

# Übungen zur Physikalischen Chemie III im Sommersemester 2011

## 4. Übungswoche (9.Mai)

### Aufgabe 1

Als allgemeine "Faustregel" für thermisch aktivierte Reaktionen gilt, dass die Reaktionsgeschwindigkeit sich pro 10K Temperaturanstieg jeweils verdoppelt. Stimmt diese Aussage unabhängig von der Aktivierungsenergie, wenn diese positiv und von der Temperatur unabhängig ist? Wie vergleichen sich Aktivierungsenergien für biologisch relevante Prozesse?