

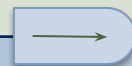
# Урок 20 Обобщение

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной  
категории

Баженков Алексей Анатольевич



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016



## Мини-проект : Алюминий

### I. Характеристика состава атома.



- Изотопный состав химического

элемента

- Состав атомной частицы

изотопа - Число

протонов  
- Число

нейтронов  
- Число

электронов

Далее



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016



## Мини-проект : Алюминий

### II. Строение электронной оболочки.



- Составить строение электронной оболочки;
- Записать краткую электронную запись;
- Определить валентные электроны;
- Определить возможные валентности;
- Записать электроотрицательность.

Далее



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016



## Мини-проект : Алюминий

### III. Типы химических связей.



- Для каждого вещества химической реакции составьте схему образования и определите тип химической связи;



Далее



# Тема Обобщение изученного материала

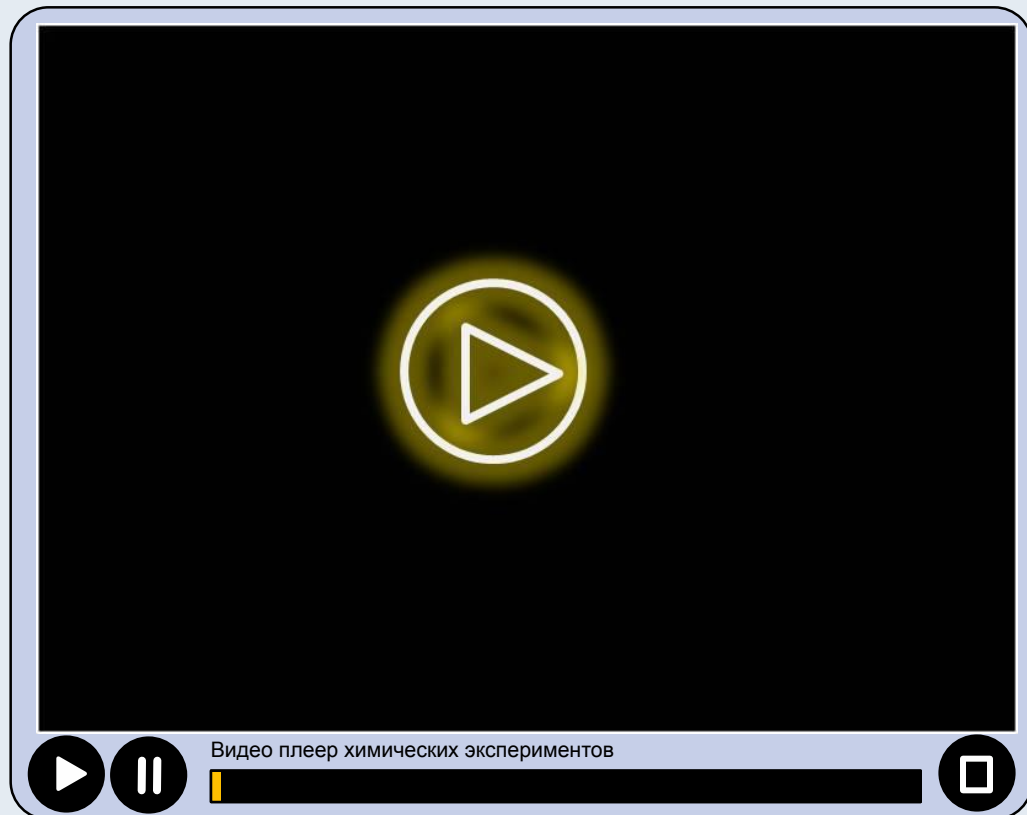
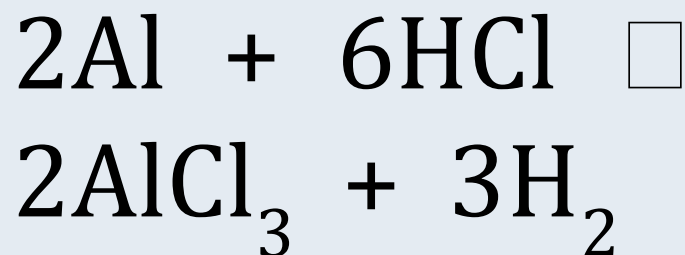
08.02.2016

## Мини-проект : Алюминий

### III. Типы химических связей.

#### Видеоопыт

Взаимодействие  
алюминия с  
соляной кислотой



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016

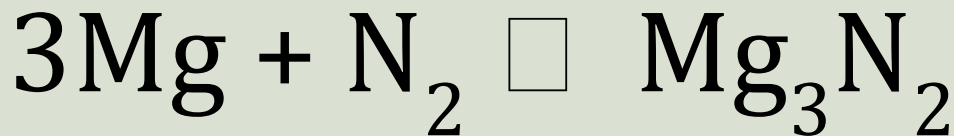


Домашнее задание:

Выполнить подобный проект для элементов:  
Na; Mg; S.

