

اصل لوشاتلیه (تأثیر دما بر تعادل)

اثر دما بر تعادل

اثر تغییر دما بر جابه‌جایی تعادل به گرماده یا گرماگیر بودن فرایند بستگی دارد. اگر برای نشان دادن گرما از نماد  $q$  استفاده کنیم آن‌گاه بر اساس اصل لوشاتلیه:

۱) با افزایش دما و گرم کردن مخلوط تعادلی واکنش در جهت مصرف  $q$  جابه‌جا می‌شود.

۲) با کاهش دما و سرد کردن مخلوط تعادلی، واکنش در جهت تولید  $q$  جابه‌جا می‌شود.

نکته: اگر تغییر دما سبب جابه‌جایی تعادل در جهت رفت شود  $K$  افزایش می‌یابد و اگر تغییر دما سبب جابه‌جایی تعادل در جهت برگشت شود  $K$  کاهش می‌یابد.

در جدول زیر اثر دما بر تعادل‌های گرماده و گرماگیر مورد بررسی قرار گرفته است.

مدرسه مجازی آینو

تعداد	اثر دما	جهت جابه‌جایی تعادل	k
گرماده	افزایش	برگشت	کوچک می‌شود
	کاهش	رفت	بزرگ می‌شود
گرماگیر	افزایش	رفت	بزرگ می‌شود
	کاهش	برگشت	کوچک می‌شود

مدرسه مجازی اینو