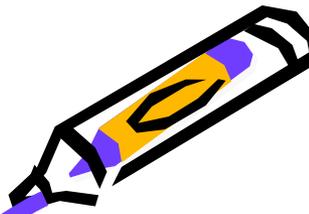
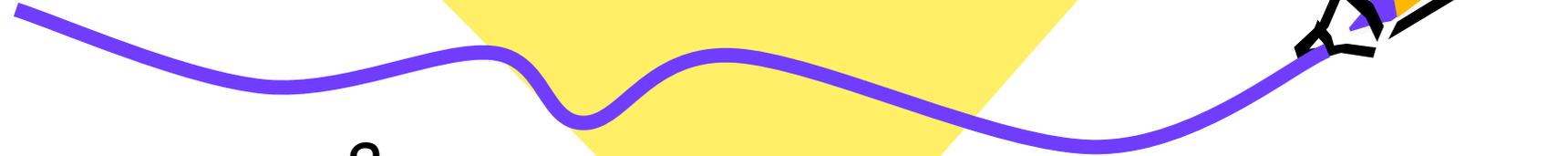


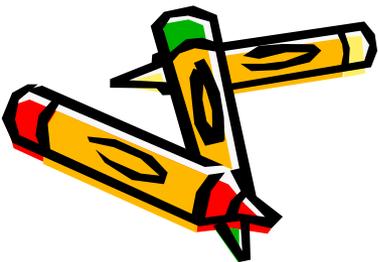
Обобщение знаний по
теме галогены

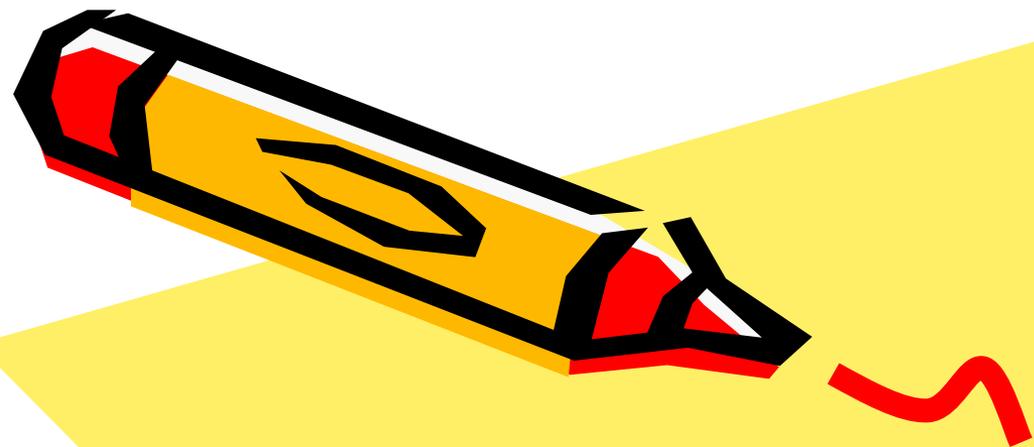


8 класс

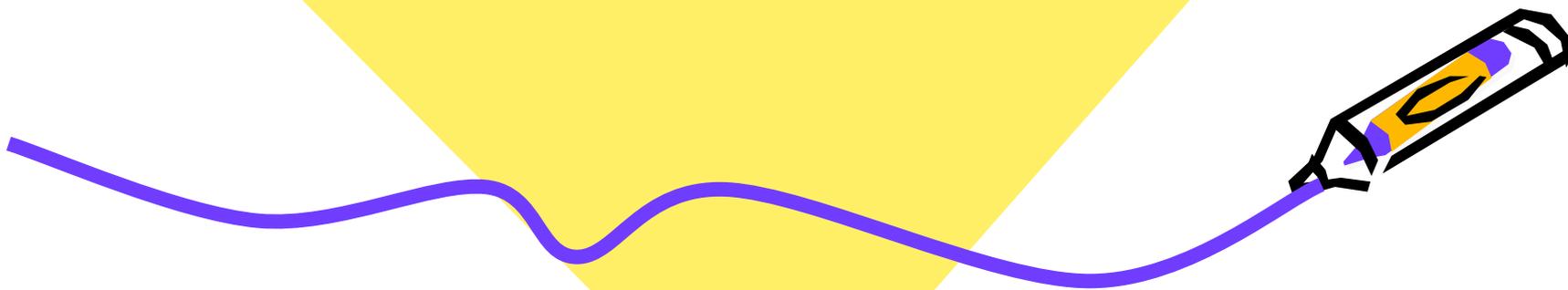
Цели:

