

# Значення окисно-відновних реакцій

## *I. Значення окисно-відновних реакцій в біосистемах:*

- дихання;
- фотосинтез;
- травлення;
- обмін речовин і енергії.

## *II. Значення окисно-відновних реакцій в природі:*

- грозові розряди;
- виверження вулканів;
- процеси гниття та інші.

## *III. Значення окисно-відновних реакцій в хімічному виробництві:*

- одержання металів, галогенів, лугів тощо.
- одержання органічних речовин.
- очищення стічних вод, газових викидів підприємств.
- виробництво лікарських препаратів;
- виробництво предметів побуту та інше.

## *IV. Значення окисно-відновних реакцій в побуті :*

- Корозія металів;
- Потемніння срібних виробів;
- Хімічна завивка волосся;
- Вироблення кисломолочних продуктів;
- Горіння бенгальського вогню;
- Горіння сірників;
- Горіння пропану, бутану в газовій плиті;
- Відбілювання і дезінфекція.
- Горіння палива в двигунах внутрішнього згорання.