

ਹੈਲੋ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਤੀਜੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ aa ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਤਿਲ b ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। b ਦਾ ਮੋਲ ਤੁਹਾਨੂੰ c ਦਾ c ਦਾ ਮੋਲ ਅਤੇ t ਦਾ d ਮੋਲ ਦੇਣ ਲਈ ਫਿਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ c ਦੀ ਤਵੱਜੋ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ, ਇਸ c ਛੋਟੇ c ਨੂੰ d ਦਰ ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ d ਦੀ ਸੰਕਸ਼ਪ ਵਿੱਚ d ਦਰ ਸ਼ਕਤੀ d ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ $reactant\ a\ power\ aa\ reactant\ b$ ਪਾਵਰ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਪਹਿਲਾ ਸੰਕਲਪ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤੁਹਾਡੇ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਹੈ k ਦਾ ਮਹੱਤਵ k ਦਾ ਮਹੱਤਵ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ mg ਪਲੱਸ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ mg ਦੇ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਕਾਪਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ k ਦਾ ਮੁੱਲ ਛੇ ਤੋਂ ਦਸ ਹੈ। ਪਾਵਰ $ah\ 90$ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਆਇਰਨ ਪਲੱਸ ਕਾਪਰ ਟੂ ਪਲੱਸ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਆਇਰਨ ਟੂ ਪਲੱਸ ਪਲੱਸ ਤੁਹਾਡਾ ਕਾਪਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ v ਲਈ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਪਹਿਲੀ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਇਸ k ਦਾ $a\ lue$ ਤੁਹਾਡਾ k ਹੈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ 3 ਤੋਂ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ 26 ਹੈ ਇਸਲਈ ਪਹਿਲੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ mg ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਾਂਬਾ ਦੇਣ ਲਈ ਤਾਂਬੇ 2 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਦੂਜੇ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਲੋਹਾ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਾਂਬਾ ਦੇਣ ਲਈ ਤਾਂਬੇ 2 ਪਲੱਸ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਮੁੱਲ ਹੁਣ ਕੀ ਸੁਝਾਅ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ k ਦਾ ਮੁੱਲ ਵੱਖਰਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ k ਇਸ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ak ਇੱਕ ਮੰਨਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ k ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ k ਇੱਕ k ਦੇ ਤੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਕੀ ਕੀ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਕੇਸਾਂ ਵਿੱਚ ਬਣੇ ਤਾਂਬੇ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ k_1 ਅਤੇ k_2 ਵੱਖ-ਵੱਖ ਹਨ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤਾਂਬਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਪਸ਼ਟ ਤੌਰ ਤੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ $k_1\ k_2$ ਨਾਲੋਂ ਕਾਫ਼ੀ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਦਾ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਲਈ ਤਾਂਬਾ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣੇਗਾ ਇਸਲਈ k ਦੇ k ਮੁੱਲ ਦਾ ਮੁੱਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸੇਗਾ ਕਿ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿੰਨੀ ਅੱਗੇ ਵਧ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਕਿੰਨੀ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਤਪਾਦ ਬਣ ਸਕਦਾ ਹੈ। a ਮਾਊਟ ਕਰੋ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡਾ k ਮੁੱਲ ਵੱਡਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਦਾ ਸੰਕਲਪ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੱਲ ਦੀ ਵਿਆਖਿਆ ਕਰਾਂਗਾ ਕਿ ਜੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇ ਸਾਨੂੰ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦਿੱਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਉਦਾਹਰਣ ਵਜੋਂ ਜੇ ਮੈਂ ਕੋਬਾਲਟ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਕੋਬਾਲਟ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਦੇ ਗੈਸ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ। ਤੁਸੀਂ ਠੋਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਕੋਬਾਲਟ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਓ ਗੈਸੀਅਸ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਕੋਬਾਲਟ ਆਕਸਾਈਡ ਠੋਸ ਪਲੱਸ ਕੇ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਠੋਸ ਅਤੇ co_2 ਗੈਸ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਨੂੰ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ k ਇੱਕ ਹੈ। k ਦੇ ਅਸੀਂ k ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ k ਦਾ ਮੁੱਲ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਅਤੇ ਦੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ co ਟੂ ਗੈਸ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਗੈਸ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ co ਗੈਸ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਓ ਗੈਸ ਮਿਲਦੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ k ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ k_1 ਅਤੇ k_2 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਸ਼ੀਲ ਕੀ ਹੈ ਦੇ ਗੈਸੀਅਸ co_2 ਅਤੇ s_2 ਹਨ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪਹਿਲੀ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਹੈ ਇਹ ਹੁਣ ਦੇ ਹੈ co ਟੂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਜਿੱਥੇ s ਦੇ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇੱਕ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਦੇ i ਨੂੰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲੇਗੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ $axon$ ਤੀਜਾ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ k ਨੂੰ k ਇੱਕ ਅਤੇ k ਦੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਲਿਖੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਜੋ coo ਠੋਸ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਗੈਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ co ਠੋਸ ਪਲੱਸ h_2o ਗੈਸ h_2o ਗੈਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੋ coo ਠੋਸ ਪਲੱਸ co ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ co ਠੋਸ ਪਲੱਸ co ਦੇ ਗੈਸ ਦਿੰਦਾ ਹੈ। ਇਹ ਹੁਣ ਦੂਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ k ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ k ਹੈ ਇੱਕ ਕੇਸ ਇੰਨਾ ਠੋਸ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਨਹੀਂ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਬਸ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ s ਦੇ ਓ ਗੈਸ ਵੰਡ ਕੇ ਚਲੇ ਇਸ s ਦੇ ਓ ਗੈਸ ਨੂੰ s ਦੇ ਗੈਸ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰੀਏ ਕਿੱਥੇ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ k ਦੇ ਨੂੰ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ co ਦੇ ਗੈਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਭਾਗ $co\ gas$ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੇ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜੋ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਤੁਹਾਡਾ coo ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਘਟਾਓ ਨੂੰ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਇਹ ਹੈ co ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਘਟਾਓ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹੋ। $co_2\ just\ c\ co\ 2$ ਗੈਸ ਇਸ ਪਾਸੇ $co_2\ gas$ ਪਲੱਸ s_2 ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਇਹ ਘਟਾਓ cos ਹੈ ਤਾਂ co ਇਸ ਪਾਸੇ ਆਵੇਗਾ co ਗੈਸ ਪਲੱਸ s ਦੇ ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 1 ਅਤੇ 2 ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਉਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗੀ। ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ k ਦੇ ਮੁੱਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ $k\ co\ gas\ s$ ਦੇ ਗੈਸਾਂ h_2o ਗੈਸ ਹੋਵੇਗੀ ਜੋ ਤੁਹਾਡੀ $is\ to\ h_2$ ਗੈਸ ਨੂੰ co_2 ਗੈਸ co_2 ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਵੰਡਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ k_1 ਨੂੰ $k_2\ k_1$ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। q_2 ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ k_1 ਨੂੰ k_2 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਹੋਇਆ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ s_2o ਗੈਸ ਕੇ ਗੈਸ ਅੰਕ 'ਤੇ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ h_2 ਗੈਸ ਅਤੇ co_2 ਗੈਸ ਡਿਨੋਮੀਨੇਟਰ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਦੇ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਲਈ k ਮੁੱਲ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਤੀਜੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਣਜਾਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ $1e$ ਦੂਸਰਾ ਕੇਸ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਜੋ ਦੇ ਸੇ ਦੇ ਗੈਸ ਅਤੇ o_2 ਗੈਸ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਸੇ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਦੇ ਸੇ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ $k\ 1$ ਹੈ ਜੋ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਸਵਾਲ ਕੀ ਹੈ? ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ k ਡੈਸ ਲੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ k ਡੈਸ ਤੁਹਾਡੇ o_2 ਵਰਗ ਦੇ o_2 ਵਰਗ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ kp ਮੰਨ ਲਓ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ o_2 ਦਾ ਦਬਾਅ ਇੰਨੇ ਤਿੰਨ ਵਰਗ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਨੂੰ ਇੰਨੇ ਤਿੰਨ ਵਰਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਵੰਡ ਕੇ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ps_2o ਵਰਗ ਦੁਆਰਾ po_2 ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ, ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਦਾ ਤੁਹਾਡਾ k . ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਇਸਲਈ kp ਡੈਸ ਸਿਰਫ਼ kp ਡੈਸ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ $k\ by\ k$ ਹੁਣ ਦੁਬਾਰਾ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਿਖੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਰੀਲ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹਾਂ ਪਹਿਲੀ ਸਮੀਕਰਨ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ ਲਿਆ ਮੈਂ ਇੱਕੋ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਦੇ ਸੇ ਦੇ ਗੈਸ ਜੇੜ o ਦੇ ਗੈਸ ਦੇ ਸੇ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ kp ਹੈ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਹ ਲੈ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਅੱਧਾ o ਦੇ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਦੇ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਚੀਜ਼ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖ ਰਹੇ ਹੋ, ਹੁਣ ਮੈਂ ਕਹਿ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ so_2 ਦਾ ਇੱਕ ਤਿਲ co_2 ਦੇ ਅੱਧੇ ਤਿਲ ਨਾਲ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇਣ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ so_3 ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਹੀ ਸਟੋਚਿਓਮੈਟਰੀ ਬਦਲ ਗਈ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੋਵੇਗਾ k ਦਾ ਇੱਕ ਵੱਖਰਾ ਮੁੱਲ ਹੈ ਕਿ ਇਹ kp ਅਤੇ kp ਡੈਸ ਕਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਬਸ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ kp ਡੈਸ ਇੰਨੇ ਤਿੰਨ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੈ ਸੇ ਦੇ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਸੇ ਦੇ ਤਾਂ ਦੇ ਗੈਸ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੇ o ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਦੇ ਸਕਵਾਇਰ ਅੱਧਾ ਇਹ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਪਰ ਇੰਨੇ ਤਿੰਨ ਵਰਗ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਦਾ ਇੱਕ ਵਰਗ ਮੁਲ ਹੈ ਅਤੇ ਅਦਾਲਤ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਇੰਨੇ ਦੇ ਵਰਗ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਪਰ ਇਹ ਡਬਲਯੂ. ਬਰੈਕਟ ਵਿੱਚ ਮੇਰੀ ਚੀਜ਼ ਇਸ ਚੀਜ਼ ਦੀ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ kp ਅੱਧੇ ਵਾਂਗ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕੀਏ ਅਸੀਂ ਸੰਬੰਧਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਬੰਧੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਪਹਿਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਪਲੱਸ $b\ c$ ਪਲੱਸ dc ਪਲੱਸ d ' ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ c ਪਲੱਸ $d\ a$ ਪਲੱਸ b ' ਤੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ k ਇੱਕ ਅਤੇ k ਦੇ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਨ k ਇੱਕ ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਦੇ ਨਾਲ k ਦੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ a ਪਲੱਸ b ਤੁਹਾਨੂੰ c ਪਲੱਸ d ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ak ਇੱਕ ਵਜੋਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਹ ਜਾਣਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਅੱਧਾ e ਪਲੱਸ ਅੱਧਾ b ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਅੱਧਾ c ਅਤੇ ਅੱਧਾ d ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਸਥਿਰਾਂਕ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ $k\ 1$ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਡੈਸ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ $k\ 1$ ਡੈਸ ਤੁਹਾਡੀ $k\ 1$ ਪਾਵਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਧੇ ਸਮੇਂ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਤੁਹਾਡੀ ਸਿਰਫ਼ k ਇੱਕ ਸ਼ਕਤੀ ਅੱਧਾ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇਸਨੂੰ ਦੇ ਗੁਣਾ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਦੇ a ਜੇੜ ਦੇ b

ਦੇ c ਦੇ d ਫਿਰ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਵਰਗ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਵਰਗ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਉਹ ਮੰਨ ਲਓ ਇੱਕ ਪਲੱਸ b ਤੁਹਾਨੂੰ ah ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ c ਪਲੱਸ d ਲੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ c ਪਲੱਸ ਡੀ ਪਲੱਸ f ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਲਗਾਤਾਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ c ਪਲੱਸ dc ਪਲੱਸ d ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ ਉਤਪਾਦ e ਪਲੱਸ f ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ k ਇੱਕ ਹੈ k ਦੇ ਹੈ ਮੈਨੂੰ k ਇੱਕ k ਦੇ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਕ ਪਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ ਕੀ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਬਸ ਇਸ ਨੂੰ a ਪਲੱਸ b ਜੋੜਨਾ ਹੈ ਜੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਤੁਹਾਡਾ e ਪਲੱਸ f ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ k 1 ਹੋਵੇਗੀ। k 2 k ਇੱਕ ਵਿੱਚ k ਦੇ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ a ਪਲੱਸ b ਤੁਹਾਨੂੰ c ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ e ਪਲੱਸ f ਤੁਹਾਨੂੰ c ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ k1 k2 ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਾਣੇ a ਪਲੱਸ b ਤੋਂ e ਪਲੱਸ f ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਇਸ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਕ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਤਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾ ਕੇ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਨੂੰ ਘਟਾਓ ਤੋਂ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ k ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ k ਇੱਕ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ। k2 k1 ਦੁਆਰਾ k2 ਹੁਣ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਬਾਰੇ ਹੈ r ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਕ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰਾਕ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅੰਤਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਬੀ ਸੀ ਪਲੱਸ d ਅੰਤਰ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅੰਤਰ ਉਸ ਸੰਘਣਤਾ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ। ਇਕਾਗਰਤਾ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਸੰਤੁਲਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ k ਸਿਰਫ਼ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ c ਦੀ ਸੰਤੁਲਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ d ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ a ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਾਲ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ b ਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ ਨਾਲ ਨਾਲ q ਤੁਹਾਡੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਇੱਥੇ ਸਾਰੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਇਕੋ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਸਮੇਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ q ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਦਾ ਫੈਸਲਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦਿਸ਼ਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਕਿ q ਬਰਾਬਰ k ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ q ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ k ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੇ wh ਇਰਿਆਸ q k ਨਾਲੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁਣ ਵਾਪਰੇਗੀ k ਅਤੇ q ਹਨ k ਅਤੇ q ਤੁਹਾਡੇ ਡੈਲਟਾ g ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹਨ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਜੋ ਕਿ ਮੁਫਤ ਉਰਜਾ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੀ ਇੱਕ ਸਵੈ-ਚਾਲਤਤਾ ਬਾਰੇ ਦੱਸਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ k ਅਤੇ q ਤੁਹਾਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਵੈ-ਚਾਲਤਤਾ ਬਾਰੇ ਵੀ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਾਂ ਕੀ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪਿੱਛੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ q ਅਤੇ k ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਰਿਸ਼ਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਰਿਸ਼ਤਾ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g naught plus ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। rt ln ਘਣ ਇਸਲਈ ਇਹ q ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਭਾਗ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਡੈਲਟਾ g naught ਪਲੱਸ rt1 ਅਤੇ q ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਜ਼ੀਰੋ ਬਰਾਬਰ ਡੈਲਟਾ g naught ਅਤੇ ਪਲੱਸ rtln ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ q ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ k ਇੱਥੇ q ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ q ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਬਰਾਬਰ ਬ੍ਰਾਇਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ gn aught is equal to minus rt ln k rtlnk ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਕੀ ਦੱਸਿਆ ਕਿ delta g is equal to delta g naught plus rtlnq ਅਤੇ delta g naught is equal to minus rt1 ਅਤੇ k ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖਾਂ ਘਟਾਓ rt ln k ਪਲੱਸ rtln q ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ rt ਕਾਮਨ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ i ਲੋਗ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ k ਦੁਆਰਾ q ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇੱਥੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜੇਕਰ q ਬਰਾਬਰ ki ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਲੋਗ ਇੱਕ ln one ln one ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਜ਼ੀਰੋ ਤਾਂ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ rtlnq by k ਸੰਤੁਲਨ ਬ੍ਰਾਇਨ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ q ਬਰਾਬਰ ਹੈ k ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ g ਸਿਰਫ਼ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ln ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ q k ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ q ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। k ਨਾਲੋਂ ਇਸ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਡੈਲਟਾ g rt ln ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਮਾਤਰਾ q by k ਇੱਕ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ q k ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਲੋਗ q ਬਾਇ k ਦਾ ਰਿਣਾਤਮਿਕ ਲੋਗ q ਬਾਇ k ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ g ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਜਦੋਂ q k ਤੋਂ ਵੱਧ ਡੈਲਟਾ g ਬਰਾਬਰ ਹੈ rt ln k by q by k ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇ ਵਾਪਰੇਗਾ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਾਪਰੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਡੈਲਟਾ g ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵੱਲ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ। ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਸੰਕਲਪ ਜੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡਾ ਆਹ ਲੀ ਲੀ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਸਿਧਾਂਤ ਹੈ ਇਹ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀਕੋਣ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਹੜੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਖਤ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਭਾਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਜੇ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਜਾਂ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਉਂਦਾ ਜਾਂ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਲੀਡ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਦਾ ਸਿਧਾਂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਲੀ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਦਾ ਸਿਧਾਂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਸਭ ਤੋਂ ਘੱਟ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਸਿਧਾਂਤ ਕੀ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਫੈਕਟਰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਸਥਿਤੀ ਦਬਾਅ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਵਾਲੀਅਮ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਵੀ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਨੂੰ ਵੀ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ ਉਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕਰਨ ਦਾ ਰੁਝਾਨ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਉਹ ਕੀ ਹਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੂਜਾ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਜਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਹੈ ਅਤੇ ਤੀਜਾ ਤੁਹਾਡਾ ਤੀਜਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਤਾਪਮਾਨ ਤਾਪਮਾਨ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਇਸਲਈ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪਰ ਦੂਜੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਦਬਾਅ ਘਟੇਗਾ ਉਤਪਾਦ ਘਟਾਏਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗਾ ਅਤੇ ਕੁਝ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਜਾਂ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਘਟਣ ਦਾ ਕਾਰਨ ਬਣੇਗਾ ਹੁਣ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ n 2 ਪਲੱਸ 3 s 2 ਤੁਹਾਨੂੰ 2 ns 3 ਦਿੰਦੇ ਹੋਏ ਹਾਂ ਤਿੰਨ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚ ਹਨ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਕੀ ਲੀਕੇਟ ਪਹਿਲਾਂ ਦਾ ਸਿਧਾਂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਭਾਂਡੇ ਵਿੱਚੋਂ ਮੋਨੀਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਮੋਨੀਆ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਜੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ ਜਾਂ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮੰਨਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਕੱਢਣਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੇ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਤਬਦੀਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਹੋਰ ਵਿੱਚ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਭਾਂਡੇ ਦੇ ਅੰਦਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਗੈਸ ਪਾਓ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੇ ਅਮੋਨੀਆ ਵਾਲੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਤਾਂ ਕਿ n2 ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਘਟਾਈ ਜਾ ਸਕੇ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ k ਤੋਂ ਬਿਲਕੁਲ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ k pns 3 ਵਰਗ pn 2 ਵਿੱਚ p ਹੁਣ 2 q ਹੈ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ k ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਮਾਤਰਾ ਹੈ k ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕਦੋਂ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਧੇਗਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਧੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਹੈ ncrease ਅਤੇ ਇਹਨਾਂ ਦੋਨਾਂ ਸ਼ਬਦਾਂ ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਸਥਿਰ ਰਹੇਗਾ, ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ, ਉਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਮੋਨੀਆ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵਧ ਜਾਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਅਮੋਨੀਆ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇੰਨਾ ਵਧ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿ k ਸਥਿਰ ਰਹੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਸ਼ਬਦ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਇੱਕ ਛੋਟਾ ਸ਼ਬਦ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੇਵਲ ਵਾਪਰੇਗਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗੀ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਵਿਗੜ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ q ਤੁਹਾਡਾ pns 3 ਡੈਸ਼ ਵਰਗ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ pn 2 ਦੁਆਰਾ ਅਤੇ ps ਤੋਂ q ਹੁਣ ਮੈਂ ਅਮੋਨੀਆ ਨੂੰ ਹਟਾ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ pns ਥੀ ਡੈਸ਼ ਛੋਟਾ ਹੈ ਇਸਲਈ q ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ k ਘਣ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਿਉਂਕਿ ਅੱਕ ਹੁਣ ਛੋਟਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ q k ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਹੁਣ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਬਦਲਣ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਠੀਕ ਹੈ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਚੇਨ ਦੇ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ

ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਠੀਕ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਚੇਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹੋ ਮੰਨ ਲਓ ਮੈਂ ਇਸ ਸਿਲੰਡਰ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਲੈ ਲਈ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾਉਂਦਾ ਤਾਂ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ v ਇੱਕ v ਦੇ v ਇੱਕ v ਦੇ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੀ ਉਮੀਦ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਭਾਂਡੇ ਦੇ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਭਾਂਡੇ ਵਿੱਚ ਦਬਾਅ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ p ਇੱਕ p ਦੇ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਕਿਵੇਂ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ a ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ b ਦਾ ਇੱਕ ਜੋੜ b ਦਾ ਇੱਕ ਤਿਲ ਤੁਹਾਨੂੰ c ਪਲੱਸ d ਦਾ c ਮੇਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਸਾਰੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਵਿੱਚ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ kp ਤੁਹਾਡਾ c ਪਾਵਰ c ਦਾ d ਪਾਵਰ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ d a power ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ a b power b ok b power b ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਅਸੀਂ ਜਾਂ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ e ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ xc ਵਿੱਚ p ਪਾਵਰ c ਹੈ ਇਹ xd ਮੇਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ p ਪਾਵਰ d ਨੂੰ xa ਪਾਵਰ a ਵਿੱਚ xa ਵਿੱਚ p ਪਾਵਰ a ਵਿੱਚ xb ਵਿੱਚ p ਪਾਵਰ b ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਬਾਹਰ ਲਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਉਹ ਤੁਹਾਨੂੰ kxp ਦੇਵੇਗਾ। c ਪਲੱਸ d ਮਾਇਨਸ a ਮਾਇਨਸ b ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ kx ਹੈ p ਡੈਲਟਾ n ਡੈਲਟਾ n ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਹ ਡੈਲਟਾ n ਹੈ ਬੈਸ ac ਪਲੱਸ d ਘਟਾਓ a ਘਟਾਓ b ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਦੇਖੋ ਜੇ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਇਸ ਸ਼ਬਦ ਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮਿਆਦ ਵੱਧ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ kp ਸਥਿਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ kx ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੀ ਕੀ ਲੋੜ ਹੈ ਜੇਕਰ i ਡੈਲਟਾ n ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਘਟੇਗਾ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਘਟੇਗਾ ਜਦੋਂ ਉਤਪਾਦ ਤੁਹਾਡੇ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਤੁਹਾਡਾ kx ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਮੁੱਲ ਘਟੇਗਾ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ n ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ kx ਵਧਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ kp ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰਹਿਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ kx ਉਦੋਂ ਹੀ ਵਧੇਗਾ ਜਦੋਂ ਉਤਪਾਦ ਜ਼ਿਆਦਾ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਬਣਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਮੈਂ ਦੇ ਉਦਾਹਰਣਾਂ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਇਹ ਦੇ ਹੈ। ਦੋ ਗੈਸ ਪਲੱਸ o ਦੋ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਤਾਂ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ kp ਤੁਹਾਡੇ kx ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਸ਼ਕਤੀ ਵਿੱਚ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਦੋ ਘਟਾਓ ਦੋ ਜੋੜ ਇੱਕ ਦੇ ਤੁਹਾਡਾ ਇਹ ਇੱਕ ਉਤਪਾਦ ਲਈ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਲਈ ਦੋ ਦੇ ਲਈ ਇੱਕ ਸੇ ਦੇ ਘਟਾਓ ਦੇ ਪਲੱਸ ਵਨ ਹੁਣ kx ਵਿੱਚ p