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
$BaCl_2 + Na_2SO_4 \longrightarrow$	Виділення великої кількості теплоти
$Na_2CO_3 + HCl \longrightarrow$	Виділення газоподібної речовини
$NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow$	Утворення осаду
$Mg + O_2 \longrightarrow$	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:

LIVEWORKSHEETS

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:

$2Hg + O_2 \rightleftarrows 2HgO; \Delta H < 0;$

$FeO + CO \rightleftarrows Fe + CO_2; \Delta H < 0;$

$H_2O \rightleftarrows H^+ + OH^-; \Delta H > 0;$

$N_2 + O_2 \rightleftarrows 2NO; \Delta H > 0;$

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS