


Обобщающий урок – игра «Звездный час» по теме «Подгруппа кислорода», по химии в 9 классе.



**УЧИТЕЛЬ ХИМИИ
КАРБОВСКАЯ Л.А.
ФИЛИАЛ №1 МБОУ «ПАВЛОВСКАЯ СОШ»
СУЗДАЛЬСКОГО РАЙОНА, ВЛАДИМИРСКОЙ ОБЛАСТИ.**



**Конкурс 1.
Знаете ли
названия
веществ?**

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



Конкурс 2. Объясните несоответствие.

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

- 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 3. Поиграем в слова.



сульфадиметоксин



**Конкурс 4.
Определите
вещество.**

- 1. Сульфат цинка.
- 2. Серная кислота.
- 3. Хлорид цинка.
- 4. Сульфат магния.



Конкурс 5. Химия в литературе.

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

- 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 концентрированная серная кислота.



**Конкурс 6 .
И какой же
любитель химии
не умеет решать
задачи!**

Какой объем
водорода (н.у.о
выделится при
взаимодействии 2
моль магния с
разбавленной
серной кислотой?

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