



Contoh
Pemberian
“Pengalaman Belajar”

 **Konsep yang akan dipelajari siswa:**

1. TETAPAN KESETIMBANGAN

2. HUKUM KESETIMBANGAN atau HUKUM AKSI MASSA

 **Metode : Ekspositori**

LKS

Lembar Kerja Siswa

(pertanyaan-pertanyaan yang dikembangkan guru)

Tabel 1. Hasil Perc. Kesetimbangan $\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightleftharpoons 2\text{HI}$ dengan Konsentrasi mula-mula yang Berbeda-beda

Per-coba-an	Keadaan Mula-mula			Keadaan Setimbang		
	$[\text{H}_2]$	$[\text{I}_2]$	$[\text{HI}]$	$[\text{H}_2]$	$[\text{I}_2]$	$[\text{HI}]$
1	1,00	1,00	0,00	0,228	0,228	1,544
2	0,00	0,00	1,00	0,114	0,114	0,772
3	0,00	0,00	1,50	0,171	0,171	1,158
4	0,60	0,40	0,00	0,245	0,045	0,711
5	0,80	1,20	0,00	0,090	0,490	1,422

1. Hitunglah harga berikut ini saat keadaan setimbang:

a.
$$\frac{2 [HI]}{[H_2] [I_2]}$$

b.
$$\frac{[HI]^2}{[H_2] [I_2]}$$

c.
$$\frac{[HI]}{[H_2] [I_2]}$$

2. Bandingkan harga ketiga pembagian di atas !

3. Apa yang dapat disimpulkan dari percobaan di atas ?

Tabel

Harga Pembagian Pada Keadaan Setimbang
pada reaksi gas :



Percoba-an	$\frac{2 [\text{HI}]}{[\text{H}_2] [\text{I}_2]}$	$\frac{[\text{HI}]^2}{[\text{H}_2] [\text{I}_2]}$	$\frac{[\text{HI}]}{[\text{H}_2] [\text{I}_2]}$
1			
2			
3			
4			
5			

Dari percobaan di atas dapat disimpulkan :

1. Terdapat hasil pembagian yang konstan
2. Harga yang konstan ini disebut **TETAPAN KESETIMBANGAN** diberi simbol K_C
3. Jadi pada reaksi kesetimbangan terdapat hubungan tetap dan sederhana antara konsentrasi zat-zat yang beresetimbang → dikenal dengan nama **HUKUM KESETIMBANGAN** atau **HUKUM AKSI MASSA**

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

A night scene featuring a large, bright full moon in the upper left corner. The sky is dark with some light clouds. In the foreground and middle ground, there are several trees with dark, intricate silhouettes of their branches against the lighter sky. The overall mood is serene and quiet.

Terima Kasih