- повторить и обобщить знания по теме галогены;
- проверить знания учащихся нестандартными методами;
- развивать интерес к химии, используя игровые ситуации, решая экспериментальные задачи;
- совершенствовать надпредметные умения и навыки



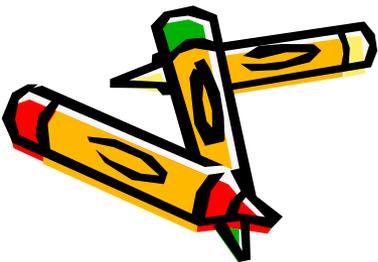


Конкурс «Разминка»



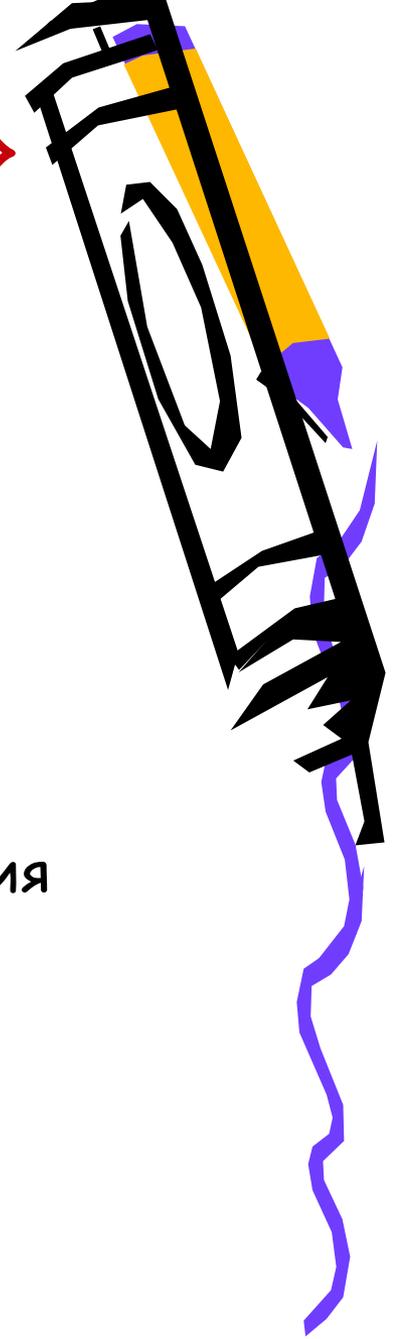
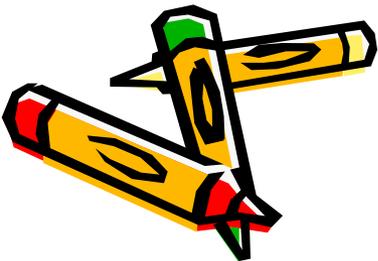
Вопросы команде «H₂O»

1. Сколько атомов в молекуле хлора?
2. Как переводится слово «йод»?
3. В каком веке был открыт астат?
4. В каком органе в организме сосредоточен йод?
5. Какой галоген входит в состав тефлона?
6. Может ли хлор встречаться в свободном виде в природе?
7. Кто из ученых за открытие одного из галогенов был удостоен Нобелевской премии?



Вопросы команде «Галогены»

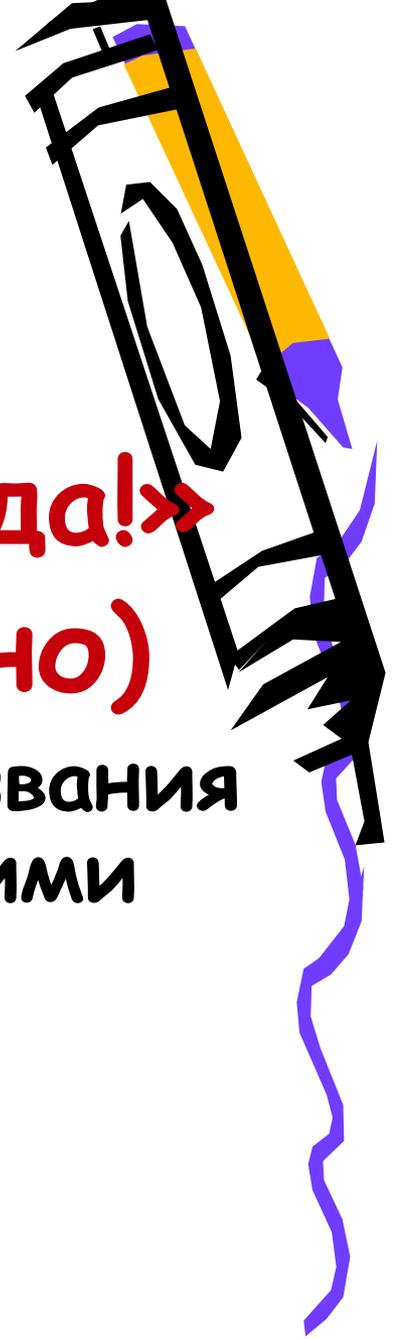
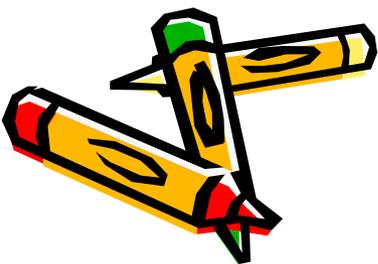
1. Какое животное причастно к открытию йода?
2. Название какого галогена переводится «разрушитель»?
3. Какой галоген используют для обнаружения крахмала?
4. Какая кислота плавит стекло?
5. Какой из галогенов радиоактивен?
6. Какой галоген используют для обеззараживания питьевой воды?
7. Какой галоген самый сильный окислитель?



Конкурс

«Без названий никуда!» (химическое домино)

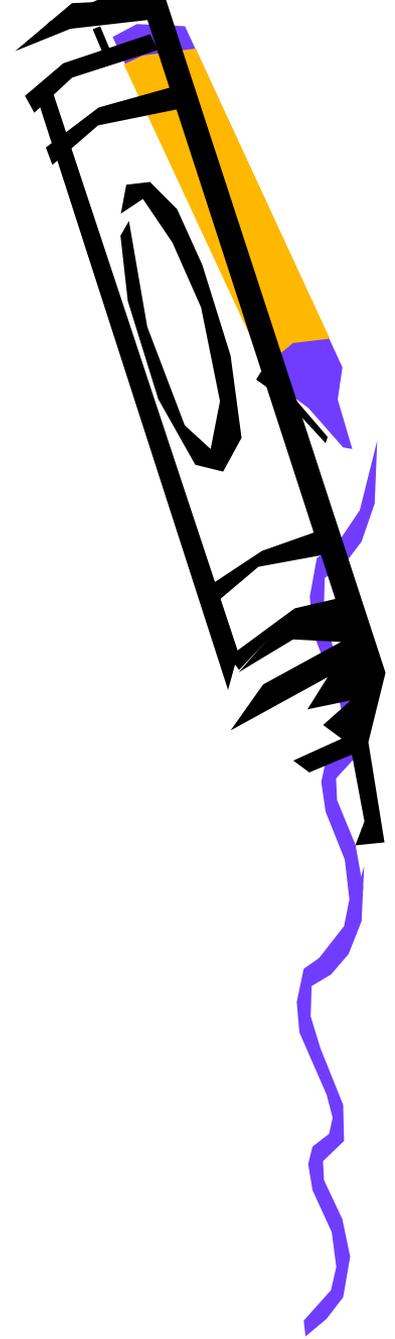
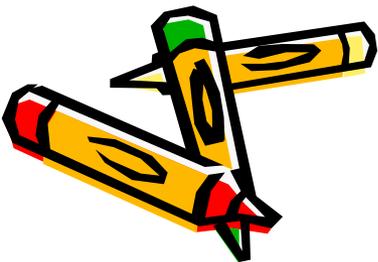
Необходимо совместить названия
веществ с их химическими
формулами



