

Алюминий и его соединения

Урок по химии в 9 классе

Стартовое задание

- Выполнение задания А оценивается одним баллом.
- Выполнение задания В оценивается 2 баллами.
- Выполнение задания С оценивается 3 баллами.

Определитесь с выбором задания и приступите к его выполнению.

Работа в группах

- **1 группа:**

Характеристика алюминия как химического элемента

- **2 группа:**

Характеристика простого вещества алюминия

- **3 группа:**

Химические свойства алюминия

- **4 группа:**

Амфотерность алюминия

- **5 группа:**

Применение алюминия на основе его свойств

Самоконтроль и взаимоконтроль

Закончите уравнения реакций

Исходные вещества:

1. $\text{Al} + \text{O}_2$
2. $\text{Al} + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{Al} + \text{Cl}_2$
4. $\text{Al} + \text{HCl}$
5. $\text{Al} + \text{NaOH}$
6. $\text{Al} + \text{HgCl}_2$
7. $\text{Al} + \text{Fe}_3\text{O}_4$

Na

Продукты реакции:

- $\text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
 AlCl_3
 $\text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{AlCl}_3 + \text{Hg}$
 $\text{AlCl}_3 + \text{HgCl}_2$
 $\text{NaAlO}_2 + \text{H}_2$
 $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2$
 $\text{Al}(\text{OH})_3 +$

 $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
 Al_2O_3

Ответы для самопроверки

| | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| К | Ж | Б | А | Е | Д | И |

Рефлексия

Ответьте на вопросы в таблице
«Вопросы к ученику» (Приложение 3)

Домашнее задание

- Комментированное выставление оценок в оценочный лист (Приложение 4).
- Домашнее задание (дифференцированно):
- § 42 стр.130 (учебник Г.Е. Рудзитис)
- № 1 – «3»
- №№ 1, 8 – «4»
- №№ 1, 6, 8 – «5»

Спасибо за внимание!