

اصل لوشاتلیه (تأثیر غلظت بر تعادل)

بررسی عوامل موثر بر تعادل به اصل لوشاتلیه معروف است که براساس آن:
«اگر عاملی موجب بر هم زدن حالت تعادلی یک سامانه شود، سامانه در جهتی جابه‌جا می‌شود که با عامل مزاحم مقابله کرده تا آنجا که امکان دارد اثر آن را برطرف کند.»

۱) عوامل بر هم زننده تعادل همان عوامل موثر بر سرعت واکنش هستند زیرا تعادل هنگامی برقرار می‌شود که سرعت واکنش‌های رفت و برگشت برابر شود. پس این عوامل عبارتند از: غلظت، فشار، دما و کاتالیزگر

۲) جهت رفت = تولید فراورده‌ها = مصرف واکنش‌دهنده‌ها

جهت برگشت = مصرف فراورده‌ها = تولید واکنش‌دهنده‌ها

۳) مقابله کردن با عامل مزاحم به معنای کم کردن اثر عامل مزاحم است.

۴) بر اساس اصل لوشاتلیه اثر عامل مزاحم تا آنجا که امکان دارد برطرف می‌شود یعنی اثر آن به‌طور کامل برطرف نمی‌شود بلکه از شدت آن کاسته می‌شود!