

Оксиди неметалічних елементів

1. Оберіть формули оксидів неметалічних елементів

H₂O

OF₂

Na₂O

CO

N₂O

CaO

H₂SO₄

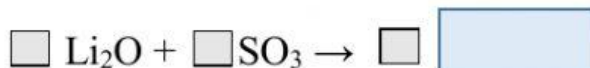
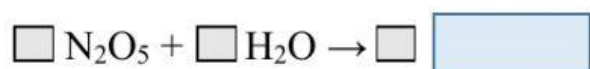
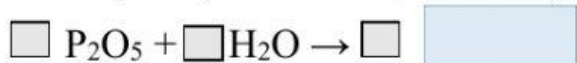
P₂O₅

2. З'єднайте лініями кислотний оксид і відповідну кислоту

Кислотні оксиди
CO ₂
SiO ₂
N ₂ O ₅
P ₂ O ₅
SO ₂
SO ₃

Кислоти
H ₃ PO ₄
H ₂ SO ₃
H ₂ SO ₄
H ₂ SiO ₃
H ₂ CO ₃
HNO ₃

3. Перетягніть у відповідну клітинку (синього кольору) формули речовин, які утворюються. У сірі клітинки впишіть коефіцієнти. Якщо коефіцієнт не потрібен, залишаєте цю клітинку пустою.



K₂CO₃

NaNO₃

Li₂SO₄

Li₂SO₃

H₂O

H₃PO₄

HNO₃

4. Оберіть одну правильну відповідь

Який з оксидів є несполетворним?

- А** нітроген(I) оксид
- Б** фосфор(V) оксид
- В** магній оксид
- Г** літій оксид

Які оксиди реагують між собою?

- А** Na_2O і P_2O_5
- Б** CaO і Na_2O
- В** CO_2 і P_2O_5
- Г** SiO_2 і CO_2

Які оксиди є причиною кислотних дощів?

- А** CO_2 і SO_2
- Б** SO_2 і NO_2
- В** SiO_2 і CO_2
- Г** H_2O і CO_2

Який оксид не реагує з водою?

- А** SO_2
- Б** NO_2
- В** SiO_2
- Г** CO_2