# ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ОКСИДІВ

## Хімічні властивості основних оксидів

1. ***До високоактивних металів відносяться:***

натрій

магній

барій

залізо

золото

калій

2. ***Вибрати формули основних оксидів:***

$Na_2O$

$SO_2$

$Fe_2O_3$

$ZnO$

$FeO$

$NO$

3. ***Вибрати формули оксидів високоактивних металів:***

$Na_2O$

$FeO$

$ZnO$

$CaO$

$MgO$

LIVEWORKSHEETS

4. ***Вибрати оксидів, які реагують з водою з утворенням лугу.***
*Пам'ятайте, що з водою реагують оксиди високоактивних металів (лужних та лужноземельних).*

$K_2O$

$FeO$

$BaO$

$Li_2O$

$CO_2$

5. ***Скласти рівняння можливих реакцій за схемою:***

**осно́вний оксид + $H_2O$ → основа (луг)**

***Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.***

$K_2O + H_2O \rightarrow$

$FeO + H_2O \rightarrow$

$BaO + H_2O \rightarrow$

$ZnO + H_2O \rightarrow$

$Na_2O + H_2O \rightarrow$

$CaO + H_2O \rightarrow$

6. ***Подивіться уважно відеодослід за посиланням:***

*Дайте відповіді на наступні запитання:*

LIVEWORKSHEETS

1. Запишіть рівняння реакції, яка відбувається в досліді:

+ →

2. Яке середовище має отриманий розчин:

3. Виберіть забарвлення отриманих розчинах при додаванні до них індикаторів:

розчин кальцій гідроксиду + фенолфталеїн →

розчин кальцій гідроксиду +метилоранж →

розчин кальцій гідроксиду +лакмус →

7. ***До речовини X додали воду та 1-2 краплі фенолфталеїну. Отриманий розчин набув малинового забарвлення. Речовиною X може бути:***

$Na_2O$

$ZnO$

$BaO$

$FeO$

$SO_2$

$P_2O_5$

8. ***Скласти рівняння реакцій за схемою:***

**осно́вний оксид + кислота → сіль + $H_2O$**

***Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.***

$Na_2O$ + $HCl$ →

$CaO$ + $HNO_3$ →

$BaO$ + $HNO_2$ →

LIVEWORKSHEETS

$K_2O$ + HBr →

9. ***Отримати наступні солі відповідно до схем реакцій:***

*Порядок розташування речовин згідно схеми.* ***Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.***

А) натрій сульфат

**осно́вний оксид + кислота → сіль + $H_2O$**

+ → +

**кислотний оксид + осно́вний оксид → сіль**

+ →

Б) магній нітрат

**осно́вний оксид + кислота → сіль + $H_2O$**

+ → +

**кислотний оксид + осно́вний оксид → сіль**

+ →

LIVEWORKSHEETS