



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Организация профориентационной работы в преподавании химии

МБОУ «Гимназия 44» г. Курска
Учитель химии – Минакова А.П.





МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Выбор профессии - проблема сложная и очень ответственная, даже судьбоносная. Не секрет, что учащиеся старшей школы порой не могут определиться с этим выбором вплоть до получения аттестата, либо часто меняют свои решения в этом вопросе. Развитие науки и техники обуславливает потребность общества в высококвалифицированных специалистах новых профессий.

Психологи считают, что склонности и интересы школьников нужно выявлять и развивать как можно раньше, используя для этого средства учебных предметов

Возможности учебного предмета химии в этом плане достаточно велики

В профориентационно значимом содержании
учебного предмета «Химия» можно выделить следующие
блоки:



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ

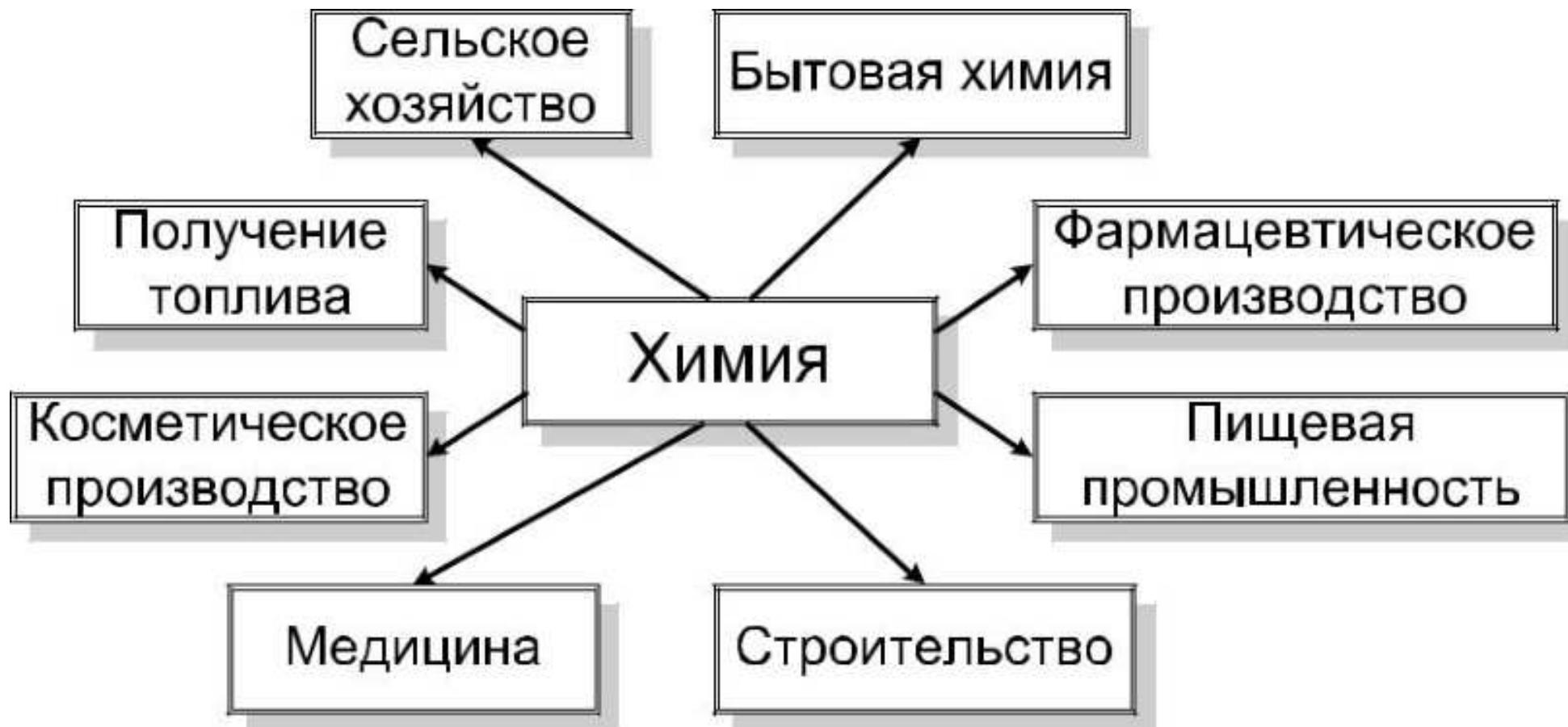


- **Химия в окружающем мире** (химические вещества и явления в природе и жизни человека, прикладное значение химических знаний в повседневной жизни, использование веществ в быту и т.д.).
- **Роль химической науки в решении актуальных проблем человечества** (экономических, продовольственных, экологических и др.), производственных задач (химическая наука как производительная сила по отраслям производства: металлургия, машиностроение, АПК и т.д.).
- **Основы химических производств** (основные понятия, предприятия химической промышленности, достижения, перспективные технологии развития и нерешённые проблемы современного производства).
- **Химия в мире профессий** (информация о профилях труда химической профессии, общей особенности труда химиков и их специфики, компонентах химических способностей и возможностях их компенсации и развития).