Названия
веществ:

Химические
формулы:

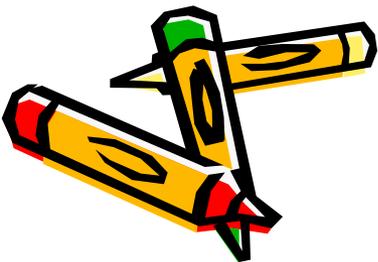
- | | |
|---------------------|--------------------|
| 1. Плавиновый шпат | А. NaCl |
| 2. Каменная соль | Б. HCl |
| 3. Соляная кислота | В. KClO_3 |
| 4. Бертолетова соль | Г. KCl |
| 5. Сильвин | Д. CaF_2 |

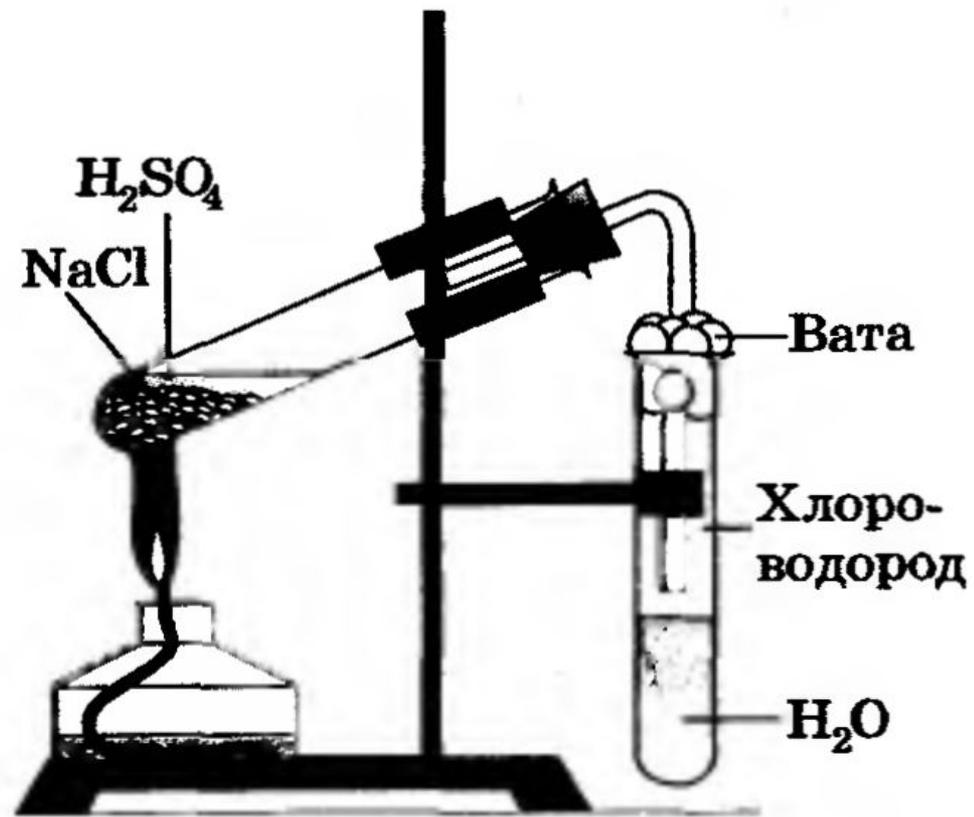


Конкурс

«Лаборанты за дело»

1. Собрать прибор для получения хлороводорода.
2. Назвать правила ТБ.



