

ਹੈਲੋ ਵਿਦਿਆਰਥੀਆਂ ਦਾ ਰਸਾਇਣਕ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਚਾਰ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਸੁਆਗਤ ਹੈ ਮੈਂ ਰੀਕੈਪ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਾਂਗਾ ਜੇ ਮੈਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਕੀਤਾ ਸੀ ਜੇ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਮੈਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਸੀ ਲੀਚੇਟ ਪੁਰਾਣੇ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਵਰਤੋਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੇਠਾਂ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਕਿਹੜੀ ਸਥਿਤੀ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਤਪਾਦ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਪਜ ਦੇ ਸਕਦੀ ਹੈ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਸ਼ਰਤ ਤੋਂ ਮੇਰਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਕਾਗਰਤਾ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਲੀਚੇਟ ਦੇ ਪੁਰਾਣੇ ਸਿਧਾਂਤ ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੱਸ ਸਕੋਗੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗੀ ਭਾਵ ਵਧੇਰੇ ਉਤਪਾਦ ਬਣੇਗਾ ਜਾਂ ਘੱਟ ਉਤਪਾਦ ਬਣੇਗਾ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਬਦਲੇਗੀ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗੀ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਦਿਸ਼ਾ ਕੀ ਲੀਚੇਟ ਪੁਰਾਣੇ ਸਿਧਾਂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸ਼ਰਤਾਂ ਨੂੰ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਆਇਤਨ ਦਾ ਦਬਾਅ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਵਿਗਾੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਵਿਗਾੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਾਪਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਇਹ ਸਿਧਾਂਤ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਨਵਾਂ ਸੰਤੁਲਨ ਕਿਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ ਸੱਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਬਦਲੇਗਾ ਜਾਂ ਕਾਨੂੰਨ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਉਹ ਸੰਤੁਲਨ ਉਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋ ਜਾਵੋਗੇ ਜੋ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨ ਦਾ ਰੁਝਾਨ ਰੱਖਦਾ ਹੈ, ਸੰਤੁਲਨ ਉਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਜੋ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਵਧਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੇ ਘਟਾ ਕੇ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਵੱਲਯੁਮ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦਿਖਾਇਆ ਹੈ ਕਿ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ n ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਵਧੇਗਾ ਜਾਂ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪੱਖ ਪੂਰਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿਸਦਾ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਡੈਲਟਾ n ਕੀ ਤੁਹਾਡੀ ਸਟ੍ਰਾਈਕ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਘਟਾਓ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾ ਦੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਤਾਂ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ en ਫਾਰਵਰਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਦੋਂ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗੀ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ n ਹੈ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਾਧਾ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਪੱਖ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ n ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਾਧਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅੱਗੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਬਾਅ ਦਾ ਸਮਰਥਨ ਕਰੇਗਾ। ਕਿਸੇ ਹੋਰ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਨੂੰ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤੁਹਾਡੀ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਕੇ ਬਦਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਪਹਿਲੀ ਸ਼ਰਤ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਘਟਾ ਕੇ ਜਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾ ਕੇ ਦਬਾਅ ਬਦਲਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦਕਿ ਦਬਾਅ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾਵਾਂਗੇ ਤਾਂ ਘਟ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਅਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਅੜਿੱਕੇ ਗੈਸ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖ ਕੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਕ ਬੰਦ ਕੰਟੇਨਰ ਬੰਦ ਕੰਟੇਨਰ ਲੈ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ a ਅਤੇ b ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਤੁਹਾਡਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲਾ b ਉਤਪਾਦ ਹੈ। ਮੈਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਗੈਸ ਪੇਸ਼ ਕਰਕੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜੇ a ਨਾਲ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਪਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜਾਂ b ਜੇ a ਅਤੇ b ਨਾਲ ਇੰਟਰੈਕਟ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਪੇਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਸਮੁੱਚੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ ਵਾਲੀਅਮ ਨਹੀਂ ਵਧਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ pc1 ਫਾਈਵ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ pc1 ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਅਤੇ c12 