

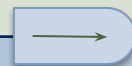
Урок 20 Обобщение

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

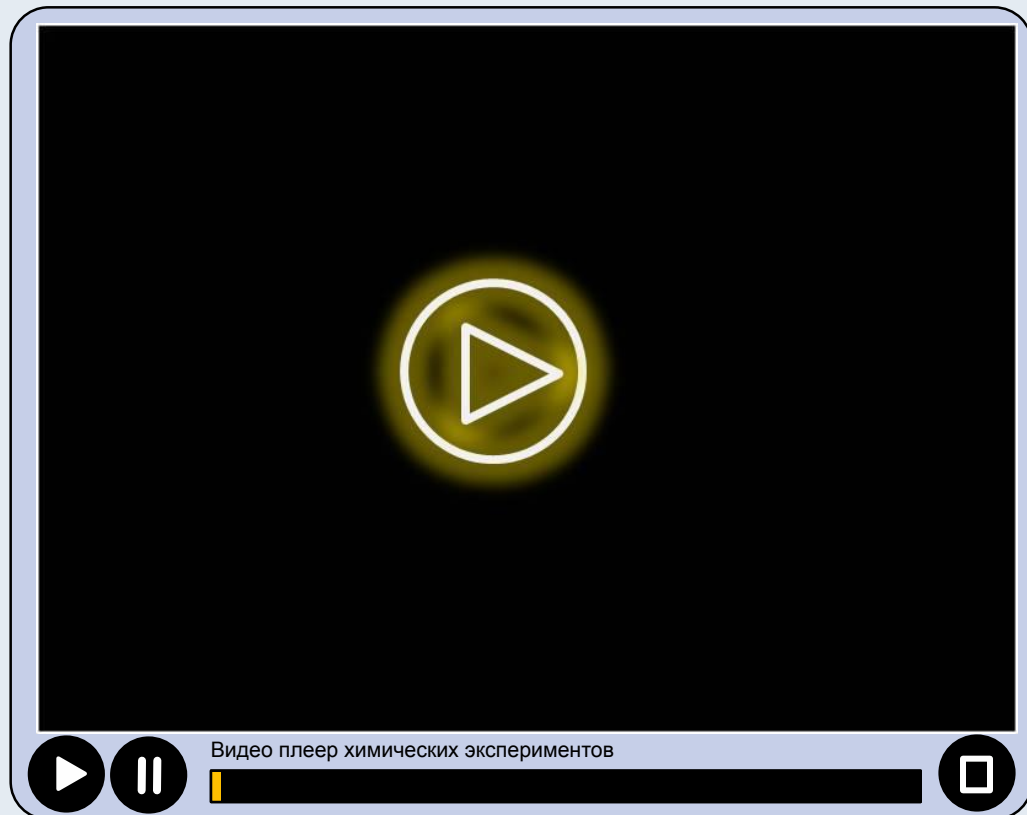
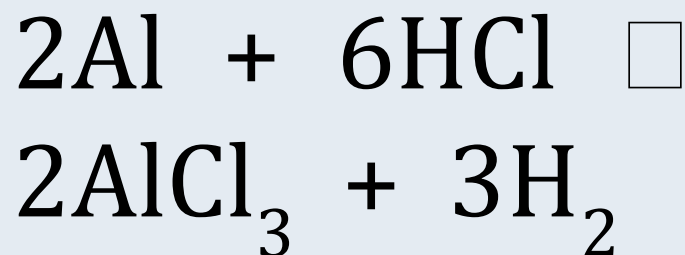
08.02.2016

Мини-проект : Алюминий

III. Типы химических связей.

Видеоопыт

Взаимодействие
алюминия с
соляной кислотой



Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016

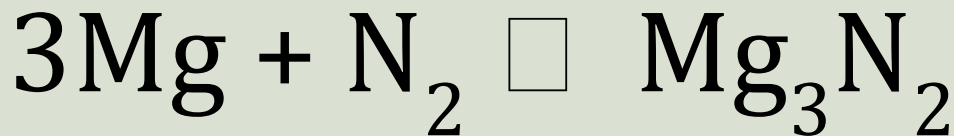
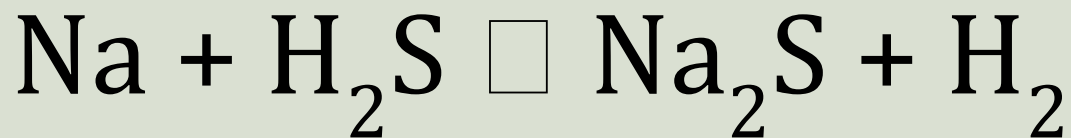


