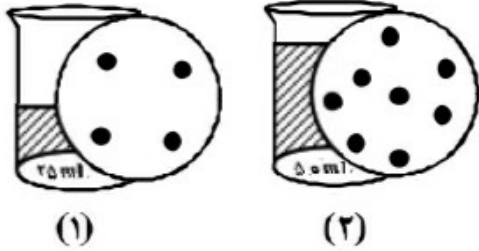


۲۴۵- اگر در محلول ۱ و ۲، هر ذره حل شده هم‌ارز ۰/۱ مول باشد، کدام مطلب، درست است؟



$$V_1 = 0.25 \text{ L}$$

$$V_2 = 0.5 \text{ L}$$

- (۱) غلظت مولی دو محلول با هم برابر است. ✓  
 (۲) غلظت مولی محلول ۱، برابر ۴ مول بر لیتر است.  
 (۳) غلظت مولی محلول ۲، بیشتر از غلظت مولی محلول ۱ است.  
 (۴) اگر این دو محلول با هم مخلوط شوند، غلظت محلول به دست آمده، کمتر از محلول ۲ است.

$$C_{M_1} = \frac{n_1}{V_1} = \frac{4(0.1)}{0.25} = 16 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

$$C_{M_2} = \frac{n_2}{V_2} = \frac{8(0.1)}{0.5} = \frac{0.8}{0.5} = 16 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$