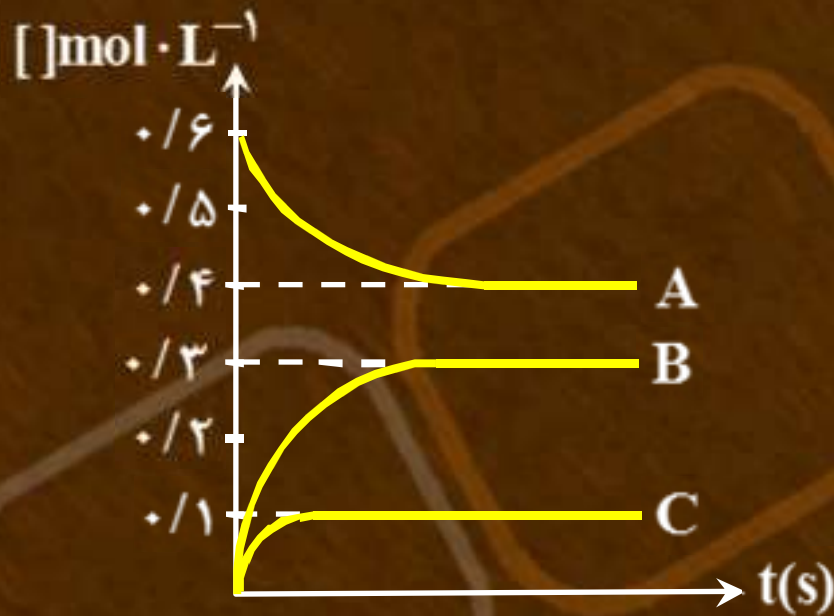


۱۸۸- نمودار مقابل مربوط به یک واکنش تعادلی است. مقدار عددی ثابت تعادل

آن کدام است؟



(۱) ۱۳/۳۳

(۲) ۰/۰۷۵

(۳) ۰/۰۱۷

(۴) ۵۹/۳

۱۸۸- گزینه ۳ پاسخ است.

با توجه به تغییرات غلظت مواد، رابطهی واکنش به صورت  $2A \rightleftharpoons 3B + C$  می‌باشد و با جاگذاری مقادیر تعادلی در رابطهی ثابت تعادل،  $K_{eq}$  به شرح زیر محاسبه می‌شود:

$$K_{eq} = \frac{0.1 \times (0.3)^3}{(0.4)^2} = \frac{27 \times 10^{-4}}{16 \times 10^{-2}} = 0.17$$