ПРОИЗВОДСТВА, СВЯЗАННЫЕ С ХИМИЕЙ



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Профессии, связанные с биологией и химией

Перспективные профессии, востребованность которой в настоящий момент увеличивается, и будет расти в перспективе 5-10 лет:

- Химик фармацевтической промышленности**
- Фармацевт**
- Фармаколог**
- Биолог**
- Биолог-исследователь**
- Биофизик**
- Генетик **
- Генный инженер**

Профессии будущего - в перспективе 10-20 лет будут очень востребованы, могут не существовать пока или быть в самом начале своего развития:

- Архитектор живых систем*
- Архитектор медицинского оборудования*
- Биоинженер*
- Биоинформатик*
- Биотехнолог*
- Биофармаколог*
- Врач-кибернетик*
- Врач персонифицированной медицины*

- Врач телемедицины (сетевой врач)*
- Генетический консультант*
- Герентоконсультант, геронтолог, консультант по здоровой старости*
- Дизайнер веществ и препаратов*
- Инженер-биотехнолог*
- ИТ-генетик*
- Клинический биоинформатик*
- Медицинский маркетолог*
- Эко-рециклир в металлургии*
- Экоаналитик в строительстве*
- Урбанист-эколог*
- Тканевый инженер*
- Специалист по преодолению системных экологический катастроф*
- Системный биотехнолог*
- С/х эколог*
- Космобиолог*
- Разработчик киберпротезов и имплантов*

В профориентации мы используем такие формы работы с учащимися:



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



2020

Первостепенное условие профориентации учащихся – это общее развитие интереса к химии.

1. На уроках с производственным и производственно-технологическим содержанием необходимо не только детально познакомить учащихся с основами химических производств, но и с условиями труда людей, занятых в данном производстве
2. Следует включать в процесс обучения задачи, упражнения и задания с производственным содержанием
3. Ролевые игры познавательно-поведенческого характера на уроках и внеклассных занятиях.
4. Интерес к химии возникает и в том случае, если учащиеся получают возможность самостоятельно выполнять химический эксперимент, проводить лабораторные исследования, приобретая умения и навыки пользоваться химической посудой, разного рода приборами, реактивами
5. Учебные экскурсии на предприятия и учебные учреждения
6. Необходимо познакомить также с ВУЗами и ПТУ города и региона, осуществляющих подготовку учащихся к профессии химика, химика-технолога, смежных профессий, а также профессий, в которых теоретические и практические знания химии имеют большое значение.



КИСЛОРОД и ВОДОРОД



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ

КУРСКИЙ ИНСТИТУТ
РАЗВИТИЯ ПРЕДПРИЯТИЙ
KIRO

2020





МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Контекстная задача

Сейчас посмотрите - сказал Челленджер - Последние дни я напрягал все силы своего ума, чтобы разрешить задачу, как нам выбраться отсюда. Мы уже убедились, что спуск по отвесным скалам невозможен, а туннеля больше не существует. Перебросить мост на утёс нам, безусловно, не удаётся. Но что, же тогда делать? Я как - то говорил нашему юному другу, что эти гейзеры выделяют водород в свободном состоянии. Отсюда логически вытекала мысль о воздушном шаре.

1. Увидели ли вы логику в рассуждениях героя романа "Затерянный мир".
2. Рассчитайте, какая масса цинка потребовалась бы, чтобы наполнить шар объёмом 1 м^3 , которым воспользовались участники неудавшейся экспедиции.



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Практическое значение имеет реакция пероксида натрия с оксидом углерода(IV) на этой реакции основано применение пероксида натрия для данной реакции используется для регенерации воздуха в изолированных помещениях. рассчитайте объем оксида углерода(IV) (н. у.), который вступит в реакцию с пероксидом натрия массой 320 г, содержащим 2,5% примесей. какой объем кислорода выделится при этом?

Алюминий



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Алмагель- это препарат, снижающий повышенную кислотность желудочного сока. В его состав входит гидроксид алюминия Al(OH)_3 . Рассчитайте массовую долю алюминия в его гидроксиде. Один пакетик алмагеля содержит 4,36 г гидроксида алюминия. Вычислите массу алюминия, содержащегося в одной порции препарата



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



ЗАДАЧИ ПРОИЗВОДСТВЕННОГО СОДЕРЖАНИЯ

Сульфат алюминия используют в производстве писчей бумаги. Его получают в промышленности действием горячей серной кислоты и на глинозем Al_2O_3 или на чистую глину (каолин). Напишите уравнение реакции и рассчитайте, сколько глинозема и серной кислоты ($p=1,200 \text{ г/см}^3$) потребуется для получения 34,2 т сульфата алюминия.



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



УГЛЕВОДОРОДЫ





Стоматолог



ОФТАЛЬМОЛОГ



ПЕДИАТР



ОТОЛАРИНГОЛОГ



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



СОЕДИНЕНИЯ КАЛЬЦИЯ
МАГНИЯ
ФТОРА
ЖЕЛЕЗА
ВИТАМИНЫ
ГОРМОНЫ
ЖИРЫ
БЕЛКИ
КИСЛОТЫ....

МЕДИЦИНСКИЙ КЛАСС



МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ







МИНИСТЕРСТВО
ОБРАЗОВАНИЯ
И НАУКИ
КУРСКОЙ
ОБЛАСТИ



Спасибо за внимание

