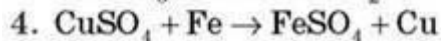
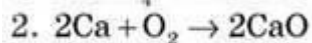
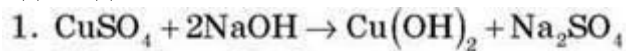


## ТЕМА: Тематичне оцінювання «Хімічні реакції»

Варіант I

1. Установіть

відповідність.



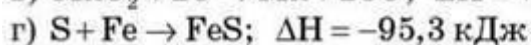
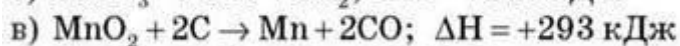
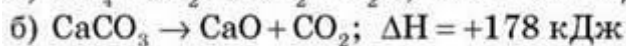
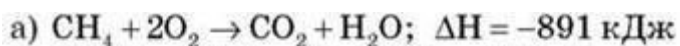
А. Розклад

Б. Сполучення

В. Заміщення

Г. Обмін

2. Укажіть рівняння ендотермічних реакцій:



3. Виберіть сполуку, в якій Нітроген проявляє лише окисні властивості:

А)  $\text{NH}_3$ ;

Б)  $\text{HNO}_3$ ;

В)  $\text{HNO}_2$ ;

Г)  $\text{NO}_2$ .

4. Речовина, що приєднує електрони в окисно-відновній реакції, називається:

А) відновником;

Б) ізотопом;

В) окисником;

Г) приймачем.

5. Теплота, що виділяється або поглинається в процесі хімічної реакції, називається.

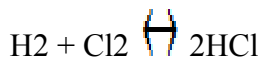
А. Розклад

Б. Сполучення

В. Заміщення

Г. Обмін

6. Дано систему:



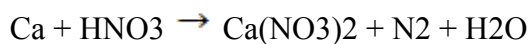
Збільшення концентрації водню в системі:

А) змістить рівновагу вліво;

Б) змістить рівновагу вправо;

В) не вплине на зсув рівноваги.

7. Розставте коефіцієнти в рівнянні реакції методом електронного балансу, укажіть окисник і відновник:



8. Обчисліть, у скільки разів збільшиться швидкість реакції внаслідок підвищення температури на 30 °С, якщо температурний коефіцієнт реакції дорівнює 2.

9. Обчисліть середню швидкість реакції, якщо за 5 хвилин концентрація однієї з вихідних речовин змінилася з 0,068 до 0,064 моль/л.

10. Обчисліть об'єм вуглекислого газу, що утвориться в результаті дії сульфатної кислоти на розчин калій карбонату масою 110 г з масовою часткою солі 25 %.