ਪਾਵਰ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ kx ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ kx ਵਧਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕੀ ਮੈਂ ਸਹੀ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ kx ਹੈ p ਇਹ p ਦੁਆਰਾ kx ਹੈ ਇਸਲਈ i ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ kax ਵਧਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ kp ਸਥਿਰ ਰਹੇ ਜਦੋਂ kx ਵਧੇਗਾ kx ਵਧੇਗਾ ਤਾਂ p ਦਬਾਅ ਵਧਾਓ kx kx ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਵਧੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਹੋਵੇਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸਫਲਤਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪੱਖ ਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਹੁਣ ਦੂਜਾ ਕੇਸ ਪੀਸੀਐਲ ਪੰਜ ਲਓ ਤੁਹਾਡਾ ਗੈਸੀਸ ਫਾਰਮ ਪੀਸੀਐਲ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਸੀਐਲ2 ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਕੋਪੀ kx ਵਿੱਚ p ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਸਾਈਡ ਇੱਕ $pc1$ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਇੱਕ $c1$ ਦੇ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਹੁਣ ਗੈਸੀਐਕਟੈਂਟ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ p ਵਿੱਚ kx ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ p ਦਾ ਮੁੱਲ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ kx kxp ਰੱਖਣ ਲਈ ਘਟਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ kp ਸਥਿਰ kp ਸਥਿਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਸਥਿਰ kx ਘਟਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਦੇ ਤਰੀਕੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਕੇਵਲ ਸੰਕੁਚਿਤ ਕਰਕੇ ਅਤੇ ਦੂਜਾ ਤੁਹਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਆਹ ਦੁਆਰਾ ਸੰਕੁਚਿਤ ਕਰਨ ਦੁਆਰਾ ਫੈਲਾ ਕੇ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਘਟਾ ਸਕਦੇ ਹੋ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਨੂੰ ਸੰਕੁਚਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਹੁਣ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦਬਾਅ ਇੱਕ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਗੈਸ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਐਨੋਡ ਗੈਸ ਦੀ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਦਾ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਮੈਂ ਜੇ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਗੈਸ ਲਈ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਮੰਨ ਲਓ ਵਾਲੀਅਮ v ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਕੁਝ ਅੜਿੱਕਾ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਗੈਸ ਤਾਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧ ਗਿਆ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁਝ ਮਾਮੂਲੀ ਗੈਸ ਪੇਸ਼ ਕਰੋ ਤਾਂ ਜੇ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੈਸ ਜੋੜ ਕੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਠੀਕ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਜੋ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਮੈਂ ਕੀਤਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗਾ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਿਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ n ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ 'ਤੇ ਜਾਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ 'ਤੇ ਜਾਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ n ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਉਲਟਾ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਨਾਲ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਕੇਸ ਨੂੰ ਪੀਸੀਐਲ ਫਾਈਵ ਗੈਸ ਨੂੰ ਪੀਸੀਐਲ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਅਤੇ ਸੀਐਲ ਦੇ ਗੈਸ ਨੂੰ ਠੀਕ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ kp $pc1$ ਤਿੰਨ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। pc ਅਲਫ਼ਾ ਓਕੇ ਦੇ $pc1$ ਪੰਜ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ $c1$ ਦੇ ਨੂੰ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਮੇਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ $xpc1$ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ pp ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਹੈ $xpc1$ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ $c1$ ਦੇ ਵਿੱਚ p ਨੂੰ $xpc1$ ਪੰਜ ਦੁਆਰਾ p ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਸੋਚ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਤੁਹਾਡੇ ਸਿਗਮਾ n ਦੁਆਰਾ $npc1$ ਤਿੰਨ $pc1$ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਜਿੱਥੇ ਸਿਗਮਾ n ਮੇਲਸ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਮੇਲ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਨਾ ਸਿਰਫ਼ $pc1$ phi phi $pc1$ ਤਿੰਨ $c1$ ਦੇ ਦਾ ਤਿਲ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਵੇਗਾ, ਬਲਕਿ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਦੇ ਮੇਲ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੋਣਗੇ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ p ਵਿੱਚ p ਵਿੱਚ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ p ਨੂੰ ਬਾਹਰ ਕੱਢੀਏ ਤਾਂ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਮੇਲਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਲਿਖਾਂਗਾ ਤਾਂ ਕਿ $c1$ ਦੇ ਦੋ ਮੇਲ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ n ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਫਿਰ $pc1$ ਦੇ ਮੇਲ ਦੀ ah ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ n ਦੁਆਰਾ ਭਾਗ ਪੰਜ $ec1$ ਪੰਜ। ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ p ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਹ p ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਤੁਹਾਡਾ $npc1$ ਪੰਜ ਨੂੰ $nc1$ ਦੇ ਵਿੱਚ n ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਫ਼ਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ $npc1$ ਤਿੰਨ $npc1$ ਤਿੰਨ ਹੈ ਇਹ $npc1$ ਪੰਜ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ n ਵਿੱਚ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ n ਇੱਕ ਸਿਗਮਾ n ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਗਮਾ n p ਵਿੱਚ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਜੋੜ ਕੇ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸ਼ਬਦ p ਦੁਆਰਾ ਸਿਗਮਾ n ਠੀਕ p ਦੁਆਰਾ ਸਿਗਮਾ n ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਦਬਾਅ ਨੂੰ n ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ p ਬਾਇ n ਸਥਿਰ ਹੈ p ਬਾਇ n ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ p ਬਾਇ n ਸਿਗਮਾ n ਸਿਰਫ਼ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਅੜਿੱਕੇ ਗੈਸ ਦੇ ਜੋੜ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਜੇਕਰ ਵਾਲੀਅਮ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ ਰੱਖਣ ਨਾਲ ਦਬਾਅ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਵਧਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪਰ ਆਇਤਨ ਸਥਿਰ ਸੰਤੁਲਨ ਰੱਖਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦਾ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੈ ਪਰ ਵਾਲੀਅਮ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਭਾਵ 'ਤੇ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ। ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਦਾ ਤੁਹਾਡੀ $pc1$ ਪੰਜ ਗੈਸ ਦੇ $pc1$ ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਜੋੜ $c1$ ਦੇ ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ kp $ppc1$ ਤਿੰਨ $pc1$ ਦੇ $ppc1$ ਪੰਜ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ $npc1$ ਤਿੰਨ ਹੈ ਸਿਗਮਾ n ਦੁਆਰਾ $pnc1$ ਦੇ ਦੁਆਰਾ ਸਿਗਮਾ n ਵਿੱਚ ਪਾ ਵਰਗ ਵਿੱਚ ਇਸ $pc1$ ਤਿੰਨ ਲਈ ਪਹਿਲੇ p ਲਈ p ਅਤੇ p $pc1$ ਲਈ ਦੂਜਾ ਅਤੇ ਇਹ $npc1$ ਪੰਜ ਦੁਆਰਾ ਸਿਗਮਾ n ਵਿੱਚ p ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਦਬਾਅ ਅਸੀਂ $npc1$ ਤਿੰਨ ਨੂੰ $nc1$ ਦੇ ਵਿੱਚ $npc1$ ਪੰਜ ਨੂੰ ਸਿਗਮਾ n ਵਿੱਚ p ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਹੁਣ ਦੇਖੋ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਹੁਣ ਮੈਂ ਜੇ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਮੈਂ ਗੈਸ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਰੱਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੈ ਪਰ ਸਿਗਮਾ n ਵਧਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਜੋੜ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸਿਗਮਾ n ਵਧ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੈ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦਾ ਜਦੋਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਸਿਰਫ਼ ਸਿਗਮਾ n ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸਿਗਮਾ n ਵਧਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਘਟਣ ਦੀ ਕੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ kp ਸਥਿਰ ਹੋਵੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਘਟਣ ਦੀ ਲੋੜ ਨੂੰ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਨੂੰ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ। ਇਸ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ
ਇਸ ਲਈ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਸਿਗਮਾ n ਵਾਧਾ ਇਸ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗਾ ਮਾਫੀ ਸਿਗਮਾ n ਵਾਧਾ ਇਸ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗਾ
ਇਸ ਲਈ $pc1$

ਇਸ ਲਈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਫਾਰਵਰਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ, ਜੇਕਰ ਸਿਗਮਾ n ਘਟਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ
ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢੋ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ n ਹੈ ਡੈਲਟਾ n ਤੁਹਾਡੇ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੀ
ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਚੰਗੀ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਡੈਲਟਾ n ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤ
ਕੀਤੀ ਜਾਵੇਗੀ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ ਇਹ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਅਗਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਰੁਕਾਂਗਾ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ [ਸੰਗੀਤ] ਵਿਦੇਸ਼ੀ ਦੇ
ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ

Prutor@MITK