

Робота з опорним конспектом

Розставити коефіцієнти в рівняннях реакцій за допомогою методу електронного балансу.

Окисно-відновні реакції у природі

- Вулканічна діяльність
 - $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$
 - $\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{S}$
- Гейзери
 - $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow$
- Фотосинтез
 - $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
- Блискавка
 - $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}$
 - $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$

Окисно-відновні реакції в житті та побуті

- Обробка ран
 - $\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{фермент}} \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Бенгальський вогник
 - $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
 - $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
- Горіння сірника
 - $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
- Горіння
 - $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

Окисно-відновні реакції в промисловості

- Відновлення металів
 - $\text{WO}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{W} + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$