

۱۹۰- یک واکنش تعادلی در ظرفی به حجم ۵ لیتر انجام یافته است و دانش آموزی بدون توجه به حجم ظرف، ثابت تعادل را برابر $۰/۲ \text{ mol}^{-۲} \cdot \text{L}^۲$ به دست آورده است. مقدار صحیح ثابت تعادل کدام است؟

۰/۰۰۸ (۴)

۰/۰۴ (۳)

۵ (۲)

۱ (۱)

در این موارد باید به جای $\text{L}^۲$ مقدار $(۵\text{L})^۲$ قرار دارد و مقدار صحیح را به دست آورد، پس $K_{\text{eq}} = ۰/۲ \text{ mol}^{-۲} (۵\text{L})^۲ = ۵ \text{ mol}^{-۲} \cdot \text{L}^۲$ خواهد بود.