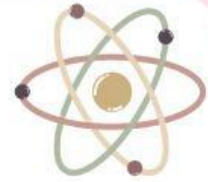
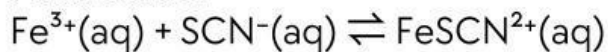


FASE EXPLORATION



Eksplorasi Pengaruh Volume terhadap Keseimbangan

Pada reaksi:



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

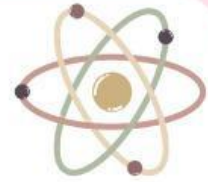
Namun tetap terjadi perubahan warna saat volume diubah.

- 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

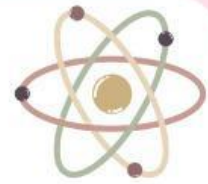
Petunjuk:

Reaksi pembentukan kompleks 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	...	...	...

