

ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ 'ਤੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਘੋਲਨ a ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ b ਵਿੱਚ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ b ਵਿੱਚ a ਦਾ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਫਲਾਸਕ ਨੂੰ ਜ਼ੋਰਦਾਰ ਢੰਗ ਨਾਲ ਠੀਕ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਇਹ a ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਭੰਗ ਨਹੀਂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਜੇਕਰ ਇਹ ਘੁਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਇੱਕ ਅਜਿਹਾ ਮਾਮਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਸ਼ੀਸ਼ੀ ਨੂੰ ਹਿਲਾਉਂਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਕਦੇ ਵੀ ਉੱਥੇ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੰਨਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਦਿੱਤੇ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਪਰ ਆਓ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਮੰਨ ਲਈਏ a ਹੈ b ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਘੁਲਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਹੌਲੀ-ਹੌਲੀ ਜੋੜਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਲੈਸ਼ ਨੂੰ ਹਿਲਾਉਂਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਦੁਹਰਾਉਂਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ a ਦਾ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਹੋਰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ b ਵਿੱਚ ਘੁਲਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਕੋਈ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ a ਇਹ b ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਪਸੀਨਾ ਨਿਕਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਫਲਾਸਕ ਦੇ ਤਲ 'ਤੇ ਸੈਟਲ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ b ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ a ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਗਏ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਘੋਲਨ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਮਾਤਰਾ a ਜੋ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ b ਵਿੱਚ ਘੋਲਣਾ i ਵਿੱਚ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣ ਤੋਂ ਬਿਨਾਂ s ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ b ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ a ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ

ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ b ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ a ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਲੂਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਲੂਣ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ ਦਿੱਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ns1 ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ 400 ਗ੍ਰਾਮ ਤੋਂ ਘੱਟ nsc1 ਨੂੰ ਘੁਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਲਵਰ ਕਲੋਰਾਈਡ ਸਿਰਫ਼ ਕੁਝ ਮਿਲੀਗ੍ਰਾਮ ਲਗਭਗ 1.9 ਮਿਲੀਗ੍ਰਾਮ ਏਜੀਸੀਐਲ ਹੈ। ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਲੀਟਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ 1.9 ਮਿਲੀਗ੍ਰਾਮ ਏਜੀਸੀਐਲ ਤੋਂ ਵੱਧ ਕੁਝ ਵੀ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਬਸ ਇਸ ਨੂੰ ਖੁਸ਼ਹਾਲ ਕਰੇਗਾ ਇਹ ਫਲਾਸਕ ਦੇ ਤਲ 'ਤੇ ਸੈਟਲ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਘੁਲਣ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਦੀ ਪ੍ਰਕਿਰਤੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ। ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿਚਕਾਰ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਣੂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂਆਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਇਸਨੂੰ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ, ਆਓ ਇਸਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖੀਏ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ eady see nacl so nacl ਅਤੇ ਖੰਡ ਉਹ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਪਰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਐਥਰਾਸੀਨ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਿਲਕੁਲ ਨਹੀਂ ਘੁਲਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਝੁਕਣ ਵਿੱਚ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਘੁਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ nacl ionic ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਇਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਇਹ na ਪਲੱਸ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ c1 ਮਾਇਨਸ ਪਾਣੀ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਧਰੁਵੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਵਾਲੀ ਖੰਡ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜੁੜਿਆ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਫਿਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਖੰਡ ਇਸ ਦਾ ਹਿੱਸਾ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੈਟਵਰਕ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਖੰਡ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਨਹੀਂ ਕੋਈ ਸੁਧਾਰਕ ਨਹੀਂ ਕੋਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੋਈ ਵਿਧੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜੋ ਉਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਿੱਚ ਮਦਦ ਕਰੇਗੀ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਮੈਨੂਅਲ ਹੈ ਇਹ ਵੀ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਹੈ। ਇਹ ਬਿਲਕੁਲ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਫੈਸ਼ਨ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਹਾਈਡਰੋਕਾਰਬਨ ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਹ ਬੈਜੀਨ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਵੇਸ਼ ਕਰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪੋਲਰ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਾਲੇ ਇਸ ਪੋਲਰ ਘੋਲ ਨੂੰ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। r ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਤੇ ਗੈਰ ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਗੈਰ-ਧਰੁਵੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪ੍ਰਕਾਸ਼ ਘੁਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਧ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਘੋਲਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਉਸੇ ਸਮੇਂ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਣੂਆਂ ਜਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਚੱਲ ਰਹੀ ਹੈ। ਤਾਪ ਆਹ ਦੂਜੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਠੋਸ ਨੂੰ ਮਾਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਕ੍ਰਿਸਟਲਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲ ਵਿੱਚੋਂ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਵਰਖਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਹਰ ਸਮੇਂ ਵਾਪਰਦੀਆਂ ਰਹਿੰਦੀਆਂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਘੋਲ ਪਲੱਸ ਘੋਲਨ ਅਤੇ ਆਈ. ਕੀ ਅਸੀਂ ਹੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਪਿਛਲੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਵਰਖਾ ਹੋ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਸ ਦਰ ਨਾਲ ਘੋਲ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿਸ ਦਰ ਨਾਲ ਘੋਲ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚੋਂ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਘੋਲ ਜਦੋਂ ਦੋ ਦਰਾਂ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਰਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਘੋਲਨ ਵੱਲ ਜਾਣ ਵਾਲਾ ਘੋਲ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ। ਲੰਬੇ ਸਮੇਂ ਲਈ ਸੰਭਵ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਹੋਰ ਘੋਲ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਸਮੇਂ ਅਸੀਂ ਠੋਸ ਦੀ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਗਏ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਘੋਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਘੋਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਘੋਲ ਆਪਣੀ ਅਧਿਕਤਮ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ 'ਤੇ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਘੋਲ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਹੋਰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ। ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਘੋਲ ਨੂੰ ਘੁਲਣਾ ਜਾਂ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣਾ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ, ਇਹ ਇਸ ਪੜਾਅ 'ਤੇ ਘੋਲ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਆ ਜਾਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਘੋਲ ਦੇ ਨਾਲ ਸੰਤ੍ਰਿਪਤ ਹੈ, ਘੁਲਣ ਨਾਲ ਨਹੀਂ ਜੋੜ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਘੁਲਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਨਹੀਂ ਵਧਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਾਨੂੰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨੀ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਸੈਟੇਲਾਈਟ ਸਿਧਾਂਤ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਲੀਸ਼ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ 'ਤੇ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਦਾ ਅਧਿਐਨ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ 'ਤੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਘੁਲਣ ਬਾਰੇ ਦੱਸੀਏ ਕੀ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਠੋਸ ਅਤੇ ਤਰਲ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ ਘੋਲ ਠੋਸ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਤਰਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਦਬਾਅ ਦਾ ਠੀ ਉੱਥੇ ਦਬਾਅ ਦਾ ਬਹੁਤਾ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਠੋਸ ਅਤੇ ਘੋਲਨਸ਼ੀਲ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਸੰਕੁਚਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਦਬਾਅ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਮੱਗਰੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵਾਲੀਅਮ ਬਦਲਾਅ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਪਰ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦਾ ਬਹੁਤ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਐਥਲਪੀ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਡੈਲਟਾ h ਹੈ ਜੇਕਰ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ h ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਵਧਦੀ ਹੈ ਤਾਪ ਮੁਕਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਉਰਜਾ ਮਿਲ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ah ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ah ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹੈ uh ਸਾਨੂੰ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਕਰਨਾ ਪੈ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ ਐਚ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਗਰਮੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਪਰ ਮੁੜ ਵਸੇਬਾ ਕਰਨ ਵਾਲਾ ਜਹਾਜ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਵੇਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤਣਾਅ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਸੋਖ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਪਿੱਛੇ ਵੱਲ ਜਾਵੇਗਾ ਉਸੇ ਤਰਕ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਸਿੱਟਾ ਕੱਢ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ h ਵੱਡਾ ਹੈ 0 ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਿਸ ਨੂੰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਮੁੜ ਕਰਨ ਲਈ ਉਰਜਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਲਿਜਾਣ ਲਈ ਉਰਜਾ ਗ੍ਰਹਿਣ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਵਧੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਠੋਸ ਘੁਲਣ ਬਾਰੇ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਹੁਣ ਵਿਚਾਰ ਕਰੀਏ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਸੀ ਘੋਲ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਰਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੁਣ ਲਿਸਟੀਰੀਆ ਸਿਧਾਂਤ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕੋ ਜਿਹਾ ਨਿਰੀਖਣ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਡੈਲਟਾ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ s ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਿੱਛੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਡੈਲਟਾ h ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੈ ah ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਂਡੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਸਥਿਤੀ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰੋ ਕਿ ਜੇ ਗੈਸੀ ਹੈ ਉਹ ਤਰਲ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸੰਘਣਾਪਣ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਤਰਲ ਤੋਂ ਗੈਸ ਵਿੱਚ ਜਾਣਾ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਸਾਨੂੰ ਉਰਜਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗੈਸ ਤੋਂ ਜਾਣਾ eous ਜਾਂ ਤਰਲ ਗੈਸ ਉਰਜਾ ਵਿਕਸਿਤ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ h ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਘੋਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਿੱਛੇ ਚਲੀ ਜਾਵੇਗੀ ਜੋ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਗੈਸ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਘਟਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਵਧਦੇ ਹਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਬਾਰੇ ਸੋਚਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰਾ ਭਾਂਡਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਮੇਰਾ ਹੱਲ ਹੈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਕਣ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਕਣ ਅਤੇ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਦ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਕੁਝ ਦਬਾਅ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ। ਸਿਸਟਮ 'ਤੇ ਹੁਣ ਜੇਕਰ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਘੋਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਅਸੰਕੁਚਿਤ ਹੋਣ ਕਾਰਨ ਇਹ ਸੰਕੁਚਿਤ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਪਰ ਗੈਸ ਸੰਕੁਚਿਤ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੇਰੇ

ਕੋਲ ਇੱਕ ਛੋਟੇ ਵਾਲੀਅਮ ਵਿੱਚ ਵਧੇਰੇ ਗੈਸੀ ਕਣ ਸਟੋਰ ਹਨ ਤਾਂ ਸੂਚੀਬੱਧ ਗੈਸੀ ਤਣਾਅ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਕੀ ਕਰੇਗਾ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਜਾਣਾ ਪਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਤਣਾਅ ਨੂੰ ਘਟਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਕਣ ਜਿਸਦੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਹੈ, ਇਸ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਵਧਿਆ ਹੈ ਇੱਥੋਂ ਤੱਕ ਕਿ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸਥਿਰ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ। nt ਕਿਉਂਕਿ ਸੰਕੁਚਿਤ ਨਹੀਂ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਣਾਅ ਦੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਨੂੰ ਘਟਾਉਣ ਲਈ ਹੱਲ ਵੱਲ ਜਾਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦੇਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਗੈਸੀ ਘੁਲਣ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਵਾਧਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਚਿੰਤਾ ਲਈ ਇੱਕ ਗਣਿਤਿਕ ਸਮੀਕਰਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਹੈਨਰੀ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਗੈਸੀ ਘੋਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਿੱਚ ਗੈਸੀ ਕਣ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਅਤੇ ਨਿਯਮ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ $p = k_h x$ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ p ਘੋਲ ਉੱਤੇ ਘੋਲ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ x ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਦਬਾਅ ਤਿਲ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦਾ ਹੈ ਭਿੰਨ ਘੋਲ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਧਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ p ਦੇ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ k_h ਵੱਧ ਹੈਨਰੀ ਸਥਿਰ ਘੱਟ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਗੈਸੀ ਘੋਲ ਦੀ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲਤਾ ਤਰਲ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਕਿ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਬੰਦ ਫਲਾਸਕ ਵਿੱਚ ਰੱਖੇ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੁਝ ਤਰਲ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਤਰਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਦਿੱਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ure ਇਸ ਆਹ ਤਰਲ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਇਸ ਖਾਲੀ ਥਾਂ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਹਨ ਹੁਣ ਇਸੇ ਤਰਲ ਦੇ ਇਹ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਇੱਥਰ-ਉੱਥਰ ਘੁੰਮ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ ਸੜ੍ਹਾ ਨੂੰ ਪਿੱਛੇ ਛੱਡਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਵਾਪਸ ਜਾਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਨ। ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਆਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਚੱਲ ਰਹੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਸੋਲੂ ਸੋ ਘੋਲ ਤਰਲ a ਗੈਸੀ ਵਿੱਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਗੈਸੀ ਵਾਪਸ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅੱਗੇ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਪਿੱਛੇ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸੰਤੁਲਨ ਦੇ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਇਹ ਤਰਲ ਉਸੇ ਤਰਲ ਦਾ ਇਹ ਗੈਸੀ ਅਣੂ a ah ਸਤਹ 'ਤੇ ਕੁਝ ਦਬਾਅ ਪਾਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਦੇ ਕਾਰਨ 0 ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਖਾਲੀ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉੱਥੇ ਇਸ ਤਰਲ ਨੂੰ ਪਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਵਾਪਰਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਜੇ ਇਸ ਖਾਲੀ ਥਾਂ ਨੂੰ ਭਰਨ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਕੰਮ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਸਤਹ 'ਤੇ ਕੀਮਤ ਦਾ ਸਹੀ ਦਬਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ pb 0 ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ b ਸ਼ੁੱਧ ਤਰਲ b ਓਕੇ ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ ਕਹਿਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਮੰਨਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਖਾਲੀ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਿਰਫ ਦਬਾਅ ਇਸ ah ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਬੀ ਦਾ ਅਣੂ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਇੱਥੇ ਦਬਾਅ ਸਿਰਫ ਤਰਲ ਦੇ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ a ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਬੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਹੈ a ਪਲੱਸ b ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ b ਦਾ a ਅਤੇ ਘੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ah ਗੈਸੀ a ਅਤੇ b ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਹਨਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਕੁਝ ਸਬੰਧ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ a ਦੁਆਰਾ ਲਗਾਇਆ ਗਿਆ ਦਬਾਅ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ b ਦੁਆਰਾ ਲਗਾਇਆ ਗਿਆ ਦਬਾਅ ਕੀ ਹੈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਟੀ ਤਾਂ ਇਹ ਬੀ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਕਾਰਨ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮੈਂ ਗੈਸੀ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਪਰ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਬਾਰੇ ਕੀ ਮੈਂ ਇੱਕ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਦੇ b ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਅਸੀਂ ਵਰਗੀਕ੍ਰਿਤ ਕਰ ਲਿਆ ਹੈ ਕਿ i s ah ਇਹਨਾਂ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਵਿਚਕਾਰ ਸਬੰਧ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਲ ਕਾਨੂੰਨ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ pa x apb ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ x b ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਵੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ x ਬਰਾਬਰ 1 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਆਹ ਤਰਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ pa ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। pa ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਅਤੇ x b ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ pb ਬਰਾਬਰ pb ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਤੁਰੰਤ ਅਨੁਪਾਤਕ ਸਥਿਰਤਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਨੂੰ ਇਸ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸ ਚਿੰਤਰ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿੱਚ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਮੈਂ ਕੀ ਬਣਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। a ਅਤੇ b ਦਾ ਦਬਾਅ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਇਹ ਇੱਕ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ xa ਬਰਾਬਰ ਹੈ 0 ਅਤੇ xa ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ xb ਬਰਾਬਰ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ xb ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਹੈ ਤਾਂ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ b ਹੈ ਅੰਸ਼ਕ ah ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਕਾਰਨ b ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ pb ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ a ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਤਰਲ a ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ a ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ pa ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਵੇ ਅਤੇ b ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ xa ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਲੀਨੀਅਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਦਲਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ xa ਨੂੰ 0 ਤੋਂ 1 ਤੱਕ ਬਦਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ a ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਰੇਖਿਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਧਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਲਾਈਨ ਬਣਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੋ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਜਦੋਂ ਕਣ ਦਬਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਤਰਲ b ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ b ਦੇ ਭਾਗਾਂ ਦੀ ਸੰਘਣਤਾ ਵਧ ਰਹੀ ਹੈ b ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਵੀ ਵਧੇਗਾ ah ਦੀ ਇੱਕ ਸਿੱਧੀ ਰੇਖਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਬਾਰੇ ਕੀ ਠੀਕ ਹੈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਤੋਂ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ pa ਜ਼ੀਰੋ xa ਪਲੱਸ pb ਜ਼ੀਰੋ xv ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਆਹ ਬਦਲ ਸਕਦਾ ਹਾਂ xb ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਘਟਾਓ xa ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ pa ਜ਼ੀਰੋ xa ਪਲੱਸ pb ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਘਟਾਓ xa ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ pb 0 ਪਲੱਸ ph 0 ਘਟਾਓ pb ਮਿਲਦਾ ਹੈ। 0 xa

