ ਪੰਜ ਵੀਸੀ ਦੇ ਵਿਘਨ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ 1 ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ $c1$ ਦੇ ਇਹ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ $pc1$ ਪੰਜ ਜਾਂ $pc1$ ਤਿੰਨ ਜਾਂ $c1$ ਦੇ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣਾ ਬੰਦ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ 100 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸੰਭਵ ਨਹੀਂ ਹੈ $pc1$ 5 ਦਰਜਨ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ $pc1$ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਚਲਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ $c1$ ਦੇ $pc1$ ਪੰਜ ਦੀ ਮਾਤਰਾ $pc1$ ਤਿੰਨ ਅਤੇ $c1$ ਦੇ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਸੰਤੁਲਨ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਕਿਸਮ ah ਪੜਾਵਾਂ 'ਤੇ ਵੀ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਪੜਾਅ ਹਨ ਤਾਂ ਉਥੇ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਕਿਸਮਾਂ ਦੀਆਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਸਮਰੂਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਸਮਰੂਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਸਾਰੇ ਹਿੱਸੇ ਸਿੰਗਲ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਸਿੰਗਲ ਪੜਾਅ ਤੋਂ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਹੈ ਇਹ ਜਾਂ ਤਾਂ ਠੋਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਾਂ ਤਰਲ ਜਾਂ ਗੈਸ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਬਣਦੇ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਰੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਾਰ ਅਤੇ ਸਾਰੇ ਹਿੱਸੇ ਭਾਵ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ous ਫਾਰਮ ਪਲੱਸ c ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਰੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਸਾਰੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ abc ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਨ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਸਮਰੂਪ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਵਿਪਰੀਤ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿਭਿੰਨ ਸੰਤੁਲਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਠੋਸ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਠੋਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਕੋ $ਟੂ$ ਗੈਸ ਦੇਵੇਗਾ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਹਾਲਾਕਿ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਅਤੇ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਨ, ਤੁਹਾਡਾ $co-2$ ਠੋਸ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦੋ ਪੜਾਅ ਹਨ ਠੋਸ ਅਤੇ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਵਿਪਰੀਤ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿਪਰੀਤ ਸੰਤੁਲਨ ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਉਹ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਬਲ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਬਲ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ c mo ਦੇਣ ਲਈ b ਦੇ b ਅਣੂ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ। d ਦਾ c ਅਤੇ d ਅਣੂ ਦਾ ਲੇਕਿਊਲ

ਇਸ ਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰੀਏ ਕਿ ਫਾਰਵਰਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ rf ਦੀ ਦਰ ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ rf kf ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਰੇਟ ਸਥਿਰ a ਪਾਵਰ ab ਪਾਵਰ b ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਪਿਛੇ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਹੈ kbc ਪਾਵਰ c ਅਤੇ d ਪਾਵਰ d ਹੁਣ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ rf ਬਰਾਬਰ r ਰਿਵਰਸ ਜਾਂ r ਬੈਕਵਰਡ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ kfa ਪਾਵਰ ab ਪਾਵਰ b ਨੂੰ kbc ਪਾਵਰ c ਅਤੇ d ਪਾਵਰ d ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ kf ਦੁਆਰਾ kb ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। c ਪਾਵਰ cd ਪਾਵਰ d ਨੂੰ a ਪਾਵਰ a ਅਤੇ b ਪਾਵਰ b ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਥਿਰ kf ਅਤੇ kb ਸਥਿਰ ਹਨ ਤੁਸੀਂ kk ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਇਸ k ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਗ੍ਰਾਮ ਸਥਿਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਰਤਦਾ ਹਾਂ ਕੰਡੀਸ਼ਨ rf rb ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਫਾਰਮੂਲਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ c ਪਾਵਰ cd ਪਾਵਰ d ਨੂੰ ਪਾਵਰ ab ਪਾਵਰ b ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਸਥਿਰਤਾ ਮਿਲੇਗੀ ਅਤੇ ਉਸ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਅਸੀਂ c ਵਜੋਂ ਲੈ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਕੇਂਦਰੀਕਰਨ ਇਸ ਨੂੰ kc ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ kc ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ n 2 ਪਲੱਸ 3 s 2 ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ns 3 ਦੇ ns ਤਿੰਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ k k ਹੋਵੇਗਾ ns ਤਿੰਨ ਗੁਣਾ ns ਤਿੰਨ ਉਤਪਾਦ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਵਰਗ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿਉਂਕਿ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਨੂੰ n ਦੇ ਨਾਲ ਦੋ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਇੱਥੇ s ਦੇ ਨਾਲ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ s ਦੇ ਦੋ ਤਿੰਨ ਅਣੂ ਵਰਤੇ ਗਏ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਤਿੰਨ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ n ਸਥਿਰ ਤਿੰਨ s ਵਰਗ ਨੂੰ n ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। ਦੋ ਦੋ ਤਿੰਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ns ਤਿੰਨ s ਵਰਗ ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ kc ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ n ਦੇ ਦੁਆਰਾ s ਦੇ q ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਗੱਲ ਨੂੰ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸੰਘਣਤਾ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਇਹ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ, ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ $s2$ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਬਿੰਦੂ ਲੈਂਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਰਾਸ਼ਨ ਅਨੁਪਾਤ kc ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ q ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਇਹ kc ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ta ਵਰਗ ਵਿੱਚ ns ਤਿੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ n ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ t ਜਿੱਥੇ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ s ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡ ਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਨਹੀਂ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਸ ਸਮੇਂ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਖਾਸ ਸਮੇਂ 'ਤੇ

ਇਕਾਗਰਤਾ an ns3 ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਸੰਤੁਲਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ n 2 ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਅਤੇ h 2 ਦੀ ਸੰਤੁਲਨ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ t ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਘਣਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ q kc ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਅੱਗੇ ਲਓ n 2 ਜੋੜ 3 ਹੈ 2 a 2 ns 3 ਸੰਤੁਲਨ ਵੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਅੰਸ਼ਕ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤਿੰਨੇ ਹਿੱਸੇ n 2 ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਨ s 2 ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ns 3 ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ t ਵਿੱਚ ਵੀ ਦਰਸਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਵੱਖ-ਵੱਖ ਗੈਸਾਂ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਦੀਆਂ ਸ਼ਰਤਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ k ਅਮੋਨੀਆ ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਮੋਨੀਆ ਵਰਗ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ n 2 ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਅਤੇ s ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਲ q ਨੂੰ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ k ਨੂੰ kp ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। k ਨੂੰ kp ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ kc ਵਿੱਚ kc ਤੋਂ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ kp ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ pc1 ਪੰਜ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ pc1 3 ਅਤੇ c12 ਦਿੰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਨ। ਗੈਸ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸ਼ਬਦਾਂ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ kc ਅਤੇ kpkc ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ pc1 ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ c1 ਦੇ ਵਿੱਚ pc1 ਪੰਜ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ kp ਨੂੰ pc1 ਤਿੰਨ ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਵਿੱਚ c1 ਦੇ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਵਿੱਚ uc1 ਪੰਜ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਮੱਛੀ ਅਲਫ਼ਾ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦੁਬਾਰਾ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kpkc ਕੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਰਿਸ਼ਤੇ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਨੂੰ ਵੀ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਰਿਸ਼ਤਾ betwe ਹੈ en kp ਅਤੇ kc ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਸੋਚੀਏ pc1 5 ਤੁਹਾਨੂੰ pc1pc1 ਤਿੰਨ ਜੋੜ c1 ਦੇ ਦਿੰਦੇ ਹੋਏ ਇਹ ਸਾਰੇ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ ਮੈਂ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਕਿ kckp ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਾਂ kc pc1 ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ pc1 ਦੇ ਦੁਆਰਾ c1 ਦੇ ਦੀ ਸੰਗ੍ਰਿਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। phi ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਆਦਰਸ਼ ਗੈਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ pv ਬਰਾਬਰ ਦੇ nrt ਅਤੇ p ਬਰਾਬਰ n ਦੁਆਰਾ vrt ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ n ਦੁਆਰਾ v ਹੈ c

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ crt ਨੂੰ ਠੀਕ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ i ਲਓ kpkp ਹੈ ppc1 ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ pc1 ਦੇ ਨੂੰ ppc1 ਪੰਜ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ p p pc1 ਤਿੰਨ ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਫਿਰ rt

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ rt ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਫਿਰ c1 ਦੇ ਇਸ ਨੂੰ rtpc1 ਪੰਜ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰੋ pc1 ਪੰਜ ਨਾਲ ਇਸ ਨੂੰ ਗੁਣਾ ਕਰੋ rt one rtrt ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਉਸ kc ਨੂੰ rt kc ਵਿੱਚ rt rt ਪਾਵਰ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਅਸੀਂ kp ਅਤੇ kc ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਇੱਕ ਆਮ ਕੇਸ aa ਨੂੰ bb ਵੱਲ ਜਾਣੀਏ। ah ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਪਲੱਸ bb ਤੁਹਾਨੂੰ d ਦਾ c ਪਲੱਸ d ਅਣੂ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ kc ਨੂੰ kp ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ c ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ c ਪਾਵਰ d ਦਾ ਦੁਬਾਰਾ d ਪਾਵਰ d ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ a ਪਾਵਰ a ਅਤੇ p ਪਾਵਰ v ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਨਾਲ ਭਾਗ ਪਾਵਰ b ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ p crt ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ c ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ c ਦੀ ਸੰਗ੍ਰਿਹਿਤਾ ਹੈ ਜਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ c ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ rt ਪਾਵਰ c ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ c drt ਪਾਵਰ d ਦੀ ਸੰਗ੍ਰਿਹਿ ਨੂੰ ਕਲਾ ਸ਼ਕਤੀ ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਾਲ ਵੰਡ ਕੇ abrt ਪਾਵਰ b ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ c ਨੂੰ dc ਪਾਵਰ c ਵਿੱਚ d ਪਾਵਰ d ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪਾਵਰ ab ਪਾਵਰ b ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਕੇ ਹੁਣ ਜੋ ਬਚਿਆ ਹੈ ਉਹ rt ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ rtc ਪਲੱਸ d ਘਟਾਓ a ਘਟਾਓ b ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ kc ਨੂੰ rt ਡੈਲਟਾ n ਸੇ ਡੈਲਟਾ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। n ਉਹ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਡੈਲਟਾ n ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾ ਦੇ ਉਤਪਾਦ ਘਟਾਓ n ਦਾ n ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ np c ਪਲੱਸ d ਹੈ ਜਿੱਥੇ nr ਇੱਕ ਪਲੱਸ b ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ c ਪਲੱਸ d ਘਟਾਓ a ਘਟਾਓ b ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਬੰਧ ਹੈ kp ਅਤੇ kc ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਸਬੰਧ kp kcrt ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ elta nrc ਡੈਲਟਾ m ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦੇ ਨਹੀਂ ਦੇ ਨਹੀਂ ਦੇ ਗੈਸ ਨੂੰ n ਦੇ ਉੱਚਾਰ n ਦੇ ਉੱਚਾਰ ਗੈਸ ਲਈ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ kp ਅਤੇ kc ਵਿਚਕਾਰ ਕੀ ਸਬੰਧ ਹੈ ਤਾਂ kp kcrt ਡੈਲਟਾ ਹੋਵੇਗਾ n ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ n ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ n ਹੈ ਇੱਕ ਹੈ minus an in reactant ਦੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ kcrt ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ kp ਅਤੇ kc ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ s ਦੇ ਪਲੱਸ i ਦੇ ਜਾਰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਫਿਰ ਗੈਸ ਬਣਦੀ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਹਾਈ ਗੈਸਾਂ ਚਾਰ ਦਿੰਦੀਆਂ ਹਨ। ਹੁਣ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ kp kcrt ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਵੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਹੈ s ਦੇ ਪਲੱਸ i ਦੇ ਦੇ ਹਾਈ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ kp ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ kc ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਸਮਰੂਪ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਅਸੀਂ pc1 ਪੰਜ ਨੂੰ pc1 ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ c1 ਦੇ n ਦੇ ਜੋੜ ਤਿੰਨ h ਦੇ ਨੂੰ ਲੈ ਕੇ ਅਮੋਨੀਆ ਲਈ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਸਾਰੇ ਹਿੱਸੇ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ h ਓਮੋਜੀਨੀਅਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਵਿੱਚ ਸਥਾਪਿਤ ਸੰਤੁਲਨ ਸਮਰੂਪ ਸੰਤੁਲਨ ਹਨ ਹੁਣ ਆਓ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚੀਏ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਵਿਪਰੀਤ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਹੈ ਤਾਂ ਵਿਪਰੀਤ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਾਂਗੇ ਜਿੱਥੇ ਸਿਸਟਮ ਸਮਰੂਪ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਵਿਪਰੀਤ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਪੜਾਅ ਹਨ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਉਪਲਬਧ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਕਾਰਬੋਨੇਟ ਠੋਸ ਕੈਲਸ਼ੀਅਮ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਪਲੱਸ co2 ਗੈਸ co2 ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ kc ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ co-2 ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਜੋਂ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਠੋਸਾਂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ kc ਹੁੰਦਾ ਹੈ। co2 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਸਿਰਫ਼ co2 ਜਾਂ kp ਜੇਕਰ ਮੈਂ kp ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਠੋਸ ਸ਼ਬਦਾਂ ਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕਰਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ pco2 ਲਿਖਾਂਗੇ ਇਸਲਈ kp co2 ਦਾ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ kp co2 ਦਾ ਦੁਬਾਰਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸੰਤੁਲਨ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ agc1 ag plus ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਪਲੱਸ ਸੀਐੱਲ ਮਾਇਨਸ ਐਜੀ ਪਲੱਸ ਪਲਸ ਸੀਐੱਲ ਮਾਇਨਸ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਠੋਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਐਕਿਊਅਸ ਐਜੀ ਹੈ ਪਲੱਸ ਇਹ ਇੱਕ ਖੋਜ ਸੀਐੱਲ ਮਾਇਨਸ ਹੁਣ ਐਜੀ ਹੈ। ain agc1 ਠੋਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ kc ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ag ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਸੌਰੀ AG ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ c1 ਘਟਾਓ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦਰਸਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ k ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਉਤਪਾਦ ksp ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਨੂੰ ksp ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ag ਪਲੱਸ ਵਿੱਚ c1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਘਟਾਓ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਜ ਮੈਂ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਰੁਕਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਸਵਾਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ 'ਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦਾ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ।