

Домашнее задание

Проверь себя!

1. *Выбери ряд формул, в котором все вещества*

A. HCl, CaCl₂, H₂SO₄

Б. HCl, CuO, HNO₃

HNO₃, H₂SO₄, H₃PO₄

2. *Число формул кислот в следующем списке:*

H₂CO₃, KOH, H₂SO₄, NaNO₃, HNO₃, CaCO₃

A. 1

Б. 2

В. 3

3. *Среди предложенных молекул веществ найдите кислородсодержащую двухосновную кислоту:*

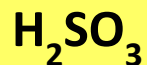
KOH

Б. H₂S

В. H₂SO₄

Соотнесите

серная кислота

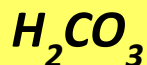


сероводородная
кислота

хлороводородная
кислота



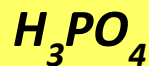
угольная кислота



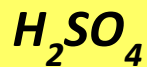
азотная кислота



кремниевая
кислота



сернистая кислота



фосфорная
кислота



Вспомните правило
разбавления кислот



Проверь себя



В кислой среде синий лакмус становится

фиолетовым

красным

малиновым

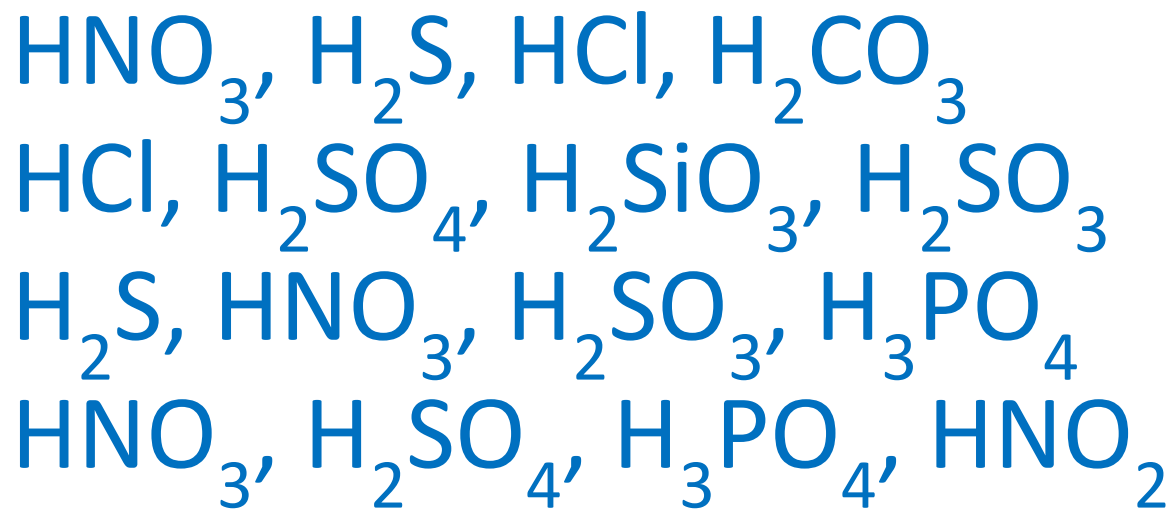
не изменяет окраску



Проверь себя



Выберите группу веществ, в состав которой входят только кислородсодержащие кислоты



Проверь себя



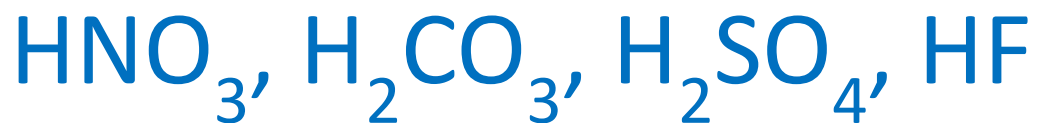
Выберите группу веществ, в состав которой
входят только кислоты



Проверь себя



Выберите группу веществ, в состав которой
входят только двухосновные кислоты



Добрый день, уважаемые студенты!

Работы с домашним заданием по химии направлять до 31 октября 2020г. на эл. адрес: zavaylova.inna@kitnk.ru, отправлять на Вайбер, Ватцап контактный телефон (89050721618 Солюянова Инна Валерьевна) **с обязательным указанием Ф.И.О. студента +№ группы студента.** Вам необходимо согласно приложенного файла (презентация Power Point –КИСЛОТЫ оформить письменно подробный опорный конспект + оформить домашнюю работу) . Материал сфотографировать и отправить на выше представленные координаты.

С уважением, Солюянова И.В.