

ਇਸ ਲਈ ਅਗਲਾ ਵਿਸ਼ਾ ਜਿਸ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ colligative ਜਾਇਦਾਦ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦਾ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਤੋਂ ਘੱਟ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਬੰਧ ਰੋਲ ਕਾਨੂੰਨ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਦੁਆਰਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੁਆਰਾ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਬੇਸ਼ੱਕ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਇੱਥੇ  $p_1$  ਨੂੰ ਬਦਲ ਕੇ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ।  $p_1 \theta$  ਘਟਾਓ  $x_1 p_1 \theta$  ਜੋ  $p_1 \theta$   $x_1$  ਘਟਾਓ  $x_1$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ  $x_1$  ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ  $1$  ਘਟਾਓ  $x_1$  ਘੋਲਨ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ  $p_1 \theta \times$  ਮਿਲਦਾ ਹੈ।  $2$  ਬਾਈਨਰੀ  $ah$  ਘੋਲ ਵਿੱਚ  $x_2$  ਉਸ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਦਾ  $ah$  ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹਿੱਸੇ ਉਪਲਬਧ ਹਨ ਤਾਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਘੋਲ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮੋਲ ਜੋੜਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਹਰੇਕ ਸਹਿ ਦਾ ਅੰਸ਼  $mponent$  ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਸਨੂੰ ਜੋੜੋ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ  $x_2$  ਕਹਿਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ  $x_2$  ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ  $p_1 \theta$  ਨਾਲ  $x_2 \times 2$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਘੋਲ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ  $x_2$  ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਤਿਲਾਂ ਦੀ ਕੁੱਲ ਸੰਖਿਆ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲ ਨੂੰ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲ ਓਕੇ ਹਨ ਅਤੇ ਫਿਰ  $ah$  ਨੂੰ ਘਟਾਓ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ ਇਹ ਪੂਰਾ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।  $u \delta p$  ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਮੀਕਰਨ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ  $p$  one ਜ਼ੀਰੋ ਘਟਾਓ  $p$  one ਨੂੰ  $p_1 \theta$  ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅੰਕ ਤੋਂ ਭਾਜ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋਏ ਅਸੀਂ  $n_2$  ਭਾਗ  $n_1$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ  $p_1 \theta$  ਘਟਾਓ  $p_1$  ਨੂੰ  $p_1$  ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਸਮੀਕਰਨ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨੂੰ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਹ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਕੀ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਜੇ ਕਿ  $ah$  ਘੋਲਨ ਮੌਜੂਦ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ  $n_2$  ਮੋਲਾਂ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਹੈ ਘੋਲ ਦਾ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ  $s$  ਦੇ ਭਾਰ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ  $olute$  ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਘੋਲਨ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ, ਅਸੀਂ ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਮੌਜੂਦ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ  $solute$   $ok$  ਚਲੇ ਇੱਕ ਕਸਰਤ ਠੀਕ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਇਹ ਪਾਠ ਪੁਸਤਕ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਆਹ ਮੈਂ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸ਼ੁੱਧ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਭਾਰ ਦਬਾਅ  $0.850$  ਬਾਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਬੈਂਡ ਜੀਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਦਾ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਉਰਜਾ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ  $p_1 \theta$  ਤੋਂ  $0.850$  ਬਾਰ ਤੱਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਗੈਰ-ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਠੋਸ ਵਿੱਚ  $0.5$  ਗ੍ਰਾਮ ਭਾਰ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਘੋਲ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਘੋਲ ਵਿੱਚ  $0.5$  ਗ੍ਰਾਮ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਬੈਂਜੀਨ ਅਤੇ ਕਿੰਨੀ ਬੈਂਜੀਨ  $39$  ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਉਹ ਘੋਲਨ ਦਾ ਪੁੰਜ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਨੂੰ  $39$  ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਬੈਂਜੀਨ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇੰਜਣ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਇੰਜਣ  $12$  ਵਿੱਚ  $6 \times 6$  ਪਲੱਸ  $h_6$  ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ  $6 \times 78$  ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਫਿਰ ਘੋਲ ਦੇ ਬਾਅਦ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਹੈ  $uh$   $0.845$  ਇਹ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਕੋਈ ਯੋਗਦਾਨ ਨਹੀਂ ਹੋਵੇਗਾ। ਘੁਲਣ ਤੋਂ ਇਸਲਈ ਇਹ ਸਾਰਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਬੈਂਜੀਨ ਤੋਂ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਸਿਰਫ ਆਹ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਫਾਰਮੂਲਾ ਇਸਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਸਾਹਮਣੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ  $p_1 \theta$  ਘਟਾਓ  $p_1$  ਸਿਰਫ ਬਿੰਦੂ  $ah$  ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ  $5$  ਵਿੱਚ  $10$  ਘਟਾਓ  $3$  ਬਾਰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ  $p$   $p_1$  ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦੇ ਜੋ  $p_1$  ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ  $0.845$  ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲ ਦੇ ਭਾਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ  $0.5$  ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ  $39$  ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲਨ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $78$  ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਹੁਣ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ  $ah$  ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ  $ah$  ਹੋਵੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਮੈਂ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਲੈ ਕੇ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਪਾਸੇ ਹੋਰਾਂ ਤੱਕ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਲਿਆਉਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ  $0.845$  ਨੂੰ  $0.005$  ਨਾਲ ਭਾਗ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਆਹ ਅਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਮੇਲ ਦੇਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਈਕੁਲਰ ਵਜ਼ਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਸਿਰਫ  $169$  ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਇਸ ਕਮੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਕੋਈ ਅਣਜਾਣ ਸ਼ੁੱਧ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਕੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਇੱਕ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਘੋਲਨ ਨੂੰ ਘੋਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇਹ ਘੁਲ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਘੋਲਨ ਵਿੱਚ ਇਸ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦੀ ਕੁਝ ਜਾਣੀ ਹੋਈ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਘੋਲਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ਅਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਅਤੇ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਮੈਨੂੰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਬਾਰੇ ਕੁਝ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦੇਵੇਗਾ ਕਿ ਇਹ ਮਿਸ਼ਰਣ ਕੀ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਗਲਾ ਵਿਸ਼ਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੀ ਉਚਾਈ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਮੈਂ ਪੜ੍ਹਾਅ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਕੀ ਹੈ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਲਈ ਥੋੜ੍ਹਾ ਸਮਾਂ ਬਿਤਾਉਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ। ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਦਾ ਤਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਚਲੇ ਵੇਖੀਏ ਕਿ ਕੀ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਬੰਦ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਖਾਲੀ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਸ਼ੁੱਧ ਬਹੁਤ ਵਧੀਆ ਵੈਕਿਊਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਮੈਂ ਕੁਝ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਠੀਕ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਠੀਕ ਹੋ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਤਰਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਤੋਂ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਵਾਲਾ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਇਸ ਵਾਸ਼ਪ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਤਰਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਮਿਸ਼ਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਗੈਸੀਅਸ ਪੜ੍ਹਾਅ 'ਤੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਤੁਲਨ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਸ ਸਮੇਂ ਇਸ ਤਰਲ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ 'ਤੇ ਇਸ ਗੈਸ ਦੁਆਰਾ ਜੋ ਵੀ ਦਬਾਅ ਪਾਇਆ ਜਾਵੇਗਾ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਸਿਰਫ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਭਾਰ ਹੈ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਖਾਲੀ ਫਲਾਸਕ ਇੱਕ ਖਾਲੀ ਫਲਾਸਕ ਨਾਲ ਸ਼ੁਰੂ ਕੀਤਾ ਸੀ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਤੇ ਤਰਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਉੱਤੇ ਇਹ ਸਾਰਾ ਦਬਾਅ ਇਸਦੇ ਆਪਣੇ ਭਾਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਹੁਣ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹਾਂ ਮੈਂ ਇਸ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਨੂੰ ਕੁਝ ਗਰਮੀ ਪ੍ਰਦਾਨ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਦੀ ਪ੍ਰਵਿਰਤੀ ਹੋਵੇਗੀ ਕਿਉਂਕਿ ਅਣੂ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਨੂੰ ਤਰਲ ਪੜ੍ਹਾਅ ਤੋਂ  $g$  ਵਿੱਚ ਜਾਣ ਲਈ ਅਸੂਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਅਤੇ ਹਰ ਵਾਰ ਹਰ ਵਾਰ ਇੱਕ ਨਵਾਂ ਗਤੀਸ਼ੀਲ ਸੰਤੁਲਨ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਵਧਦਾ ਰਹੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਤਰਲ 'ਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਲਗਾਏ ਗਏ ਇਸ ਦਬਾਅ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਮੁਕਾਬਲੇ ਸਿਰਫ ਤਾਪਮਾਨ ਦੀ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਘੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ  $i$   $m$  ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਆਮ ਵਕਰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਦਬਾਅ ਵਧਦਾ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਆਹ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਤਰਲ ਜੰਮ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਠੋਸ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਵਾਸ਼ਪ ਇੱਕ ਕਰਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਹੋਵੇਗਾ। ਅਤੇ ਗੈਸ ਠੋਸ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਲਈ ਇੱਕ ਕਰਵ ਹੈ ਹੁਣ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਘੋਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉਹੀ ਪ੍ਰਯੋਗ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਸਿਰਫ ਮਾਪਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਅਣੂ ਦੁਆਰਾ ਉਹ ਘੋਲ ਉੱਤੇ ਦਬਾਅ ਪਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਆਹ ਜੋ ਘੋਲ ਮੈਂ ਜੋੜਿਆ ਹੈ ਉਹ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਜਾਂ ਘੋਲ ਉੱਤੇ ਪਾਏ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਯੋਗਦਾਨ ਨਹੀਂ ਪਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਪਰ ਨਹੀਂ  $w$  ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਭਾਰ ਦੇ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ ਕਮੀ ਆਉਣ ਵਾਲੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਸ਼ੁੱਧ  $uh$  ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲਈ ਹੈ  $p_1 \theta$  ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ  $x_1$   $ah$   $p_1$  ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੈਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇਸ  $p_1$  ਨੂੰ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪਲਾਟ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ  $x_1$  ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕੁਝ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਕਰਵ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ, ਤਾਂ ਚਲੇ ਇਹ ਕਹੀਏ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲਈ ਇਹ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕੁਝ ਜੋੜਿਆ ਹੈ। ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਹੁਣ ਨਵਾਂ ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਡੈਲਟਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਹੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਵਾਧੇ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ  $p_1 \theta \times 2$  ਹੈ ਇਹ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ

ਨੂੰ ਵਧਾਉਣਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ ਹੁਣ ਡੈਲਟਾ ਪੀ ਬਣੇ ਸਾਧਾਰਨ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਆਮ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ  $p = 1 \text{ atm}$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਕੰਟੇਨਰ ਨੂੰ ਆਮ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ  $1 \text{ atm}$  'ਤੇ ਖੁੱਲ੍ਹਾ ਛੱਡ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਬਾਹਰੀ ਦਬਾਅ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਬਰਾਬਰ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਉਬਲਦਾ ਹੈ, ਮੇਰਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਇਹ ਉਬਾਲਣ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾ ਕਰਨਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਆਰ ਗੈਸੀ ਅਣੂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣਾ ਜਾਰੀ ਰੱਖੇਗਾ ਤਾਂ ਇੱਕ ਪੂਰਾ ਉਬਾਲ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸਭ ਕੁਝ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਐਟੀਐਮ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਹੈ। ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਅੰਕੜੇ ਨੂੰ ਥੋੜਾ ਸਾਫ਼ ਕਰਨ ਦਿਓ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਏਟੀਐਮ ਹੈ ਇਹ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਇਹ ਆਮ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ  $180 \text{ ਮਿਲੀਮੀਟਰ}$  ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਆਮ ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਮ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਹੱਲ ਲਈ  $ball \text{ ah}$  ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਘੋਲ ਵਕਰ ਇਹ ਹੈ ਇਹ ਹੱਲ ਦੇ ਭਾਫ਼ ਦਬਾਅ ਵਕਰ ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸ ਵਕਰ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ  $1 \text{ atm}$  ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਘੋਲ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਸਾਡਾ ਸੋਲੂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਅਤੇ ਇਹ ਅੰਤਰ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਹੈ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ  $ah$  ਵਾਧਾ  $uh$  ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਘੋਲ ਦੇ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਦੇ ਨਾਲ ਹੁਣ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਕੁਝ  $po$  ਇਸ ਵਕਰ ਨੂੰ ਨੋਟ ਕਰਨ ਲਈ ਕੀ ਮੈਂ ਸਿਰਫ਼ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਸਾਜ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਇਸ ਕਰਵ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ  $p_{10}$  ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦਾ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਕਰਵ ਬਿਲਕੁਲ ਵੀ ਘੁਲਣ ਦੇ ਗੁਣਾਂ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਨਹੀਂ ਕਰਦਾ ਹੈ।  $t$  ਇਸ ਵਕਰ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਇਸ ਵਕਰ ਦੀ ਢਲਾਨ ਅਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਸੰਘਣਤਾ  $x_1$  ਜਾਂ  $x_2$   $x_1$  ਅਤੇ  $x_2$  ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ, ਸਿਰਫ਼  $x_2$  ਨਾਲ ਸੰਬੰਧਿਤ ਹੈ  $1$  ਘਟਾਓ  $x_1$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ  $ah$  ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਇਹ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਹੈ, ਸਿਰਫ਼ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਲਈ ਅਨੁਪਾਤਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਅਨੁਪਾਤਕ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ  $kb$   $ah$  ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਮੋਲਰ ਬੋਇੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਐਲੀਵੇਸ਼ਨ ਸਟੈਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸਥਿਰਤਾ ਸਿਰਫ਼ ਘੋਲਨ ਦੇ ਗੁਣਾਂ ਉੱਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਨਾ ਕਿ ਘੋਲਨ ਉੱਤੇ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ ਅੰਕੜੇ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਸਪੱਸ਼ਟ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਸਥਿਰ  $kb$  ਬਾਰੇ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਵੀ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਲਿਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਹੁਣ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ  $m$  ਆਰ ਘੁਲਣ ਦੀ ਮੋਲਿਟੀ ਹੈ। ਘੋਲ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਹੈ, ਚਲੋ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਮੈਂ ਪੜ੍ਹਦਾ ਹਾਂ  $18 \text{ ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼}$   $18 \text{ ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼}$  ਜੋ ਕਿ  $c_6h_{12}o_6$  ਹੈ ਇੱਕ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ  $1$  ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੋਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਉਬਾਲੇਗਾ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਉਬਾਲੇਗਾ। ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਬਾਰ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਲਈ  $kb$  ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ  $2$  ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ  $ti$  ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ  $kb$  ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਹੋਰ ਮੋਲਾਲਿਟੀ  $kb$  ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਮੋਲਿਟੀ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਕੀ ਹੈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂਆਂ ਦੀ ਚਰਚਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਅਣੂ ਜੋ ਕਿ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਵੰਡਦੇ ਹਨ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ  $18 \text{ ਗ੍ਰਾਮ ਗਲੂਕੋਜ਼}$  ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ  $ah = 72$  ਪਲੱਸ  $12$  ਪਲੱਸ  $ah = 96$  ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਛੇ ਅੱਠ ਦਸ ਇੱਕ ਦਸ ਗਿਆਰਾਂ ਅੱਠ ਇੱਕ ਅੱਸੀ ਭਾਗ  $ah$  ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਜੋ ਪਾਣੀ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਕਿਲੋ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼  $0.1$  ਮੋਲ ਘੋਲ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਮੇਰੇ ਕੋਲ  $kb$  ਹੈ ਮੇਰੇ ਕੋਲ  $m$   $an$  ਹੈ  $d$  ਮੈਂ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਦੇ ਵਿੱਚ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਪੁਆਇੰਟ ਜ਼ੀਰੋ ਪੰਜ ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਸੌ ਡਿਗਰੀ 'ਤੇ ਉਬਲ ਰਿਹਾ ਸੀ ਹੁਣ ਇਹ  $100.052$  ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਉਬਾਲੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਦਿੱਤਾ ਹੈ। ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਾਰੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਘੁਲਣ ਬਾਰੇ ਨਹੀਂ ਜਾਣਦੇ ਤਾਂ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਨੂੰ ਘੋਲ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਉਸੇ ਜਾਣਕਾਰੀ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਆਰ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ, ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਇੱਕ ਅਭਿਆਸ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ  $353.23$  ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਬੈਂਜੀਨ ਦਾ ਇੱਕ ਸਾਧਾਰਨ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $353.23$  ਕੈਲਵਿਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲ ਦਾ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਜ਼ੀਰੋ ਗ੍ਰਾਮ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਜ਼ੀਰੋ ਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ  $90 \text{ ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਂਜੀਨ}$  ਵਿੱਚ ਘੁਲਣ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ  $90 \text{ ਗ੍ਰਾਮ ਕੋਲੇ}$  ਵਿੱਚ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ  $354.0.11$  ਕੈਲਵਿਨ ਤੱਕ ਵਧਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਲਈ ਘੋਲ  $kb$  ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਬੈਂਜੀਨ ਲਈ ਇਹ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਤਿੰਨ ਕੈਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਉਸ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦੇਖ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਡੈਲਟਾ  $t$  ਹੈ  $kb$   $m$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਘੋਲ ਦਾ ਇਸ ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਸਿਰਫ਼ ਫਰਕ ਹੋਵੇਗਾ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਫਰਕ ਅੱਠ ਕੈਲਵਿਨ ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ  $kb$   $kb$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਨੂੰ ਵੀ  $2.53$  ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਹੁਣ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੋਲਾਰਿਟੀ ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਘੋਲ ਦੇ ਮੋਲਸ ਹੈ ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੋਲ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਣਾ ਠੀਕ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਜੋ  $1.80 \text{ ਗ੍ਰਾਮ}$  ਹੈ, ਜੋ ਕਿ ਘੋਲਨ ਦੇ ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ  $90 \text{ ਗ੍ਰਾਮ}$  ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਸਾਨੂੰ ਇਸਨੂੰ ਕਿਲੋ ਵਿੱਚ ਵਰਤਣਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਵੰਡੋ  $1000$  ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਹ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਸਮੀਕਰਨ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਅੱਠ ਕੈਲਵਿਨ ਬਰਾਬਰ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਪੰਜ ਤਿੰਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਜ਼ੀਰੋ ਵਿੱਚ ਹਜ਼ਾਰ ਵਿੱਚ ਨੌਬੇ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਤੱਕ ਅਸੀਂ ਇਸਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਣੂ ਭਾਰ  $2.53$  ਗੁਣਾ  $1.80$  ਗੁਣਾ  $1000$  ਭਾਗ  $90$  ਭਾਗ  $0.88$  ਹੋਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ  $57.2$  ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ  $57.57.55$  moles ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਤਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਅਗਲਾ ਵਿਸ਼ਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇ ਦੇ ਅਧੀਨ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ ਹੈ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਦਾ ਉਦਾਸੀ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਉਚਾਈ ਜਾਂ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਹੈ। ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਉਸੇ ਡਾਇਗ੍ਰਾਮ ਦੁਆਰਾ ਸਮਝਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਮੈਂ ਠੀਕ ਸਮਝਦਾ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਤਰਲ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਪੜਾਅ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਕੁਝ ਤਾਪਮਾਨ ਤੇ ਤਰਲ ਫ੍ਰੀਜ਼ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਹੇਠਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਅਤੇ ਲਈ ਪੜਾਅ ਚਿੱਤਰ ਲਈ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਚਿੱਤਰ ਹੈ ਅੰਦਾਜ਼ਾ ਲਗਾਓ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਠੋਸ ਅਤੇ ਤਰਲ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਚਿੱਤਰ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਠੋਸ ਜਾਂ ਤਰਲ ਫ੍ਰੀਜ਼ ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਘਟਾਉਂਦਾ ਰਿਹਾ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਗਾਓ ਤਾਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਦਿਸ਼ਾ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਘੱਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤਰਲ ਫ੍ਰੀਜ਼ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ ਅਤੇ ਇਹ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦਾ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਦਬਾਅ ਹੈ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਘੋਲ ਲਈ ਵਕਰ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਪਹਿਲਾਂ ਬਣਾਇਆ ਸੀ ਅਤੇ ਕਰਵ ਕੁਝ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਈ ਦੇਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿੱਚ ਉਬਾਲਣਾ ਇਹ ਸੀ ਇੱਕ ਏਟੀਐਮ ਲਾਈਨ ਤਾਂ ਇਹ ਉਬਾਲ ਰਹੀ ਸੀ ਇਹ ਉਬਾਲਣ ਵਾਲੇ ਬਿੰਦੂ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੈ ਅਤੇ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਆਮ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਸੀ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਇਸ ਦਾ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਹੱਲ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਇਹ ਸਹੀ ਆਰ ਇਹ ਲਾਈਨ ਘੁਲਣ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ 'ਤੇ ਬਿਲਕੁਲ ਨਿਰਭਰ ਨਹੀਂ ਕਰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇਕਾਗਰਤਾ ਅਤੇ ਇਸ ਲਾਈਨ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿੰਨੀ ਸ਼ਿਫਟ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸ ਲਾਈਨ ਦੀ ਵਕਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰੇਗੀ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਸਾਨੂੰ ਉਹੋ ਜਿਹਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ  $t_f$  is equal to  $k_f$  ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਘੋਲ ਦੀ molality ok ਹੈ ਜਿੱਥੇ  $k_f$  ਸਥਿਰ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਕੰਸਟੈਂਟ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ok ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਾ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਬਹੁਤ ਹੀ im ਹੈ। ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਧਰੁਵੀ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਜਲ-ਜੀਵਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤਾਪਮਾਨ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਕਈ ਡਿਗਰੀ ਹੇਠਾਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਅਜੇ ਵੀ ਸਮੁੰਦਰ ਦੇ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਲੂਣ ਦੀ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਤਵੱਜੋ ਦੇ ਕਾਰਨ ਪਾਣੀ ਜੰਮਣ ਵਾਲਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੋਵੇਗਾ। ਇਹ ਕਾਰਨ ਹੈ ਕਿ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਪੈਸੇ ਵਰਗੇ ਜਲ ਜੀਵ ਉਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਵਿੱਚ ਠੀਕ ਰਹਿ ਸਕਦੇ ਹਨ ਜਿਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ  $k_f$  ਅਤੇ  $kb$  ਇਸ ਵਕਰ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਇਸ ਕਰਵ  $k$  ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨਾਲ ਸਬੰਧਤ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਕਿ ਇਹ ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਕਰਕੇ  $kb$  ਦੀ ਵਕਰਤਾ ਇਸ ਵਕਰ ਦੀ ਵਕਰਤਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਵਕਰ ਇਸ ਵਕਰ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਇਸ ਵਕਰ ਦੀ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਕਰਵਚਰ ਦੀ ਐਂਬਲਪੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ, ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਦੀ ਐਂਬਲਪੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ  $kb$  ਅਤੇ  $kf$  ਕੋਲ ਫਾਰਮੂਲਾ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ  $kb$  ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਗੈਸ ਸਥਿਰਾਂਕ ਨੂੰ  $ah$  ਘੋਲਨ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ ਉਬਲਦੇ ਬਿੰਦੂ ਵਰਗ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਵਾਸ਼ਪੀਕਰਨ ਦੀ ਐਂਬਲਪੀ ਦੁਆਰਾ ਹਜ਼ਾਰ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ  $kf$  ਨੂੰ  $s$  ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਵਿੱਚ  $r$  ਵਜੋਂ ਲਿਖ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਓਲਵੈਂਟ ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਵਰਗ ਵਿੱਚ ਹਜ਼ਾਰ ਨਾਲ ਡੇਲਟਾ ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਆਹ ਫਿਊਜ਼ਨ ਦੀ ਐਂਬਲਪੀ ਠੀਕ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਇਸ ਧਾਰਨਾ ਦੇ ਆਧਾਰ 'ਤੇ ਕੁਝ ਅਭਿਆਸ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਹੇਠਾਂ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ 40 ਗ੍ਰਾਮ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਨੂੰ 600 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਨਾਲ ਮਿਲਾਇਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇੱਕ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਘੋਲ ਦਾ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਬਣੇ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ 45 ਗ੍ਰਾਮ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ 45 ਗ੍ਰਾਮ ਐਥੀਲੀਨ ਗਲਾਈਕੋਲ ਜੋ ਕਿ 600 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ  $c2h6$   $o2$  ਹੈ, ਨੂੰ 600 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਰਹੇ ਹਾਂ, ਉਹ ਡੈਲਟਾ  $t_f$  ਅਤੇ  $t_f$  ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਬਾਰੇ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੈ ਇਸ ਹੱਲ ਦੇ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ 'ਤੇ ਜਾਣਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਕਰਨ ਲਈ ਸਾਨੂੰ  $k_f$  ਦੀ ਵੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਪਾਣੀ ਲਈ  $k_f$  ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ  $ah$  ਸਥਿਰ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਸਿਰਫ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਲਈ  $ah$  ਲਈ ਅਤੇ ਜੇ ਕਿ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਸਥਿਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਡੈਲਟਾ ਟੀਐਫ ਉੱਤੇ ਹੈ ਮਾਫ ਕਰਨਾ  $k_f$  ਪਾਣੀ ਲਈ 1.86 ਕੋਲਵਿਨ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਹੁਣ ਮੇਰੇ ਕੋਲ ਲੋੜੀਂਦੀ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਡੈਲਟਾ ਟੀਐਫ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਸ ਸਥਿਰ ਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਮੋਲਰ ਮੋਲ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੁਆਰਾ ਅਲਟੀਪਲਾਈਡ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਮੋਲਰ ਗਾੜ੍ਹਾਪਣ ਦੀ ਦੁਬਾਰਾ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਅਨੁਸਾਰ ਮੋਲ ਸੰਘਣਤਾ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਇਸਲਈ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੋਲ 45 ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇਗਾ ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਭਾਰ 24 ਜੋੜ 6 ਜੋੜ 32 36 62 ਹੈ ਇਹ ਆਹ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੋਲ ਨੂੰ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਕਿ 0.6 ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ਸਾਰੇ ਨੰਬਰ ਨੂੰ 45 ਭਾਗ 62 ਭਾਗ 0.6 ਨਾਲ ਜੋੜਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਵਾਂਗਾ ਜਾਂ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ 1.2 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ। ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਪਲੱਗਇਨ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 1.86 ਅਤੇ 1.2 ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ 2.2 ਕੋਲਵਿਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਅੰਤਮ ਜਵਾਬ ਮਿਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਘੋਲ ਦਾ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਆਹ ਪੁਆਇੰਟ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਜੰਮ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਘੋਲ ਮਾਈਨਸ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਜੰਮ ਜਾਵੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਚਲੋ ਇੱਕ ਹੋਰ ਅਭਿਆਸ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ ਮੈਨੂੰ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਘੋਲਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਗ੍ਰਾਮ ਗੈਰ-ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੋਲਨ ਪੜ੍ਹਨ ਦਿਓ, ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਜ਼ੀਰੋ ਕੋਲਵਿਨ ਦੁਆਰਾ ਘਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਬੈਂਜੀਨ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਹੈ  $a$   $nd$  ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਦਾ ਪੁੰਜ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਜ਼ੀਰੋ ਜ਼ੀਰੋ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਗ੍ਰਾਮ ਗੈਰ-ਇਲੈਕਟ੍ਰੋਲਾਈਟ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਬੈਂਜੀਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਘੋਲਨ ਦਾ ਪੁੰਜ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਬੈਂਜੀਨ ਲਈ ਫ੍ਰੀਕਿੰਗ ਪਲਾਂਟ ਡਿਪਰੈਸ਼ਨ ਸਥਿਰ ਹੈ। 5.12 ਕੋਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਟੀਐਫ ਵੀ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਮੋਲ ਲਈ 5.12 ਕੋਲਵਿਨ ਕਿਲੋ ਹੈ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਲੱਭੋ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਦੁਬਾਰਾ ਉਸੇ ਫਾਰਮੂਲੇ 'ਤੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ  $k_f$  ਹੈ ਪੰਜ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ। ਬਿੰਦੂ ਇੱਕ ਦੇ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਮੋਲਾਲਿਟੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਕੀ ਮੋਲਿਟੀ ਦੁਬਾਰਾ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੋਲਸ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਦਾ ਇੱਕ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਹਨ ਜੋ ਕਿ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਘੋਲਨ ਦੇ ਭਾਰ  $ah$  ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਬਿੰਦੂ ਜ਼ੀਰੋ ਹੋਵੇਗਾ ਪੰਜ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਥੇ ਇਸ ਸਬੰਧ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ 5.12 ਭਾਗ 0.05 ਭਾਗ 0.4 ਬਿੰਦੂ  $g$  ਦੁਆਰਾ ਭਾਗ 0.4 ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਉੱਤਰ 256 ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ। ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਅਣਜਾਣ ਘੋਲ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 256 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਚਲੋ ਪਾਠ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਤੋਂ ਕੁਝ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਣ ਦਿਓ ਠੀਕ ਹੈ, ਮੈਨੂੰ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਪੜ੍ਹਨ ਦਿਓ ਕਿ ਸੁੱਧ ਪਾਣੀ ਦਾ ਭਾਰ ਦਬਾਅ 298 ਕੋਲਵਿਨ ਹੈ 23.8 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਯੂਰੀਆ 850 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਹੋਇਆ ਹੈ, ਸੁੱਧ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਹੱਲ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਰ ਦਬਾਅ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਅਤੇ ਇਸਦੇ ਸਾਪੇਖਿਕ ਘੱਟ ਕਰਨਾ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਸੁੱਧ ਪਾਣੀ ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ 290 ਕੋਲਵਿਨ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ  $p_{10}$  23.8 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰਾ ਹੈ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਯੂਰੀਆ ਘੁਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਯੂਰੀਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਯੂਰੀਆ ਦਾ ਭਾਰ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਸਾਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਪਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਯੂਰੀਆ ਦਾ ਯੂਰੀਆ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਫਾਰਮੂਲਾ ਲਿਖਣ ਲਈ ਜੋ ਕਿ  $ns2co$  ਅਤੇ  $s2$  ਹੈ, ਇਸ ਲਈ 50 ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲ ਇਸ ਘੋਲ ਨੂੰ 850 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਪਹਿਲਾਂ ਲੇਅਰਿੰਗ ਅਤੇ ਸਾਪੇਖਿਕ ਲੋੜ ਡੈਲਟਾ  $p$  ਨੂੰ  $p$  ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਦੁਆਰਾ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ। ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਡੈਲਟਾ  $p$   $p$  1  $\theta$   $x$  2 ਠੀਕ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਇਸਲਈ  $p$  1  $\theta$  ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਘੋਲ ਲਈ 23.8 ਵਿੱਚ  $x$  2 ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਹੋਵੇ ਤਾਂ ਮੋਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ  $x$  2 ਹੈ ਅਤੇ 2 ਨੂੰ  $n1$  ਅਤੇ  $n2$  ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ  $n2$  ਨੂੰ ਆਦਰ ਨਾਲ ਅਣਡਿੱਠ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।  $n1$  ਤੱਕ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਮਿੰਟ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ  $n2$  ਜਾਏ  $ing$  50 ਗ੍ਰਾਮ ਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਜੋ 14 ਤੋਂ 16 16 32 48 12 60 ਸੱਠ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ  $n$  ਇੱਕ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅੱਠ ਪੰਜਾਹ ਭਾਗ 18 ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਹ ਲਗਭਗ 1 ਦਾ ਕ੍ਰਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲਗਭਗ ਕ੍ਰਮ ਹੈ 50 ਦੇ ਆਸ-ਪਾਸ। ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ  $n1$  ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ  $n2$  ਨੂੰ ਅਣਡਿੱਠ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ 50 ਦੇ ਸਬੰਧ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਮਾਤਰਾ 1 ਨੂੰ ਅਣਡਿੱਠ ਕਰ ਰਿਹਾ/ਰਹੀ ਹਾਂ। ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਲਗਭਗ 2 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਗਲਤੀ ਹੈ ਜੋ ਸਵੀਕਾਰਯੋਗ ਹੈ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਮੈਨੂੰ ਸਿਰਫ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਅਣਡਿੱਠ ਕਰਨ ਦੀ ਲੋੜ ਨਹੀਂ ਹੈ। ਗਣਨਾ ਨੂੰ ਸਰਲ ਕਰਨ ਲਈ ਅਸੀਂ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਸ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਨਜ਼ਰਅੰਦਾਜ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਲਈ  $x$  ਦੇ ਪੰਜਾਹ ਅਤੇ ਦੇ ਪੰਜਾਹ ਗੁਣਾ ਸੱਠ ਗੁਣਾ ਅੱਸੀ ਵਿੱਚ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਸ ਮਾਤਰਾ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਪੰਜਾਹ ਤੋਂ ਅਠਾਰਾਂ 60 ਵਿੱਚ 850 ਵਿੱਚ ਰੱਖਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਕੈਲਕੁਲੇਟਰ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਦੇਖਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਤਿੰਨ ਇੰਨੇ ਘੱਟ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹਾਂ। ਭਾਰ ਦਾ ਦਬਾਅ ਪੁਆਇੰਟ ਚਾਰ ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਹੁਣ ਇਸ ਮਾਤਰਾ ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਇਹ  $x2$  ਤੋਂ ਇਲਾਵਾ ਹੋਰ ਕੁਝ ਨਹੀਂ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਚੁੱਕੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਲਈ  $x2$  ਇੱਥੇ ਸਹੀ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਆਸਾਨੀ ਨਾਲ ਸੰਭਾਲ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਠੀਕ ਹੈ, ਚਲੋ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਪਾਠ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ਵਿੱਚ ਹੈ 750 ਮਿਲੀਮੀਟਰ  $hg$  'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦਾ 2.10 ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ 99.63 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਕਿੰਨਾ ਕਰਾਸ ਜੋੜਨਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਉਬਲਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਉੱਚੇ ਹੋਣ ਦੀ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਸੁੱਧ ਦਾ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ 99.63 99.63 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਉਹ ਕਰੋ 150 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਕਿਨਾਰੇ 'ਤੇ ਬੇਸ਼ੱਕ ਕੋਈ ਹੈਰਾਨ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਇਹ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਕਿਵੇਂ ਬਦਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਪਹਾੜੀ ਸਟੇਸ਼ਨ 'ਤੇ ਉੱਚੀ ਉਚਾਈ 'ਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਪਾਣੀ ਦਾ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਉਬਲਦਾ ਹੈ। ਹੇਠਲੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੈ 1 atm 'ਤੇ ਬਾਹਰੀ ਦਬਾਅ ਆਮ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ ਨੂੰ ਇੱਕ atm 'ਤੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ atm ਪਾਣੀ  $um$  'ਤੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਉਬਲਦਾ ਹੈ ਪਰ 750 ਮਿਲੀਮੀਟਰ ਬਾਹਰੀ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਪਾਣੀ 99.63 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਉਬਲਦਾ ਹੈ। ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕਿੰਨਾ ਸੁਕਰੋਜ਼ ਜੋੜਨਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ ਸੁਕਰੋਜ਼ ਜੋੜ ਰਹੇ ਹਾਂ ਇਸ ਲਈ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਦਾ ਭਾਰ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਹੈ ਕਿ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ 'ਤੇ ਉਬਲਦਾ ਹੈ। ਹੱਲ ਲਈ ਗ੍ਰੇਡ ਸੇ ਉਬਾਲਣ ਬਿੰਦੂ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਜਾਣੇ-ਪਛਾਣੇ ਫਾਰਮੂਲੇ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਹੈ ਬਰਾਬਰ  $kb$  ਗੁਣਾ molality ਨਾਲ ਬੇਸ਼ੱਕ  $kb$  ਇੱਕ ਆਮ  $ah$  ਉਬਾਲ ਪੁਆਇੰਟ 'ਤੇ ਸੂਚੀਬੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ  $kb$  ਦੇਖਿਆ ਹੈ। ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਪਰ ਅਸੀਂ ਹੈਰਾਨ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਆਹ ਅਸੀਂ ਨਹੀਂ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਹੈਰਾਨ ਨਹੀਂ ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਨੇੜੇ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਮੰਨਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਕਿ ਇਸ ਸਿਸਟਮ ਲਈ  $kb$  ਸਮਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਤਾਂ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਘੋਲਨ ਦੇ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਘਟਾਓ ਘੋਲਨ ਦੇ ਉਬਾਲ ਬਿੰਦੂ ਵਿਚਕਾਰ ਅੰਤਰ ਜੋ ਮੈਨੂੰ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੇਵੇਗਾ ਜੋ ਕਿ 0.37 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ ਕੋਲਵਿਨ ਪਾਣੀ ਲਈ  $kb$  ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਸੂਚੀਬੱਧ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਪਾਣੀ ਲਈ  $kb$  ਲੱਭ ਸਕਦੇ ਹਾਂ 0.52 0.52 ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਂ molality ਵਿੱਚ ਹਾਂ ਇਸਲਈ molality ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਹੈ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੀ  $abcdemo$  ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ 'ਤੇ ਚੱਲੀਏ molality ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਦੇ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਦੇ ਮੋਲ ਹਨ। ਆਹ ਸੋਲ ਦੇ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲਨ ਦਾ ਭਾਰ ਇੱਥੇ 500 ਗ੍ਰਾਮ ਕਿਲੋ 5.5 ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਘੁਲਣ ਦਾ ਮੇਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ ਕੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਘੋਲ ਦੇ ਭਾਰ ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਦੇ ਮੇਲਸ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ah ਅਣੂ ਦੇ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ। ਸੁਕਰੋਜ਼ ਦਾ ਸੁਕਰੋਜ਼ c 12 h 22 o 11 ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਭਾਰ 144 ਪਲੱਸ 22 ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ 11 16 ਵਿੱਚ 11 176 ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ 4 ਤੋਂ 6 12 1 8 ਤੋਂ 10 14 ਆਹ ਤਿੰਨ ਤਿੰਨ ਚਾਲੀ ਆਹ ਦੇ ਹੋਵੇਗਾ ਤਾਂ ਜੇਕਰ ਘੁਲਣ ਦਾ ਭਾਰ ah w ਦੇ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲ ਦੇ ਮੇਲ ਸਿਰਫ਼ 342 ਹੋਣ ਜਾ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਉਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦੇ ਮੇਲ w2 ਨੂੰ 342 ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲਨ ਦਾ ਭਾਰ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ 0.5 ਹੋਵੇਗਾ ਅਸੀਂ ਇਹ ਜਾਣਕਾਰੀ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਰੱਖੋ w2 ਨੂੰ 342 ਦੁਆਰਾ 0.5 ਵਿੱਚ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਇੱਕ ਸਮੀਕਰਨ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਜਵਾਬ ਮਿਲੇਗਾ ਠੀਕ ਹੈ ਆਓ ਕੈਲਕੁਲੇਟਰ ਪੁਆਇੰਟ ਤਿੰਨ ਸੱਤ ਗੁਣਾ 342 ਨੂੰ 0.5 ਦੁਆਰਾ 0.52 ਦੁਆਰਾ ਗੁਣਾ ਕਰਕੇ 0.52 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਜਵਾਬ ਲਗਭਗ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ 120 ਸੱਤ ਡਰਾਅ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਆਉ ਅਸੀਂ ਚਾ ਦੇ ਅੰਤ ਤੋਂ ਕੁਝ ਸਮੱਸਿਆ ਵੇਖੀਏ pter ਤਾਂ ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਉਹ 2.18 ਹੈ, ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਪੜ੍ਹਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇੱਕ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ 40 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਜਿਸ ਨੂੰ 114 ਗ੍ਰਾਮ ਓਕਟੇਨ ਵਿੱਚ ਘੁਲਿਆ ਜਾਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਇਸਦੇ ਵਧੀਆ ਭਾਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ 80 ਤੱਕ ਘਟਾਇਆ ਜਾ ਸਕੇ। ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਠੀਕ ਹੈ, ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲਨ ਦੇ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲ ਦੇ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਪੁੱਛਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ 40 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਹੈ ਜੋ 114 ਗ੍ਰਾਮ ਓਕਟੇਨ ਵਿੱਚ ਭੰਗ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਪੁੰਜ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਪੁੰਜ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ 114 ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ ਓਕਟੇਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 18 ah 'ਤੇ c8 ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ 80 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਤੱਕ ਘਟਾਉਣ ਲਈ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਓਕਟੇਨ ਦਾ ਅਸਲ ਭਾਗ ਦਬਾਅ p 1 0 ਹੈ, ਤਾਂ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਗ ਦਬਾਅ ਇਸ ਦਾ 80 ਪ੍ਰਤੀਸ਼ਤ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਕੀ ਸਾਨੂੰ ah ਜਾਣਕਾਰੀ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਅਸੀਂ ਰੋਲਸ ਕਾਨੂੰਨ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਗ ਦਬਾਅ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਭਾਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤੇ ah ਘੋਲਨ ਦੇ ਮੇਲ ਫਰੈਕਸ਼ਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤੁਲਨਾ ਕਰਕੇ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ x ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇੱਕ d ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ x1 ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ ਕੀ ਹੈ ਸਾਨੂੰ m2 ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਇਸਲਈ x2 x1 ਦੀ ਪਰਿਭਾਸ਼ਾ x ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਵਨ ਦੇ ਮੇਲ ਹਨ ਜੋ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਨੂੰ ah n ਇੱਕ ਪਲੱਸ n ਦੇ ਬਾਈਨਰੀ ਘੋਲ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਘੋਲਨ ਵਾਲੇ ਦੇ ਅਣੂ ਅਤੇ ਘੁਲਣ ਵਾਲੇ ਕੁੱਲ ਤਿਲਾਂ ਦੇ ਮੇਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ n1 ਅਤੇ n2 ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ n2 ਅਸੀਂ ਇਸ ਨੂੰ ਉੱਥੇ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਮਝ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ m2 ਨੂੰ 40 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ। 40 ਗ੍ਰਾਮ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਰ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੇ ਮੈਨੂੰ ਇਸ ਦੇ ਅਣੂ ਮਿਲਣਗੇ ਹੱਲ ਕਰੋ ਕਿ n1 ਬਾਰੇ ਕੀ ਹੈ ਇਸਦੇ ਲਈ ਸਾਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 96 ਪਲੱਸ 18 oh ਹੋਵੇਗਾ ਜੋ ਇੱਕ ਇੱਕ ਚਾਰ ਹੋਣ ਲਈ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਹੋਵੇ

ਇਸ ਲਈ n ਇੱਕ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਹੈ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਰੱਖੋ ਅਤੇ ਇਹ ਇੱਕ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਪਲੱਸ ਇੱਕ ਪਲੱਸ m ਦੇ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ t ah ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਹੁਣ ਬਸ ਬੀਜਗਣਿਤ ਦਾ ਥੋੜ੍ਹਾ ਜਿਹਾ ਕੰਮ ਕਰਦੇ ਹੋਏ ਡਿਫਰੈਂਸ਼ੀਅਲ ਤੋਂ ਅੰਕ ਘਟਾਉਂਦੇ ਹੋਏ ਸਾਨੂੰ ਮਿਲੇਗਾ 0.8 ਭਾਗ 1 ਘਟਾਓ 0.8 ਬਰਾਬਰ ਇੱਕ ਜੋੜ ਇੱਕ ਜੋੜ m ਦੇ ਦੁਆਰਾ ਚਾਰ t ਘਟਾਓ ਇੱਕ ਤਾਂ ਇਹ ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਨੂੰ ਜ਼ੀਰੋ ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਜੋ ਚਾਰ ਚਾਰ ਹੈ eq ਹੈ ual to one by m two by four t

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਹੁਣ m ਦੇ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕਰਨ ਲਈ ਇੱਕ ਸਧਾਰਨ ਸਮੀਕਰਨ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਸਿਰਫ਼ ਚਾਲੀ ਗੁਣਾ ਚਾਰ ਹੋਣ ਲਈ ਬਾਹਰ ਆ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜਵਾਬ ਸਿਰਫ਼ ਦਸ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਆਓ ਇਸ ਭਾਗ ਲਈ ਇੱਕ ਆਖਰੀ ਸਮੱਸਿਆ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰੀਏ ਠੀਕ ਹੈ 2.19 ਅਗਲੀ ਸਮੱਸਿਆ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲ ਵਾਲੇ ਘੋਲ ਵਿੱਚ 90 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਦਾ ਵਾਸ਼ਪ ਦਬਾਅ 298 ਕੈਲਵਿਨ ਤੇ 2.8 ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਘੋਲ ਵਿੱਚ 18 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਨਵਾਂ ਭਾਗ ਦਬਾਅ 2.9 ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। 298 ਕੈਲਵਿਨ 298 ਡਿਗਰੀ ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਭਾਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਦੇ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਦਾ ਹੈ, ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਘੋਲ ਹਨ, ਸਾਨੂੰ ਦੇ ਘੋਲ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰਨਾ ਹੈ, ਇੱਕ ਘੋਲ 90 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਵਿੱਚ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਗੈਰ-ਅਸਥਿਰ ਘੋਲਨ ਘੋਲ ਹੈ 90 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਇਸ ਘੋਲ ਲਈ ਭਾਗ ਦਾ ਦਬਾਅ 2.8 ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੂਜਾ ਘੋਲ ਹੈ, ਦੂਜਾ ਘੋਲ ਇਸ ਘੋਲ ਵਿੱਚ 18 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਪਾ ਕੇ ਤਿਆਰ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਅਜੇ ਵੀ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲ ਹੈ। 18 ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਗਿਆ ਪਾਣੀ ਦਾ ਗ੍ਰਾਮ,

