

# Окисно-відновні реакції. Процеси окиснення, відновлення, окисники, відновники.

Окисно-відновні реакції — це реакції \_\_\_\_\_

Процес окиснення — це процес \_\_\_\_\_

Атоми або йони, що втрачають електрони називають \_\_\_\_\_

Процес відновлення — це процес \_\_\_\_\_

Атоми або йони, що приєднують електрони називають \_\_\_\_\_

1. Визначте, які з наведених схем відповідають окисно-відновним реакціям.  
Зазначте тип кожної реакції

| Окисно-відновна | Схема реакції                                    | Тип реакції |
|-----------------|--------------------------------------------------|-------------|
|                 | $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$               |             |
|                 | $Cu(OH)_2 \rightarrow CuO + H_2O$                |             |
|                 | $Na_2O + H_2O \rightarrow NaOH$                  |             |
|                 | $CuO \rightarrow Cu_2O + O_2$                    |             |
|                 | $Cu + O_2 \rightarrow CuO$                       |             |
|                 | $Fe(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow Fe(NO_3)_2 + H_2O$ |             |
|                 | $Al_2O_3 + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2O$        |             |
|                 | $Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$            |             |

2. Дopiшiть схеми, що описують процеси окиснення i вiдновлення