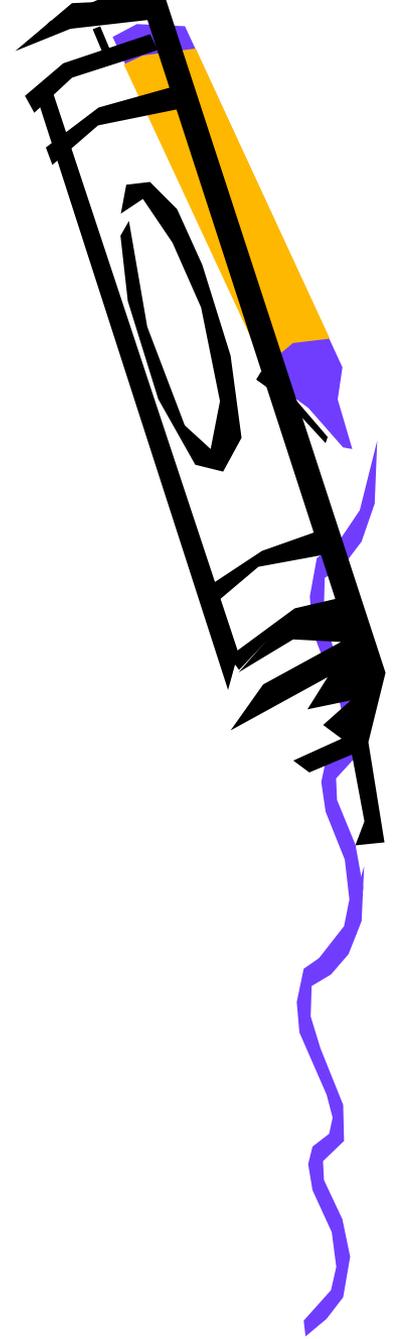
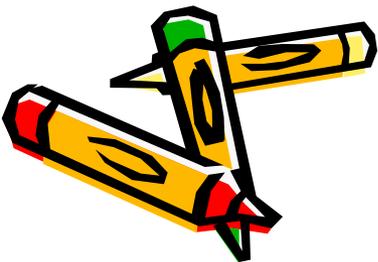


Получение соляной кислоты

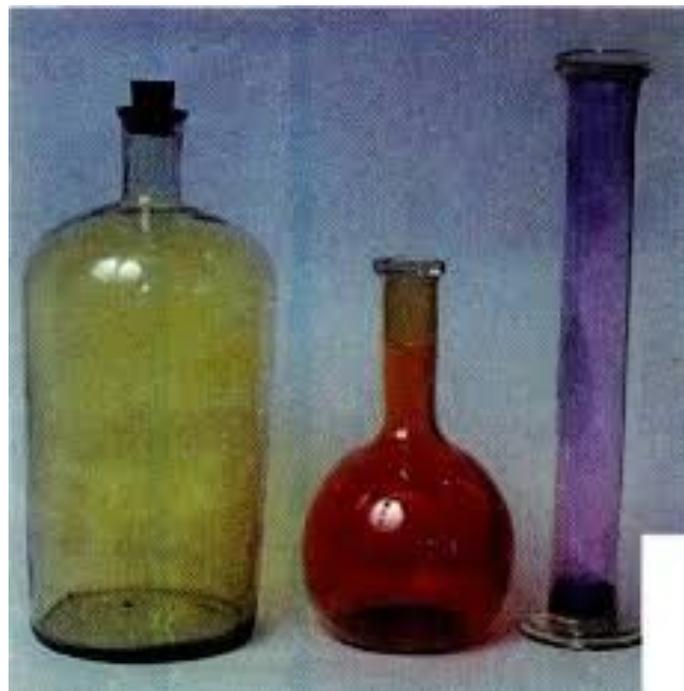
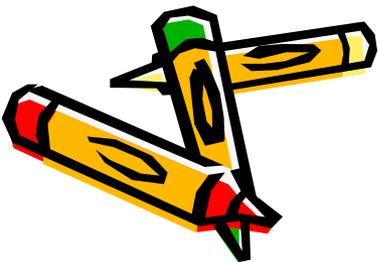
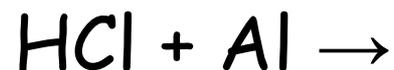


