

1. Sebutkan dalam kehidupan sehari-hari contoh-contoh:

- a. reaksi reversibel
- b. reaksi ireversibel

2. Apakah yang dimaksud dengan kesetimbangan dinamis?

3. Sebutkan beberapa contoh peristiwa kesetimbangan di sekitar kita!

4. Pada saat reaksi mencapai kesetimbangan, ke manakah kesetimbangan bergeser jika:

- a. konsentrasi reaktan ditambah
- b. konsentrasi produk dikurangi

5. Pada reaksi kesetimbangan:



ke arah mana kesetimbangan bergeser, jika pada suhu tetap:

- a. $[\text{BiCl}_3]$ ditambah
- b. diencerkan (ditambah air)
- c. $[\text{BiOCl}]$ ditambah
- d. $[\text{HCl}]$ ditambah
- e. dalam sistem ditambah larutan NaOH

6. Pada reaksi:



ke arah mana kesetimbangan bergeser, jika:

- a. suhu dinaikkan
- b. suhu diturunkan
- c. ditambah H_2
- d. O_2 dikurangi
- e. tekanan diperbesar