Один на выбор.

Реакции:



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016



## Дополнительный материал

Государственная итоговая аттестация  
подборка заданий по пройденному  
материалу

Подборку вопросов составила: Грачёва  
Ирина Александровна (Учитель химии и  
биологии МОУ СОШ №3 г. Хвалынска)

[Ссылка](#)

# Тема Обобщение изученного материала

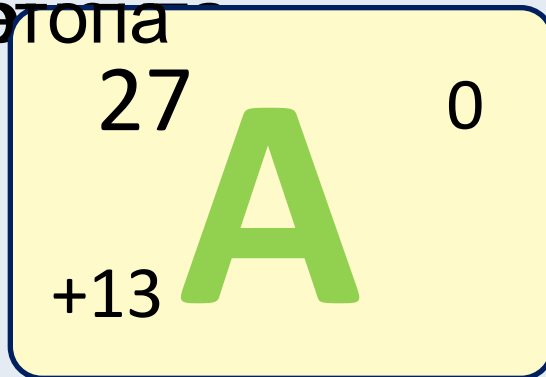
08.02.2016

## Мини-проект : Алюминий

### I. Характеристика состава атома.



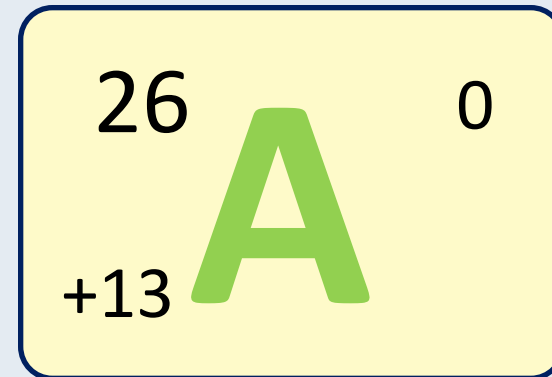
- Состав атома алюминия химического элемента



