

ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕਸ ਅਤੇ ਇਸ ਯੂਨਿਟ ਦੇ ਇਸ ਛੇਵੇਂ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਇਸ ਯੂਨਿਟ 'ਤੇ ਵਾਪਸ ਆਉਣ ਦਾ ਸੁਆਗਤ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਇਸ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਕਿ ਤੁਸੀਂ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਮੂਲ ਗੱਲਾਂ ਜਾਣਦੇ ਹੋ, ਆਖਰੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਤਾਪ ਊਰਜਾ ਦਾ ਪਹਿਲਾ ਕਾਨੂੰਨ ਆਖਰੀ ਕੁਝ ਕਲਾਸਾਂ ਐਂਥਲਪੀ ਅਤੇ ਤਾਪ ਸਮਰੱਥਾ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਗਈ ਸੀ ਅਸੀਂ ਫੇਜ਼ ਟ੍ਰਾਂਜਿਸ਼ਨ ਦੇ ਗਠਨ ਐਨਥਲਪੀ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨਥਲਪੀ ਦੀ ਐਨਥਲਪੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਅਤੇ ਅਸੀਂ ਵੱਖ-ਵੱਖ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਵੱਖੋ-ਵੱਖਰੇ ਐਨਥਲਪੀ ਦੀ ਐਂਥਲਪੀ ਨੂੰ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਇਸ ਐਨਥਲਪੀ ਬਾਰੇ ਅਧਿਐਨ ਕੀਤਾ ਹੈ। ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਅਸੀਂ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਘਟਾਓ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਦੇ ਤੌਰ 'ਤੇ ਲਿਖਦੇ ਹਾਂ, ਇਹ ਕ੍ਰਮਵਾਰ ਉਤਪਾਦਾਂ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਗੁਣਾਂਕ ਹਨ ਅਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਐਂਥਲਪੀ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਗੀਟ ਆਮ ਤੌਰ 'ਤੇ ਕਿਸੇ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਲਿਖੀ ਜਾਣੀ ਚਾਹੀਦੀ ਹੈ ਪਰ ਜੇ ਇਹ ਨਹੀਂ ਲਿਖਿਆ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਅਸੀਂ ਇਸਨੂੰ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਮੰਨ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਐਨਟੀਗੇਡ ਜੋ ਕਿ ਇੱਕ ਪਰੰਪਰਾਗਤ ਤਾਪਮਾਨ ਹੈ ਹੁਣ ਤੁਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਦਿਖਾਇਆ ਸੀ ਕਿ ਅਸੀਂ ਫਾਰਮੇਸ਼ਨਾਂ ਦੀ ਐਨਥਲਪੀ ਤੋਂ ਵੀ ਉਹੀ ਜਾਣਕਾਰੀ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਉਤਪਾਦਾਂ ਦੇ ਮਾਇਨਸ ਲਈ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਉਸ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜਿੱਥੇ ਇਹ ਸ਼ਬਦ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$   $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਸਪੀਸੀਜ਼ ਲਈ ਬਣਤਰ ਦੀ ਐਨਥਲਪੀ ਹੈ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਬਣਤਰ ਦੇ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਦੀ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਇਸ ਕੇਸ ਵਿੱਚ ਕਿਸੇ ਵੀ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਇੱਕ ਮੋਲ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ ਅਤੇ ਵਿੱਚ ਸੰਦਰਭ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਤੋਂ ਬਣਦਾ ਹੈ। ਇੱਕ ਬਾਰ ਪ੍ਰੈਸ਼ਰ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਅਵਸਥਾ ਹੁਣ ਮੈਂ ਇਸ ਦਾ ਪਹਿਲਾਂ ਵੀ ਜ਼ਿਕਰ ਕੀਤਾ ਹੈ ਕਿ ਬਣਤਰ ਦੀ ਇਹ ਮਿਆਰੀ ਐਂਥਲਪੀ ਜਾਂ ਬਣਤਰ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪ ਇਸ ਸ਼ਬਦਾਵਲੀ ਲਈ ਐਨਥਲਪੀ ਅਤੇ ਤਾਪ ਨੂੰ ਅਕਸਰ ਬਦਲਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਤੁਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਗੀਟ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਐਂਥਲਪੀ ਦੱਸ ਸਕਦੇ ਹੋ ਅਤੇ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਅਤੇ ਇਸੇ ਤਰ੍ਹਾਂ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਲਈ ਵੀ ਅਸੀਂ ਅੱਥੋ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਸਟੈਂਡਰਡ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਫੇਜ਼ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜਿਵੇਂ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਫੇਜ਼ ਪਰਿਵਰਤਨ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਫਿਊਜ਼ਨ ਵਾਪੋਰਾਈਜ਼ੇਸ਼ਨ ਟ੍ਰਾਂਜਿਸ਼ਨ ਅਤੇ ਸਥਲਮੇਸ਼ਨ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਹੇਸ ਦੇ ਨਿਯਮ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਜਿੱਥੇ ਅਸੀਂ ਅਸਲ ਵਿੱਚ ਇਹ ਠਾਇਦਾ ਲੈ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਕਿ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਇੱਕ ਸਟੇਟ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹੈ ਜੋ ਸ਼ੁਰੂਆਤੀ ਅਤੇ ਵਿੱਤ ਅਵਸਥਾ 'ਤੇ ਨਿਰਭਰ ਕਰਦਾ ਹੈ ਜੋ ਅਸੀਂ ਕਰ ਸਕਦੇ ਹਾਂ।  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਤੋਂ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਨੂੰ ਜਿੰਨੀਆਂ ਵੀ ਸੰਖਿਆਵਾਂ ਲਈ ਅਸੀਂ ਚਾਹੁੰਦੇ ਹਾਂ ਨੂੰ ਤੋੜੋ,

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਇਹ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਜ਼ੀਰੋ ਇੱਕ ਹੈ, ਇਹ ਦਸ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਹੈ ਅਤੇ ਇਹ ਡਿਨਰ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਜ਼ੀਰੋ ਤਿੰਨ ਹੈ, ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਤਾਪ ਨੂੰ ਜੋੜ ਵਜੋਂ ਲਿਖਿਆ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ। ਵਿਅਕਤੀਗਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੇ ਕਦਮਾਂ ਬਾਰੇ ਅਸੀਂ ਥਰਮੋ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਥਰਮੋ ਰਸਾਇਣਕ ਸਮੀਕਰਨ ਬਾਰੇ ਵੀ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਉਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਸਟੈਂਡਰਡ ਰੀਐਕਸ਼ਨ ਐਂਥਲਪੀ ਦੇ ਮੁੱਲ ਦੇ ਨਾਲ ਇੱਕ ਸੰਤੁਲਿਤ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਤਾਪਮਾਨ ਹੋਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ, ਤੁਸੀਂ ਤਿੰਨ ਮਹੱਤਵਪੂਰਨ ਚੀਜ਼ਾਂ ਬਾਰੇ ਵੀ ਚਰਚਾ ਕਰੋ ਜੋ ਕਿ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਨੂੰ ਯਾਦ ਰੱਖਣਾ ਚਾਹੀਦਾ ਹੈ ਕਿ stoichiometric ਗੁਣਾਂਕ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਦੇ ਮੋਲਸ ਦੀ ਸੰਖਿਆ ਨੂੰ ਦਰਸਾਉਂਦਾ ਹੈ ਰੀਐਕਟੈਂਟਸ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦ ਦੂਜਾ ਕਿ ਇਹ ਮਿਆਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁਫਤ ਊਰਜਾ ਦਿੰਦੀ ਹੈ ਇੱਕ ਵਿਆਪਕ ਮਾਤਰਾ ਹੈ ਅਤੇ ਉਲਟ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਮਿਆਰੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਮੁਕਤ ਊਰਜਾ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਐਨਥਲਪੀ ਦਾ ਮੁੱਲ ਏਹ ਸੈਕਸ਼ਨ ਐਨਥਲਪੀ ਮੂਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦਾ ਨੈਗੇਟਿਵ ਹੋਵੇਗਾ ਠੀਕ ਉਸੇ ਤੀਬਰਤਾ ਨਾਲ

ਇਸ ਲਈ ਇਹ ਕੁਝ ਚੀਜ਼ਾਂ ਹਨ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੀ ਕਲਾਸ ਵਿੱਚ ਚਰਚਾ ਕੀਤੀ ਹੈ ਅਤੇ ਫਿਰ ਅਸੀਂ ਦੇ ਸਮੱਸਿਆਵਾਂ ਦਾ ਹੱਲ ਵੀ ਕੀਤਾ ਹੈ ਇਸਲਈ ਇਸ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਅਸੀਂ ਜਾਰੀ ਰੱਖਾਂਗੇ ਜੋ ਅਸੀਂ ਪਿਛਲੇ ਲੈਕਚਰ ਵਿੱਚ ਛੱਡਿਆ ਸੀ ਉਹ ਕੀ ਹੈ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਪੜ੍ਹਾਅ ਪਰਿਵਰਤਨ ਦੇ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਗਠਨ ਅਤੇ ਗਠਨ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਹੁਣ ਅਸੀਂ ਕੰਬਸ਼ਨ ਵਰਗੀਆਂ ਹੋਰ ਪ੍ਰਕਿਰਿਆਵਾਂ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ। ਅਤੇ ਹੋਰ ਚੀਜ਼ਾਂ

ਇਸ ਲਈ ਸਭ ਤੋਂ ਪਹਿਲਾਂ ਅਸੀਂ ਕੰਬਸ਼ਨ ਦੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਜੋ ਪ੍ਰਤੀਕ ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕੁਝ ਵੀ ਨਹੀਂ ਹੈ ਤੁਹਾਨੂੰ ਮੈਨੂੰ ਉਸ ਪਦਾਰਥ ਦਾ ਨਾਮ ਲਿਖਣ ਦੀ ਜ਼ਰੂਰਤ ਹੈ ਜਿਸ ਬਾਰੇ ਤੁਸੀਂ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹੋ ਤਾਂ ਇਹ ਮੂਲ ਰੂਪ ਵਿੱਚ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਗਰਮੀ ਜਾਂ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਐਂਥਲਪੀ ਇੱਕ ਬਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ ਜੇਕਰ ਮੈਂ ਇੱਕ ਪਦਾਰਥ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਇੱਕ ਮੋਲ ਲੈਂਦਾ ਹਾਂ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹਾਂ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਅਤੇ ਪਾਣੀ ਦੇ ਤਰਲ ਪੈਦਾ ਕਰਦੇ ਹਨ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਆਪਣੇ ਮਿਆਰੀ ਮਿੱਟੀ ਦੇ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆਕਰਤਾਵਾਂ ਅਤੇ ਉਤਪਾਦਾਂ ਵਿੱਚ ਤਾਪਮਾਨ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  'ਤੇ ਆਪਣੇ ਮਿਆਰੀ ਅਵਸਥਾਵਾਂ ਵਿੱਚ ਹੁੰਦੇ ਹਨ, ਫਿਰ ਤਾਪਮਾਨ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  'ਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਨੂੰ ਕੰਬਸ਼ਨ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਪਰਿਭਾਸ਼ਿਤ ਕੀਤਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ। ਖਾਸ ਪਦਾਰਥ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਇੱਕ ਉਦਾਹਰਨ ਆਹ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਲਨ ਹੈ ਜਿਸ ਵਿੱਚ ਸਰੀਰ ਵਿੱਚ ਕੀ ਹੁੰਦਾ ਹੈ ਅਸੀਂ ਇਹ ਸਾਰੇ ਕਾਰਬੋਹਾਈਡਰੇਟ ਲੈਂਦੇ ਹਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਅਕਸਰ ਖਾਂਦੇ ਹਾਂ ਇਹ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਵਿੱਚ ਬਦਲ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਅਤੇ ਆਕਸੀਜਨ ਨਾਲ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਨ 'ਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਹੁਤ ਊਰਜਾ ਪੈਦਾ ਕਰਨ ਲਈ ਸਰੀਰ ਦੇ ਅੰਦਰ ਇੱਕ ਬਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਕਰਦਾ ਹੈ। ਸਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਸਾਰਾ ਕੰਮ ਕਰਨ ਲਈ ਵਰਤਿਆ ਜਾਂਦਾ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਅਸੀਂ ਇਸ ਗੈਸ ਵਾਂਗ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਬਲਨ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਵਿੱਚ ਲਿਖ ਸਕਦੇ ਹਾਂ ਯਾਦ ਰੱਖੋ ਕਿ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਤਿਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰ ਰਹੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਬਲਨ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਬਣਨ ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤਬਦੀਲੀ ਦੇ ਮਾਮਲੇ ਵਿੱਚ ਇੱਕ ਹੋਰ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕੀਤੀ ਸੀ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਅਸੀਂ ਹਮੇਸ਼ਾ ਇੱਕ ਤਿਲ ਬਾਰੇ ਗੱਲ ਕਰਦੇ ਹਾਂ ਤਾਂ ਦੰਦਾਂ ਦੇ ਡਾਕਟਰ ਅਤੇ ਇਹ ਸਾਰੇ ਆਪਣੇ ਸਟੈਂਡਰਡ ਸਟੈਂਡ ਵਿੱਚ ਹਨ  $\Delta H_{\text{f}}^{\circ}$  ਖਾਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਕਰੋ ਇਸ ਸਥਿਤੀ ਵਿੱਚ ਤੁਹਾਡੀ ਸਾਧਾਰਨ ਮਿੱਟੀ ਜਿਸਦਾ ਮਤਲਬ ਹੈ 25 ਡਿਗਰੀ ਸੈਂਟੀਗਰੇਡ ਅਤੇ

ਇਸ ਲਈ 298 k 'ਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਲਈ ਦੰਦਾਂ ਦੀ 298k 'ਤੇ ਇਸ ਵਿਸ਼ੇਸ਼ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਲਈ ਪ੍ਰਤੀਕ੍ਰਿਆ ਦੀ ਸਟੈਂਡਰਡ ਐਂਥਲਪੀ ਹੈ ਜੋ ਕਿ ਦੇ ਅੱਠ ਜ਼ੀਰੋ ਦੇ ਕਿਲੋਜੂਲ ਹੈ ਤਾਂ ਇਹ ਊਰਜਾ ਦੀ ਮਾਤਰਾ ਹੈ। ਅਸੀਂ ਇਸ ਤਾਪਮਾਨ 'ਤੇ ਗਲੂਕੋਜ਼ ਦੇ ਇੱਕ ਮੋਲ ਨੂੰ ਸਾੜ ਕੇ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕੀਤਾ, ਇਹ ਉਹ ਹੈ ਜੋ ਸਾਡੇ ਦੁਆਰਾ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਕੰਮ ਕਰਨ ਵਿੱਚ ਵਰਤੀ ਜਾਂਦੀ ਹੈ, ਅਸੀਂ ਹੁਣੇ ਜਾਂਦੇ ਹਾਂ ਅਸੀਂ ਇੱਕ ਸਮੱਸਿਆ ਦਾ ਹੱਲ ਕਰਾਂਗੇ ਅਤੇ ਜੇ ਇੱਥੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ, ਇਹ ਕਹਿੰਦਾ ਹੈ ਕਿ ਬੈਂਜੀਨ ਦੇ ਬਲਨ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਐਂਥਲਪੀ ਹੈ।

ਇਸ ਲਈ c ਬੈਂਜੀਨ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ c 6 h 6 ਨੂੰ ਘਟਾਓ 3 2 6 7 ਕਿਲੋ ਪ੍ਰਤੀ ਮੋਲ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਅਤੇ ਕਾਰਬਨ ਡਾਈਆਕਸਾਈਡ ਲਈ ਬਣਤਰ ਦੀ ਮਿਆਰੀ ਐਂਥਲਪੀ 393 ਪੁਆਇੰਟ ਦੇ ਤੌਰ ਤੇ ਦਿੱਤੀ ਗਈ ਹੈ ਜਿਵੇਂ ਕਿ ਮਿਆਰੀ ਗੀਟਰ ਬਣਤਰਾਂ ਨੂੰ ਸਾਰਣੀਬੱਧ ਕੀਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਥਰਮੋਡਾਇਨਾਮਿਕ ਟੇਬਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ ਜਿਸ ਤੋਂ ਇਹ ਉਹਨਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਇੱਕ ਹੈ ਜੋ ਪਹਿਲਾਂ ਹੀ ਤੁਹਾਡੀ ਕਿਤਾਬ ਵਿੱਚ ਦਿੱਤਾ ਗਿਆ ਹੈ ਤਾਂ ਜੋ ਤੁਸੀਂ ਇਸ ਮਿਆਰ ਨੂੰ ਬਹੁਤ ਸਾਰੇ ਪਦਾਰਥਾਂ ਲਈ ਇਹ ਮੁੱਲ ਪ੍ਰਾਪਤ ਕਰ ਸਕੋ