

ਹੁਣ ਇਹ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਕਿਉਂ ਹੈ ਆਹ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਮੱਛੀਆਂ ਅਤੇ ਹੋਰ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜਾਨਵਰਾਂ 'ਤੇ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜੀਵਨ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵ ਰੱਖਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਝੀਲ ਜਾਂ ਕੁਝ ਸਥਿਰ ਜਲ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਹਨ ਉਨ੍ਹਾਂ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ
ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਸਮੱਗਰੀ ਗਰਮ ਹੋਣ 'ਤੇ ਫੈਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਪਰ ਕੁਝ ਠੀਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਜਦੋਂ ਗਰਮ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸਦੀ ਮਾਤਰਾ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਤਾਪਮਾਨ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਅਤੇ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਪਾਣੀ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਵਹਾਰ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਨਾਲ ਵਾਲੀਅਮ ਵਧਦਾ ਹੈ ਪਰ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ 4 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਯਾਦ ਦਿਵਾਉਣ ਲਈ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਨੂੰ ਬਰਫ਼ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਪਾਣੀ ਜੰਮਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਅੱਖਾਂ ਪਿਘਲਣ ਲੱਗਦੀਆਂ ਹਨ ਆਹ ਉਦੋਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਪਾਣੀ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ ਸੀਮਾ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਘੱਟ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 0 ਤੋਂ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਇਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦਿੱਤੇ ਗਏ ਪੁੰਜ ਲਈ ਇਸ ਦਾ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਆਇਤਨ um ਜਾਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਘਣਤਾ ਉਸ ਖੇਤਰ ਵਿੱਚ ਜਾਂ ਉਸ ਚਾਰ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਇਹੀ ਦੱਸਣ ਲਈ ਇਹੀ ਕਥਨ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦਿੱਤੇ ਪੁੰਜ ਲਈ ਆਹ ਜਾਂ ਸਿਰਫ਼ ਪਾਣੀ ਦੇ ਦਿੱਤੇ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਲਿਖਣ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦਾ ਘੱਟੋ-ਘੱਟ ਆਇਤਨ ਜਾਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਘਣਤਾ ਚਾਰ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਆਹ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ। 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਇਸ ਨਤੀਜੇ ਨੂੰ ਜਾਹਰ ਕਰਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਚਿੱਤਰ ਬਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਨੂੰ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦਿਖਾਇਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਇਹ 1 ਕਿਲੋ ਪਾਣੀ ਦੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਹੈ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ ਮਾਇਨਸ 3 ਮੀਟਰ ਘਣ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਮੇਰਾ ਤਾਪਮਾਨ ਪੈਮਾਨਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 0 ti ਮਤਲਬ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਵਾਲੀਅਮ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਘਟਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਟ੍ਰਿਪਲ ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਤੋਂ aa ਮੁੱਲ ਵਿੱਚ ਘਟਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ah 1 ਬਿਲਕੁਲ 1 ਤੇ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਦਸ਼ਮਲਵ ਬਿੰਦੂਆਂ ਨਾਲ ਵੱਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਲਗਭਗ 1 ਬਿੰਦੂ ਤੱਕ ਵੱਧਦਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ 1.0 ਦੇ ਨੇੜੇ ਲਿਖ ਰਿਹਾ ਹਾਂ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਕੇਲ ਲਈ ਨਹੀਂ ਖਿੱਚਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਤੋੜ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਇੱਥੇ ਸਕੇਲ um ਅਤੇ ਸ਼ਾਇਦ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਪੈਮਾਨੇ ਨੂੰ ਤੋੜਨ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ah ਇਸ ਲਈ ਇਹ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਲਗਭਗ 10 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 0 4 ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ 10 ਅਤੇ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ
ਇਸ ਲਈ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਨਿਊਨਤਮ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਮੁੱਲ ah ਨੂੰ ਛੂਹਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਮੁੱਲ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ah 'ਤੇ 1 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਦਕਿ ਮੁੱਲ ਜ਼ੀਰੋ 'ਤੇ ਹੈ। ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਇਹ ਇੱਕ ਬਿੰਦੂ ਤੀਹਰਾ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਇੱਕ ਤਿੰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਨਤੀਜੇ ਵਜੋਂ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਘਣਤਾ ਉਹ ਖਿੱਚਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਘਣਤਾ ਵੀ ਕੁਝ ਮੁੱਲ ਤੋਂ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਹ 4 'ਤੇ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਡਿਗਰੀ ਵਿੱਚ t 'ਤੇ ਹੈ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਅਤੇ ਇਹ ਘਣਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਘਣਤਾ ਦਾ ਇੱਕ ਮੁੱਲ 1 ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 0.9998 ਦੇ ਬਹੁਤ ਨੇੜੇ ਦੇ ਮੁੱਲ ਤੋਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਇਹ 0.99985 ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ 1 ਦੇ ਬਿਲਕੁਲ ਬਰਾਬਰ ਮੁੱਲ 1 ਤੱਕ ਪਹੁੰਚਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਕਹੋ ਕਿ ਇਹ ਕੁਝ ਹੈ ਕਿਸੇ ਚੀਜ਼ ਬਾਰੇ ਜਾਂ 10 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਠੀਕ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦਾ ਵਿਵਹਾਰ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਗੈਰ-ਮੋਨੋਟੋਨਿਕ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਗੈਰ-ਮੋਨੋਟੋਨਿਕ ਹੈ ਇਹ ਮੋਨੋਟੋਨਿਕ ਨਹੀਂ ਹੈ ਮੋਨੋਟੋਨਿਕ ਦਾ ਮਤਲਬ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਉਸ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਵੱਧ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਇਹ ਉਸ ਰੇਂਜ ਵਿੱਚ ਘਟ ਰਿਹਾ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਗਿਰਾਵਟ ਹੈ ਜੋ ਇੱਥੇ ਘੱਟ ਤੋਂ ਘੱਟ ਜਾਂ ਵੱਧ ਤੋਂ ਵੱਧ ਦਰਸਾਉਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਘਣਤਾ ਪ੍ਰਫਾਈਲ ਵਿੱਚ ਇੱਥੇ ਅਧਿਕਤਮ ਵਿੱਚ ਅਨੁਵਾਦ ਕਰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਹੁਣ ਵੱਧੇ-ਵੱਧਰਾ ਹੈ ਕਿਉਂ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਇਹ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜੀਵਨ ਲਈ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਅਜਿਹਾ ਕਿਉਂ ਹੈ ਤਾਂ ਆਉ ਅਸੀਂ ਸਮਝਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰੀਏ ਅਤੇ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਨ੍ਹਾਂ ਦੇਸ਼ਾਂ ਵਿੱਚ ਜੋ ਧਰੁਵਾਂ ਦੇ ਨੇੜੇ ਹਨ ਜਾਂ ਜੋ ਬਹੁਤ ਬੰਦ ਦੇਸ਼ ਹਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਦੱਸਿਆ ਕਿ ਕੈਨੇਡਾ ਸਭ ਤੋਂ ਠੰਡੇ ਦੇਸ਼ਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਇਹ ਸਮੱਸਿਆ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ। ਤਾਂ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਹਵਾ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਸਰਦੀਆਂ ਦੇ ਮੌਸਮ ਵਿੱਚ ਘੱਟ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਹਵਾ ਦੀ ਸਤ੍ਹਾ ਠੰਡੀ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਹਵਾ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਅਜੇ ਵੀ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ ਤਾਂ ਸਤਹ ਦਾ ਪੱਧਰ f ਪਾਣੀ ਠੰਡਾ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਹ ਇਹ ਭਾਰੀ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਠੀਕ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਹੇਠਾਂ ਦਾ ਪੱਧਰ ਉੱਪਰ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਦੁਬਾਰਾ ਹਵਾ ਦੇ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਠੰਡੀ ਹੈ ਪਰ ਫਿਰ ਵੀ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਜਾਰੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਸਾਰਾ ਪਾਣੀ ਇੱਕ ਨਹੀਂ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ। 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਠੀਕ ਹੈ ਹੁਣ ਰਾਤ ਦੇ ਸਮੇਂ ਕਹੋ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਆਹ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਾਂ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੱਕ ਪਹੁੰਚ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਉੱਪਰਲੀ ਪਰਤ ਆਹ ਜੰਮ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਉੱਪਰਲੀ ਪਰਤ ਦੇ ਠੰਢੇ ਆਹ ਦਾ ਪਰਤਾਂ 'ਤੇ ਅਸਰ ਪੈਂਦਾ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ ਹੇਠਾਂ ਇਹ ਜੰਮੀ ਹੋਈ ਪਰਤ ਜਾਂ ਬਰਫ਼ ਦੀ ਪਰਤ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਜਾਣ ਲਈ ਜਾਂ ਆਹ ਲੇਅਰਾਂ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਪਾਣੀ ਦੀਆਂ ਪਰਤਾਂ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਜਾਣ ਲਈ ਇੱਕ ਇੰਸੂਲੇਟਿੰਗ ਸ਼ੀਟ ਵਜੋਂ ਕੰਮ ਕਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਜ਼ੀਰੋ ਅਤੇ ਚਾਰ ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ah ਪਾਣੀ ਦੀ ਘਣਤਾ ਅਧਿਕਤਮ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਪੱਧਰ ਜੋ 0 ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ 0 ਅਤੇ 4 ਡਿਗਰੀ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੈ, ਕੀ ah ਅਧਿਕਤਮ ਹੋਣ ਵਾਲੀ ਘਣਤਾ ਇਸ 'ਤੇ ਰਹੇਗੀ
ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਡੁੱਬਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਜ਼ੀਰੋ d ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਹੋਰ ਠੰਢਾ ਹੋਵੇਗਾ $egree$ centigrade ah ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ ਚਾਰ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਸਤਹ ਦੀ ਪਰਤ ਨੂੰ ਹੇਠਾਂ ਦੀਆਂ ਪਰਤਾਂ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਸੰਘਣਾ ਬਣਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ah ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ਦੀਆਂ ਪਰਤਾਂ ਨਾਲੋਂ ਘੱਟ ਸੰਘਣੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਇਹ ਉੱਪਰ ਤੈਰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਰਫ਼ ਦੀ ਇਹ ਪਰਤ ਜਾਂ ਜੰਮੇ ਹੋਏ ਪਾਣੀ ਦਾ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਤਾਪ ਲਈ ਇੰਸੂਲੇਟਿੰਗ ਸ਼ੀਟ ਹੇਠਾਂ ਦੀਆਂ ਪਰਤਾਂ ਵਿੱਚ ਨਾ ਟਕਰਾਉਣ ਦੇ ਯੋਗ ਨਾ ਹੋਵੇ ਅਤੇ ਇਸਲਈ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜੀਵਨ ਪੂਰੀ ਝੀਲ ਨੂੰ ਜੰਮੇ ਬਿਨਾਂ ਜਿਉਂਦਾ ਰਹੇਗਾ,

ਇਸ ਲਈ ਝੀਲ ਦਾ ਸਿਖਰ ਇੱਕ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਮੋਟਾਈ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਨਾਲ ਜੰਮ ਜਾਵੇਗਾ। ਬਾਕੀ ਦੇ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਅਜੇ ਵੀ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਬਰਕਰਾਰ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਨਾਲ ਸਮੁੰਦਰੀ ਜੀਵਨ ਦਾ ਬਚਾਅ ਸੰਭਵ ਅਤੇ ਸੁਵਿਧਾਜਨਕ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਜਿਵੇਂ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਪਾਣੀ ਦੇ ਇਸ ਖਾਸ ਅਸੰਗਤ ਵਿਵਹਾਰ ਦੇ ਕਾਰਨ ਸੰਭਵ ਹੈ ਜੋ 0 ਅਤੇ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਹੁੰਦਾ ਹੈ, ਜਿਸ ਵਿੱਚ 0 ਤੋਂ 4 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਅੱਗੇ ਗੀਟਿੰਗ ਕਰਨ 'ਤੇ ਵਾਲੀਅਮ ਦਾ ਸੰਕੁਚਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੰਮ ਕਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਤਾਪ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਗੁਣਾਂ ਅਤੇ ਥਰਮਲ ਸੰਤੁਲਨ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਸੰਕਲਪ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਉਹ ਜ਼ਿਆਦਾਤਰ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਥਰਮਲ ਪਸਾਰ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਥਰਮਲ ਪਸਾਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਸੰਕਲਪ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਉਹ ਸਭ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਸਿੱਖਿਆ ਹੈ। ਤੁਹਾਡੇ ਸਕੂਲ ਪੱਧਰ ਵਿੱਚ ਕਿ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਸਰੀਰ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਡਿਗਰੀ ਤੱਕ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਗਰਮੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਵਜੋਂ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਸਮਝਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਜ਼ਿਆਦਾ ਗਰਮੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਉੱਚੇ ਮੁੱਲ

ਇਸ ਲਈ ਤਾਪ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ah ਦੇ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ,
ਇਸ ਲਈ ਆਉ ਇੱਥੇ ਸਿਰਲੇਖ ਨੂੰ ਬਦਲੀਏ ਅਤੇ ਆਉ ਅਸੀਂ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਆਉ ਤਾਪ ਦੀ ਮਾਤਰਾ q ਨੂੰ ਕਹੀਏ q ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਇੱਕ ਪੁੰਜ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਅੰਤਰ
ਇਸ ਲਈ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਪੁੰਜ m ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਅੰਤਰ ਡੈਲਟਾ t ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ah q ah m ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ t ਸੇ ਡੈਲਟਾ t ah ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਦੇ t_2 ਘਟਾਓ t_1 ਨੂੰ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਤਾਂ t_2 ਫਿਨ ਹੈ। a_1 ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ t_1 ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਲਈ q ਨੂੰ m ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ t ਦੇ ਅਨੁਪਾਤਕ ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ q ਕੁਝ c m ਡੈਲਟਾ t ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ c ਅਨੁਪਾਤਕ ਸਥਿਰਤਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਸਮਰੱਥਾ ah ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਸਦਾ ਬੇਸ਼ੱਕ ਇੱਕ ਮੁੱਲ ah ਹੈ ਜਾਂ si ਯੂਨਿਟ ah ਹੈ ਜੂਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ah ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਜੂਲ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਕਿਲੋ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ t ਨੂੰ ah ਡਿਗਰੀ

ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਦੀ ਇੱਕ ਇਕਾਈ ਹੈ ਜੋ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਅਤੇ ਹਰ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਕਿਸੇ ਮੁੱਲ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਖਾਸ ਤਾਪ ਲਈ ਕੁਝ ਮੁੱਲਾਂ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਦੇਣਾ ਇਸ ਤੱਥ 'ਤੇ ਪ੍ਰਭਾਵ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧ ਮੁੱਲਾਂ ਬਾਰੇ ਪਤਾ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਜੀਵਨ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਗਟ ਹੁੰਦੇ ਹੋ। ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਠੋਸ ਅਤੇ ਚੰਗੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਦੇ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਮੈਂ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਜੋੜਾਂਗਾ ਜੋ ਉਹਨਾਂ ਗੈਸਾਂ ਨੂੰ ਵੱਖਰੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਟ੍ਰੀਟ ਕੀਤੇ ਜਾਣ ਵਾਲੇ ਹਨ ਕਿਉਂਕਿ ਮੈਂ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਆ ਜਾਵਾਂਗਾ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥ ਇੰਨੇ ਠੋਸ ਹੁੰਦੇ ਹਨ। ਟੇਰੀਅਲ um ਹਨ ਇਸਲਈ ਇਸਦਾ ਐਲੂਮੀਨੀਅਮ ah ਸੇ c ਨੂੰ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਵਿੱਚ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 900 ਤਾਂਬਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਠੋਸ ਪਦਾਰਥਾਂ ਲਈ ਹਨ ah ਤਾਂਬਾ 387 ਗਲਾਸ ਹੈ ਫਿਰ ਇਸਦਾ ਪਾਈਰੇਕਸ ਗਲਾਸ ਇਸਦਾ 840 ਹੈ ਅਤੇ ਲੋਹਾ ah 452 ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇਹਨਾਂ ਲਈ ਹਨ ਠੋਸ ਅਤੇ ਚਲੇ ਕੁਝ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨੂੰ ਵੀ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪੰਦਰਾਂ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਤਾਂ ਇਸਦਾ ਇੱਕ ਮੁੱਲ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਆਹ ਚਾਰ ਇੱਕ ਅੱਠ ਛੇ ਆਹ ਪਾਰਾ ਆਹ ਹੈ, ਤਾਂ ਇਹ ਮੈਨੂੰ ਨੰਬਰ ਚੈੱਕ ਕਰਨ ਦਿਓ, ਹਾਂ, ਇਹ 4186 ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਰਾ 139 ਹੈ ਅਤੇ ਗਲੀਸਰੀਨ ਹੈ ah 2 4 1 0 ਹੁਣ ਇਹ ਸੰਖਿਆ ਤੁਹਾਡੇ ਲਈ ਉਲਝਣ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਪਰ ਇਹ 1 ah ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ah ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋ ah ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਹਿਸਾਬ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਅਸੀਂ ਹਾਂ ਆਹ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜਾਣੂ ਹਨ ਜਦੋਂ ਕਿ ਪਾਣੀ ਲਈ ਇਹ ਘੱਟੋ ਘੱਟ ਅਸੀਂ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਆਹ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੀ ਇਕਾਈ ਵਿੱਚ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਏਹ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜਾਣੂ ਨਹੀਂ ਹਾਂ ਪਰ ਇਹ 1 ਕਿਲੋ ਕੈਲੋਰੀ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਖਾਸ ਸਮਰੱਥਾ ਲਈ ਹੈ ਠੋਸ ਅਤੇ ਤਰਲ ਅਤੇ ਗੈਸਾਂ ਨੂੰ ਕਾਰਨ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਜ਼ਿਕਰ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਹ ਦੱਸਣ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਗੈਸ ਨੂੰ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਰੱਖ ਰਹੇ ਹੋ ਜਾਂ ਸਥਿਰ ਵਾਲੀਅਮ 'ਤੇ ਹੁਣ ਇਹ ਸਵਾਲ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਠੋਸ ਅਤੇ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥਾਂ ਨਾਲ ਕੰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਉਹ ਯਕੀਨੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਬਹੁਤ ਕੁਝ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹਨ। ਫਰਕ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ abou ਕਾਲ ਕਰਾਂਗੇ ਗੈਸਾਂ ਦੀਆਂ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ah 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ah ਅੱਖਰ c ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਏ ਗਏ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ um 'ਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਖਾਸ ਸਮਰੱਥਾ c ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰਾਂਗੇ, ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ cp ਅਤੇ c ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਾਲ ਕਰੀਏ ਇਸ ਨੂੰ ਕਾਲ ਕਰੋ। cv ਅਤੇ ਕੁਝ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਦੁਬਾਰਾ ਕੁਝ ਪ੍ਰਤੀਨਿਧ ਮੁੱਲ ਜੋ ਸਾਡੇ ਲਈ ਬਹੁਤ ਜਾਣੂ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਗੈਸ ਅਤੇ ਇਸਦਾ cp ਦੁਬਾਰਾ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ cv ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇੱਕ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ um ਦਾ ਇੱਕ cp 1040 ਹੈ ਜਦੋਂ ਕਿ ਇੱਕ cv ਦਾ 39 ਜੋ ਕਿ 7 39 ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ AH ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ 'ਤੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਾਪ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ co2 ਦੁਆਰਾ ਦਰਸਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਇਹ 833 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 638 ah ਹੈ ਅਤੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਾਸ਼ਪ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਪਾਣੀ ਪਰ ਅਸੀਂ ਵਾ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਭਾਫ਼ ਦੇ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ter ਵਾਸ਼ਪ ah ਜੋ ਕਿ ah 20 20 ਅਤੇ 15 20 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਇਸ ਨੂੰ o2 ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ ਇਹ 912 ਅਤੇ 651 ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਗੱਲ ਜੋ ਸਾਹਮਣੇ ਆਉਂਦੀ ਹੈ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੀ cp ਹਮੇਸ਼ਾ cv ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਕੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿਸੇ ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਨਿਸ਼ਚਿਤ ਪੁੰਜ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਤਾਪ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਲਈ ਅਨੁਪਾਤਕ ਸਥਿਰਤਾ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਿਖਾਈ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਅੰਤਰ ਦੁਆਰਾ ਇੱਕ ਤਾਪਮਾਨ ਦੁਆਰਾ ਗੈਸ ਨੂੰ ਸੁਣਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਸਥਿਰ ਦਬਾਅ 'ਤੇ ਹਮੇਸ਼ਾ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹੋਵੇ ਜੋ ਕਿ ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ 'ਤੇ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਠੋਸ ਅਤੇ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥਾਂ ਲਈ ਫਰਕ ਨਹੀਂ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਗੈਸਾਂ ਲਈ ਇੱਕ ਫਰਕ ਪਾਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ ਕਿ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਬਿਲਕੁਲ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਉਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਵੱਖਰੀਆਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਨੂੰ ਸਮਝਣ ਲਈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਚੈਪਟਰ ਤੱਕ ਇੰਤਜ਼ਾਰ ਕਰਨਾ ਪਏਗਾ ਜਿੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਇਹ ਸਿੱਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਵਾਧੂ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਕੰਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਲਗਾਤਾਰ ਦਬਾਅ ਵਿੱਚ uh 'ਤੇ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵਾਲੀਅਮ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਲਿਆਉਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਤੁਹਾਡੀ cp ਹਮੇਸ਼ਾ ਵੱਧ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਇੱਕ cv ਅਤੇ ah cp ਅਤੇ cv ਵਿਚਕਾਰ ਇੱਕ ਰਿਸ਼ਤਾ ਹੈ ਜੋ ਇੱਕ ਗੈਸ ਲਈ ਲਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਮੋਨਾਟੋਮਿਕ ਗੈਸ ਹੈ ਜਾਂ ਇੱਕ ਡਾਈਟੋਮਿਕ ਜਾਂ ਇੱਕ ਟ੍ਰਾਈਟੋਮਿਕ ਗੈਸ ਬਿਲਕੁਲ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਕਈ ਚੀਜ਼ਾਂ ਨੂੰ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਸ਼ਾਮਲ ਹੈ ਥਰਮਲ ਵਿਸਤਾਰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਪਾਣੀ ਦੇ ਅਸਾਧਾਰਨ ਵਿਸਤਾਰ, ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਸੈਲਸੀਅਸ ਅਤੇ ਫਾਰਨਹੀਟ ਸਕੇਲ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਕੈਲਵਿਨ ਪੈਮਾਨੇ ਅਤੇ ਸਭ ਤੋਂ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤੌਰ 'ਤੇ ਪੂਰਨ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਸੰਕਲਪ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਅੰਤਰ-ਸੰਬੰਧ ਨੂੰ ਸਕੇਲ ਕਰਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਅਤੇ ਇਸ ਤੋਂ ਇੱਕ ਗੈਸ ਨਿਯਮ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਲਈ ਜੋ ਕਿ ਪੀ. t ਜਾਂ p ਦੁਆਰਾ t ਦਾ ਅਨੁਪਾਤਕ ਹੈ ਇੱਕ ਸਥਿਰ ah ਹੈ ਆਓ ਅਸੀਂ ah ਦੇ ਕੁਝ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਤਾਪਮਾਨ ah ਮੁੱਲਾਂ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜੋ ਭੌਤਿਕ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਸਾਹਮਣੇ ਕੁਝ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਦਾ ਹਵਾਲਾ ਤਿਆਰ ਹੋਵੇ।

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਮੁੱਖ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਹਾਡੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਲਈ ਹਨ ਅਤੇ ਪਰ ਇਹ ਕਈ ਵਾਰ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਕੋਈ ਜਰਨਲ ਜਾਂ ਪੇਪਰ ਜਾਂ ਅਖਬਾਰ ਪੜ੍ਹਨ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਕਰ ਰਹੇ ਹੁੰਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਇਹ ਨੰਬਰ ਦਿੱਤੇ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਬਹੁਤ ਉਪਯੋਗੀ ਹੁੰਦੇ ਹਨ ਪਤਾ ਹੈ ਕਿ ਉਹਨਾਂ ਦਾ ਕੀ ਮਤਲਬ ਹੈ ਤਾਂ ਆਹ ਤਾਂ ਇੱਕ ਤਾਪਮਾਨ ਆਹ ਹੁਣ ਮੈਂ ਕੈਲਵਿਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਵਰਤਾਰੇ ਨੂੰ ਪ੍ਰਗਟ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹਾਂ ਜੋ ਬਹੁਤ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਅਤੇ ਭੌਤਿਕ ਵਿਗਿਆਨ ਦੀਆਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸ਼ਾਖਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਨਤੀਜੇ ਹਨ ਇਸਲਈ 4.2 ਕੈਲਵਿਨ ਆਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਹੀਲੀਅਮ ਤਰਲ ਬਣ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਤਰਲ ਤਾਪਮਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਜਦੋਂ ਹੀਲੀਅਮ ਇੱਕ ਗੈਸ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹੀਲੀਅਮ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਹ ਉਹ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਮੈਂ ਇੱਕ ਗੱਲ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਜੋ ਸਥਿਰ ਆਇਤਨ ਗੈਸ ਥਰਮਾਮੀਟਰ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਗਲਾਸ ਬਲਬ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਹਲਕੀ ਗੈਸ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਜਾਂ ਤਾਂ ਇੱਕ ਹੁੰਦੀ ਹੈ। ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਜਾਂ ਇੱਕ ਹੀਲੀਅਮ ਸੇ ਆਹ ਹੈ ਅਤੇ ਤਰਲਤਾ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ 4.2 ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਇੱਥੇ ਕੈਲਵਿਨ ਨਹੀਂ ਲਿਖਾਂਗਾ ਮੈਂ ਬਸ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗਾ ਅਤੇ ਸਿਰਫ 20 ਕੈਲਵਿਨ ਨੰਬਰ ਹੈ ਜਦੋਂ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤਰਲ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਤਰਲ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਦਿਲਚਸਪ ਆਹ ਕਿ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ ਵੀ ਤਰਲ ਹੋ ਸਕਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹਾਈਡ੍ਰੋਜਨ AH ਉਪਲਬਧ ਹੈ ਜੋ 20 ਡਿਗਰੀ ਕੈਲਵਿਨ ਤੇ 20 ਕੈਲਵਿਨ 20 ਕੈਲਵਿਨ ਨਾਲ ਵਾਪਰਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਸਹੀ ਹੋਣਾ ਪਏਗਾ ah ਇਹ 20 ਕੈਲਵਿਨ 20 ਕੈਲਵਿਨ 'ਤੇ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹੋ ਕਿ ah f ਹੈ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਤੋਂ ਹੇਠਾਂ ar ਜੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਦਾ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਬਿੰਦੂ ਜਾਂ ਬਰਫ਼ ਦਾ ਬਿੰਦੂ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਹੈ ਕਿ ਵਿਗਿਆਨਕ ਮਹੱਤਤਾ ਲਈ um ਜੋ ਸਾਡੀ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਦੀਆਂ ਜ਼ਰੂਰਤਾਂ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਹਨ ਜਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਰੋਜ਼ਾਨਾ ਇਨਪੁਟ ਲਈ ਦਿਨ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ 0 ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਸੀਮਤ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ 32 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹਾਈਟ 32 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹਾਈਟ ਤੋਂ 212 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹਾਈਟ ਜਦੋਂ ਕਿ ਅਜਿਹੇ ਤਾਪਮਾਨ ਹਨ ਜੋ ਮਹੱਤਵ ਰੱਖਦੇ ਹਨ uh ਵਿਗਿਆਨਕ ਮਹੱਤਤਾ ਜੋ ਉਸ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਘੱਟ ਜਾਂ ਇਸ ਤੋਂ ਵੱਧ ਹਨ,

