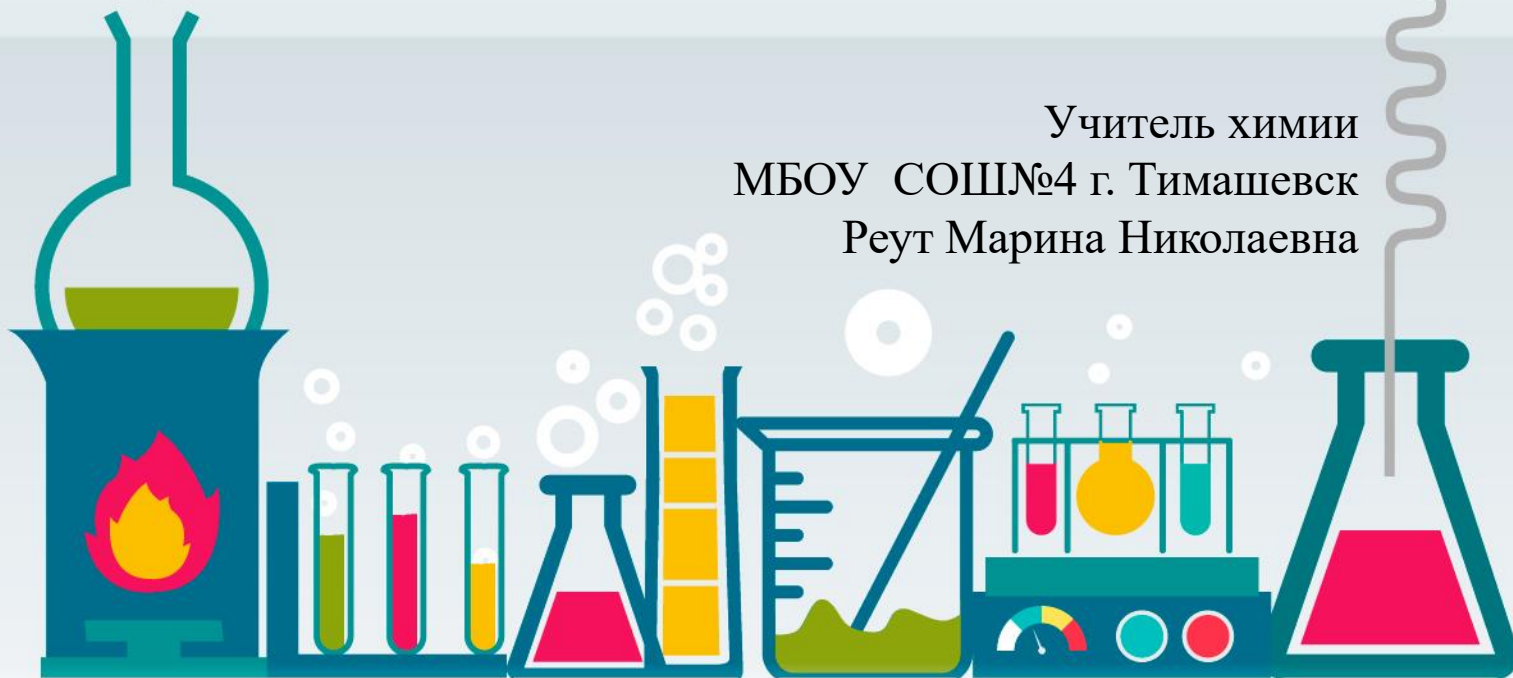


**Эффективные формы
и методы подготовки
учащихся к успешной
сдаче ОГЭ по химии.**

Учитель химии
МБОУ СОШ№4 г. Тимашевск
Реут Марина Николаевна



Как подготовить учащихся к ОГЭ???

**государственная
итоговая аттестация**

ГИА



Мотивируй учащихся и родителей на результат.



motivators.ru

УПОРСТВО – а не сила или
интеллект – являются ключом, который открывает наш потенциал

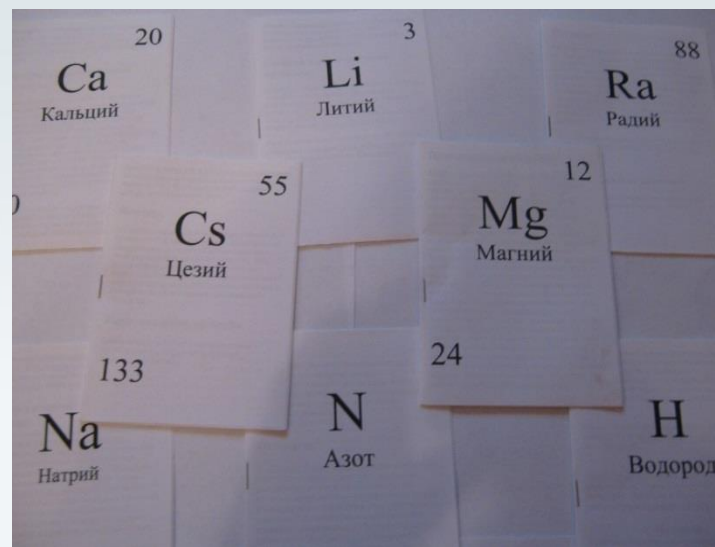
Творческие проекты создание ребусов



Создание кроссвордов, книжек-малышек.

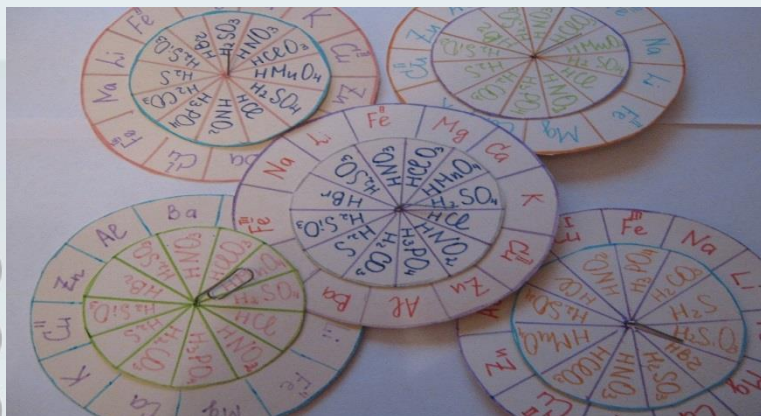


Химический кроссворд



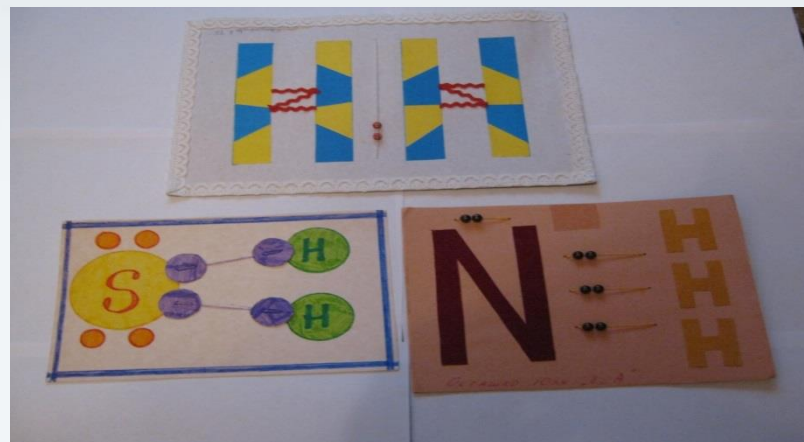
Книжки-малышки о химических элементах

Создание схем и карточек.



