

Предмет: ХИМИЯ

Класс: 9-А, Б, В

Учитель: Бездробная Г.И.

<i>№ урока</i>	<i>Дата</i>	<i>Тема урока</i>	<i>Эл.ресурс</i>	<i>Домашнее задание</i>
55	30.03	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства и применение алюминия.	https://sites.google.com/site/himulacom/	§46, ответить на вопросы и выполнить задания для закрепления (<i>приложение 1</i>)
56	30.03	Важнейшие соединения алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. <i>ЛО № 11.</i> Получение гидроксида алюминия и доказательство его амфотерности.	https://sites.google.com/site/himulacom/	§47, <i>выполнить контрольный тест № 1</i>
57	06.04	Железо. Положение железа в периодической системе, строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства железа.	https://sites.google.com/site/himulacom/	§48, ответить на вопросы (<i>приложение 2</i>)
58	06.04	Важнейшие соединения железа: оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа (III). Качественные реакции на ионы Fe ²⁺ и Fe ³⁺ . <i>ЛО № 12.</i> Получение гидроксидов железа(II) и желсза(III). <i>ЛО № 13.</i> Качественные реакции на ионы Fe ²⁺ и Fe ³⁺	https://sites.google.com/site/himulacom/	§49, <i>выполнить контрольный тест № 2</i>

Обратная связь: электронный журнал: учитель Бездробная Г.И.
<https://school31simf.eljur.ru/>,

Электронные ресурсы:

- ХиМуЛя.com: <https://sites.google.com/site/himulacom/>
- Российская электронная школа: <https://resh.edu.ru/>
- Московская электронная школа: <https://www.mos.ru/>
- Фоксворд: <https://foxford.ru/>

Контрольные вопросы по теме «Алюминий»:

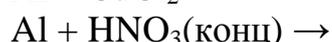
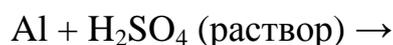
- Какое место по распространенности в земной коре занимает алюминий?
- Встречается ли алюминий в природе в свободном виде?
- Что означает амфотерность алюминия и его соединений?
- Назовите минерал состава Al_2O_3 , обладающий очень высокой прочностью и твердостью.
- Назовите способ получения металлов из оксидов с помощью алюминия.
- Чем является алюминий в химических реакциях?
- Какие общие свойства у алюминия с другими металлами?
- Назовите специфические свойства алюминия.
- Что такое амфотерность?
- Расскажите о биологической роли алюминия.
- Какой вред оказывает алюминий на организм человека?
- В каких продуктах содержится алюминий?
- В состав, каких лекарств входит алюминий?
- Где применяются сплавы алюминия?

Задания для закрепления:

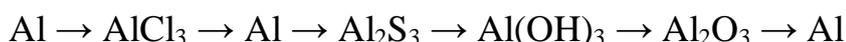
1. Для получения алюминия из хлорида алюминия в качестве восстановителя можно использовать металлический кальций. *Составьте уравнение данной химической реакции, охарактеризуйте этот процесс при помощи электронного баланса.*

Подумайте! Почему эту реакцию нельзя проводить в водном растворе?

2. Закончите уравнения химических реакций и запишите их в молекулярном и ионном виде:



3. Осуществите превращения:



Закончите уравнения химических реакций и запишите их в молекулярном и ионном виде:

4. Решите задачу:

На сплав алюминия и меди подействовали избытком концентрированного раствора гидроксида натрия при нагревании. Выделилось 2,24 л газа (н.у.). Вычислите процентный состав сплава, если его общая масса была 10 г?