

Прізвище ім'я

Хімічна рівновага

За можливістю перебігу в прямому і зворотному напрямках хімічні реакції поділяють на оборотні та необоротні.

1. Вставити пропущені слова:

реакції, які за певних умов відбуваються як у прямому, так і у зворотному напрямках.

реакції, які за певних умов відбуваються тільки в одному напрямку.

2. Установіть відповідність між рівнянням реакції та умовою необоротності:

Рівняння реакції	Умова необоротності
$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$	Виділення великої кількості теплоти
$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$	Виділення газоподібної речовини
$\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$	Утворення осаду
$\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow$	Утворення води

3. Вставити пропущені слова:

стан хімічної системи, у якій відбувається оборотна реакція, за якого швидкості прямої і зворотної реакцій однакові.

4. Вибрати твердження щодо екзотермічних реакцій:

відбувається з виділенням енергії

відбувається з поглинанням енергії

$\Delta H < 0$

$\Delta H > 0$

5. Вибрати твердження щодо ендотермічних реакцій:

відбувається з виділенням енергії

відбувається з поглинанням енергії

$\Delta H < 0$

$\Delta H > 0$

6. Вибрати правильні твердження щодо впливу температури на зміщення хімічної рівноваги:

Збільшення температури зміщує рівновагу в сторону екзотермічної реакції

Збільшення температури зміщує рівновагу в сторону ендотермічної реакції

Зменшення температури зміщує рівновагу в сторону екзотермічної реакції

Зменшення температури зміщує рівновагу в сторону ендотермічної реакції

7. Вибрати реакції, в яких рівновага зміщується в сторону продуктів реакції при підвищенні температури:



