

۲۶۳- اگر غلظت یون هیدرونیوم و مولکول یونیده نشده یک اسید در محلولی از آن در دمای معین، به ترتیب برابر

$۵,۵ \times 10^{-4}$  و  $۲,۵ \times 10^{-2}$  مول بر لیتر باشد، ثابت تعادل یونش این اسید، کدام است؟

$۱,۱۲ \times 10^{-5}$  (۴)

$۱,۲۱ \times 10^{-5}$  (۳) ✓

$۲,۲۱ \times 10^{-4}$  (۲)

$۲,۱۲ \times 10^{-4}$  (۱)

$$K_a = \frac{[H^+]}{[HA]}$$



$$K_a = \frac{(۵,۵ \times 10^{-4})^2}{۲,۵ \times 10^{-2}} = ۱,۲۱ \times 10^{-5}$$

\* /  
تساوی:  $[H^+] = [A^-]$