FASE EXPLORATION

TULIS HASIL EKSPLORASI MU PADA KOLOM YANG TERSEDIA!

Eksplorasi Pengaruh Volume terhadap Kesetimbangan

Pada reaksi:
$Fe^{3+}(aq) + SCN^{-}(aq) \rightleftharpoons FeSCN^{2+}(aq)$
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 kesetimbangan?

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

LIVEWORKSHEETS

FASE EXPLORATION

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

Eksplorasi Pengaruh Suhu terhadap Kesetimbangan

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.

LIVEWORKSHEETS

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	...	...	...

LIVEWORKSHEETS