



Innere Energie $\Delta U=Q+W$

- Gesamtenergie
- Kernenergie + chemische Energie + thermische Energie
- Bedeutung für physikalisch chemischen Vorgänge
- Formelzeichen u
- innere Energie ist abhängig von der Masse
- Je wärmer ein Körper, desto größer seine innere Energie



- ist eine Zustandsgröße -> Änderung einer beliebigen Zustandsgröße ruft immer Änderung der inneren Energie hervor
- Innere Energie eines abgeschlossenen Systems ist konstant
- keine Änderung der inneren Energie ohne Energieaustausch mit der Umgebung
- nur die Änderung der inneren Energie kann bestimmt werden
- die absolute innere Energie in einem System ist nicht bekannt

