

Volná energie



Volná energie neboli **Helmholtzova funkce** je definována vztahem

$$F = U - TS.$$

Celková vnitřní energie U se tak skládá z **volné energie** F (kterou lze při izotermickém reverzibilním ději přeměnit v práci) a **vázané energie** TS , která je izotermicky neužitečná.

Související články

- Gibbsova energie

Odkazy

Zdroj

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

Externí odkazy

- MFF UK - Kurzy fyziky: Volná energie a volná entalpie (https://physics.mff.cuni.cz/kfpp/skripta/kurz_fyziky_pro_DS/display.php/molekul/4_7)