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."

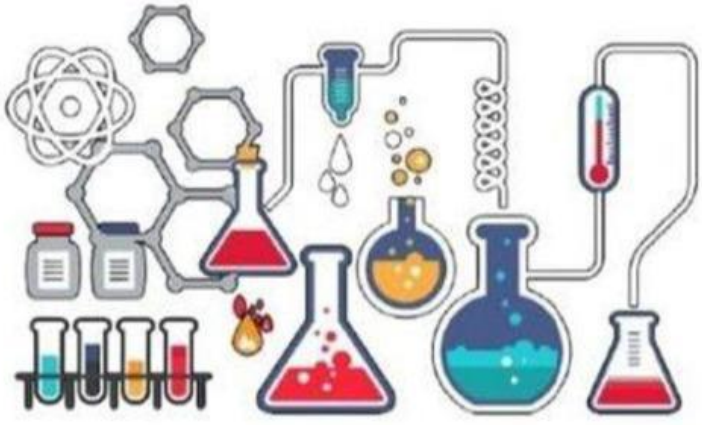
LIVEWORKSHEETS

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."

LIVEWORKSHEETS

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 $C_{(S)} + CO_{2\,(g)} \rightleftharpoons 2CO_{(g)}$ ($\Delta H = 120$ Kj), bagaimana pengaruhnya terhadap CO, jika :

   a) Tekanan diperbesar

   b) Ditambahkan CO_2

Jawab :

LIVEWORKSHEETS