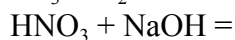
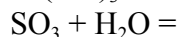


Тема: Хімічні реакції

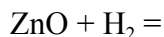
I варіант

I. Дописати рівняння хімічних реакцій та вказати тип реакцій:



II. Дайте визначення термінам: «екзотермічна реакція», «окисно-відновна реакція».

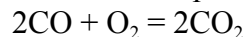
III. Допишіть окисно-відновне рівняння реакції, складіть електронно-йонний баланс, вкажіть окисник та відновник:



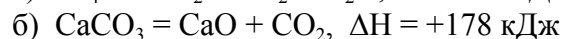
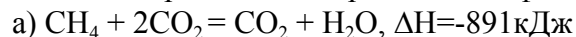
IV. Як вплине на хімічну рівновагу

а) збільшення тиску,

б) збільшення концентрації реагентів у реакції



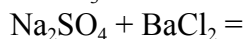
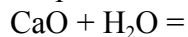
V. Визначте тип хімічної реакції за енергетичним ефектом хімічної реакції



VI. Яка маса вуглецю згорає, якщо при цьому виділяється 1025 кДж теплоти? Тепловий ефект реакції дорівнює 393,5 кДж.

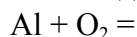
II варіант

I. Дописати рівняння хімічних реакцій та вказати тип реакцій:



II. Дайте визначення термінам: «оборотня реакція», «швидкість хімічної реакції».

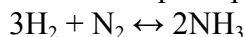
III. Допишіть окисно-відновне рівняння реакції, складіть електронно-йонний баланс, вкажіть окисник та відновник:



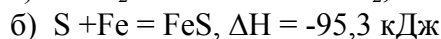
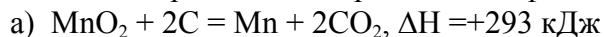
IV. Як вплине на хімічну рівновагу

а) збільшення тиску,

б) збільшення концентрації реагентів у реакції



V. Визначте тип хімічної реакції за енергетичним ефектом хімічної реакції



VI. Яка маса вуглецю згорає, якщо при цьому виділяється 4100 кДж теплоти? Тепловий ефект реакції дорівнює 393,5 кДж.