Домашнее задание:

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

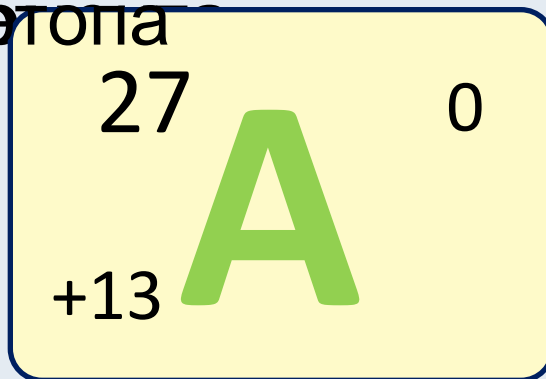
08.02.2016

Мини-проект : Алюминий

I. Характеристика состава атома.



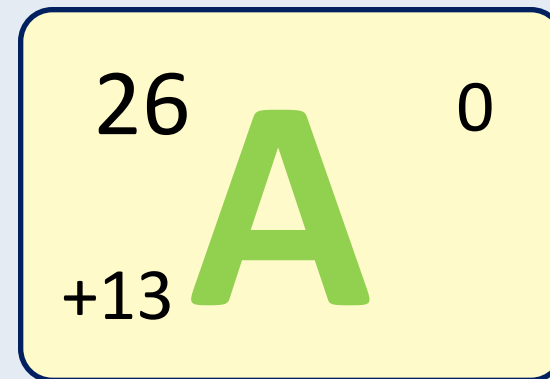
- Состав атома алюминия



$$p = 13$$

$$n = 14$$

$$\bar{e} = 13$$



$$p = 13$$

$$n = 13$$

$$\bar{e} = 13$$

Тема Обобщение изученного материала

08.02.2016

Мини-проект : Алюминий

II. Строение электронной оболочки

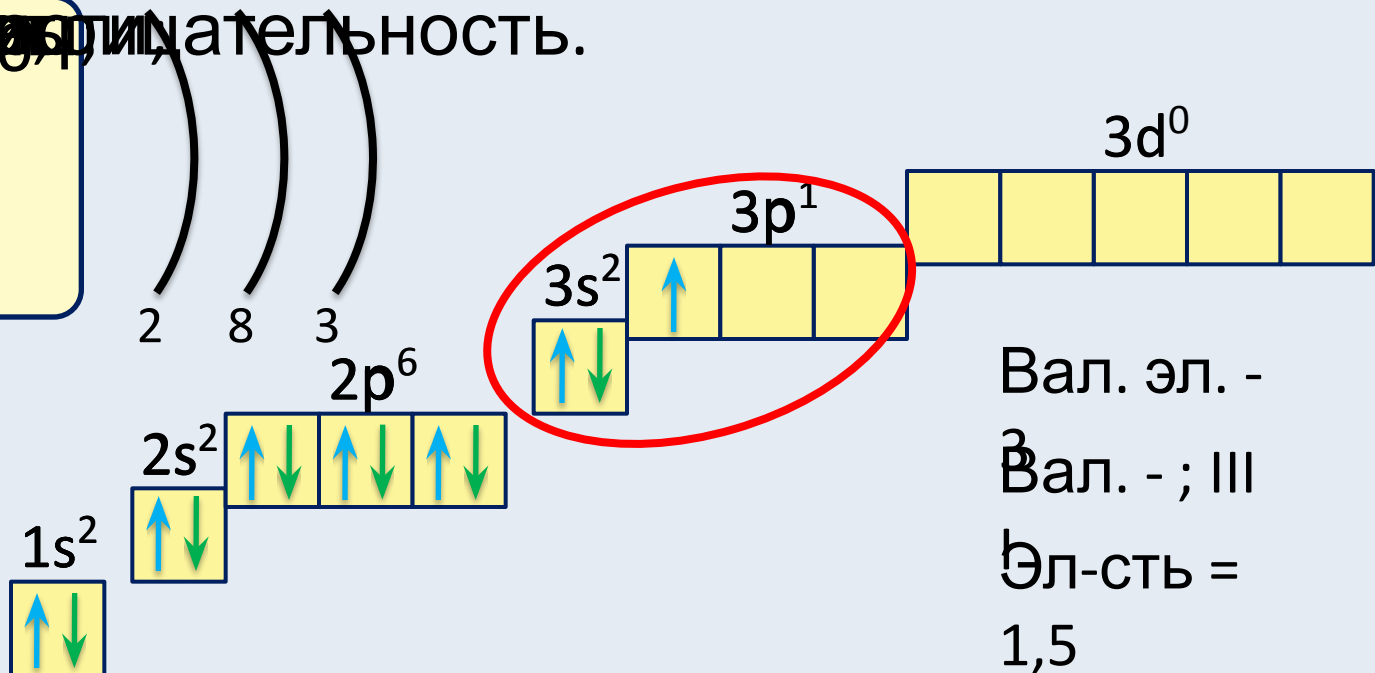
Видеоролик о строении электронной оболочки алюминия.

