

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

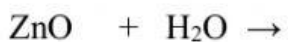
4. Вибрати оксидів, які реагують з водою з утворенням лугу.
Пам'ятайте, що з водою реагують оксиди високоактивних металів (лужних та лужноземельних).



5. Скласти рівняння можливих реакцій за схемою:



Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.



6. Подивіться уважно відеодослід за посиланням:



Дайте відповіді на наступні запитання:

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 $\rightarrow$

розчин кальцій гідроксиду + метилоранж $\rightarrow$

розчин кальцій гідроксиду + лакмус $\rightarrow$

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



8. Скласти рівняння реакцій за схемою:



Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.





9. Отримати наступні солі відповідно до схем реакцій:

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

А) натрій сульфат



Б) магній нітрат

