

Chemický potenciál

Chemický potenciál je termodynamická veličina, která vyjadřuje **změnu energie** spojenou se **změnou složení** chemické soustavy.

Při konstantním tlaku a teplotě lze chemický potenciál ***i***-té složky definovat následovně:

$$\mu_i = \frac{\partial G}{\partial n_i} \approx \frac{\Delta G}{\Delta n_i}$$

kde ***G*** vyjadřuje Gibbsovu energii soustavy a ***n_i*** počet molů (molekul) ***i***-té složky.

Chemický potenciál vyjadřuje tendenci látky vstupovat do chemických reakcí (jde tedy o míru tzv. *afinity* dané látky). O tom, jaké reakce budou v systému probíhat (a jak rychle), rozhoduje nejenom **chemický potenciál**, ale i **množství látek** v systému. Pomocí chemického potenciálu lze také definovat aktivitu složky v soustavě.

Odkazy

Související články

- Potenciál
- Gibbsova volná energie

Zdroj

- KUBATOVA, Senta. *Biofot* [online]. [cit. 2011-01-31]. <<https://uloz.to/!CM6zAi6z/biofot-doc>>.