27
+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



Н₃

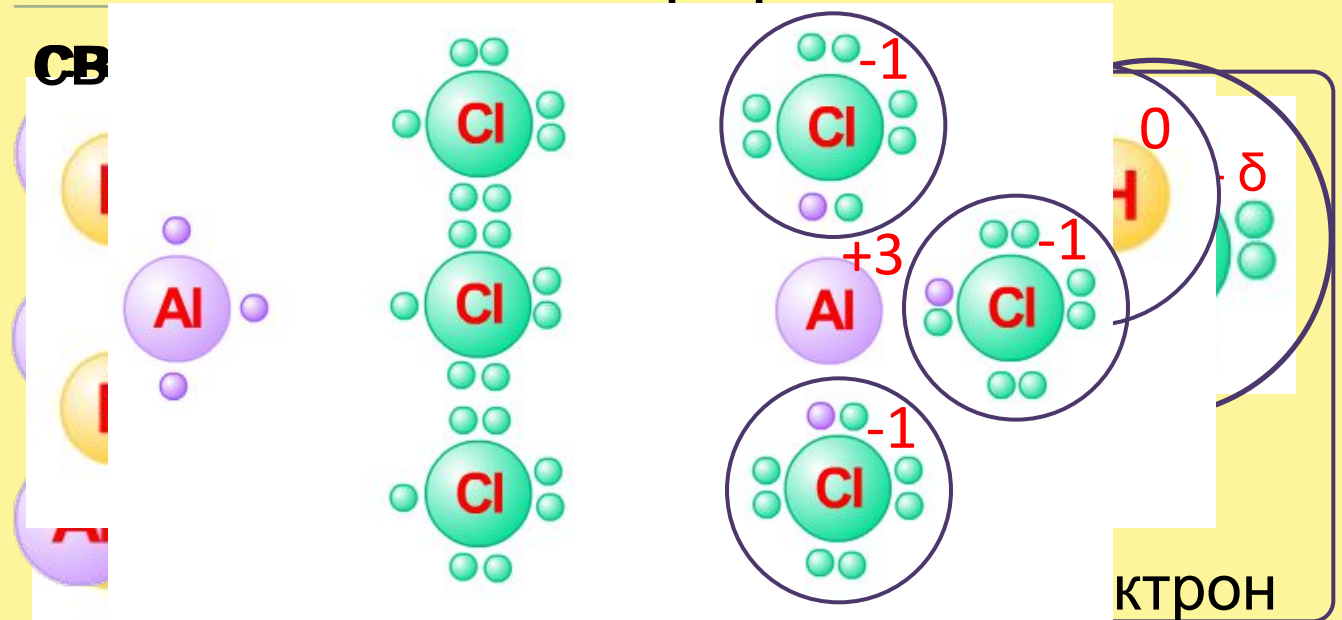


Схема

образования:

Ковалентная полярная

св



электрон