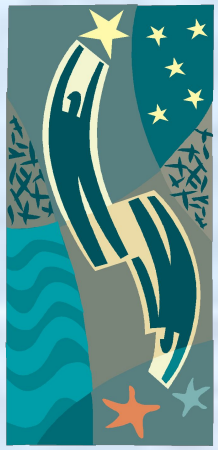
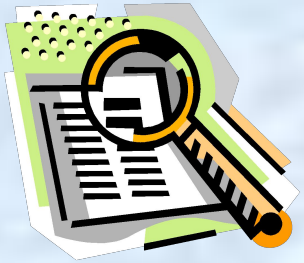


Звёздный час в химии

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.