ਇਸ ਲਈ ਇਹ a ਵਿੱਚ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਦੁਬਾਰਾ ਇੱਕ ਲੀਨੀਅਰ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਧੀ ਲਾਈਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹਨਾਂ 2 ਲਾਈਨਾਂ ਦਾ ਜੋੜ ਹੈ ਇਹ p ਕੁੱਲ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਚਿੰਤਾ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੈ a ਇਹ b ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ p ਕੁੱਲ ਹੈ ਜੇ ਕਿ ਹੈ pa $plus$ p ok ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੱਲ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਇੱਕ ah ਉਦਾਹਰਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ, ਆਓ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪੜ੍ਹ ਲਵਾਂ, ਪਹਿਲਾਂ ਮੈਂ ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਨੂੰ ਸਾਫ਼ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚੋਂ ਉਦਾਹਰਨ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਦੱਸਦੀ ਹੈ ਕਿ ਉਦਾਹਰਨ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਹੈ। 298 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ ਕ੍ਰਮਵਾਰ 200 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਉਰਜਾ ਅਤੇ 450 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਉਰਜਾ ਠੀਕ ਘੱਟ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ $c13$ 'ਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ c ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ a ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਡਾਈਕਲੋਰੋਮੇਥੇਨ $ch2$ $c12$ ਹੈ, ਆਓ ਉਸ ਨੂੰ b ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇਹਨਾਂ ਸ਼ੁੱਧ ਕੰਪੋਨੈਂਟਾਂ ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਦਾ p ah p 0 ਤਾਂ ph 0 200 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ pb 0 415 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਨੰਬਰ ਇੱਕ 25.5 ਗ੍ਰਾਮ $cac13$ ਨੂੰ ਮਿਲਾ ਕੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤੇ ਘੋਲ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਅਸੀਂ 25.5 ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਮਿਲਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਇਸ ਵਿੱਚੋਂ ਅਤੇ 40 ਗ੍ਰਾਮ ਲੂਣ ਤਰਲ b ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ a ਅਤੇ b ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਕੁੱਲ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੀ ਕਸੂਰ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਮੂਲ ਵੱਲ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਅਤੇ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ pa ਜ਼ੀਰੋ pa ਬਰਾਬਰ x apa ਜ਼ੀਰੋ। pb x bpb ਜ਼ੀਰੋ ਹੁਣ pa zer ਹੈ o ਅਤੇ pb ਜ਼ੀਰੋ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ pa ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਹ pb ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ xa ਅਤੇ xb ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ x n x b ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ xa ਨੂੰ na ਪਲੱਸ nb ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਮੈਂ xb ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ xb ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਸਿਰਫ 1 ਘਟਾਓ xa ਨਾਲ ਨਾਈ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਵੇਖੀਏ ਕਿ $chc13$ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 119 ਹੈ ਅਤੇ $ch2c12$ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 85 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਅਣੂ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਦੀ ਗਿਣਤੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਹਰੇਕ ਦਾ 25.5 ਗ੍ਰਾਮ ਭਾਗ 109.5 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇ ਮੈਨੂੰ $c13$ ਦੇ ਮੋਲ ਦੇਵੇਗਾ ਜੇ ਕਿ a ਤਾਂ ਚਲੇ ਇਹ ਕਰੀਏ ਕਿ 25.5 ਨੂੰ 119.5 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇ ਅਤੇ ਜਵਾਬ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ 0.21 ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਜੇ ਸਾਨੂੰ b ਲਈ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਜੇ ਕਿ 40 ਨੂੰ 85 ਦੁਆਰਾ 40 ਨੂੰ 85 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਵਾਬ ਜੇ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ 0.470 ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੈਨੂੰ ਸਿਰਫ xa ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਸਭ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ na ਦੇ 0.21 ਤਿੰਨ ਭਾਗ na ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਪਲੱਸ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਸੱਤ ਜ਼ੀਰੋ ਇਸਲਈ ਕੈਲਕੂਲੇਟਰ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਨੂੰ ਬਿੰਦੂ si ਨਾਲ ਵੰਡ ਕੇ ਵਰਤਦੇ ਹੋਏ x ਅੱਠ ਤਿੰਨ ਮੈਨੂੰ ਉੱਤਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਤਿੰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਇੱਕ ਦੇ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ 1 ਘਟਾਓ 0.312 ਮੈਨੂੰ 886.68 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਲੋੜੀਂਦੀ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਜੇ pa ਨੂੰ xa ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਅਸੀਂ 0.312 ਨੂੰ ah pa 0 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਹੈ ਜੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇੱਥੇ 200 ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ 62.4 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ pb ਠੀਕ ਹੈ xb ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ 0.688 ਨੂੰ 4 1 5 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ 4 1 5 ਜਵਾਬ ਮੈਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ 0.688 ਨੂੰ 4 1 5 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ 285 ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਸਿਰਫ ਹੋਵੇਗਾ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਦੀਆਂ ਇਹਨਾਂ ਦੋ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਦਾ ਜੋੜ $0.94347.9$ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਭਾਗ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ a ਹੁਣ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਨੂੰ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਹਰੇਕ ਹਿੱਸੇ ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਆਦਰਸ਼ ਗੈਸ ਕਾਨੂੰਨ ਨੂੰ