Схемы образования химической связи

Схемы-карточки по теме
«Составление формул основных классов неорганических соединений»



Создание схем-рисунков

Кислоты

$\text{H} \square \xrightleftharpoons{\text{H}_2\text{O}} \square + \square$ ОСНОВНОСТЬ

$\xrightarrow{+\text{Me}(\text{OH})_n} \text{соль} + \square$

Ж Т

Растворы

Н_nА

H_2SO_4

$\text{Me}_2\text{O}_n + \text{соль}$

$\text{Me}(\text{OH})_n$

SO_2

1. H_2O

2. H_2O

3. $\text{H}_n\text{A}^1 + \text{соль}^1$

Создание тестов

Вопросы по теме "Неметаллы"

вопрос 1: Укажите значения степени окисления атома азота в NCl_3 , если его гидролиз согласно схеме $\text{NCl}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{HClO}$ не является окислительно-восстановительным процессом:

1. +3
2. -3
3. +1
4. -1

вопрос 2: Укажите формулу вещества, при обработке которого как щелочью, так и кислотой выделяется газ:

1. Сульфид натрия
2. Гидросульфит аммония
3. Хлорид аммония
4. Гидрокарбонат натрия
5. Гидрокарбонат аммония
6. Карбонат аммония

вопрос 3: В составе какого вещества атом азота проявляет только окислительные свойства:

1. Нитрат аммония
2. Нитрит аммония
3. Оксид азота (IV)
4. Нитрат калия
5. Аммиак
6. Азотистая кислота
7. Гидразин

вопрос 4: С какими веществами реагирует хлор:

1. Йодистоводородная кислота
2. Сероводород
3. Вода
4. Раствор гидроксида кальция
5. Сера
6. Раствор йодида калия

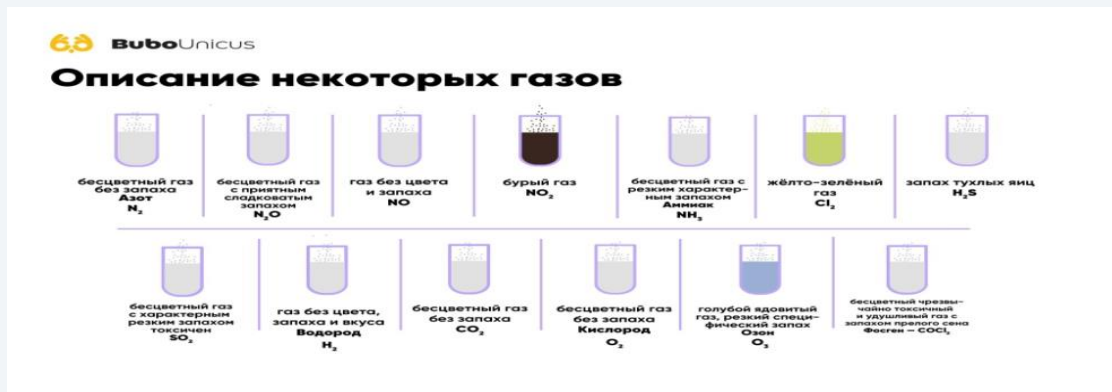
вопрос 5: Укажите промышленный способ получения хлороводорода:

1. $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{HCl}$
2. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{Cl} + \text{HCl}$
3. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
4. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$



План подготовки к ОГЭ.

- 1.Познакомиться со структурой экзаменационной работы.
- 2.Проанализировать материал, который в них входит, и наметить последовательность его изучения.
- 3.Выбрать учебные пособия, по которым необходимо заниматься.
- 4.Определить наиболее простые и наиболее сложные разделы курса.
- 5.Работать с курсом, обращая внимание на трудные разделы.
- 6.Работая с текстом, обязательно задумываться над тем, что в нем говорится.
- 7.Составить самостоятельные вопросы к отдельным фрагментам текста.
- 8.Сначала работать с заданиями, позволяющими последовательно изучить курс, затем переходить к тренировочному тексту ОГЭ.
- 9.Проработать как можно больше вариантов текстов.





