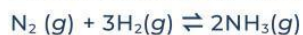


Keseimbangan Kimia

Tetapan Keseimbangan Konsentrasi (K_c)

Petunjuk: Baca setiap soal dengan teliti. Seret pilihan jawaban yang tepat dari bagian bawah soal ke dalam kotak jawaban.

Tentukan rumus K_c untuk reaksi



Jawaban:

Tentukan rumus K_c untuk reaksi



Jawaban:

Fasa zat yang dimasukkan ke dalam rumus tetapan kesetimbangan berdasarkan konsentrasi (K_c) adalah

Jawaban:

Jawaban:

Suatu reaksi memiliki

$$K_c = \frac{[NO]^2}{[N_2][O_2]}$$

Persamaan reaksi yang sesuai adalah

Jawaban:

Suatu reaksi memiliki

$$K_c = \frac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$$

Persamaan reaksi yang sesuai adalah

Jawaban:

$$K_c = \frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$$

$$K_c = \frac{[N_2][H_2]^3}{[NH_3]^2}$$

Liquid (l)

$$K_c = \frac{[CaO][CO_2]}{[CaCO_3]}$$

$$K_c = [CO_2]$$

Aqueous (aq)

Gas (g)