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ 108 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਘੋਲ ਦਾ ਭਾਗ ਦਾ ਦਬਾਅ 2.9 ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਘੁਲਣ ਦਾ ਮੋਲਰ ਪੁੰਜ ਕੀ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਘੋਲ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਭਾਗ ਦੇ ਦਬਾਅ ਨੂੰ ਪੁੱਛ ਰਿਹਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਭਾਗ ਦਾ ਦਬਾਅ ਸ਼ੁੱਧ ਘੋਲਨ ਵਾਲਾ

ਇਸ ਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਅਣਜਾਣ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਦੇ ਹੱਲਾਂ ਤੋਂ ਸਮੀਕਰਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਆਪਣੇ ਰੋਲ ਕਾਨੂੰਨ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਚੱਲੀਏ ਰੋਲਸ ਲਾਅ p 1 ਬਰਾਬਰ x 1 p 1 0 ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਕੀ ਹੈ x ਇੱਕ x ਇੱਕ ਦਾ ਮੇਲਸ ਹੈ। ਕੰਪੋਨੈਂਟ ਇੱਕ ਨੂੰ ਕੁੱਲ ਬਾਈਨਰੀ ਸਿਸਟਮ ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਸਿਰਫ਼ ਦੋ ਭਾਗ ਠੀਕ ਹੈ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਪੁੰਜ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਇਸ ਜਾਣਕਾਰੀ ਨੂੰ ਮੇਲਜ਼ ਨੂੰ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਬਦਲਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ 90 ਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ ਤਾਂ ਜੋ ਪਾਣੀ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 18 ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਸਿਰਫ਼ 5 ਮੋਲ

ਇਸ ਲਈ n1 5 ਕੀ ਹੈ n2 n2 ਬਾਰੇ ਸਾਨੂੰ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਘੋਲ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ah ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਅਣਜਾਣ ਹੈ ਕਿ ਸਾਨੂੰ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣਾ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਘੁਲਣ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਦੇ ਸੰਦਰਭ ਵਿੱਚ ah ਘੋਲ ਦੇ ah ਮੋਲ ਲਗਾਵਾਂਗੇ।

ਇਸ ਲਈ 30 ਗ੍ਰਾਮ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਭਾਗ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਘੋਲ ਨੂੰ ਠੀਕ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਤਾਂ ਇਹ x 1 ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਸਾਨੂੰ p 1 ਬਰਾਬਰ 5 ਭਾਗ 5 ਨਾਲ 13 ਮਿਲਦਾ ਹੈ ਘੋਲ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ p 1 0 ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦੇ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਗਲੋਬ ਪਾਸਕਲ ਵਿੱਚ ਵੀ ਪੀ ਵਨ ਜ਼ੀਰੋ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਉਹੀ ਸਮੀਕਰਨ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਦੂਜੇ ਹੱਲ ਲਈ ਸੈੱਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਉਹ ਹੋਵੇਗਾ ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਨੌਂ ਕਿਲੋ ਪਾਸਕਲ ah x ਇੱਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਹੁਣ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ x one uh ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੌਜੂਦ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਇੱਕ ਜ਼ੀਰੋ ਅੱਠ ਗ੍ਰਾਮ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਛੇ ਮੋਲ ਹੈ ਇਸਲਈ ah n ਇੱਕ ਛੇ ਹੈ ਤਾਂ x ਇੱਕ ਛੇ ਪਲੱਸ ਛੇ ah ਹੋਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤੀਹ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਘੋਲ ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਗੁਣਾ p 1 0 ਇਸਲਈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਦੇ ਸਮੀਕਰਨਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਦੇ ਅਗਿਆਤ ਹਨ, ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਲਈ ਇੱਕ ਨੂੰ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਨਾਲ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ah ਦੇ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਨੂੰ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਨੌਂ ਨਾਲ ਵੰਡਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ ah 5 ਨੂੰ 5 ਅਤੇ 30 ਦੁਆਰਾ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਘੋਲ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨੂੰ ਇਸ ਸਾਰੀ ਚੀਜ਼ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਵੇ ਤਾਂ ਜੋ 6 ਦਾ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕੇ ਛੇ ਪਲੱਸ ਤੀਹ ਬਾਇ ਮੋਲੀਕਿਊਲਰ ਬੀਟਾ ਦੇ ਤਾਂ ਹੁਣ ਇਸ ਸਮੀਕਰਨ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵੇਰੀਏਬਲ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸੈੱਟ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਇਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ 6 ਪਲੱਸ 30 ਬਾਇ ਮਿ.ਮੀ. ਘੁਲਣ ਵਾਲਾ ਭਾਰ 5 ਜੋੜ ਤੀਹ ਭਾਗ ਦੇ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਦੇ ਅੰਕ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਅੱਠ ਵਿੱਚ ਛੇ ਭਾਗ ਦੇ ਅੰਕ ਨੌਂ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਪੰਜ ਨਾਲ ਅਤੇ ਇਹ ਆਹ ਦੇ ਅੰਕ ਅੱਠ ਦਾ ਗੁਣਾ ਛੇ ਸੇਲਾਂ ਅੰਕ ਅੱਠ ਨਾਲ ਅਤੇ ਦੇ ਅੰਕ ਨੌਂ ਨੂੰ ਪੰਜ ਨਾਲ ਗੁਣਾ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਹ ਚੌਦਾਂ ਅੰਕ ਪੰਜ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਫਿਰ ਤੋਂ ਆਹ ਘਟਾ ਕੇ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਹਰ ਇੱਕ ਨੂੰ ਸਰਲ ਬਣਾ ਸਕਦੇ ਹਾਂ। ਚੀਜ਼ ਅਤੇ ਅਸੀਂ 6 ਪਲੱਸ 30 ਨੂੰ ਘੁਲਣ ਵਾਲੇ ਮਾਈਨਸ ਦੇ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ 5 ਪਲੱਸ 30 ਘੁਲਣਸ਼ੀਲ ਭਾਰ ਘਟਾਓ 6 ਘਟਾਓ 30 ਘੁਲਣ ਦਾ ਅਣੂ ਭਾਰ ਬਰਾਬਰ 16.8 ਭਾਗ 14.5 ਘਟਾਓ ਪੁਆਇੰਟ ਅੱਠ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਾਂਗੇ ਤਾਂ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਰੱਦ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤੋਂ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਆਹ ਛੇ ਜੋੜ 30 ਭਾਗਾ ਅਣੂ ਭਾਰ 2 ਘਟਾਓ 1 ਭਾਗ 16.8 ਘਟਾ 2.3 ਹੁਣ ਇਸ ਨੂੰ ਹੱਲ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ 16.8 ਭਾਗ 2.3 ਨਾਲ ਮੈਨੂੰ 16.8 ਭਾਗ 2.3 ਬਰਾਬਰ 7.3 ਮਾਇਨਸ 7.3 ਮਿਲਣ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ inus ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਲੱਸ 6 ਦੂਜੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1.3 ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਮੈਨੂੰ ਮਿਲਦਾ ਹੈ 30 ਨੂੰ ਅਣੂ ਭਾਰ ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ 1.3 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ 30 ਨੂੰ 1.3 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ

ਸਾਡਾ ਜਵਾਬ ਮਿਲਿਆ ਕਿ 30 ਨੂੰ 1.3 ਨਾਲ ਵੰਡਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਲਗਭਗ ਹੈ 23 ਰਾਊਂਡਿੰਗ ਐਰਰ ਵਿੱਚ ah ਦੇ ਅੰਦਰ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਅਣੂ ਦਾ ਭਾਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਮੈਂ ਇਹ ਸਾਰੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਇੱਥੇ ਪਾ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ p 1 0 ਠੀਕ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਕਿ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਛੱਡ ਦੇਵਾਂਗਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਇੱਕ ਅਭਿਆਸ ਨਹੀਂ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ। ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਖਤਮ ਕਰਨ ਲਈ ਸਭ 'ਤੇ ਸਮੱਸਿਆ

Prutor@iitk