

Definice (znát přesný vztah)

- Tlak.
- Tepelná kapacita při konstantním tlaku/objemu.
- Molární tepelná kapacita.
- Enthalpie.
- Gibbsova funkce.
- Helmholtzova funkce.
- Chemický potenciál látky ve směsi.
- Reakční kvocient
- Termodynamická rovnovážná konstanta.
- Aktivitní koeficient.
- Střední aktivitní koeficient.
- Elektrochemický potenciál
- Standardní redukční potenciály.
- Reakční rychlost.
- Rychlostní konstanta.
- Ideální roztok.
- Fáze a složka, fázový diagram.
- Dynamická rovnováha
- Stupeň přeměny = rozsah reakce
- Exergonické a endergonické reakce
- Aktivita vs. koncentrace.

Pojmy (umět slovně vymezit).

- Teplota a její stupnice
- Teplo, vnitřní energie.
- Stavové a nestavové veličiny.
- Expanzní práce.
- Vratná změna.
- Kalorimetrie.
- Standardní tvorné enthalpie.
- Born-Haberův cyklus.
- Disperze energie, entropie.
- Standardní reakční Gibbsova energie (ΔG^0).
- Danielův článěk.
- Koncentrační článěk
- Elektrochemická řada kovů.
- Elektrochemické články.
- Elektromotorické napětí.
- Skleněná pH elektroda.
- Rozsah reakce.
- Mikroskopická reversibilita.
- Neelementární reakce.
- Řád a molekularita reakce.
- Poločas a střední doba reakce.
- Následné a paralelní reakce.
- Reakce pseudo prvního řádu.
- Předřazená rovnováha.
- Rychlost určující krok.