

# 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:*

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

# 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!***