ਅਸੀਂ ਲਾਗੂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ p_v ਬਰਾਬਰ nRT OK ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਇਹ ਇੱਕ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਹੈ ਤਾਂ ਪੈਨਾਰਟ ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ a ਅਤੇ b ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਨੂੰ ਕੈਪੀਟਲ x_a ਕਹੀਏ ਜੋ ਠੀਕ ਹੋਵੇਗਾ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵਰਤਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਮਿਰਚ ਠੀਕ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ n_a in vapor divided with total moles n_a in vapor plus n_b in web ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਥੋਂ n_a ਨੂੰ ਬਦਲਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜਵਾਬ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿ ਮੈਨੂੰ p_a ਨੂੰ p_a ਪਲੱਸ p_b ਨਾਲ ਭਾਗ ਮਿਲੇਗਾ ਅਤੇ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇਹ ਸਭ ਹੈ ਜਾਣਕਾਰੀ p_a ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ a_h p_v ਅਤੇ p_a ਪਲੱਸ p_b ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਪਰ p ਕੁੱਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਨੂੰ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ a ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 62.4 ਨੂੰ 347.9 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਆਓ ਵੇਖੀਏ 62.4 ਨੂੰ 347.9 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਤਾਂ 0.179 ਅਤੇ x_b ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ 1 ਘਟਾਓ x_8 ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਮੈਨੂੰ 1 ਅੱਠ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਦੇ ਇੱਕ ਠੀਕ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ a ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਅਤੇ b ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ b ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ b ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਇੱਕ ਗੱਲ ਧਿਆਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਗਈ ਹੈ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ b ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ 0.688 ਸੀ, ਹੁਣ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ b ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ 0.821 ਬਣ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਇਸ ਦਾ ਅਸਥਿਰਤਾ ਨਾਲ ਕੁਝ ਲੈਣਾ-ਦੇਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ v ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ। ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਇੱਕ ਉੱਚ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਇਸਦੀ ਉੱਚ ਅਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਅਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਅਸਥਿਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਨਾਲੋਂ ਵੱਧ ਅਮੀਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਟੈਕਸਟ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਸਮੱਸਿਆ ਕਰੀਏ ਮੈਨੂੰ ਪਹਿਲਾਂ ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਨੂੰ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਦਿਓ, ਸ਼ੁੱਧ ਤਰਲ a ਅਤੇ b ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਕ੍ਰਮਵਾਰ 450 ਅਤੇ 700 ਮਿਲੀਮੀਟਰ hg ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ a ਅਤੇ b ਅਤੇ p θ p_a θ ਅਤੇ t_b θ ਹੈ 450 ਅਤੇ 700 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਉਰਜਾ 4 50 ਅਤੇ 700 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰੇ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਇਸਲਈ ਸ਼ੁੱਧ a ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ 450 ਮਿਲੀਮੀਟਰ hg ਹੈ ਸ਼ੁੱਧ b ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ 700 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੈ ਹੁਣ 350 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਤਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਰਚਨਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਜਾਂ ਜੇਕਰ ਕੁੱਲ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ 600 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੈ ਜੇਕਰ p_t 600 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਉਰਜਾ ਲੱਭੋ ਤਰਲ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੀ ਰਚਨਾ ਵੀ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਦੀ ਬਣਤਰ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਮੰਨ ਲਈਏ ਕਿ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ a ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ x ਹੈ ਫਿਰ ਬੇਸ਼ਕ b ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਇੱਕ ਘਟਾਓ x_a ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇੱਕ ਵਾਰ i ਇੱਕ ਵਾਰ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਮੋਲ ਫਰੈਕਟੀ ਹੈ ਇਹ ਮੰਨ ਕੇ ਮੈਂ a ਅਤੇ b ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ x_a ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੇ 450 x ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ a ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ 450 x_a ਹੈ ਅਤੇ b ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ 700 1 ਘਟਾਓ x_a ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਮੈਨੂੰ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਦੱਸਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਇਹ ਜੋੜ ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਤਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੇ 450 x_a ਪਲੱਸ 700 1 ਘਟਾਓ x_a ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਹੈ ਇਸਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰੋ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਜਵਾਬ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਕਿ 450 ਕੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰੇਗਾ x_a ਪਲੱਸ 700 ਘਟਾਓ a 100 x_a ਤਾਂ ਜੇ 700 ਘਟਾਓ 250 x_a ਹੈ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਨੂੰ 250 ਨਾਲ ਵੰਡਣ ਨਾਲ i ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ x_a ਬਰਾਬਰ 100 ਭਾਗ 250 ਨਾਲ 0.4 ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪਾਇਆ ਹੈ ਕਿ x_a 0.4 ਹੈ ਇਸਲਈ ਅੰਸ਼ਕ ਨੂੰ ਦਬਾਓ a ਦਾ ਦਬਾਅ ਸਿਰਫ਼ 450 ਤੋਂ 0.4 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ 180 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ b ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ 700 ਗੁਣਾ 1 ਘਟਾਓ ਧੁਰਾ ਜੇ ਕਿ 0.6 ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ 420 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਅਸੀਂ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ 180 ਪਲੱਸ ਹੋਣ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰ ਸਕੀਏ। 420 ਜੇ ਕਿ 600 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਉਰਜਾ ਹੈ ਹੁਣ ਭਾਗ b ਵਿੱਚ ਇਹੀ ਸਵਾਲ ਇਹ ਵੀ ਹੈ ਕਿ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ ਦੀ ਰਚਨਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਓ ਅਤੇ ਟੀ ਵਿੱਚ ਉਹ ਆਖਰੀ ਉਦਾਹਰਨ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ ਦੀ ਰਚਨਾ ਵੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਤੋਂ ਭਾਗਾਂ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਦੀ ਰਚਨਾ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਦਾ x ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਨੂੰ ਬਲੈਕਬੋਰਡ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਜਿਹਾ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਦਿਓ ਤਾਂ ਕਿ a ਦੇ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਰਚਨਾ ਸਿਰਫ਼ ਅੰਸ਼ਕ ਹੈ ਇੱਕ ਦਾ ਦਬਾਅ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਤਰ ਨੂੰ ਸਿੱਧਾ ਅੱਗੇ 600 ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ 0.3 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ b ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਜਾਂ ਤਾਂ 1 ਘਟਾਓ ਬਿੰਦੂ 3 ਨਾਲ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ 420 ਭਾਗ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਦੁਆਰਾ ਜੇ ਕਿ 600.7 ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਦੋਵਾਂ ਵਿਧੀਆਂ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਇੱਕੋ ਜਵਾਬ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਇਸ ਕੰਮ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਹੀ ਬੁਨਿਆਦੀ ਸਿੱਖਣ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਪੁਰਾ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲਾ ਵਿਸ਼ਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਸਲਿਊਸ਼ਨ ਦੇ ਸਰ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ। ਓਕੇ ਵਿੱਚ ਤਰਲ ਠੋਸ ਵਿੱਚ ਠੋਸ ਦਾ ਹੱਲ ਇੱਕ ਵਾਰ ਹੋਰ ਡੰਡੇ ਦੇ ਕਾਨੂੰਨ ਦੀ ਜਾਂਚ ਕਰਨ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ p_a ਇੱਕ ਕੰਪੈਨੈਂਟ ਦਾ ਅਧੂਰਾ ਦਬਾਅ ਇੱਕ ਕੰਪੈਨੈਂਟ a ਨੂੰ $x_a p_a$ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਮਾਨ ਚੀਜ਼ p_b x_b ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। t_b ਜ਼ੀਰੋ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਠੋਸ ਹੈ ਤਾਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਠੋਸਾਂ ਲਈ ਇਸ 'ਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਇਹ ਨਾ-ਮਾਤਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਠੋਸ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ ਗੱਲ 'ਤੇ ਵਿਚਾਰ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਠੋਸ ਅਜਿਹੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਦੇ ਬੇਸ਼ਕ ਉਹ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਉੱਤੇ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਲਈ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਕੋਈ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਠੋਸ ਨੂੰ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਭਾਫ਼ ਨਹੀਂ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਛੱਡਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਲਕੋਹਲ ਜਾਂ ਤਰਲ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਬਾਅਦ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਜਾਵੇਗਾ ਪਰ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਛੱਡ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਠੋਸ ਘੱਟ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ਜਾਂ ਧਾਤ ਦੀ ਵਸਤੂ ਵਿੱਚ ਇਹ ਮੇਰੇ ਜੀਵਨ ਕਾਲ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਨਹੀਂ ਕਰੇਗੀ

ਇਸ ਲਈ ਬੇਸ਼ਕ ਕੁਝ ਠੋਸ ਹਨ ਜੋ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਜਾਣਗੇ ਪਰ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਅਜਿਹੇ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਹਨ p_b θ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ b ਘੋਲਨ ਹੈ। ਠੋਸ ਘੋਲ ਤਾਂ ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ p_b θ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਰਾਡ ਦਾ ਨਿਯਮ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇਹ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਵੀ ਘੋਲ ਲਈ ਕੋਈ ਵੀ ਘੋਲ ਹਰੇਕ ਅਸਥਿਰ ਕੰਪੈਨੈਂਟ ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਦਾ ਘੋਲ ਇਸਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਸਿੱਧੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਮਾਮਲੇ ਨੂੰ ਵੀ ਏ ਪੋਰ ਦਬਾਅ ਸਿਰਫ਼ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ a i_t ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ b ਘੋਲਨ a_h ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਕੋਈ ਕੰਪੈਨੈਂਟ ਨਹੀਂ ਦੇਵੇਗਾ ਇਹ ਦਬਾਅ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਰਾ ਦਬਾਅ ਇੱਕ ਓਕੇ ਦੇ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਤੋਂ ਆਉਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੇ ਚਿੱਤਰ ਦੁਆਰਾ ਵੀ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਬੰਦ ਖਾਲੀ ਫਲਾਸਕ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਫਲੈਸ਼ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਇੱਕ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਪੁਰਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਇੱਕ ਗੈਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਦਾ ਤਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਜੋ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਇਸ ਸਤਹ ਤੋਂ ਕੁਝ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਸਤ੍ਹਾ ਨੂੰ ਕੱਢਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ। ਅਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਜਾਣਾ ਅਤੇ ਸਤ੍ਹਾ ਤੋਂ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਕੋਲ ਬਚਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਉਰਜਾ ਹੋਵੇਗੀ, ਠੀਕ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਘੋਲਨ ਦੇ ਕੁਝ ਅਣੂ ਹਨ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਦੇ ਕੁਝ ਅਣੂ ਹਨ ਤਾਂ ਇਸ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਣੂ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ u_{1e} ਬੇਸ਼ਕ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ, ਸਿਰਫ਼ ਇਹ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਜੇ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਮਝਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਅਸਥਿਰ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਇੱਥੇ ਇਹ ਧਾਰਨਾ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਸੱਚ ਹੈ ਪਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਭਾਫ਼ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਹੈ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ a_h ਅਣੂ ਦੀ ਘੱਟ ਗਿਣਤੀ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਭਾਫ਼ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ, ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਘਟ ਗਈ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਨਹੀਂ ਬਦਲਿਆ ਹੈ, ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ a ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਜਾਂ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਨਹੀਂ ਸਮਝੀਏ। ਬਦਲਿਆ ਨਹੀਂ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਉਸੇ ਦਰ 'ਤੇ ਹਮਲਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਦੀ ਦਰ ਘੱਟ ਗਈ ਹੈ ਪਰ ਸੰਘਣਾਪਣ ਦੀ ਦਰ ਨਹੀਂ ਬਦਲੀ ਹੈ, ਉਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਨਾਲੋਂ ਵਧੇਰੇ ਸੰਘਣਾਪਣ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੰਘਣਾਪਣ ਵਧਿਆ ਹੈ ਇਸ ਲਈ a ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਘਟਣਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਨਵੇਂ ਸੰਤੁਲਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਿੱਥੇ a ਦਾ ਅੰਸ਼ਕ ਦਬਾਅ ਪਹਿਲਾਂ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਦੁਬਾਰਾ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ s_i n_c ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਘੋਲ ਨਹੀਂ ਹੈ x ਇੱਕ ਹੈ ਇਸਲਈ p_a ਬਰਾਬਰ p_a ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ x_a ਇੱਕ p_a ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ p_a ਜ਼ੀਰੋ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਸਹੀ ਸਬੰਧ ਉੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅੱਗੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਆਦਰਸ਼ ਹੱਲ ਅਤੇ ਗੈਰ-ਆਦਰਸ਼ ਹੱਲ ਤਾਂ ਕੀ ਇੱਕ ਹੱਲ ਨੂੰ ਆਦਰਸ਼ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਹੱਲ ਇੱਕਾਗਰਤਾ ਦੀ ਪੂਰੀ ਰੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਰੋਲ ਕਾਨੂੰਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਹੱਲ ਨੂੰ ਆਦਰਸ਼ ਹੱਲ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸਵਾਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ

ਉਹਨਾਂ ਨੂੰ ਰੋਲ ਕਾਨੂੰਨ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੋਵੇਂ ਕਿੱਥੇ ਆਉਂਦੇ ਹਨ। ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਉਹ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੇ ਡੈਲਟਾ v ਅਤੇ ਮਿਕਸਿੰਗ ਦੀ ਐਂਬਲਪੀ ਵਜੋਂ ਡੈਲਟਾ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹ 0 ਹੋਣੇ ਚਾਹੀਦੇ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ 1 ਲੀਟਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਤੇ 2 ਲੀਟਰ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ b ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਕੁੱਲ ਮਾਤਰਾ 3 ਲੀਟਰ ਹੈ 3 ਲੀਟਰ ਘੋਲ ਫਿਰ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ਰਤ ਦਾ ਪਾਲਣ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੀ ਸ਼ਰਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦੇ ਦੌਰਾਨ ਕੋਈ ਤਾਪ ਨਹੀਂ ਪੈਦਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ ਜੇਕਰ ਮਿਸ਼ਰਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਬਦਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਆਦਰਸ਼ ਹੱਲ ਹੈ ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਕੈਮਿਸਟਰੀ ਪ੍ਰਯੋਗ ਦੌਰਾਨ ਮੈਨੂੰ ਯਕੀਨ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ mus ਟੀ ਨੇ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਕੇਂਦਰਿਤ s2so4 ਨਾਲ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਮਿਲਾਉਂਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕਾਫ਼ੀ ਗਰਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮਿਸ਼ਰਣ ਦਾ ਡੈਲਟਾ h ਗੈਰ-ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਐਕਸੋਥਰਮਿਕ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਜੇਕਰ ਕੁੱਲ ਮਾਤਰਾ ਤਿੰਨ ਲੀਟਰ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜਾਂ ਘੱਟ ਹੈ ਜਾਂ ਆਹ ਤਾਪ ਵਿਕਸਿਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹੱਲ ਗੈਰ-ਆਦਰਸ਼ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਚਿੱਤਰ ਨਾਲ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ, ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ a ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਭਾਫ਼ ਅਤੇ ਤਰਲ ਸੀਮਾ ਵਾਲੇ ਜ਼ੋਨ 'ਤੇ ਇਸ ਸਮੇਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ਼ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ, ਹੁਣ ਮੈਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। b ਜੋੜਨ ਲਈ, ਪਰ ਹੱਥ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਕਿ ਕੀ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ a ਅਤੇ a ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਜੋ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ah ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ a ਹੁਣ ਮੈਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ b ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਸੀਮਾ 'ਤੇ ਇੱਕ ਅਣੂ ਦਾ ਕੁਝ ਹੋਰ ਨਾਲ ਬਦਲਿਆ ਜਾਵੇਗਾ। ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ b ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਮਿਕਸ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਪੰਜਾਹ ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਬੀਥਾਨੋਲ ਤਾਂ ਇਹ ਦੋ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਹਨ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਮਿਲਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਨੂੰ ਮਿਲਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸੋਡੀਅਮ ਕਲੋਰਾਈਡ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ। ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਅਤੇ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ

ਇਸ ਲਈ s a ah ਤਾਂ ਹੁਣ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ a ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਿਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ b ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ah ਬਹੁਤ ਵਾਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਚਿੰਤਾ ਹੁਣ ਇਕਾਗਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ a ਅਤੇ ਹੁਣ ਇੱਕ ਵਾਰ ਦੂਜੇ ah ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਜਾਂ ਘੋਲ ਨੂੰ b ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ a ਅਤੇ b ਵੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ b ਅਤੇ b ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ a ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ab ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜੇ ਇਸਦੀ ਬਜਾਏ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਸਹੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ a ਅਤੇ ਉਹ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ab ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਇਸਲਈ a ਅਤੇ h ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਵਧੇਰੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ ab ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਵੱਡਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਬਦਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਅਣੂ a ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੈ। ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ ਘੱਟ ਊਰਜਾ ਦੀ ਘੱਟ ਮਾਤਰਾ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਧ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਚਲੋ ਮੈਨੂੰ ਇਹ ਚਿੱਤਰ ਖਿੱਚਣ ਦਿਓ ਜੋ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ah ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜੋ ਬਦਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਇੱਕ ਓਵਰ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ xa ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਹੈ xa ਜ਼ੀਰੋ ਹੈ ਇਸਲਈ a ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇਹੋ ਹੀ ਹੋਵੇਗਾ ਇਹ pa 0 ਹੈ ਅਤੇ ਉਹੀ ਚੀਜ਼ ਜੇਕਰ ਇੱਥੇ xb ਹੈ ਹੈ 0 xb ਇੱਥੇ 1 ਉੱਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਹੋਰ ਜ਼ਮੀਨ ਮਿਲਦੀ ਹੈ ਇਹ b ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਇਹ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ pb 0 ਹੈ ਅਤੇ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਇਹ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਹ ਆਦਰਸ਼ ਹੱਲ ਹੈ ਪਰ ਹੁਣ aa ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ab ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ। ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਅਤੇ ਬੀ ਅਣੂ ਨੇ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਵਿਘਨ ਪਾਇਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲ ਬਦਲ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ a ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਕੁੱਲ ਦਬਾਅ ਜਾਂ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਵਧਾਇਆ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ab ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੂਜੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਜੇਕਰ aa ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ab ਇੰਟਰਐਕਸ਼ਨ ਨਾਲੋਂ ਕਮਜ਼ੋਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਲਈ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਵਿੱਚ ਕੁੱਲ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ int ਬਦਲ ਗਿਆ ਹੈ o ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਿਸ਼ਾ ਅਤੇ ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਦੇ ਨਾਲ ਸਮਾਨ ਵੀ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਲਈ ਜਿੱਥੇ a ਅਤੇ b ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ a ਨਾਲੋਂ ਮਜ਼ਬੂਤ ਹੈ ਅਤੇ a ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਹੋਰ ਦਿਸ਼ਾ ਹੋਵੇਗੀ ਅਤੇ ਇਹ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਭਾਜਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ। ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਈਥਾਨੋਲ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਈਥਾਨੋਲ c ਦੇ h ਪੰਜ oh ਐਸੀਟੋਨ ch ਤਿੰਨ cocs ਤਿੰਨ ਦੀ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਖੀਏ ਤਾਂ ah ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਅਣੂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੋਣ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਪੋਲਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਹੈ। ਉੱਥੇ ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਵਿੱਚ ਅਜਿਹੀ ਕੋਈ ਪਰਸਪਰ ਕਿਰਿਆ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਦੇ ਕਾਰਨ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ a ਅਤੇ ਇੱਕ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਨਾਲ ਸਿਰਫ਼ ਈਥਾਨੋਲ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਜਦੋਂ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਐਸੀਟੋਨ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨੈਟਵਰਕ ਵਿੱਚ ਵਿਘਨ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਅਣੂ ਅਣੂ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ a ਜੋ ਕਿ ਈਥਾਨੋਲ ਘੱਟ ਸਥਿਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਦੀ ਵਧੇਰੇ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ e ਦੂਸਰੀ ਉਦਾਹਰਨ ਜੋ ਕਿ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਅਤੇ ਐਸੀਟੋਨ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਐਸੀਟੋਨ ਜੋ ਕਿ ch3 co ch3 ਹੈ ਅਤੇ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਜੋ cc13 h ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਐਸੀਟੋਨ ਜਾਂ ਕਲੋਰੋਫਾਰਮ ਦੇ ਅੰਦਰ ਕੋਈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਇਕੱਠੇ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਸ ah ਵਿਚਕਾਰ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਆਕਸੀਜਨ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਕਿਉਂਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਸ਼ਕਤੀਸ਼ਾਲੀ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਕਢਵਾਉਣ ਵਾਲਾ ਸਮੂਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਨ ਘਣਤਾ ਨੂੰ ਵਾਸ਼ਪ ਲੈ ਲਵੇਗਾ ਜੇ ਇਸਨੂੰ ਕਾਫ਼ੀ ਧਰੁਵੀ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਆਹ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਬੰਧਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨਾਲ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ a ਅਤੇ b ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੋਵੇ। ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਨੈਗੇਟਿਵ ਡਿਵੀਜ਼ਨ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਵੇਗਾ ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੰਪੋਨੈਂਟਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਆਪਸੀ ਤਾਲਮੇਲ ਨੂੰ ਦੇਖ ਕੇ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦਾ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਆਹ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਕਿਸ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਬਦਲੇਗਾ ਕੀ ਇਹ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵੰਡ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਾਂ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵੰਡ ਠੀਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬਾਈਨਰੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਬਹੁਤ ਵੱਡਾ ਵਿਵਹਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ ਜਿਸਨੂੰ ਐਜੀਓਟ੍ਰੋਪ ਠੀਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਰਿਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਉਸ ਨੂੰ ਵਧੇਰੇ ਪਰਿਵਰਤਨਸ਼ੀਲ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਅਮੀਰ ਅਤੇ ਵਧੇਰੇ ਅਸਥਿਰ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਿੱਚ ਅਮੀਰ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਕੋਈ ਵੀ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਕੇ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹਿੱਸਿਆਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦਾ ਇੱਕ ਤਰੀਕਾ ਤਿਆਰ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ , ਇੱਕ ਘੋਲ ਵਾਸ਼ਪ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸਥਿਰ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਿੱਚ ਅਮੀਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਗਰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਸ਼ਪ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸੰਘਣਾਪਣ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਅਸਥਿਰ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਿੱਚ ਹੋਰ ਵੀ ਅਮੀਰ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਸਾਨੂੰ ਦੋ ਹਿੱਸਿਆਂ ਨੂੰ ਵੱਖ ਕਰਨ ਦੇ ਯੋਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਪਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਕਿਸਮ ਦੇ ਹੱਲ ਨਾਲ ਸੁੱਟਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਦੀ ਇੱਕੋ ਹੀ ਇਕਾਗਰਤਾ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਕਿ ਜੇਕਰ ਆਹ ਤਰਲ ਫੇਸ ਅਤੇ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜਾਅ ਦੀ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਅੰਤਰ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਭਾਫ਼ ਪੜਾਅ ਨੂੰ ਇਕੱਠਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਆਹ ਸੰਘਣਾਪਣ ਮੈਨੂੰ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਦੇ ਸਮਾਨ ਇਕਾਗਰਤਾ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਨਹੀਂ ਹੋ ਸਕਦਾ ਕਿ ਮੈਂ b ਤੋਂ a ਨੂੰ ਵੱਖ ਨਹੀਂ ਕਰ ਸਕਦਾ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ AH ਕੰਪੋਨੈਂਟ a ਅਤੇ ਜਾਂ ਕੰਪੋਨੈਂਟ b ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵੰਡ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਇਸਦਾ ਉੱਚ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਰੋਲ ਲਾਅ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਉੱਚ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਉੱਚਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਭਾਵ ਵਧੇਰੇ ਅਸਥਿਰ ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਧੇਰੇ ਅਸਥਿਰ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਘੱਟ ਕਰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਕਮਜ਼ੋਰ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਸਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਰੋਲ ਕਾਨੂੰਨ ਦੁਆਰਾ ਗਣਨਾ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਨਾਲੋਂ ਉੱਚ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਇਹ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਅਲਜਬਰੇ ਵੱਲ ਲੈ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ a ਅਤੇ b ਦੀ ਤੁਲਨਾ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਜ਼ਬੂਤ ਪਰਸਪਰ ਪ੍ਰਭਾਵ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। a ਅਤੇ a ਜਾਂ b ਅਤੇ b ਵਿਚਕਾਰ ਪਰਸਪਰ ਕ੍ਰਿਆ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਨਕਾਰਾਤਮਕ ਵਿਵਹਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇਸ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਰੋਲ ਲਾਅ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਗਣਨਾ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਐਡਜੁਸਟੈਂਟ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਕਿਸਮ ਦੀ ਬਾਈਨਰੀ ਲਈ

ਉਦਾਹਰਣ ਹੱਲ ਹਨ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਆਇਤਨ ਦੁਆਰਾ 95 ਈਥਾਨੌਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਅਜੀਓਟ੍ਰੋਪ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ 68 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ h_{103} ਹੈ n ਇਹ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਉਬਲਦੇ ਅਜੀਓਟ੍ਰੋਪ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਰੁਕਦੇ ਹਾਂ ਤੁਹਾਡਾ ਬਹੁਤ ਬਹੁਤ ਧੰਨਵਾਦ

Prutor@iitk