



# Звёздный час в химии

Подготовила: учитель химии МБОУ Моисеево-Алабушской сош  
Кудрявцева Т.И.



# Конкурс 1

## «Объясните несоответствие»

*В учебнике химии записано, что серная кислота – бесцветная жидкость. Почему же серная кислота, поступающая в продажу, часто окрашена в бурый цвет?*

*Варианты ответа:*

- 1. При хранении разлагается с образованием окрашенных продуктов.*
- 2. Цвет появляется в результате обугливания попавших в кислоту частиц органического происхождения.*
- 3. Цвет обусловлен гидратацией ионов водорода.*
- 4. Цвет обусловлен гидратацией сульфат-ионов.*

# Конкурс 2

## «Химия в литературе»

*В романе Ж. Верна «Таинственный остров» рассказывается, что для получения азотной кислоты Сайре Смит воспользовался реакцией между серной кислотой и селитрой. Какие вещества С. Смит взял для получения азотной кислоты?*

*Варианты ответа:*

- 1. Кристаллический нитрат натрия и разбавленную серную кислоту.*
- 2. Раствор нитрата натрия и концентрированную серную кислоту.*
- 3. Раствор нитрата натрия и разбавленную серную кислоту.*
- 4. Кристаллический нитрат натрия и концентрированную серную кислоту.*

# Конкурс 3 «Поиграем в слова»

*Предлагаем слово: сульфадиметоксин (химиотерапевтическое средство, применяемое при пневмонии и других заболеваниях). Вам необходимо составить, используя буквы этого слова, как можно больше слов, имеющих непосредственную связь с химией.*





# Конкурс 4

## «Знаете ли вы названия веществ?»

*Дана формула гидросульфида калия.*

*Вопрос: как называется вещество?*

*Варианты ответа:*

- 1. Сульфат калия.*
- 2. Сульфат кальция.*
- 3. Гидросульфид калия.*
- 4. Гидросульфит калия.*

**KHS**

## Конкурс 5

# «И какой же любитель химии не умеет решать задачи!»

*Задача. Какой объём водорода (н.у.) выделится при взаимодействии 2 моль магния с разбавленной серной кислотой?*

*Варианты ответа:*

- 1. 11,2 л.*
- 2. 22,4 л.*
- 3. 44,8 л.*
- 4. 33,6 л.*

