



Fase V : Mengembangkan & Menyajikan Hasil Kerja

ANALISIS DATA

KPS : Menafsirkan

Isilah pertanyaan di bawah ini !

1. Prediksikan persamaan kesetimbangan kimia yang terjadi percobaan diatas!

Jawab :

2. Jelaskan pengaruh peningkatan dan pengurangan suhu pada kesetimbangan kimia sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan

Jawab:

3. Jelaskan perbedaan pergerakan partikel pada peningkatan dan pengurangan suhu pada kesetimbangan kimia sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan!

Jawab:

Fase VI: Merumuskan kesimpulan

KESIMPULAN

KPS : Menyimpulkan

Tuliskan kesimpulan berdasarkan hasil percobaan yang telah anda lakukan!



LATIHAN SOAL

Isilah pertanyaan dibawah ini !

- 1) Jelaskan mengapa suhu sebagai faktor yang mempengaruhi arah pergeseran kesetimbangan kimia menurut asas Le Chatelier!

Jawab :

- 2) Jelaskan tujuan kenaikan dan penurunan suhu pada sistem kesetimbangan!

Jawab :

- 3) Jelaskan salah satu contoh penerapan suhu sebagai factor yang mempengaruhi kesetimbangan kimia dalam bidang industri!

Jawab :

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

- a) Suhu diturunkan
- b) Suhu dinaikkan

Jawab :

