

Оберіть формули
оксигеновмісних кислот

- ☐ H_2S
- ☐ H_3PO_4
- ☐ K_2SO_4
- ☐ HNO_3
- ☐ H_2SO_3
- ☐ H_2CO_3
- ☐ CaCO_3
- ☐ HCl
- ☐ H_2SiO_3

КИСЛОТИ

Позначте метали, що реагують
з хлоридною кислотою

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

Класифікуйте кислоти

- H_2SO_4
- HCl
- H_2S
- H_3PO_4
- H_2CO_3
- HNO_3
- H_3AsO_4
- HF
- H_2SO_3
- HNO_2

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

$3\text{H}_2\text{SO}_4$

CO_2

H_2



Al_2O_3

MgSO_4

$\text{Mg}(\text{OH})_2$

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 H_2S

Яка маса $3,01 \cdot 10^{23}$ молекул карбонатної кислоти

З'єднайте лініями формулу кислоти з її назвою

H_2SO_4

ортофосфатна

HCl

сульфідна

H_2S

сульфатна

H_3PO_4

нітратна

H_2CO_3

хлоридна

HNO_3

флуоридна

HF

карбонатна

H_2SO_3

силікатна

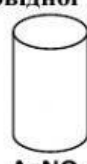
В кожен пробірник додали ортофосфатну кислоту.
В одній пробірці утворився осад жовтого
кольору, в іншій виділився газ, в останній
утворився розчин червоного кольору.
Перетягніть кольорові елементи до відповідної
пробірки.



лакмус



Na_2CO_3



AgNO_3