Конкурс «Химические уравнения»

Необходимо за отведенное
время закончить уравнения
химических реакций и
расставить коэффициенты

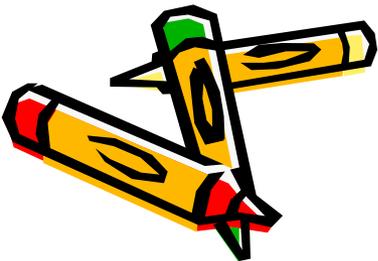


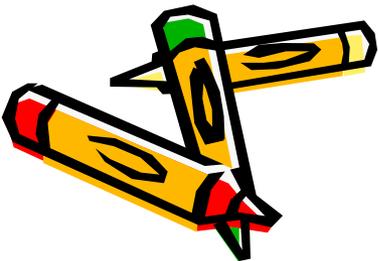
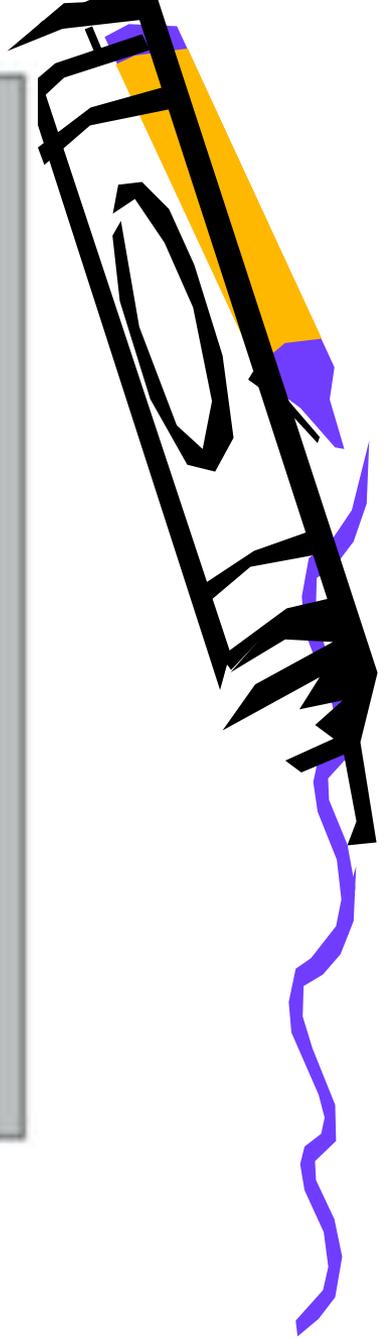
Закончить уравнения химических реакций
и расставить коэффициенты:



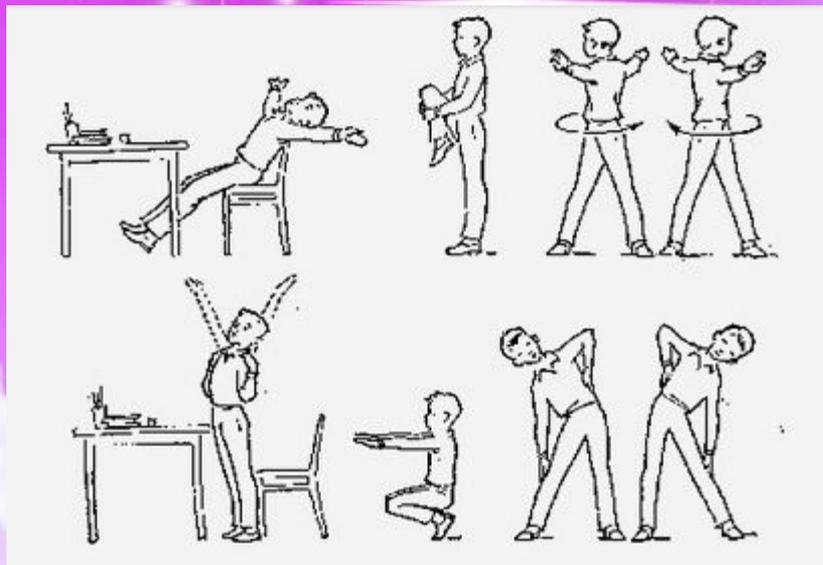
Конкурс «Учение с развлечением»

