

CHEATSHEET / BAB C06

Kesetimbangan kimia

Rumus dan aturan cepat untuk mengulang konsep sebelum latihan soal.

- 01 Untuk $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$, $K_c = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$ pada model konsentrasi dasar; padatan/cairan murni tidak dimasukkan.
- 02 $Q < K$: reaksi cenderung maju; $Q > K$: cenderung balik; $Q = K$: setimbang.
- 03 Menambah pereaksi biasanya menggeser ke sisi produk; mengeluarkan produk juga mendorong pembentukan produk.
- 04 Kompresi gas pada T tetap menggeser ke sisi dengan jumlah mol gas lebih kecil (bila jumlah sisi berbeda).
- 05 Suhu naik menguntungkan arah endoterm; suhu turun menguntungkan arah eksoterm.

JEBAKAN UMUM

Katalis mempercepat tercapainya kesetimbangan, tetapi tidak menggeser posisi atau mengubah K .

Materi draf editorial/AI. Periksa kembali rumus dan asumsi sebelum digunakan sebagai acuan resmi.