Направления работы при подготовке к ОГЭ

1. Первое направление - это внеурочная работа с обучающимися на консультациях.
2. Второе направление - это работа на уроках.
3. Третьим направлением в процессе подготовки обучающихся является систематическая работа непосредственно с тестовыми заданиями

10 РАСТВОРЫ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ
РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА

ОБРАЗОВАНИЕ МАЛОРАСТВОРИМОГО ВЕЩЕСТВА
 $BaCl_2 + Na_2SO_4 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$

$Ba^{2+} + 2Cl^- + 2Na^+ + SO_4^{2-} = BaSO_4 \downarrow + 2Na^+ + 2Cl^-$
 $Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4 \downarrow$

ОБРАЗОВАНИЕ ГАЗООБРАЗНОГО ВЕЩЕСТВА
 $2HCl + Na_2S = H_2S \uparrow + 2NaCl$


$2H^+ + 2Cl^- + 2Na^+ + S^{2-} = H_2S \uparrow + 2Na^+ + 2Cl^-$
 $2H^+ + S^{2-} = H_2S \uparrow$

ОБРАЗОВАНИЕ СЛАБОГО ЭЛЕКТРОЛИТА - ВОДЫ
 $HCl + NaOH = NaCl + H_2O$

$H^+ + Cl^- + Na^+ + OH^- = Na^+ + Cl^- + H_2O$
 $H^+ + OH^- = H_2O$

Legend:
Ba²⁺ (blue sphere), Cl⁻ (green sphere), Na⁺ (grey sphere), SO₄²⁻ (red and white spheres), H⁺ (yellow sphere), S²⁻ (black sphere), H₂S (yellow and black spheres), H₂O (red and white spheres), OH⁻ (red and white spheres).

ХИМИЯ EDUSTRONG



Использование различных видов наглядности, дидактических карточек, задач, творческих и практических заданий.

Использование опорных конспектов, схем и таблиц для выделения главного.

Использование разноуровневых тестовых заданий в 8-9 классах:

- обучающая часть;
- тренировочная часть;
- контрольная часть (зачеты).

Решение КИМов прошлых лет и публикуемых в открытом доступе на сайте ФИПИ

Методические материалы при подготовке к ОГЭ

1. Папка по ОГЭ
2. Список учащихся, сдающих предмет
3. Результаты пробных и тренировочно-диагностических работ
4. Тексты пробных (диагностических) работ
5. Бланки ОГЭ, на которых учащиеся выполняли работу.
6. Ведомость посещаемости консультаций

Среда / Индикатор	Лакмус	Метилоранж	Фенолфталеин
Кислая среда	Красный	Розовый	Бесцветный
Нейтральная среда	Фиолетовый	Оранжевый	Бесцветный
Щелочная среда	Синий	Желтый	Малиновый

Перечень ресурсов Интернет

Федеральный портал «Российское образование» -

<http://www.edu.ru>

Российский общеобразовательный портал: основная и средняя школа - <http://www.school.edu.ru>

Сайт Федерального института педагогических измерений: КИМ к ЕГЭ по различным предметам,

методические рекомендации - fipi.ru

Незнайка. Про - <https://neznaika.pro>

РешуОГЭ - <https://bio-oge.sdangia.ru>

Цвета нерастворимых веществ	
желтый	PbI ₂ , AgI, Ag ₃ PO ₄ , AgBr <small>светло-желтый</small>
бурый	Fe(OH) ₃ , Fe ₂ O ₃ , MnO ₂ , Ag ₂ O <small>красно-бурый</small>
красный	Cu ₂ O, Cu, Fe ₂ O ₃ <small>красно-оранжевый</small>
зеленый	Cr ₂ O ₃ , Cr(OH) ₃ , Fe(OH) ₂ <small>серо-зеленый</small>
голубой	Cu(OH) ₂
черный	CuS, Ag ₂ S, FeS, PbS, CuO, Fe ₃ O ₄ , FeO

Окрашивание растворов			
Cu ²⁺	Fe ²⁺	Cr ₂ O ₇ ²⁻ <small>дихромат</small>	MnO ₄ ²⁻ <small>манганат</small>
Cr ³⁺	Fe ³⁺	CrO ₄ ²⁻ <small>хромат</small>	MnO ₄ ⁻ <small>перманганат</small>

за счет коллоидов за счет аммония

Екатерина Дале Андрей Степанов

Экзамен по химии в
формате ОГЭ сдать не
сложно!



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!