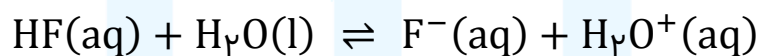


اصل لوشاتلیه (تأثیر فشار بر تعادل)

یکی از روش‌هایی که می‌توان به کمک آن فشار یک سامانه گازی در حال تعادل را در دمای ثابت تغییر داد، تغییر حجم سامانه است. آشکار است که با کاهش حجم سامانه، فشار افزایش می‌یابد و برعکس.

تغییر فشار بر تعادل‌هایی موثر است که مجموع تعداد مول‌های گازی دو سمت معادله برابر نباشد. برای مثال تغییر فشار بر تعادل‌های زیر بی اثر است:



مدرسه مجازی آینو