

Оберіть формули  
оксигеновмісних кислот

- ☐  $\text{H}_2\text{S}$
- ☐  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- ☐  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- ☐  $\text{HNO}_3$
- ☐  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- ☐  $\text{H}_2\text{CO}_3$
- ☐  $\text{CaCO}_3$
- ☐  $\text{HCl}$
- ☐  $\text{H}_2\text{SiO}_3$

# КИСЛОТИ

Позначте метали, що реагують  
з хлоридною кислотою

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| <input type="checkbox"/> Mg | <input type="checkbox"/> Hg |
| <input type="checkbox"/> Cu | <input type="checkbox"/> Ni |
| <input type="checkbox"/> Pb | <input type="checkbox"/> Al |
| <input type="checkbox"/> Fe | <input type="checkbox"/> Mn |
| <input type="checkbox"/> Ca | <input type="checkbox"/> Ag |
| <input type="checkbox"/> Zn | <input type="checkbox"/> Cr |
| <input type="checkbox"/> Ba | <input type="checkbox"/> Pt |

Класифікуйте кислоти

- $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{HCl}$
- $\text{H}_2\text{S}$
- $\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{H}_2\text{CO}_3$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{H}_3\text{AsO}_4$
- $\text{HF}$
- $\text{H}_2\text{SO}_3$
- $\text{HNO}_2$

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

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

$\text{CO}_2$

$\text{H}_2$



$\text{Al}_2\text{O}_3$

$\text{MgSO}_4$

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

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  $\text{H}_2\text{S}$

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

З'єднайте лініями формулу кислоти з її назвою

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

ортофосфатна

$\text{HCl}$

сульфідна

$\text{H}_2\text{S}$

сульфатна

$\text{H}_3\text{PO}_4$

нітратна

$\text{H}_2\text{CO}_3$

хлоридна

$\text{HNO}_3$

флуоридна

$\text{HF}$

карбонатна

$\text{H}_2\text{SO}_3$

силікатна

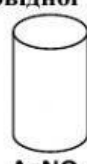
В кожен пробірник додали ортофосфатну кислоту.  
В одній пробірці утворився осад жовтого  
кольору, в іншій виділився газ, в останній  
утворився розчин червоного кольору.  
Перетягніть кольорові елементи до відповідної  
пробірки.



лакмус



$\text{Na}_2\text{CO}_3$



$\text{AgNO}_3$