

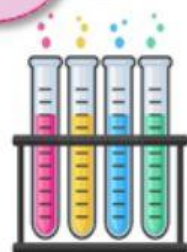
Кислоты



1. Выберите фразы, из которых можно составить определение кислот.

- ☐ сложные вещества;
- ☐ содержат кислотный остаток;
- ☐ содержат атомы водорода;
- ☐ содержат атомы металла.

определение,
состав и
номенклатура



2. Выберите формулы кислот.

- ☐ H_2CO_3
- ☐ NaOH
- ☐ HClO
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ K_2CO_3
- ☐ H_2SO_4
- ☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☐ HBr
- ☐ HNO_2
- ☐ N_2O_5



3. Соедините линией формулы кислот и их названия.

- | | |
|--|---|
| HCl ☐ | ☐ азотная кислота |
| HNO_3 ☐ | ☐ серная кислота |
| H_2SO_4 ☐ | ☐ сероводородная кислота |
| H_3PO_4 ☐ | ☐ соляная кислота |
| H_2S ☐ | ☐ фосфорная кислота |
| H_2CO_3 ☐ | ☐ угольная кислота |

4. Распределите формулы кислот согласно классификации.

одноосновная, бескислородная	двухосновная, кислородсодержащая	трехосновная, кислородсодержащая
одноосновная, кислородсодержащая	двухосновная, бескислородная	

H_2SO_4

H_2S

H_3PO_4

HCl

HNO_3

5. Соотнесите оксид и соответствующую кислоту.

- | | |
|---|--|
| SO_2 ☐ | ☐ H_2SO_4 |
| SO_3 ☐ | ☐ H_2SO_3 |
| CO_2 ☐ | ☐ H_2CO_3 |
| N_2O_5 ☐ | ☐ HNO_3 |
| | ☐ HNO_2 |

6. Решите задачи. Впишите ответы.

Масса 5 моль HNO_3 – г; количество вещества 9,8 г H_2SO_4 – моль.