ਇਸ ਲਈ 77 ਹੈ ਜਦੋਂ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਰਲ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਤਰ੍ਹਾਂ ਚਲੇ ਗਏ ਹੋ ਵਿਗਿਆਨ ਅਜਾਇਬ ਘਰ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਸ਼ੋਅ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਉਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸ਼ੋਅ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪੇਸ਼ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਨੂੰ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚੋਂ ਧੁੰਦਾਂ ਬਣਾਉਂਦੇ ਹੋਏ ਦੇਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਬਹੁਤ ਠੰਡੇ ਧੁੰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਕਦੇ ਵੀ ਇਸ ਵਿੱਚ ਹੱਥ ਪਾਉਣ ਦੀ ਕੋਸ਼ਿਸ਼ ਨਾ ਕਰੋ। ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਤਾਪਮਾਨ ਬਹੁਤ ਠੰਡਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ 200 ਡਿਗਰੀ ਆਹ ਹੇਠਾਂ ਹੈ ਅਤੇ ਜੋ ਵੀ ਸੰਪਰਕ ਵਿੱਚ ਆਉਂਦਾ ਹੈ, ਤੁਹਾਨੂੰ ਉਹਨਾਂ ਤਾਪਮਾਨਾਂ ਨੂੰ ਸੰਭਾਲਣ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਵਧਾਨ ਰਹਿਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ n ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥ ਇੱਕ ਤਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ਹੈ ਜੋ ਉੱਥੇ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਕੁਝ ਫਿਲਮਾਂ ਜਾਂ ਇਹਨਾਂ ਟੀਵੀ ਟੈਲੀਵਿਜ਼ਨ ਸੀਰੀਅਲਾਂ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਗਿਆ ਹੈ ਜਦੋਂ ਉਹ ਦਿਖਾਉਂਦੇ ਹਨ ਕਿ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਧੁੰਦਾਂ ਨਿਕਲ ਰਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਗਰਮ ਧੁੰਦਾਂ ਨਹੀਂ ਹੈ, ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਧੁੰਦਾਂ ਹੈ। ਤੁਸੀਂ ਤਰਲ ਨਾਈਟ੍ਰੋਜਨ ah 273 ਕੈਲਵਿਨ ਤੋਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਸਾਰੇ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਪਾਣੀ ਜੰਮ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਤਿਆਰ ਸੰਦਰਭ ਲਈ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਾਂਗਾ ਇਸਲਈ ਪਾਣੀ ਇੱਥੇ ਜੰਮ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਆਹ ਤਿੰਨ ਸੌ ਦਸ ਕੈਲਵਿਨ ਮਨੁੱਖੀ ਸਰੀਰ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਦੱਸਿਆ ਸੀ ਤੁਹਾਨੂੰ ਕਦੇ ਵੀ ਇਹ ਨਹੀਂ ਦੱਸਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਕਿ ਆਹ 310 ਕੈਲਵਿਨ ਸਰੀਰ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਜੋ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਹੈ ਜਾਂ ਤੁਹਾਨੂੰ ਇਸ ਤੋਂ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਧ ਹੈ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਨੂੰ ਬੁਖਾਰ ਹੈ ਤਾਂ ਉਹ ਕਹਿਣਗੇ ਕਿ ਇਹ ਖਤਮ ਹੋ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ 98.6 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹੀਟ ਤੋਂ ਉੱਪਰ ਹੈ ਜਾਂ ਕੁਝ ਅਸਾਧਾਰਨ ਮਾਮਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਉਹ 37 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਨਗੇ। ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਆਮ ਸਰੀਰ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਪਰ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕੈਲਵਿਨ ah 373 ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲੇਖ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਪਾਣੀ ah 600

ਉਥਾਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ah ਲੀਡ ਪਿਘਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਲੀਡ ਆਹ ਪਿਘਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਪੈਨਸਿਲਾਂ ਦੇ ਕਿਨਾਰਿਆਂ ਦੇ ਸਿਰੇ ਦੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਦੇਖਦੇ ਹੋ। ਜੇ ਕਿ 600 ਕੇਲਵਿਨ ਆਹ 'ਤੇ ਪਿਘਲਦਾ ਹੈ ਜੇ ਕਿ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜਾਂ 200 ਡਿਗਰੀ ਫਾਰਨਹੀਟ ਤੋਂ ਬਹੁਤ ਜ਼ਿਆਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ah 6000 ਸੂਰਜ ਦੀ ਸਤਹ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ah ਸੇਲਾਂ ਹਜ਼ਾਰ ਕੈਲਵਿਨ ਧਰਤੀ ਦਾ ਕੋਰ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ah 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ 7 ਕੇਲਵਿਨ ਦਾ ਕੋਰ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ। ਸੂਰਜ ਅਤੇ 10 ਤੋਂ ਪਾਵਰ 9 ਸਭ ਤੋਂ ਗਰਮ ਤਾਰਿਆਂ ਦਾ ਮੁੱਖ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਤਾਪਮਾਨ ਹਨ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਤੁਸੀਂ ਵਿਗਿਆਨਕ ਲੇਖਾਂ ਅਤੇ ਵਿਗਿਆਨਕ ਰਸਾਲਿਆਂ ਵਿੱਚ ਦੇਖ ਸਕਦੇ ਹੋ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਵੱਡੇ ਤਾਪਮਾਨ ਹਨ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ। ਸਭ ਤੋਂ ਗਰਮ ਤਾਰੇ ਅਤੇ ਚਿੱਟੇ ਬੌਣੇ ਵਾਂਗ ਨਹੀਂ ਜੋ ਲਗਭਗ ਖਤਮ ਹੋ ਗਏ ਹਨ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਤਾਰਿਆਂ ਬਾਰੇ ਪੜ੍ਹਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਫਿਰ ਤੁਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤਾਰਿਆਂ ਦੀ ਸਮੱਗਰੀ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਹੀਲੀਅਮ ਗੈਸਾਂ ਹਨ ਜੋ ਤਾਰਿਆਂ ਨੂੰ ਚਮਕਦਾਰ ਬਣਾਉਣ ਲਈ ਹਮੇਸ਼ਾਂ ਸਾੜ ਦਿੱਤੀਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ ਪਰ ਇਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੁਝ ਤਾਰਿਆਂ ਵਿੱਚ ਪੂਰੀ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੀਲੀਅਮ ਦੀ ਸਮੱਗਰੀ ਲਗਭਗ ਵਰਤੀ ਗਈ ਹੈ ਅਤੇ ਉਹ ਹੁਣ ਲਗਭਗ ਮਰੇ ਹੋਏ ਤਾਰਿਆਂ ਵਾਂਗ ਨਹੀਂ ਹਨ, ਆਹ ਸਫੈਦ ਬੌਣਾ ਅਜਿਹੀਆਂ ਚੀਜ਼ਾਂ ਦੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ ਜੋ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉੱਚ ਪੱਧਰ 'ਤੇ ਸਿਖਾਈਆਂ ਜਾਂਦੀਆਂ ਹਨ, ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਵਿਸਥਾਰ ਵਿੱਚ ਨਹੀਂ ਦੱਸਾਂਗੇ ਪਰ ਇਹ 4.2 ਕੇਲਵਿਨ ਤੋਂ 0 ਕੇਲਵਿਨ ਦੇ ਨੇੜੇ ਤੋਂ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਕੇ 10 ਦੀ ਪਾਵਰ 9 ਕੇਲਵਿਨ ਤੱਕ ਸਾਰੇ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ 9 ਕੇਲਵਿਨ ਤੱਕ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਵਰਤਾਰੇ ਹਨ ਜੋ ਵਿਗਿਆਨਕ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਪਣੇ ਆਪ ਨੂੰ ਯਾਦ ਦਿਵਾਉਣ ਲਈ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਹਨ ਕਿ ਅਸੀਂ ਪਦਾਰਥ ਦੀਆਂ ਥਰਮਲ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਬਾਰੇ ਚਰਚਾ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਗਰਮੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਸੀ। ਸਮਰੱਥਾ ਅਤੇ ਜਿਸ ਤਰੀਕੇ ਨਾਲ ਇਹ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਸੀ ਉਹ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਕਿਸੇ ਪਦਾਰਥ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਤਾਪ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਅਤੇ ਜਿਸ ਨਾਲ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਪਦਾਰਥ ਦੇ ਪੁੰਜ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਅਨੁਪਾਤੀ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਇਹ ਪੈਦਾ ਕਰਦਾ ਹੈ ਗਰਮੀ ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਇਸਲਈ ਜੇਕਰ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸਮਾਨਤਾ ਨਾਲ ਲਿਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਸਾਨੂੰ ਇੱਕ ਅਨੁਪਾਤਕ ਸਥਿਰਤਾ ਦੀ ਲੋੜ ਪਵੇਗੀ ਜਿਸਨੂੰ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਖਾਸ ਸਮੱਗਰੀ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਕਿ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕਿ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਇੱਕ ਦੁਆਰਾ ਮਾਪਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਯੰਤਰ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੈਲੋਰੀ ਮੀਟਰ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਹ ਜ਼ਰੂਰੀ ਤੌਰ 'ਤੇ ਥਰਮਸ ਵਰਗਾ ਉਪਕਰਣ ਹੈ ਜਿਸ ਨੂੰ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਕਿੱਥੇ h ਓਟ ਕੌਫੀ ਜਾਂ ਗਰਮ ਚਾਹ ਨੂੰ ਖਾਸ ਤੌਰ 'ਤੇ ਦਫਤਰਾਂ ਵਿਚ ਸਟੋਰ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿਚ ਕਿਸੇ ਕਿਸਮ ਦੀ ਇੰਸੂਲੇਟਿੰਗ ਦੀਵਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਦੇ ਬਾਹਰ ਇਕ ਇੰਸੂਲੇਟਿੰਗ ਦੀਵਾਰ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਕ ਅੰਦਰਲੀ ਜਗ੍ਹਾ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਕੋਈ ਖਾਸ ਪਦਾਰਥ ਰੱਖਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਵੀ ਇਸ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਮਾਪ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਥਰਮਾਮੀਟਰ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੀਮੇ ਦੇ ਥਰਮਾਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਪਾਰਾ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਪਹਿਲਾਂ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਆਹ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਥੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਪਦਾਰਥ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕ ਥਰਮਾਮੀਟਰ um ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਕੇ ਮਾਪਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਥਰਮਾਸ ਜਾਂ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਗਰਮੀ ਦੀ ਆਗਿਆ ਨਹੀਂ ਦਿੰਦਾ। ਲੀਕ ਇਨ ਜਾਂ ਗਰਮੀ ਦਾ ਆਲੇ-ਦੁਆਲੇ ਤੋਂ ਅੰਦਰ ਤੱਕ ਆਉਣਾ ਹਾਲਾਂਕਿ ਜੇ ਇਸ ਵਿੱਚ ਦੋ ਤਿੰਨ ਪਦਾਰਥ ਹਨ ਜੋ ਅੰਦਰੂਨੀ ਫਲਾਸਕ ਜਾਂ ਅੰਦਰੂਨੀ ਕੰਟੇਨਰ ਵਿੱਚ ਰੱਖੇ ਗਏ ਹਨ, ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਜੋ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਕਿ ਗਰਮੀ ਦਾ ਵਹਾਅ ਤਾਪ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਹ ਸੰਭਵ ਹੈ ਬਸ਼ਰਤ ਤਾਪਮਾਨ ਹੋਵੇ ਉਹਨਾਂ ਤੋਂ ਪਦਾਰਥਾਂ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਦੋਵਾਂ ਵਿੱਚ ਅੰਤਰ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਭਾਵੇਂ ਉਰਜਾ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਾਹਰੀ ਗਰਮੀ ਤੋਂ ਗਰਮੀ ਨਹੀਂ ਆ ਰਹੀ ਹੈ, ਇੱਕ ਪਦਾਰਥ ਤੋਂ ਦੂਜੇ ਪਦਾਰਥ ਵਿੱਚ ਵਹਿ ਸਕਦੀ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਜੇਕਰ ਕਿਸੇ ਨੇ ਟੀ ਅਤੇ ਰੱਖਿਆ ਹੈ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਤਾਂ ਉਰਜਾ ਦੀ ਸੰਭਾਲ ਦੇ ਕਾਨੂੰਨ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ ਗਰਮ ਚਾਹ ਤੋਂ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਤੱਕ ਗਰਮੀ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਹ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਅੰਤ ਵਿੱਚ ਜੇਕਰ ਕੋਈ ਲੰਮਾ ਸਮਾਂ ਉਡੀਕ ਕਰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ ਜਾਵੇਗਾ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ਾਲ ਉਪਕਰਣ ਹੈ ਅਤੇ ਆਓ ਦੇਖੀਏ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਆਰਾ ਇਹ ਯੰਤਰ ਇੱਕ ਅਣਜਾਣ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮਰੱਥਾ ਨੂੰ ਕਿਵੇਂ ਮਾਪ ਸਕਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਆਓ ਇਸਨੂੰ ਇੱਕ ਸੰਖਿਆਤਮਕ ਉਦਾਹਰਨ ਦੁਆਰਾ ਕਰੀਏ ਤਾਂ ਜੋ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਲਿਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਸਮੱਸਿਆ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇੱਕ ਪ੍ਰਯੋਗ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਧਾਤ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਸਮਰੱਥਾ ਦਾ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ 150 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ 0.2 ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪੁੰਜ ਦੇ 150 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ah ਦਾ ਪੁੰਜ a ਧਾਤ ਦਾ ਬਲਾਕ ਕਰੋ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿਚ ਸੁੱਟਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਕ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿਚ um um ਜਿਸ ਦਾ ਪੁੰਜ ਹੈ, ਆਓ ਇਸ ਨੂੰ ਪੁੰਜ ਕਰੀਏ ਹਾਂ। ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ um ah ਇਸ ਦੇ ਬਰਾਬਰ 0.25 kg um ਅਫਸੋਸ ਹੈ ਕਿ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਦੇ ਪੁੰਜ ਨੂੰ ਬਿੰਦੂ AH ਇੱਕ ਚਾਰ kg ah ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਲਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ um ਜਾਂ 0.25 kg ਪਾਣੀ AH 27 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ah ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਟੀ ਥਰਮਲ ਸੰਤੁਲਨ ਸਥਾਪਤ ਹੋਣ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਹੈਟ, ਇਸਲਈ ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ ah 40 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ um ਧਾਤ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰੋ ah ਇਹ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਕਿ ah ਮੈਂ ਇੱਕ ਸ਼ਾਰਟਹੈਂਡ ਸੰਕੇਤ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਹੁਣ ਪਾਣੀ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮਰੱਥਾ ah ਹੈ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ cw ਕਹਾਂਗੇ। ah ਇਹ ਚਾਰ ਪੁਆਇੰਟ ਇੱਕ ਅੱਠ ah ਵਿੱਚ ਦਸ ਘਣ ah ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਕੈਲਵਿਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਦੀ ਇੱਕ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ ਮੈਂ ਇਸਨੂੰ ਕਹਾਂਗਾ ਕਿ ਜਿਵੇਂ cc c ਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ w ਦਾ ਮਤਲਬ um ਪਾਣੀ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ 0.38 ਇੰਚ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ 10 ਘਣ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਕੈਲਵਿਨ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਸੰਖੇਪ ਕਰਨ ਲਈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਧਾਤ ਦੇ ਇੱਕ ਖਾਸ ਬਲਾਕ ਦੇ ਨਿਰਧਾਰਨ ਨੂੰ ਜਾਣਨਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਇਸਲਈ ਧਾਤ ਦੇ 2.2 ਕਿਲੋ ਬਲਾਕ ਨੂੰ ਇੱਕ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਸੁੱਟਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਪੁੰਜ 0.14 ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ 0.25 ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ਕਮਰੇ ਦੇ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਪਾਣੀ, ਜਿਸ ਨੂੰ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ 27 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ah ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਕ ਵਾਰ ਜਦੋਂ ਇਹ ਆਹ ਡਿੱਗਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਧਾਤ ਦਾ ਬਲਾਕ ਸ਼ੁਰੂ ਵਿਚ 150 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਸੀ,

