# مسألة اليوم

## المعادلات الأسية

$A(t) = 10e^{-0.0862t}$ يمثل الاقتران: كتلة اليود (بالغرام) المتبقية من عينة كتلتها 10 g بعد $t$ يوماً من بدء التفاعل. بعد كم يوماً سيظل من العينة 0.5 g ؟

$A(t) = 10e^{-0.0862t}$

$0.5 = 10e^{-0.0862t}$

$0.05 = e^{-0.0862t}$

$-0.0862t = \ln 0.05$

$t = -\ln 0.050.0862 \approx 35$

بعد حوالي 35 يوماً سيظل من هذه العينة 0.5 g