Разгадать за отведенное время
кроссворд



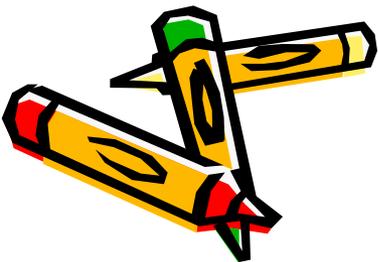


Физкультминутка



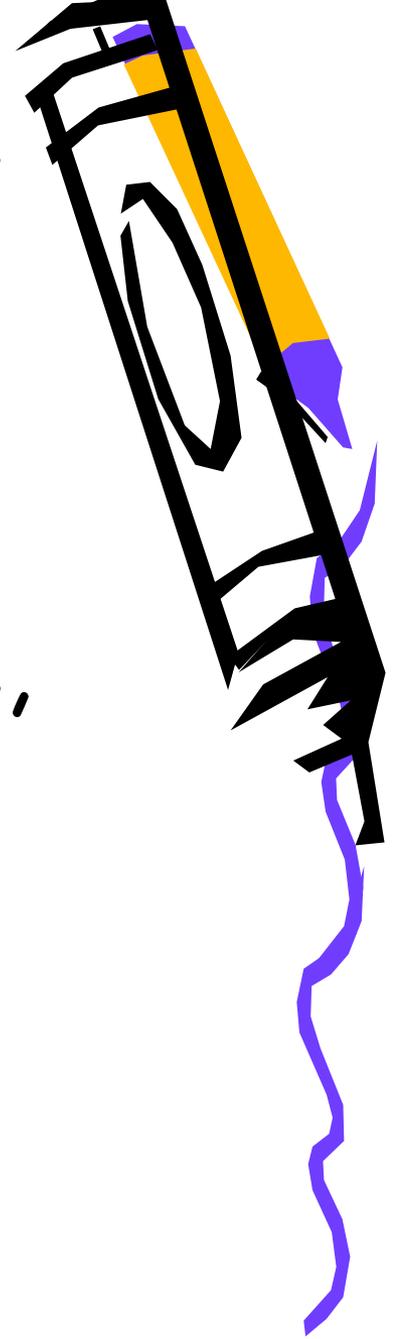
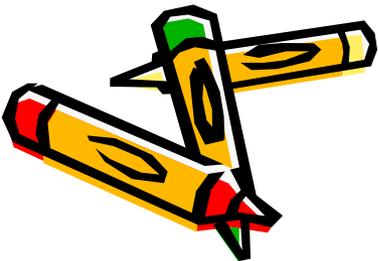
Конкурс «И ОПЫТ, СЫН ОШИБОК ТРУДНЫХ!»

Определить в какой пробирке раствор хлорида, бромида, йодида, фторида с помощью качественных реакций



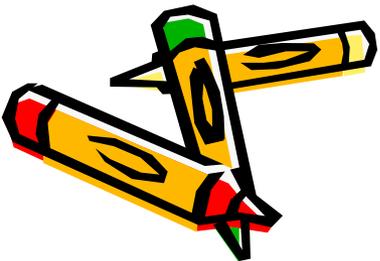
Конкурс «Черный ящик»

Задав три вопроса
ведущему о свойствах
предмета в черном ящике,
угадать, что это за
предмет.



