

Оберіть формули
оксигеновмісних кислот

- ☐ H₂S
- ☐ H₃PO₄
- ☐ K₂SO₄
- ☐ HNO₃
- ☐ H₂SO₃
- ☐ H₂CO₃
- ☐ CaCO₃
- ☐ HCl
- ☐ H₂SiO₃

КИСЛОТИ

Позначте метали, що реагують
з хлоридною кислотою

- | | |
|-----------------------------|-----------------------------|
| ☐ Mg | ☐ Hg |
| ☐ Cu | ☐ Ni |
| ☐ Pb | ☐ Al |
| ☐ Fe | ☐ Mn |
| ☐ Ca | ☐ Ag |
| ☐ Zn | ☐ Cr |
| ☐ Ba | ☐ Pt |

Класифікуйте кислоти

- H₂SO₄
- HCl
- H₂S
- H₃PO₄
- H₂CO₃
- HNO₃
- H₃AsO₄
- HF
- H₂SO₃
- HNO₂

Доповни рівняння хімічних реакцій, перетягнувши
рожеві картки з формулами на відповідні місця

3H₂SO₄

CO₂

H₂



Al₂O₃

MgSO₄

Mg(OH)₂

Розв'яжи задачі, впиши відповіді (тільки число)

Скільки моль складає 9,8г сульфатної кислоти

Яка маса 10 моль нітратної кислоти

Який об'єм займає 68г H₂S

Яка маса 3,01•10²³ молекул карбонатної кислоти

З'єднайте лініями формулу кислоти з її назвою

H₂SO₄

ортофосфатна

HCl

сульфідна

H₂S

сульфатна

H₃PO₄

нітратна

H₂CO₃

хлоридна

HNO₃

флуоридна

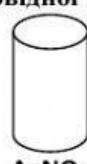
HF

карбонатна

H₂SO₃

силікатна

В кожному пробірці додали ортофосфатну кислоту.
В одній пробірці утворився осад жовтого
кольору, в іншій виділився газ, в останній
утворився розчин червоного кольору.
Перетягніть кольорові елементи до відповідної
пробірки.



лакмус

Na₂CO₃

AgNO₃