$$p = 13$$

$$n = 14$$

$$\bar{e} = 13$$



$$p = 13$$

$$n = 13$$

$$\bar{e} = 13$$

# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016

## Мини-проект : Алюминий

### II. Строение электронной

оболочки

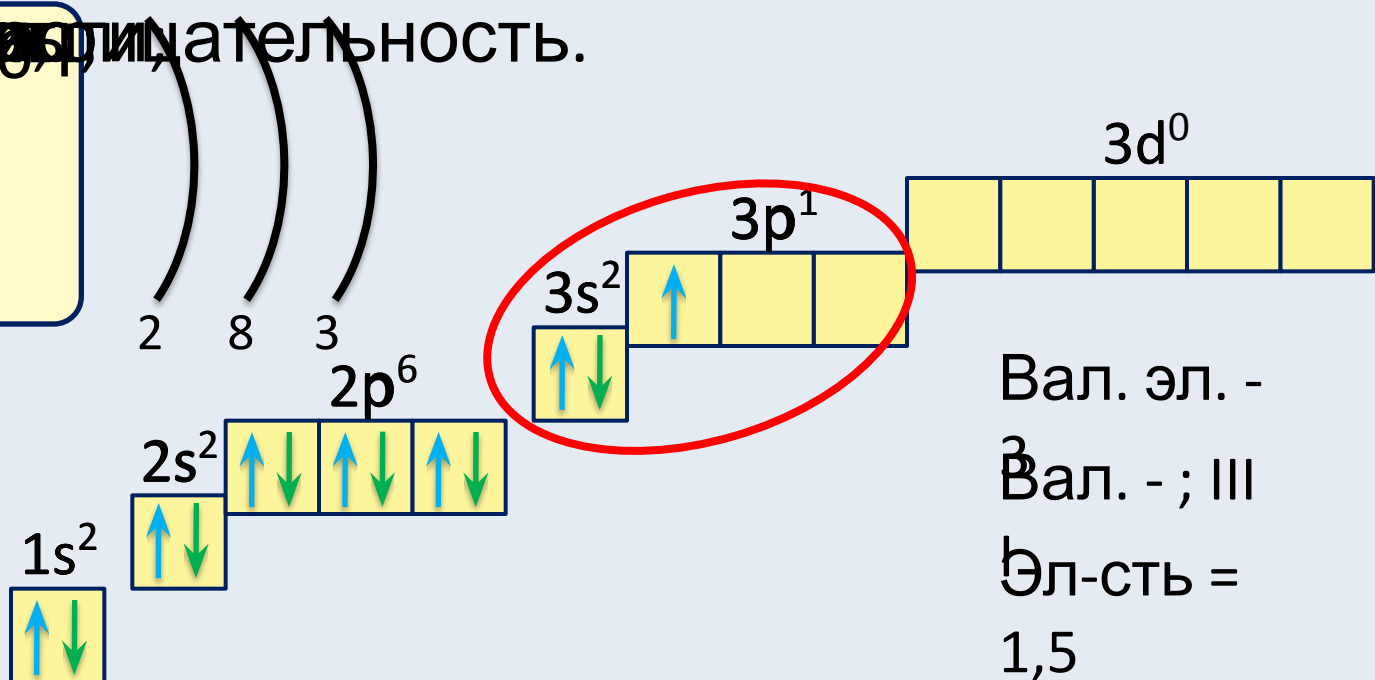
27 алюминий

+13 **A**

$p = 13$

$n = 14$

$\bar{e} = 13$



# Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016

## Мини-проект : Алюминий

### III. Типы химических связей.

Вещество

а:

А



НС



АlСl



Н<sub>3</sub>

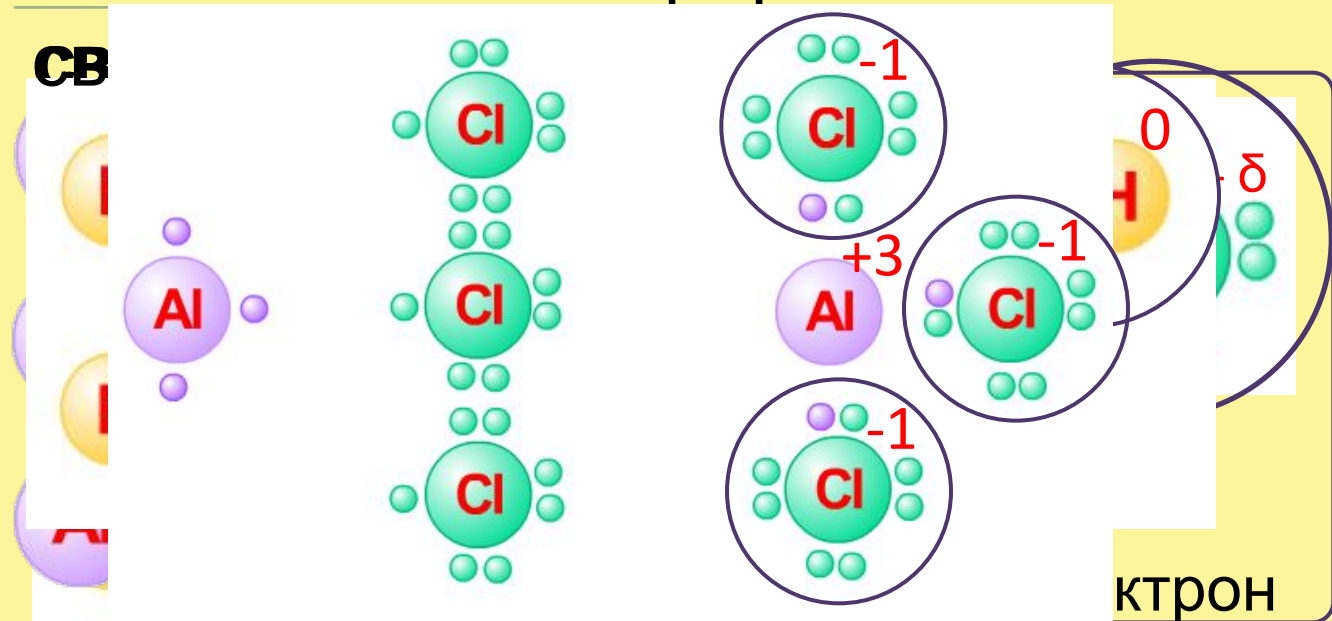


Схема

образования:

Ковалентная полярная

св



электрон