

Метапредметные результаты

Компетентностно-ориентированные задания

Предмет: Химия

**Учитель: Татаркина
Наталья Валентиновна**



Регулятивные

- **Определение проблемы**
- **Целеполагание**
- **Применение технологий**
- **Планирование ресурсов**
- **Оценка деятельности**
- **Оценка результатов деятельности**
- **Оценка собственного продвижения**



Тема: Кислоты.

Ключевая компетентность: Постановка проблемы, планирование деятельности, действие по алгоритму

- **Текст задания:**

При рентгеноскопическом исследовании организма человека применяют так называемые рентгеноконтрастные вещества. Так, перед просвечиванием желудка пациенту дают выпить суспензию труднорастворимого сульфата бария, не пропускающего рентгеновское излучение. Какие количества оксида бария и серной кислоты потребуются для получения 100 сульфата бария?



Коммуникативные

- **Письменная коммуникация**
- **Публичное выступление**
- **Диалог**
- **Продуктивная групповая коммуникация**



Характеристика задания:

Тема: Оксиды. Получение и применение.

Ключевая компетентность: групповая коммуникация

- **Задачная формулировка:**
- *Задание 1 группе (получение оксидов).*
- *А) Получите P_2O_5 , CO_2 реакцией горения*
- *Б) Получите Al_2O_3 , SO_3 , CaO разложением сложных веществ*
- *Сделайте вывод о способах получения оксидов*
- *Задание 2 группе (применение оксидов).*

Докажите или опровергните утверждения

- *Песок не имеет применения в промышленности*
- *Углекислый газ- продукт фотосинтеза*
- *Из руд, состоящих из оксидов железа Fe_2O_3 , Fe_3O_4 , получают чугун и сталь*



Информационные

- **Планирование информационного поиска**
- **Извлечение первичной информации**
- **Извлечение вторичной информации**
- **Первичная обработка информации**
- **Классификация, обобщение, анализ, синтез информации**



Тема: Химические свойства хлора, его применение

Ключевые компетентности: Обработка и работа с информацией

- **Задачная формулировка:**
- В 1774г. шведский химик Карл Вильгельм Шееле получил первый из галогенов –хлор. Ни одно из существенных свойств открытого газа не ускользнуло от внимания ученого. О чем свидетельствует составленный им перечень: « 1) пробка от него желтеет , как от царской водки 2)синяя лакмусовая бумага, становится почти белой, все красные, синие цветы и даже зеленые растения желтеют 3) все металлы атакуются 4)когда в колбу вносятся несколько капель нашатырного спирта, наблюдается белый туман 5) насекомое в хлоре тотчас гибнет 6) огонь в хлоре тотчас гаснет». Объясните о каких свойствах идет речь, и предположите каким предприятиям может понадобится хлор, для дальнейшего его использования в промышленности.