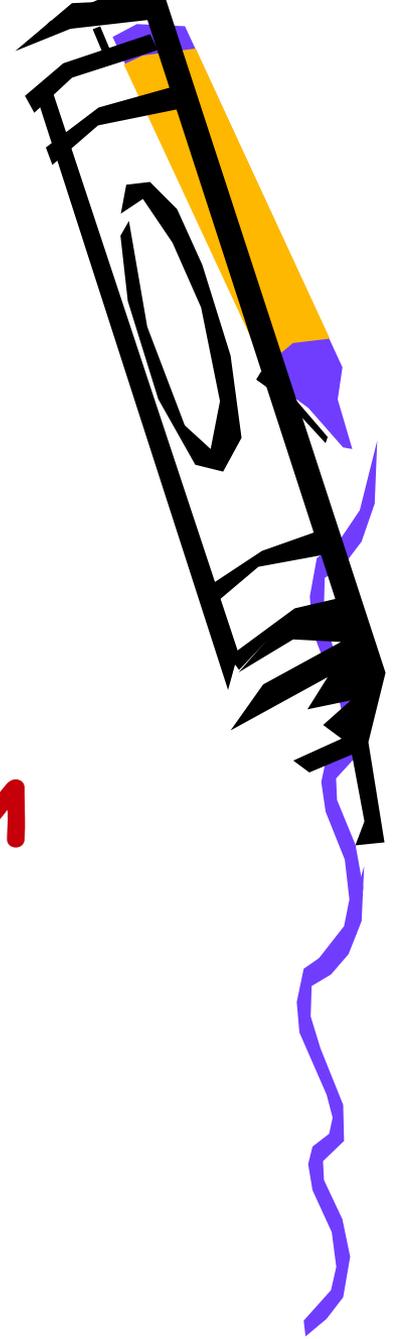
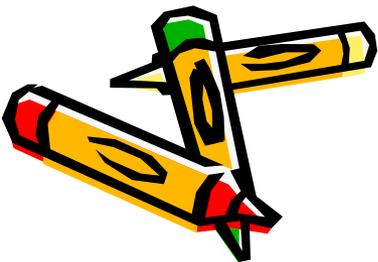
Конкурс

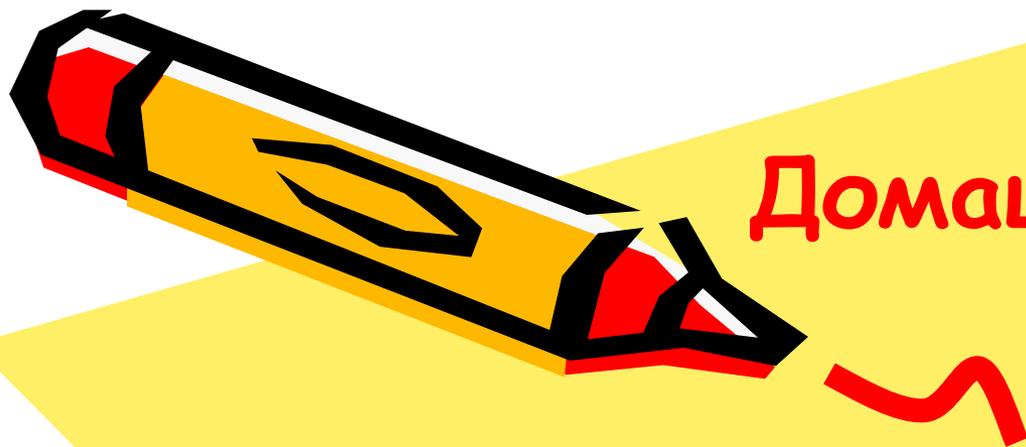
«Положение галогенов
в периодической
системе химических
элементов Д. И.
Менделеева»



Конкурс

«Наши великие
ХИМИКИ-
первооткрыватели
галогенов»





Домашнее задание:

Повторить 46, 50.
№6 (с.172)

