



ANALISIS DATA

KPS : Menafsirkan

Isilah pertanyaan di bawah ini !

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

Jawab :

- 2) Jelaskan pengaruh penambahan HCl dan Penambahan AgNO₃ pada kesetimbangan kimia sesuai dengan hasil percobaan yang anda lakukan

Jawab:

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

Jawab:

Fase VI : Merumuskan kesimpulan

KPS : Menyimpulkan

KESIMPULAN

Tuliskan kesimpulan berdasarkan hasil percobaan yang telah anda lakukan!





LATIHAN SOAL

Isilah pertanyaan dibawah ini !

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

Jawab :

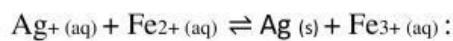
- 2) Jelaskan tujuan penambahan dan pengurangan konsentrasi pada sistem kesetimbangan!

Jawab :

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

Jawab :

- 4) Ke arah manakah kesetimbangan bergeser jika pada reaksi kesetimbangan



- a) Ditambahkan Ag^+ c) Campuran diencerkan dengan menambah H_2O pada sistem
b) Ditambahkan Fe^{3+}

Jawab :

