**ТЕМА: КИСЕНЬ – проста речовина**

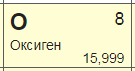
**СКЛАД ПОВІТРЯ**

Входить до складу повітря

**О2 – кисень**

Якісний склад –

Кількісний склад –



**ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ**

**взаємодія з простими речовинами з утворенням \_\_\_\_\_\_**

з неметалами з металами

О2 + Н2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ О2 + Mg→ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

О2 + C→ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ О2 + Fe→ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

О2 + S→ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ О2 + Cu→ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Тип реакцій \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**взаємодія зі складними речовинами з утворенням \_\_\_\_\_\_**

СН4 + О2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Н2S + О2 → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Тип реакцій \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**ОКИСНЕННЯ**

горіння повільне окиснення дихання

(виділення тепла (виділяється лише

і світла) теплота)

умови припинення:

1)

2)

**ЗБИРАННЯ**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Доведення наявності:

**ДОБУВАННЯ**

у лабораторії у промисловості

Н2О2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_ H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_

Тип реакцій:

**ЗАСТОСУВАННЯ**

**БІОЛОГІЧНА РОЛЬ**

**ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ**

**ЗНАЧЕННЯ**

**ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ**

УТВОРЮЄ

**О3 – озон**

Якісний склад –

Кількісний склад –

УТВОРЮЄ

**ТЕМА: ВОДА – складна речовина**

Н2О ВОДА

Якісний склад:

Кількісний склад:

**ФІЗИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ**

**ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ**

- взаємодія з оксидами неметалічних елементів з утворенням \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_:

Р2О5 + Н2О → \_\_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

*(тип реакції)*

СО2 + Н2О → \_\_\_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_\_\_\_\_

*(тип реакції)*

- взаємодія з оксидами металічних елементів з утворенням \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_:

СаО + Н2О → \_\_\_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

*(тип реакції)*

Na2О + Н2О → \_\_\_\_\_\_\_ - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

*(тип реакції)*

**ПОШИРЕННЯ У ПРИРОДІ**

**СПОСОБИ ОЧИЩЕННЯ**

- у домашніх умовах:

1)

2)

- у промисловості:

1)

2)

**ВОДА-РОЗЧИННИК**

**Розчин**

розчинна розчинник

речовина

Масова частка – це …

Формула для обчислення масової частки речовини в розчині:

**ЗНАЧЕННЯ**

- у природі

-у житті людини