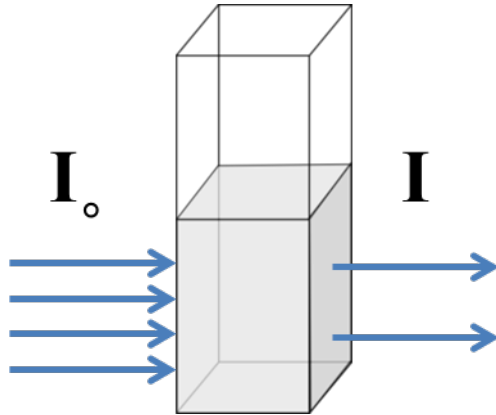


Bouguer-Lambert-Beersche Gesetz



- Bei Durchtritt von elektromagnetischer Strahlung durch eine Lösung wird dessen Intensität durch Absorption verringert.
- Bouguer (1698-1758) und Lambert (1728-1777): Absorption ist proportional zur Schichtdicke d der Meßküvette. ($A = K_1 \cdot d$)
- Beer (1825-1863): Absorption ist proportional zur molaren Konzentration eines Lichtabsorbierenden Stoffes (molarer Absorptionskoeffizient). ($A = K_2 \cdot c$)
- Nach DIN 1349 werden die früher üblichen Begriff Extinktion E durch Absorption A ersetzt.

$$E = \log I_0 / I = \epsilon (\lambda) \cdot c \cdot d$$

E : Extinktion

*I*₀ : Anfangsintensität

I : Durchgelassene Intensität

ϵ : Molare Extinktionskoeffizient

c : Stoffmengenkonzentration der Lösung in der Meßküvette

d : Schichtdicke der Meßküvette