ਇਸ ਲਈ ਥਰਮਲ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਗਰਮੀ ਦਾ ਪ੍ਰਵਾਹ ਹੋਵੇਗਾ। ਥਰਮਲ ਸੰਤੁਲਨ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨ ਤੋਂ ਬਾਅਦ ਠੰਡੇ ਪਾਣੀ ਲਈ ਧਾਤ ਦੇ ਗਰਮ ਬਲਾਕ ਦਾ ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ 40 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੁੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹਨਾਂ ਡੇਟਾ ਦੀ ਵਰਤੋਂ ਕਰਦੇ ਹੋਏ, ਕਿਸੇ ਨੂੰ ਧਾਤ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਪਾਣੀ ਇਹ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਦੀ ਖਾਸ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਇਹ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਸਮੱਸਿਆ ਨੂੰ ਕਰਨ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਹੁਣੇ ਲਈ ਹਟਾ ਦੇਵਾਂਗਾ, ਇਸ ਲਈ ਮੂਲ ਸਿਧਾਂਤ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਧਾਤ ਦੇ ਬਲਾਕ ਤੋਂ ਬਾਹਰ ਨਿਕਲਣ ਵਾਲੀ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਪਾਣੀ ਦੁਆਰਾ ਸੋਖ ਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ, ਇਸਲਈ ਗਣਨਾ ਕਰਨ ਲਈ ਗਰਮੀ ਦੀਆਂ ਇਹ ਦੋ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਇੱਕੋ ਜਿਹੀਆਂ ਹੋਣਗੀਆਂ ਅਤੇ ਇੱਕ ਨੂੰ ਧਾਤ ਦੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਮਰੱਥਾ ਦੀ ਗਣਨਾ ਕਰਨੀ ਪੈਂਦੀ ਹੈ, ਤਾਂ ਆਓ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ah ਲਿਖੋ ਤਾਂ m ਸੋ ਡੇਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ um ਡੇਟਾ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ mm ah ਜੋ ਕਿ ਦਾ ਪੁੰਜ ਹੈ ਧਾਤੂ 0.2 ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ah ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਇਸਲਈ ਧਾਤ ਦਾ um ਤਾਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤਾਪਮਾਨ ਇਸ ਨੂੰ tm ਇਕ ਬਰਾਬਰ ah ਬਿੰਦੂ ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਹੀਏ, ਅਫਸੋਸ ਆਹ ਇਸ ਦਾ 150 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ah ਅਤੇ tm ਦੇ ਜੋ ਕਿ ਧਾਤ ਦਾ ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ, ah ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕੋ ਹੋਵੇਗਾ। th ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ e ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ ਜੋ ਇੱਥੇ ਕੋਟ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਚਾਲੀ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਹੈ ਸਭ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਡੈਲਟਾ tum ਇਹ ah tm ਇੱਕ ਘਟਾਉਂਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 110 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਅਤੇ ਕਿਉਂਕਿ 1 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਕੈਲਵਿਨ ਸਕੇਲ ਕੈਲਵਿਨ ਵਿੱਚ 1 ਡਿਵੀਜ਼ਨ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ। ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਪੈਮਾਨਾ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ 110 ਕੇਲਵਿਨ ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਕਿ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਅੰਤਰ ਹੈ, ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਤਾਪਮਾਨ ਘਟਾਉਂਦਾ ਅੰਤਮ ਤਾਪਮਾਨ, ਇਸਲਈ ਧਾਤੂ ਬਲਾਕ ਦੁਆਰਾ ਗਰਮੀ ਖਤਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਇਸਲਈ qm ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿਸਨੂੰ ਪਤਾ ਕਰਨ ਲਈ ਮੈਨੂੰ ah m 0.2 kg ਹੈ ਅਤੇ ਮੇਰਾ ਆਹ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਜੋ ਕਿ ਆਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੇਰੀ ਤਾਪ ਦੀ ਲੋੜ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਜੁਲ ਵਿੱਚ ਹੋਵੇਗੀ ਇਸਲਈ ਇਹ 22 ਸੈਂਟੀਮੀਟਰ ਵਰਗਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੁਲ ਵਿੱਚ ਹੁਣ ਆਹ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਹ ਤਾਪ ਮੈਟਲ ਬਲਾਕ ਦੁਆਰਾ ਖਤਮ ਹੋ ਗਈ ਹੈ ਹੁਣ ਇਹ ਉਸੇ ਮਾਤਰਾ ਵਿੱਚ ਹੋਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਤਾਪ ਨੂੰ ਮੌਜੂਦਾ ਪਾਣੀ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰਨਾ ਪੈਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ah,

ਇਸ ਲਈ ah, ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਵੱਡੇ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਦੇ ਅੰਤਰ ਲਈ ah, um ਲਈ ਡੈਲਟਾ ਟੀ ਹੈ ਜੋ ਪਾਣੀ ਲਈ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਧਾਤ ਲਈ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 40 ਹੈ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਮਾਈਨਸ 27 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਜੋ ਕਿ 13 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਕਿ 13 ਕੇਲਵਿਨ ਏਕੈਚ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਦੀ ਖਾਸ ਗਰਮੀ ਦਿੱਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਗਰਮੀ ਦੀ ਮਾਤਰਾ

ਇਸ ਲਈ q_w ਪਲੱਸ q ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ah ਇਹ $mwcw$ ਡੈਲਟਾ t ah ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜੋ ਕੀ ਇਹ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਡਬਲਯੂ ah ਪਾਣੀ ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਨੂੰ ਸਿਰਫ਼ ਡੈਲਟਾ t ਅਤੇ ਪਲੱਸ ah m ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਲਈ c ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਲਈ ਉਹੀ ਡੈਲਟਾ t ਕਹਿ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਬਾਹਰ ਆਉਂਦਾ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਸਧਾਰਨ ਬੀਜਗਣਿਤ ਨੂੰ ਕਰਦੇ ਹੋ। ਇੱਥੇ ਦਿੱਤੇ ਡੇਟਾ ਦੇ ਨਾਲ 13.5 ਪਲੱਸ 0.703 ਵਿੱਚ 10 ਘਣ ਜੁਲ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਨਿਕਲਦਾ ਹੈ, ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਅਤੇ ਤਾਂਬੇ ਦੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਵਿੱਚ ਰੱਖੇ ਪਾਣੀ ਦੁਆਰਾ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤੀ ਗਈ ਗਰਮੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਆਓ ਇਸਨੂੰ q ਕੁੱਲ ਕਹਿੰਦੇ ਹਾਂ so qt ਸੋ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ਦੇ ਸਿਧਾਂਤ ਦੇ ਅਨੁਸਾਰ

ਇਸ ਲਈ q ਕੁੱਲ q ਧਾਤੂ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਸਮੀਕਰਨ ਦੇ ਨੂੰ ਕਹਾਂ ਤਾਂ ਮੈਂ cm ਨੂੰ ਪੁਆਇੰਟ ਛੇ ਚਾਰ ਨੌਂ ਦਸ ਘਣ ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਲੱਭਾਂਗਾ ਅਤੇ ਜੁਲ ਪ੍ਰਤੀ ਕਿਲੋਗ੍ਰਾਮ ਉਲਟ ਕੈਲਵਿਨ ਉਲਟਾ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੇਰੇ ਵੀ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਹੈ $ta1$ ਬਲਾਕ ਜੋ ਕਿ ਪਤਾ ਲਗਾਉਣ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੈਲੋਰੀਮੀਟਰ ah ਲੱਭਦਾ ਹੈ ਉਹ ਉਪਕਰਣ ਹੈ ਜੋ ਇਹ ਪਤਾ ਲਗਾਉਂਦਾ ਹੈ ਕਿ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿਸੇ ਵੀ ਅਣਜਾਣ ਤਰਲ ਲਈ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਨਿਰਧਾਰਤ ਕੀਤੀ ਜਾ ਸਕਦੀ ਹੈ ਹੁਣ ਆਓ ਇਕ ਹੋਰ ਬਹੁਤ ਦਿਲਚਸਪ ਵਰਤਾਰੇ ਨੂੰ ਵੇਖੀਏ ਜਿਸ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਅਤੇ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਆਹ ਲੁਪਤ ਗਰਮੀ ਦੇ ਨਾਲ ਹੁੰਦੀ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਸਾਨੂੰ ਅਪ੍ਰਤੱਖ ਤਾਪ ਦੀ ਧਾਰਨਾ ਨੂੰ ਸਮਝਣਾ ਪਏਗਾ, ਲੈਟੈਂਟ ਸ਼ਬਦ ਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਫਿਸਲਣਾ ਜਾਂ ਸੁਸਤ ਜਾਂ ਜੋ ਕਿ ਆਹ ਦੇਖਣਯੋਗ ਜਾਂ ਦੇਖਣਯੋਗ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਜਾਣਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਉੱਥੇ ਪਦਾਰਥ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਜਿਹਨਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਲਗਾਤਾਰ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਸੰਦਰਭਾਂ ਵਿੱਚ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜੋ ਠੋਸ ਤਰਲ ਅਤੇ ਗੈਸ ਹਨ ਅਤੇ ਉਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਆਪਣੀਆਂ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾਵਾਂ ਹਨ ਜੋ ਅਸੀਂ ਵੇਖੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਦੇ ਮੁੱਲ ਹਨ ਭੌਤਿਕ ਮਾਤਰਾਵਾਂ ਹਨ, ਅਸੀਂ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪ੍ਰਯੋਗਾਤਮਕ ਮੁੱਲ ਵੇਖੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਸ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੁਣ ਇੱਕ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਪੜ੍ਹਾਅ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਜਾਂ ਅਵਸਥਾ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਨੂੰ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ ਤੋਂ ਪਦਾਰਥ ਦੀ ਦੂਜੀ ਅਵਸਥਾ ਵਿੱਚ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ ਜਾਂ ਤਾਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਜੋੜ ਕੇ ਜਾਂ ਤਾਪ ਨੂੰ ਹਟਾ ਕੇ ਅਤੇ ਕੀ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਆਹ ਇੱਕ ਦਿਨ ਪ੍ਰਤੀ ਦਿਨ ਪ੍ਰਯੋਗ ਵਿੱਚ ਸੰਭਵ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਇਸ ਦੇ ਨਾਲ ਹੋਵੇਗਾ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਜਲਦੀ ਹੀ ਚਰਚਾ ਕਰਾਂਗੇ ਕਿ ਇੱਕ ਲੁਪਤ ਗਰਮੀ ਦੇ ਨਾਲ ਹੋਵੇਗਾ ਇਸਲਈ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਅਸੀਂ ਸਮਝਦੇ ਹਾਂ ਕਿ ਜਦੋਂ ਅਸੀਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਜੋੜਦੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਹਟਾਉਂਦੇ ਹਾਂ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਜਾਂ ਡਿੱਗਦਾ ਹੈ ਸਥਿਤੀ ਦੇ ਅਧਾਰ ਤੇ ਹੁਣ ਅਜਿਹੀਆਂ ਸਥਿਤੀਆਂ ਹਨ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਜਾਂ ਨਹੀਂ ਡਿੱਗਦਾ ਭਾਵੇਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਜੋੜਿਆ ਜਾਂ ਹਟਾ ਦਿੱਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਆਓ ਇਸ ਦੀ ਉਦਾਹਰਣ ਲਈਏ ਕਿ ਇਹ ਇੱਕ ਥਰਮਸ ਫਲਾਸਕ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਥੇ um ਹਨ। ice t

