



## Fase V : Mengembangkan & Menyajikan Hasil Kerja

KPS : Menafsirkan

### ANALISIS DATA

Isilah pertanyaan di bawah ini !

- 1) Prediksikan persamaan kesetimbangan kimia yang terjadi percobaan diatas!

Jawab :

- 2) Jelaskan pengaruh penambahan dan pengurangan volume dan tekanan pada kesetimbangan kimia sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan

Jawab:



*"Kesuksesan seseorang berbanding lurus dengan kemauannya untuk belajar, bangkit, dan mencoba."*



- 3) Jelaskan perbedaan jumlah partikel pereaksi pada penambahan dan pengurangan volume pada kesetimbangan kimia sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan!  
Jawab:

### KESIMPULAN

KPS : Menyimpulkan

Tuliskan kesimpulan berdasarkan hasil percobaan yang telah anda lakukan!  
Jawab :



*"Jangan malas untuk belajar karena ilmu adalah harta yang bisa kita bawa ke mana pun tanpa membebani kita."*







## LATIHAN SOAL

Isilah pertanyaan dibawah ini !

1. Jelaskan mengapa volume dan tekanan sebagai faktor yang mempengaruhi arah pergeseran kesetimbangan kimia menurut asas Le Chatelier!

Jawab :

2. Jelaskan tujuan penambahan dan pengurangan volume pada sistem kesetimbangan!

Jawab :

3. Jelaskan salah satu contoh penerapan volume dan tekanan sebagai faktor yang mempengaruhi kesetimbangan kimia dalam bidang industri!

Jawab :

4. Pada reaksi kesetimbangan  $\text{C}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{CO}_{(g)}$  ( $\Delta H = 120 \text{ KJ}$ ), bagaimana pengaruhnya terhadap CO, jika :

- a) Tekanan diperbesar
- b) Ditambahkan  $\text{CO}_2$

Jawab :

