

Контрольні запитання та завдання до лекції 2.2

1. Запишіть формули для визначення швидкості гомогенних та гетерогенних реакцій.
2. Як зміниться швидкість хімічної реакції між двома розчинами при підвищенні температури?
3. Запишіть стадії проходження реакції за наявності каталізатора.
4. Речовини, що знижують або повністю знижують активність каталізатора називають? Опишіть механізм їх дії.
7. Як зміниться швидкість хімічної реакції між двома газуватими речовинами при збільшенні концентрації?
8. Дайте визначення поняттю «лімітуюча стадія»?
9. У скільки разів збільшиться швидкість реакції при підвищенні температури від 15°C до 45°C , якщо температурний коефіцієнт дорівнює 3?
10. За температури 50°C швидкість реакції дорівнює $0,25$ (моль/л · хв.). Побудуйте графік залежності швидкості реакції від температури, якщо при збільшенні температури на кожні 10°C швидкість збільшується у 3 рази.