ਇਸ ਲਈ ਇੱਥੇ ਬਰਫ਼ ਹੈ t ah ਮਾਫ਼ ਕਰਨਾ t ਪਲੱਸ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਜਿਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ah ice t ਵਜੋਂ ਜਾਣਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਉਦਾਹਰਨ ਲਈ ਕਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ah t ਅਤੇ ਉੱਥੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਹਨ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਕੀ ਕਰਦੇ ਹੋ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਅੱਗ ਦੇ ਹੇਠਾਂ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਆਹ ਇਹ ਸਿਰਫ਼ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਹੈ ਜਾਂ ਇਹ ਹੋ ਸਕਦਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇੱਕ ਕਿਸਮ ਦੀ ਫਲਾਸਕ ਨੂੰ ਜਾਣਦੇ ਹੋ ਜਿਸਨੂੰ ਅਸੀਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਆਹ ਹੁਣੇ ਲਈ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਹੈ ਅਤੇ ਕੋਈ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰ ਰਿਹਾ ਹੈ ਤਾਂ ਕੀ ਹੋਵੇਗਾ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਹੈ ਥਰਮਾਮੀਟਰ ਨੂੰ ਕਿਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਇੱਥੇ ਪਾ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਰਿਕਾਰਡ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹੋ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਡਬਲਯੂ ਮੈਂ ਦੇਖਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿੱਚ ਕੋਈ ਬਦਲਾਅ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਸਾਰੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਪਿਘਲ ਨਹੀਂ ਜਾਂਦੇ ਹਨ ਜਦੋਂ ਸਾਰੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਕਿਊਬ ਪਿਘਲ ਜਾਂਦੇ ਹਨ, ਇਹ ਕੇਵਲ ਚਾਹ ਹੀ ਤਰਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਚੀ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਵੱਧ ਗਰਮ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤਾਪਮਾਨ ਦੁਬਾਰਾ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਵੇਗਾ।

ਇਸ ਲਈ ਜਾਹਰ ਤੌਰ 'ਤੇ ਗਰਮੀ ਦਾ ਉਦੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਜ਼ੀਰੋ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਰਹਿੰਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਸੰਖੇਪ ਵਿੱਚ ਇਹ ਦੱਸਣਾ ਹੈ ਕਿ ਤੁਹਾਡੇ ਕੋਲ ਉੱਥੇ ਚਾਹ ਅਤੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਹਨ ਜੋ ਇੱਕ ਡੱਬੇ ਵਿੱਚ ਰੱਖੇ ਹੋਏ ਹਨ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ। ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਮਾਪ ਰਹੇ ਹੋ ਅਤੇ ਤੁਸੀਂ ਦੇਖਦੇ ਹੋ ਕਿ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਲਈ ਗਰਮ ਕਰਨ ਨਾਲ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਦਾ ਨਹੀਂ ਹੈ ਅਤੇ ਪਾਰਾ ਜਾਂ ਥਰਮਾਮੀਟਰ ਦੀ ਰੀਡਿੰਗ 0 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਰਹਿੰਦੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਪੁਆਇੰਟ ਹੈ ਜਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਅਸੀਂ ਆਈਸ ਪੁਆਇੰਟ ਕਿਹਾ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਸਾਰੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਪਿਘਲਦੇ ਹਨ ਤਾਂ ਹੀ ਤਾਪਮਾਨ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਉਸ ਵਿਚਕਾਰਲੇ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਜਦੋਂ ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਗਰਮੀ ਦਾ ਉਦੇਸ਼ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ ਨੂੰ ਵਧਾਉਣਾ ਨਹੀਂ ਹੁੰਦਾ ਬਲਕਿ ਕੁਝ ਕਰਨਾ ਹੁੰਦਾ ਹੈ। ng ਹੋਰ ਅਤੇ ਇਹ ਕਿ ਕੁਝ ਹੋਰ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲਣ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇਸ ah ਨੂੰ ah ਲਈ ਇੱਕ ਪਲਾਟ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਖਿੱਚਣਾ ਚਾਹੁੰਦਾ ਹਾਂ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਅਤੇ ਸਮਾਂ ਜਿਸ ਨੂੰ ਮਿੰਟਾਂ ਜਾਂ ਸਕਿੰਟਾਂ ਵਿੱਚ ਮਾਪਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ, ਇਸ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਕਿੰਨੀ ਬਰਫ਼ ਦੀ ਟੀ. ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਟੀ ਅਤੇ ਬਲਾਕ ਹਨ ਇਸਲਈ ਅਸੀਂ ਉਸ ਯੂਨਿਟ ਨੂੰ ਹੁਣੇ ਲਈ ਛੱਡ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਦੇਖਾਂਗੇ ਕਿ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਲਈ ਤਾਪਮਾਨ ਕੁਝ ਮਿੰਟਾਂ ਜਾਂ ਸਕਿੰਟਾਂ ਲਈ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਜੋ ਵੀ ਇਕਾਈ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਮਾਪ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਹੋਵੇਗਾ ਇੱਕ ਪਠਾਰ ਹੈ ਇੱਕ ਪਲੇਟੇ ਇੱਕ ਸਮਤਲ ਲਾਈਨ ਹੈ ਅਤੇ ਜੇ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ 'ਤੇ ਵਾਪਰਦੀ ਹੈ, ਆਹ ਅਸੀਂ ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗ੍ਰੇਡ ਲਿਖਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ 0 ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ 100 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇਹ ਦੁਬਾਰਾ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਬਸ ਹੈ। ਹੁਣੇ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਪਠਾਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਨਹੀਂ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਕੁਝ ਸਮੇਂ ਵਿੱਚ ਆ ਰਹੇ ਹਾਂ ਹੁਣ ਆਹ ਇਸ ਚਿੱਤਰ ਨੂੰ ਵੀ ਦੇਖੋ ਇੱਥੇ ਤੁਸੀਂ ਹੁਣ ਇਹ ਹੈ ਕਿ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਤਿੰਨ ਹਨ