ਗੈਸ c12 ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਗੈਸ kp ਨੂੰ pc1 ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ pc1 3 ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ pc1 ਪੰਜ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਦਬਾਅ ਹੈ pc1 ਤਿੰਨ ਦਾ ਤੁਹਾਡੇ ਮੋਲ ਭਾਗ ਨੂੰ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ c1 ਦੇ ਦੋ ਮੋਲ ਭਾਗ ਵਿੱਚ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ pc1 ਪੰਜ ਦੇ ਅੰਸ਼ ਨੂੰ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸ ਨੂੰ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਨੂੰ pc1 ਤਿੰਨ ਦੇ n ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ nt ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿੱਥੇ nt ਗੈਸ ਦੀ ਕੁੱਲ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਇਸ ਵਿੱਚ ਨਾ ਸਿਰਫ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਸ਼ਾਮਲ ਹਨ ਬਲਕਿ ਅੜਿੱਕਾ ਵੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਗੈਸ

ਇਸ ਲਈ nt ਗੁਣਾ nc1 ਦੇ ਨਾਲ nt ਨਾਲ p ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਇਹ ਵੀ p ok ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਦੁਬਾਰਾ npc1 ਪੰਜ ਨਾਲ nt ਵਿੱਚ p ਇੱਕ p ਰੱਦ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਇੱਕ nt ਇੱਕ nt ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ npc1 ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ nc1 ਦੇ ਵਿੱਚ npc1 ਪੰਜ ਠੀਕ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਦਬਾਅ ਇਸ ਪਾਸੇ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ nt ਦੁਆਰਾ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖੋਗੇ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ kp ਤੁਹਾਡੀ ਦਿਸ਼ਾ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਕਿ ਕੀ p nt ਦੁਆਰਾ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਘਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਮੁੱਲ kp ਸਥਿਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਘਟੇਗਾ ਜਦੋਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਇਹ ਘਟਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ kp ਸਥਿਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਵਧੇਗਾ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ p ਦੁਆਰਾ nti ਨੇ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਬੰਦ ਡੱਬੇ ਵਿੱਚ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਸਥਿਰ ਵਾਲੀਅਮ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਵਾਲੀਅਮ ਸਥਿਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ p ਦੁਆਰਾ nt ਸਥਿਰ ਹੈ p ਦੁਆਰਾ nt ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਬਦਲਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੀ ਕੋਈ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਕੀ ਹੈ ਕਿ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਦਾ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਪਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ 'ਤੇ ਅੜਤ ਗੈਸ ਦੇ ਜੋੜ ਨਾਲ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇੱਕ ਬੰਦ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬੰਦ ਕੰਟੇਨਰ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ner ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਸਥਿਰ ਵੱਲਯੁਮ ਸਿਸਟਮ ਇਨਟਰਟ ਗੈਸ ਇਨਟਰਟ ਗੈਸ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਦਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੈ ਸਿਲੰਡਰ ਜੋ ਕਿ ਪਿਸਟਨ ਵਰਗਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕੀਤਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾਓ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾਓ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਪੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੈ ਪਰ ਵਾਲੀਅਮ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਿਆ ਹੋਇਆ ਵਾਲੀਅਮ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਵਾਲੀਅਮ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ v ਦੇ ਹੈ ਜੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਵਾਲੀਅਮ ਹੈ ਇਹ v ਇੱਕ v ਦੇ ਹੈ v ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਡਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦੀ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਹੈ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੀਸੀ 'ਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ 1 ਪੰਜ ਗੈਸ pc1 ਤਿੰਨ ਗੈਸ ਅਤੇ c1 ਦੇ ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ kp ਤੁਹਾਡੇ pc1 ਤਿੰਨ ਦੇ ਦੁਬਾਰਾ ਦਬਾਅ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ c1 ਦੇ ਦੋ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਪੰਜ ਦਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਇਹ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ pc1 ਤਿੰਨ ਦਾ n nt ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਨੂੰ nc1 ਦੇ ਵਿੱਚ nt ਦੁਆਰਾ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ npc1 ਪੰਜ ਦੁਆਰਾ nt ਵਿੱਚ s ਇੱਕ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਦਬਾਅ ਇੱਕ ਦਬਾਅ nt ਇੱਕ nnt ਨੂੰ ਰੱਦ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਸ npc1 ਤਿੰਨ ਨੂੰ nc1 ਦੇ ਵਿੱਚ npc1 ਪੰਜ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਤੁਹਾਡੇ p ਨਾਲ nt ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ p ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡਾ nt ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ t ਵਧਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਅਟੱਲ ਗੈਸ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਨਰਟ ਗੈਸ ਨੂੰ ਪੇਸ਼ ਕਰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ int ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ nt ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ nt ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ p ਦੁਆਰਾ nt ਘਟਦਾ ਹੈ p ਘਟਦਾ ਹੈ nt ਘਟਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ kp ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖਣ ਲਈ ਤੁਹਾਡੇ kp ਦੀ ਪੁਰਤੀ ਕਰਨ ਲਈ ਇਹ ਵਧਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਇਸ ਮੁੱਲ ਨੂੰ ਵਧਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ p ਦੁਆਰਾ nt ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ p ਦੁਆਰਾ nt ਛੋਟਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇਹ t ਵਧਦਾ ਹੈ ਉਹ ਉਦੋਂ ਹੀ ਵਧੇਗਾ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡਾ npc13 npc13 ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ nc12 ਵਧੇਗਾ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ nt ਡੈਲਟਾ n ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਡੈਲਟਾ n ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਘਟਾਓ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਦੀ ਟ੍ਰਾਈਕੋਮੈਟਰੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡਾ ਅੰਤਰ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਪੀਸੀਐਲ ਫਾਈਵ ਪੀਸੀਐਲ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਸੀਐਲ ਦੇ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦੀ ਜਾਣ-ਪਛਾਣ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਅੱਗੇ ਵੱਲ ਦਿਸ਼ਾ ਵੱਲ ਅੱਗੇ ਵੱਲ ਤਬਦੀਲ ਕਰ ਦੇਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੈ inert gas inert gas ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦੇਵੇਗਾ inert gas ਦਾ ਦਬਾਅ ਨਹੀਂ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸ਼ਿਫਟ ਕਰਨ ਵਾਲੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਕਿਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਠੀਕ ਹੈ,

ਕੋਈ ਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਵਾਲੀਅਮ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਜਾਂ ਘਟਾਉਣ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਵੀ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਡੈਲ n ਸਿਰਫ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਤਾਪਮਾਨ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇ ਇਹ ਬਾਹਰੀ ਥਰਮਿਕ ਹੈ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੱਖਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਆਓ ਇਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਚਾਰ ns3 ਗੈਸ ਅਤੇ ਪੰਜ o2 ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ f ਸਾਡੀ ਅਤੇ ਕੋਈ ਗੈਸ ਪਲੱਸ ਛੇ s ਦੇ ਗੈਸ ਛੇ ਦੇ ਗੈਸ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਇਹ ਸੰਤੁਲਿਤ ਹੈ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਚਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਚਾਰ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਬਾਰਾਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 12 ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ 10 ਆਕਸੀਜਨ 4 ਆਕਸੀਜਨ ਪਲੱਸ 6 ਆਕਸੀਜਨ ਜਾਂ 10 ਆਕਸੀਜਨ ਤਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਾਲੀਅਮ ਐਨੋਡ ਗੈਸ ਜਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਵੇਖੋ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਡੈਲਟਾ n ਵੇਖੀਏ ਪਹਿਲਾਂ ਸਾਨੂੰ ਡੈਲਟਾ n ਆਰ ਡੈਲਟਾ n ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਤੁਹਾਡੀ ਉਤਪਾਦ ਦੀ ਸਟੋਈਚਿਓਮੈਟਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਚਾਰ ਜੇਡ ਛੇ ਦਸ ਘਟਾਓ ਚਾਰ ਜੇਡ ਪੰਜ ਨੌਂ ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਥੇ ਦਬਾਅ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਥੇ ਦਬਾਅ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਡੈਲਟਾ n ਕੀ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ n ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵੱਲਯੁਮ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਘੱਟ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗੀ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਲਟਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡੀ ਅਗਾਂਹਵਧੂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੜਿੱਕੇ ਗੈਸ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਆਵਾਜ਼ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਬੰਦ ਡੱਬੇ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹਾ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਪੇਸ਼ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਦਬਾਅ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੀ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗੀ ਤਾਂ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਹੁਣ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ s ਦੇ ਪਲੱਸ c1 ਦੇ ਗੈਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਸਸੀਐਲ ਦੇ ਐਸਸੀਐਲ ਪਲੱਸ ਨੱਬੇ ਦੇ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਨੱਬੇ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਸੋਚੀਏ ਕਿ ਦਬਾਅ ਦਾ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਵਾਲੀਅਮ ਬੋਰਡ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਕੀ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ 92 ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਦੀ ਤਾਪ ਛੱਡੀ ਗਈ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡੀ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਦਬਾਅ ਲਈ ਜੇ ਵੀ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਆਇਤਨ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਆਇਤਨ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਦੇਖਦੇ ਹੋਏ ah ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਡੈਲਟਾ n ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ n ਤੁਹਾਡੇ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਪਲੱਸ ਵਨ ਹੈ ch ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਜਾਂ ਘਟਾਣਾ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਸਾਰੇ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਨ ਸਭ ਗੈਸਾਂ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ ਪਰ ਅੜਿੱਕੇ ਗੈਸ ਦੀ ਮੁੜ ਸ਼ੁਰੂਆਤ ਵੀ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗੀ ਭਾਵੇਂ ਇਹ ਹੈ ਸਥਿਰ ਵੱਲਯੁਮ ਜਾਂ ਨਿਰੰਤਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸਿਰਫ ਇਕ ਚੀਜ਼ ਜੋ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਉਹ ਹੈ ਤੁਹਾਡਾ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ, ਤੁਹਾਡੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋਵੇਗਾ। ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅਨੁਕੂਲ ਕਰੇਗਾ ਹੁਣ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੇਸ ਲਈ s ਦੇ ਗੈਸ ਪਲੱਸ i ਦੇ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੇ ਹਾਈ ਦੇ ਹਾਈ ਗੈਸ ਦੇ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ h ਪੱਖੀ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਹ ਪਲੱਸ ਕਿਲੋ ਜੁਲ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੁਹਾਡੀ ਐਂਡੋਥੈਲੀਅਲ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਦੇ ਦਬਾਅ ਜਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਦੇਖਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਡੈਲਟਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ n ਇੱਥੇ s ਦੇ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਅਤੇ i ਦੇ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਦੇ ਘਟਾਓ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਦਬਾਅ ਵਾਲੀਅਮ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਦਬਾਅ ਜਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਦੂਜਿਆਂ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ, ਅੜਿੱਕੇ ਗੈਸ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਨੁਕੂਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਵਧਾਏਗਾ ਜੋ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਹਾਈ ਹੈ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਹੀਂ ਦੇ ਗੈਸ ਤੁਹਾਨੂੰ n ਦੇ ਓ ਚਾਰ n ਦੇ ਓ ਚਾਰ ਦਿੰਦੀ ਹੈ। ਅਤੇ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ h ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ n ਡੈਲਟਾ n ਇੱਕ ਘਟਾਓ ਦੇ ਹੈ ਜੋ ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਦਬਾਅ ਵਾਲੀਅਮ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਧਦਾ ਹਾਂ ਦਬਾਅ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤੁਹਾਡੇ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਵਧਾਵਾਂਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਮਾਇਨਸ ਵਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪੱਖਪਾਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਵਾਲੀਅਮ ਰਿਵਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਰ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਹੁਣ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਤੁਸੀਂ ਉੱਚ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਪਸੰਦ ਨਹੀਂ ਕਰਦੇ ਹੋ ਉਹ ਘੱਟ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਨੁਕੂਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ। ਇਹ ਯਾਦ ਰੱਖਣ ਦਾ ਇੱਕ ਹੋਰ ਤਰੀਕਾ ਹੈ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਣ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਉਸ ਪਾਸੇ ਵੱਲ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗੀ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗਰਮੀ ਸੋਖ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਡੈਲਟਾ h ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਹੋਵੇਗਾ ਜਾਂ ਤਾਪ ਲੀਨ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ n ਦਾ ਵਿਭਾਜਨ ਦੇ ਓ ਚਾਰ ਇੱਕ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਨਾਲ ਰਿਵਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਡਿਸਸੋਸਿਏਸ਼ਨ ਅਨੁਕੂਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ 'ਤੇ ਅੜਤ ਗੈਸ ਦਾ ਅੜਿੱਕਾ ਗੈਸ ਪ੍ਰਭਾਵ ਇਹ ਪ੍ਰਭਾਵਤ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗਾ ਪਰ ਨਿਰੰਤਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੋਵੇਗੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ। ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੋਣਾ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਉਲਟ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਪੱਖ ਪੁਰਿਆ ਜਾਵੇਗਾ w ਆਖ਼ਰੀ ਤੁਹਾਡੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੈ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ

ਇਸ ਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਜਾਣੋ ਕਿ ਇਹ ਸੰਭਾਵੀ ਉਰਜਾ ਜਾਂ ਉਰਜਾ ਬਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤਾਲਮੇਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਹ ਕਿਸਮ ਹੈ ਸੁਰੱਖਿਅਤ ਦੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਇਹ ਤੁਹਾਡਾ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਕਰਵ ਕੁਝ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਇਸਦਾ ਕੀ ਅਰਥ ਹੈ ਰੀਐਕਟੈਂਟ ਅਤੇ ਇਹ ਉਤਪਾਦ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਰਿਵਰਤਨ ਅਵਸਥਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਰਿਵਰਤਨ ਸਟੀਰੀਓ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਹੇਠਾਂ ਚਲਾ ਗਿਆ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਘਟਦੀ ਹੈ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਘਟਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਤੇਜ਼ ਹੋਵੇਗੀ ਪਰ ਕੀ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਸਵਾਲ ਕੀ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਕਰਦਾ ਹੈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਇੱਕ ਪ੍ਰਭਾਵੀ ਈ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਕਿਉਂਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ kbkf ਦੁਆਰਾ ਤੁਹਾਡਾ kf ਕੀ ਹੈ ਅੱਗੇ ਦਿਸ਼ਾ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ ਦਰ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ kbo ਪਿਛਲੀ ਦਿਸ਼ਾ ਲਈ kfkb ਦੀ ਦਰ ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਅਨੁਪਾਤ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ kf ਬਦਲਦਾ ਹੈ k ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਫਾਰਵਰਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ kf ਵਧੇਗਾ ਪਰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਨੂੰ ਵੀ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ kf ਵੀ ਵਧਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ kf ਬਦਲਦਾ kb ਵਿੱਚ kb ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਅਤੇ kf ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪਰ ਅਨੁਪਾਤ kf ਦੁਆਰਾ kb ਸਥਿਰ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦਾ ਕੋਈ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੋਂ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉਰਜਾ ਬਨਾਮ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨਿਰਦੇਸ਼ਾਂਕ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਹੱਦ ਹੈ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਕਰਵ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਫਾਰਵਰਡ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਹੈ ਇਹ ਰੇਵ ਦੀ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲਤਾ ਉਰਜਾ ਹੈ ਈਰਸ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਰਿਵਰਸ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਜਾਂ ਬੈਕਵਰਡ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇੱਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ

ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਉਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,
 ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਚਲਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,
 ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇਹ ਅੱਗੇ ਦੀ eaf ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਹੈ ਪਰ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ।
 ਇਸ ਲਈ ਇਹ ea ਡੈਸ਼ f ਹੈ ਪਰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਰਿਵਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਵੀ ਘਟੀ ਹੈ ਰਿਵਰਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਐਕਟੀਵੇਸ਼ਨ ਉਰਜਾ ਵੀ ਘਟ ਗਈ ਹੈ
 ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਹਿਲਾਂ ਇੱਥੇ ਸੀ
 ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇੱਕ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ea ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇਸ ਮੁੱਲ ਤੱਕ ਘਟ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਇਸ ਮੁੱਲ ਤੱਕ ਘਟਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਕੰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ea ਡੈਸ਼ ਆਰ ਓਕੇ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤੁਹਾਡਾ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਹ kf ਦੁਆਰਾ kbk ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਦੀ ਮੌਜੂਦਗੀ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ kf ਡੈਸ਼ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ kb ਵੀ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ kb ਡੈਸ਼ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ kb ਦੁਆਰਾ kf ਅਤੇ kb ਦੁਆਰਾ kf ਡੈਸ਼ ਦਾ ਮੁੱਲ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਰਹੇਗਾ ਇਸਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਅੱਗੇ ਅਤੇ ਦੋਵਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਰ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਜਾਂ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਰ kf ਅਤੇ kb ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ kf ਅਤੇ kb ਦਾ ਅਨੁਪਾਤ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਉਤਪ੍ਰੇਰਕ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਸੰਤੁਲਨ ਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵਿਤ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ
 ਇਸ ਲਈ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਦਿਸ਼ਾ ਬਦਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਬਦਲਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਦੁਆਰਾ ਬਦਲਦੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਨਿਯੰਤਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇ ਉਤਪਾਦ ਨੂੰ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਨੂੰ ਲੀ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਦੇ ਸਿਧਾਂਤ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਦੀ ਸਮਝ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਰਸਾਇਣਕ ਨਾਲ ਨਜਿੱਠ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਲੇ ਚੈਟੇਲੀਅਰ ਦਾ ਸਿਧਾਂਤ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਪ੍ਰਤੀਕਰਮ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@...