

## ۱۹۲ - کدام عبارت نادرست است؟

(۱) اگر پس از برقراری تعادل گازی  $2SO_2 + O_2 \rightleftharpoons 2SO_3$  ، مقدار گاز  $SO_3$  از مقدار دو گاز دیگر بیش تر باشد، می‌گوییم تعادل در سمت راست قرار دارد.

(۲) در تعادل  $N_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO(g)$  ،  $K = 1/66 \times 10^{-3}$  ، می‌گوییم تعادل در سمت چپ قرار دارد.

(۳) ثابت تعادل  $2H_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2H_2O$  در دمای  $25^\circ C$  بسیار بزرگ است و می‌گوییم تعادل به سرعت برقرار می‌شود.

(۴) ثابت تعادل تجزیه‌ی سنگ آهک در دمای  $25^\circ C$  بسیار کوچک است و می‌گوییم واکنش رفت انجام نمی‌شود.

۱۹۲- گزینه ۳ پاسخ است.

سرعت برقراری تعادل، ارتباطی به ثابت تعادل ندارد و در گزینه‌ی (۳) می‌توان گفت واکنش تا مرز کامل شدن پیشرفت می‌کند هرچند این واکنش در  $25^{\circ}\text{C}$  از نظر سینتیکی کنترل می‌شود.