ਇਸ ਲਈ ਅਸੀਂ ਖਿੱਚਦੇ ਹਾਂ ਇੱਕ ਥੋੜ੍ਹਾ ਵੱਡਾ ਸਮਤਲ $a1$ ਤਿਕੋਣ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਸਮਝੂ ਤਿਕੋਣ ਦਾ ਇਹ ਸਿਰਾ ਸਾਡੇ ਕੋਲ ਇੱਕ ਠੋਸ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਇੱਕ ਠੋਸ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਕੰਟੇਨਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਤਰਲ ਹੈ ਅਤੇ ਇੱਕ ਹੋਰ ਕੰਟੇਨਰ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਗੈਸ ਠੀਕ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਪਦਾਰਥ ਦੀਆਂ ਤਿੰਨ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਹਨ ਅਤੇ ਇੱਕ ਇੱਕ ਅਵਸਥਾ ਤੋਂ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਅਸੀਂ ਕੁਝ ਸਮਾਂ ਪਹਿਲਾਂ ਦੇਖਿਆ ਹੈ ਕਿ ਗਰਮ ਹੋਣ 'ਤੇ ਬਰਫ਼ ਦੇ ਟੁਕੜੇ ਪਿਘਲ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਪਿਘਲ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਬਣ ਰਹੇ ਹਨ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਇੱਕ ਠੋਸ ਤਰਲ ਬਣ ਰਿਹਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਅੱਗੇ ਵਧਣ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਇਹਨਾਂ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦਿੰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਇਹ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਨੂੰ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਪਿਘਲਣਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਇਸ ਨੂੰ ਕੁਝ ਕਿਤਾਬਾਂ ਵਿੱਚ ਫਿਊਜ਼ਨ ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤੁਸੀਂ ਇਹਨਾਂ ਨੂੰ ਫਿਊਜ਼ਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਦੇਖੋਗੇ ਆਹ ਇਸ ਨੂੰ ਫ੍ਰੀਜ਼ਿੰਗ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਜਦੋਂ ਤੁਸੀਂ ਡੂੰਘੇ ਫਰਿੱਜ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਰੱਖਦੇ ਹੋ ਜਿੱਥੇ ਫਰਿੱਜ ਦੇ ਉਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਜਿੱਥੇ ਬਰਫ਼ ਬਣ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇੱਕ ਤਰਲ ਇੱਕ ਠੋਸ ਬਰਫ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸਨੂੰ ਵਾਸਪੀਕਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸਲਈ ਤਰਲ ਨੂੰ ਇਸਦੇ ਗੈਸੀ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲਣ ਨੂੰ ਵਾਸਪੀਕਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਲਟ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਘਣਾਕਰਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ, ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਇਹ ਠੋਸ ਤੋਂ ਗੈਸ d ਤੱਕ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਉਹ ਹਨ ਜੋ ਬਹੁਤ ਆਮ ਨਹੀਂ ਹਨ ਭਾਵੇਂ ਕਿ ਕੁਝ ਸਮੱਗਰੀਆਂ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ਤਾ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦੀਆਂ ਹਨ ਕਿ ਠੋਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਤੋਂ ਇਹ ਸਿੱਧੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਆਹ ਗੈਸੀਅਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਕਪੂਰਰ ਤੱਕ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਅਜਿਹਾ ਹੀ ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਣ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਹੋਰ ਉਦਾਹਰਨ ਦੇਵਾਂਗੇ ਦਿਲਚਸਪ ਉਦਾਹਰਣ ਇਸ ਨੂੰ ਸੁਲੀਮੇਸ਼ਨ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਲਟ ਨੂੰ ਦੁਬਾਰਾ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਸੰਘਣਾਪਣ ਜੋ ਇੱਕ ਗੈਸੀ ਪੜ੍ਹਾਅ ਤੋਂ ਇੱਕ ਠੋਸ ਪੜ੍ਹਾਅ ਵਿੱਚ ਜਾ ਰਿਹਾ ਹੈ, ਨੂੰ ਆਹ ਸੰਘਣਾਪਣ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਉਬਲਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਹੁਣ ਇਸ ਬਿੰਦੂ ਤੋਂ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਸੀ, ਆਓ ਅਸੀਂ ਉਨ੍ਹਾਂ ਨੂੰ ਨਾਮ ਦੇਈਏ।

$abcd$ ਅਤੇ e ah ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ah ਨਾਲ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਅਬ ਹਿੱਸਾ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲਦਾ ਹੈ, ਪਾਣੀ ਗਰਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਪਾਣੀ ਗਰਮ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਗਰਮੀ ਦੀ ਲੋੜ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਜਾਂ ਪਾਣੀ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਲੋੜੀਂਦੀ ਗਰਮੀ ਇਸ ਦੀ ਪਾਲਣਾ ਕਰੇਗੀ। ah ਸਮੀਕਰਨ q mc ਡੈਲਟਾ t ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਜਿੱਥੇ q ਤਾਪ m ਦੇ ਬਰਾਬਰ ਹੈ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਪੁੰਜ ਅਤੇ c ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਖਾਸ ਤਾਪ ਹੈ ਅਤੇ ਡੈਲਟਾ t ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਅੰਤਰ ਹੈ ਇੱਥੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦਾ ਅੰਤਰ 0 ਅਤੇ 100 ਘਟਾਓ 0 ਹੈ ਜੋ 100 ਡਿਗਰੀ ਜਾਂ 100 ਕੈਲਵਿਨ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਇੱਥੇ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਇਹ ਹਿੱਸਾ ਸੀਡੀ ਹੈ ਕਿ ਪਾਣੀ ਉਬਲਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਦੁਬਾਰਾ ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਭਾਵੇਂ ਗਰਮੀ ਦਿੱਤੀ ਜਾ ਰਹੀ ਹੈ ਕਿਉਂਕਿ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ ਸਕੈਨ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਸਮੇਂ ਦਾ ਇੱਕ ਫੰਕਸ਼ਨ ਜਿਸਦਾ ਅਰਥ ਹੈ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਬਰਨਰ ਜਾਂ ਇੱਕ ਲਾਟ ਲਗਾ ਦਿੱਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਸਿਸਟਮ ਨੂੰ ਉਸ ਲਾਟ ਦੇ ਅਧੀਨ ਕਰ ਦਿੱਤਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਇਸਦੀ ਗਰਮੀ ਲਗਾਤਾਰ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਆ ਰਹੀ ਹੈ ਜਾਂ ਇਸਦੀ ਗਰਮੀ ਸਿਸਟਮ ਵਿੱਚ ਸ਼ਾਮਲ ਕੀਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਮੰਨ ਲਓ ਕਿ ਅਸੀਂ ਸਮੇਂ ਦੇ ਨਾਲ ਵਧਦੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਜਾਂ ਜੇ ਤੁਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਸਨੂੰ ਤਾਪ ਵੀ ਕਹਿਣਾ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਗੱਲ ਵੀ ਕਰ

ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੇਕਰ ਅਸੀਂ ਸੱਜੇ ਤੋਂ ਖੱਬੇ ਪਾਸੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਪਰ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਖੱਬੇ ਤੋਂ ਸੱਜੇ ਜਾ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਤੇ ਇੱਥੇ ਪਾਣੀ ਉਬਲਣ ਲੱਗਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਪਾਣੀ ਉਦੋਂ ਤੱਕ ਉਬਲਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਤੱਕ ਸਾਰਾ ਪਾਣੀ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਸਾਰਾ ਪਾਣੀ ਵਾਸ਼ਪ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਗਰਮੀ ਦੇ ਵਾਧੇ ਨਾਲ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪਾਣੀ ਦੀ ਭਾਫ਼ ਗਰਮ ਹੋ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਠੀਕ ਹੈ ਇਸਲਈ ਮੈਂ ਉਮੀਦ ਕਰਦਾ ਹਾਂ ਕਿ ਇਹ ਅੰਕੜਾ ਸਪਸ਼ਟ ਹੈ ਅਸੀਂ ਤਾਪਮਾਨ ਬਨਾਮ ਸਮਾਂ ਸਮਾਂ ਖਿੱਚਿਆ ਹੈ ਜਿਸ ਉੱਤੇ ਇਹ ਪ੍ਰਣਾਲੀ ਇਸ ਹਿੱਸੇ ਨੂੰ ਗਰਮ ਕਰਨ ਦੇ ਅਧੀਨ ਹੈ, ਤਾਪਮਾਨ ਨਹੀਂ ਵਧਦਾ ਅਤੇ ਸਿਸਟਮ ਠੋਸ ਤੋਂ ਤਰਲ ਪੜਾਅ ਵਿੱਚ ਗੁਜ਼ਰਦਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਜਦੋਂ ਸਾਰੀ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਤਾਂ ਸਾਰੀ ਬਰਫ਼ ਪਿਘਲ ਜਾਂਦੀ ਹੈ ਅਤੇ ਤਾਪਮਾਨ ਦੁਬਾਰਾ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ । ਇਸ ਬਿੰਦੂ 'ਤੇ ਪਾਣੀ ਉਬਲਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਕਰ ਦਿੰਦਾ ਹੈ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ ਕਿ ਸਿਸਟਮ ਹੁਣ ਤਰਲ ਅਤੇ ਭਾਫ਼ ਦਾ ਸੁਮੇਲ ਹੈ ਅਤੇ ਜਦੋਂ ਸਾਰਾ ਤਰਲ ਭਾਫ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤਾਪਮਾਨ ਇੱਕ ਵਾਰ ਫਿਰ ਵਧਣਾ ਸ਼ੁਰੂ ਹੋ ਜਾਂਦਾ ਹੈ,

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਇੱਕ ਪੜਾਅ ਚਿੱਤਰ ਜਾਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪੜਾਵਾਂ ਦਾ ਪ੍ਰਦਰਸ਼ਨ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਜਦੋਂ ਇੱਕ ਸਥਿਤੀ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਜਾਂ ਪੜਾਅ ਦੀ ਤਬਦੀਲੀ ਗਰਮੀ ਦੇ ਜੋੜ ਦੇ ਕਾਰਨ ਹੁੰਦੀ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮੈਂ ਕਿਹਾ ਹੈ ਕਿ ਗਰਮੀ ਨੂੰ ਹਟਾਉਣ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਉਲਟ ਦਿਸ਼ਾ ਵਿੱਚ ਆਹ ਨੂੰ ਅੱਗੇ ਵਧਾਉਂਦੇ ਹਾਂ .

Prutor@iitk