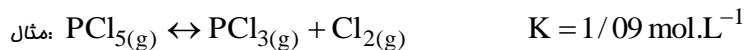


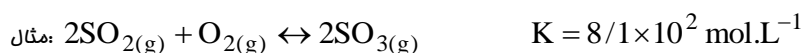


در واکنش هایی که در مبحث تعادل شیمیایی با آنها مواجه می شویم، با داشتن مقدار عددی ثابت تعادل (همان K) می توانیم نوع تعادل را مشخص کنیم.

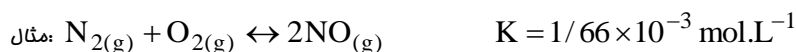
اگر مقدار عددی K حدود ۱ باشد: واکنش دهنده ها و فرآورده ها تقریباً به یک میزان در سامانه تعادلی حضور دارند. پس تعادل در حالت میانه است.



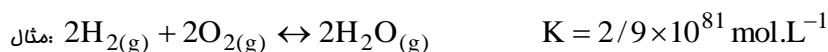
اگر مقدار عددی K بزرگتر از ۱ باشد: حاصل ضرب غلظت فرآورده ها از حاصل ضرب غلظت واکنش دهنده ها بیشتر است و تعادل در سمت فرآورده ها یا در سمت راست قرار دارد.



اگر مقدار عددی K کوچکتر از ۱ باشد: حاصل ضرب غلظت فرآورده ها از حاصل ضرب غلظت واکنش دهنده ها کمتر است و تعادل در سمت واکنش دهنده ها یا در سمت چپ قرار دارد.



اگر مقدار عددی K بسیار بزرگ (بیش از 10^{10}) باشد: واکنش دهنده ها تقریباً به طور کامل به فرآورده ها تبدیل شده اند و واکنش در مرز کامل شدن قرار دارد.



اگر مقدار عددی K بسیار کوچک (کمتر از 10^{-10}) باشد: در دمای مورد نظر واکنش رفت تقریباً انجام نمی شود و غلظت فرآورده ها بسیار اندک است.

