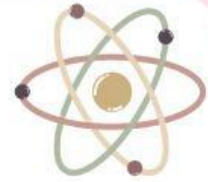
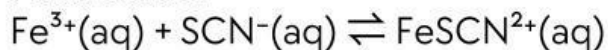


# FASE EXPLORATION



## Eksplorasi Pengaruh Volume terhadap Keseimbangan

Pada reaksi:



jumlah mol zat di kiri = jumlah mol zat di kanan.

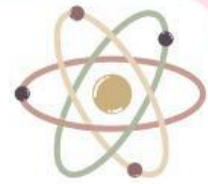
Namun tetap terjadi perubahan warna saat volume diubah.

- a. Jika larutan diencerkan (volume ditambah dengan air), warna larutan menjadi lebih pucat.  
Apa yang dapat Anda simpulkan tentang posisi keseimbangan?

- b. Mengapa pengenceran dapat memengaruhi intensitas warna?  
Gunakan penalaran ilmiah berdasarkan konsentrasi.



# FASE EXPLORATION



c. Apakah perubahan volume ini memengaruhi nilai  $K_c$ ? Jelaskan berdasarkan definisi  $K_c$ .

## Eksplorasi Pengaruh Suhu terhadap Kestimbangan

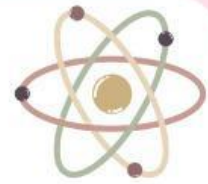
Petunjuk:

Reaksi pembentukan kompleks  $\text{FeSCN}^{2+}$  bersifat eksoterm (melepaskan energi panas).

a. Prediksikan apa yang terjadi pada warna larutan jika suhu dinaikkan. Warna menjadi...

b. Jelaskan alasan ilmiah mengapa perubahan suhu memengaruhi arah pergeseran kesetimbangan.

# FASE EXPLORATION



c. Apakah Kc berubah jika suhu berubah? Jelaskan.

## Menganalisis Hubungan Variabel

Diskusikan dan lengkapi tabel berikut:

| Kondisi Sistem                | Pengaruh pada Warna Larutan | Pergeseran Kesetimbangan | Nilai Kc |
|-------------------------------|-----------------------------|--------------------------|----------|
| Volume ditambah (diencerkan)  | ...                         | ...                      | ...      |
| Volume diperkecil (pemekatan) | ...                         | ...                      | ...      |
| Suhu dinaikkan                | ...                         | ...                      | ...      |
| Suhu diturunkan               | ...                         | ...                      | ...      |

