

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. Допишіть схеми, що описують процеси окиснення і відновлення

