

Алюминий

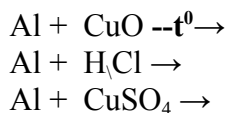
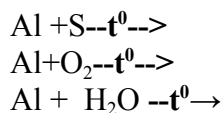
1. **Положение элемента в ПС:** №, .. период,, ... группа, подгруппа.

2. **Строение атома** (полностью). Возможная степень окисления в соединениях:

3. **Простое вещество.** Вид связи -....., кристаллическая решётка.-.....

4. **Физические свойства:**,,,,

5. **Химические свойства** (закончить уравнения реакций, назвать продукты)



Особое свойство! $\text{Al} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] + \text{H}_2$

Составить электронный баланс

6. **Нахождение в природе.** В свободном состоянии не встречается, только в виде соединений. Основной компонент этих соединений - Минералы :,, Драгоценные камни:,

7. **Получение.** Задание. Закончите уравнение реакции, укажите условия:



8. **Применение** :.....

9. **Соединения.**

Формула оксида	
Характер оксида	
Химические свойства	$\dots\dots + \text{HNO}_3$ $\dots\dots + \text{NaOH}$
Формула гидроксида	
Характер гидроксида	
Химические свойства	$\dots\dots \xrightarrow{t^0} >$ $\dots\dots + \text{HNO}_3$ $\dots\dots + \text{NaOH}$

10. **Применение соединений:**