

# ОКСИДИ

Склади формули за валентністю

Познач формули оксидів

PH<sub>3</sub>

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

CuO

H<sub>2</sub>S

HNO<sub>3</sub>

CH<sub>4</sub>

NO<sub>2</sub>

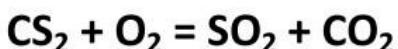


Розставляючи індекси, залишай поле незаповненим, якщо індекс дорівнює одиниці. Приклад: C<sub>□</sub>O<sub>□</sub>  
2

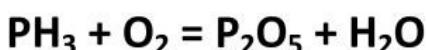
Сполучи лінією рівняння хімічної реакції і схему розстановки коефіцієнтів в ній



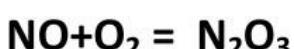
2 4 1 3



2 1 2



4 1 2



1 3 2 1

Обери оксиди, які взаємодіють з водою

SO<sub>3</sub>

FeO

SiO<sub>2</sub>

BaO

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

CO<sub>2</sub>

CuO

N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

Na<sub>2</sub>O

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Визнач хімічний характер оксиду

SO<sub>3</sub>  FeO

K<sub>2</sub>O  N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

CO<sub>2</sub>  SO<sub>2</sub>

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  MgO

CuO  SiO<sub>2</sub>

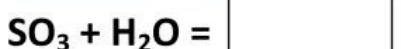
BaO  Na<sub>2</sub>O

Вставте в рівняння відповідні формули

CaO

CaSO<sub>4</sub>

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>



Сполучи лінією формулу оксиду з його назвою

Cu<sub>2</sub>O

алюміній оксид

SO<sub>3</sub>

купрум(I)оксид

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

сульфур(IV)оксид

CuO

сульфур(VI)оксид

SO<sub>2</sub>

купрум(II)оксид