

Урок

20

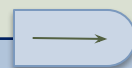
Обобщение

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной
категории

Баженов Алексей Анатольевич



Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016



Мини-проект : Алюминий

I. Характеристика состава атома.



- Изотопный состав химического

элемента

- Состав атомной частицы

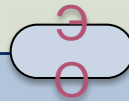
изотопа - Число

протонов
- Число

нейтронов
- Число

электронов

Далее



Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016



Мини-проект : Алюминий

II. Строение электронной оболочки.



- Составить строение электронной

оболочки;
- Записать краткую электронную

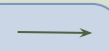
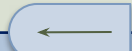
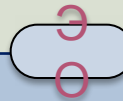
запись;
- Определить валентные

электроны;
- Определить возможные

валентности;
- Записать

электроотрицательность.

Далее



Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016

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

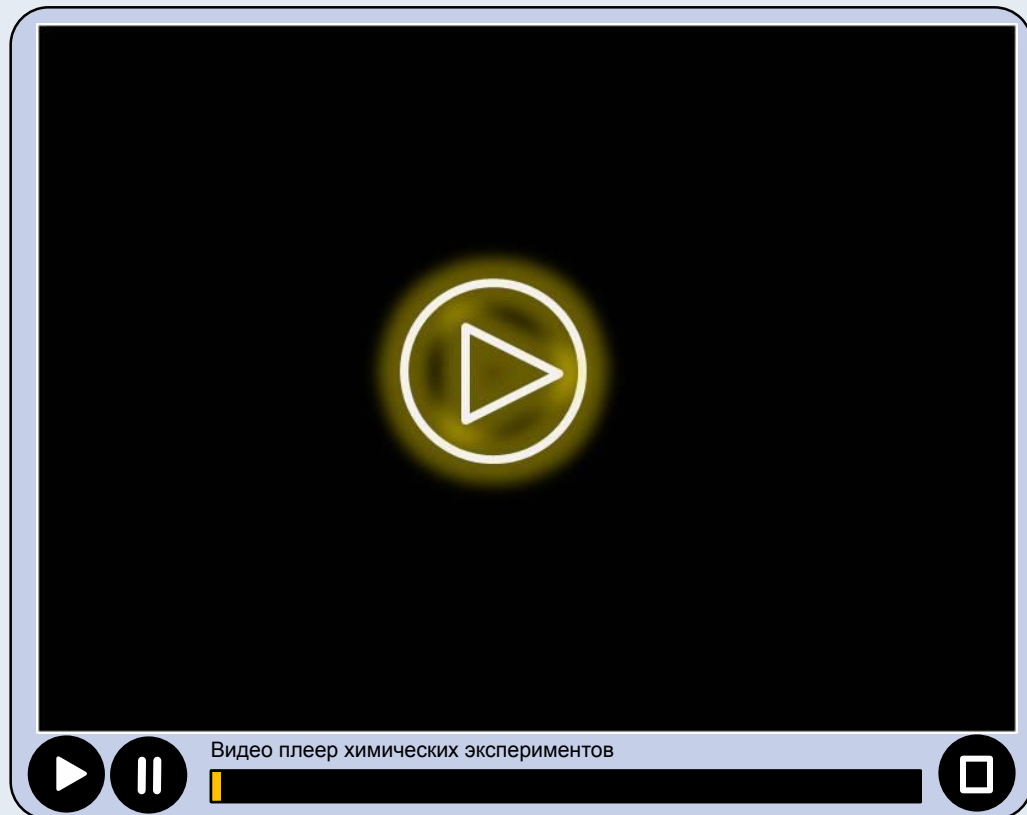
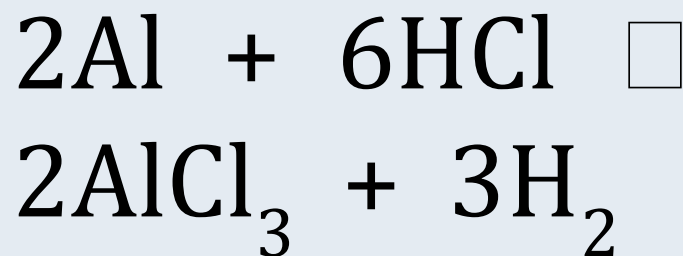
18.11.2016

Мини-проект : Алюминий

III. Типы химических связей.

Видеоопыт

Взаимодействие
алюминия с
соляной кислотой



Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016

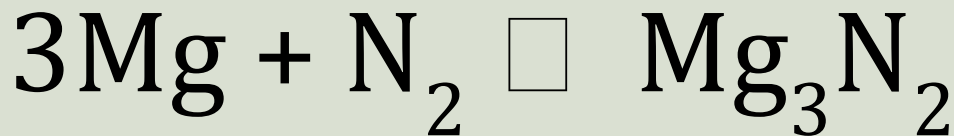
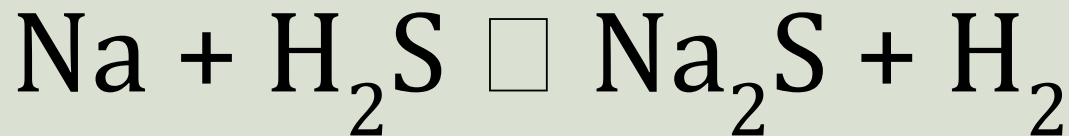


Домашнее задание:

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

Один на выбор.

Реакции:



Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016



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

18.11.2016

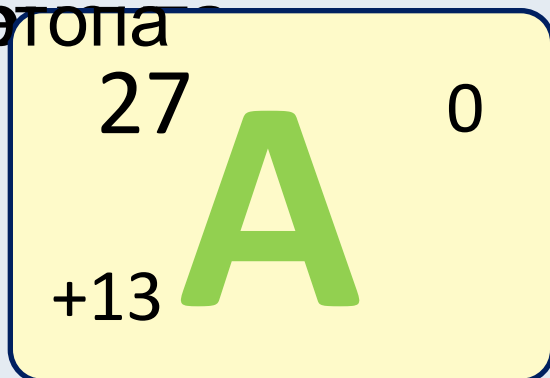
Мини-проект : Алюминий

I. Характеристика состава атома.



- Составьте свой вариант химического

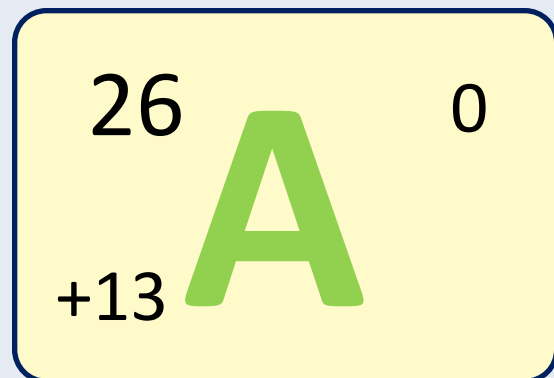
элемента



p = 13

n = 14

e = 13



p = 13

n = 13

e = 13

Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016

Мини-проект : Алюминий

II. Строение электронной

оболочки

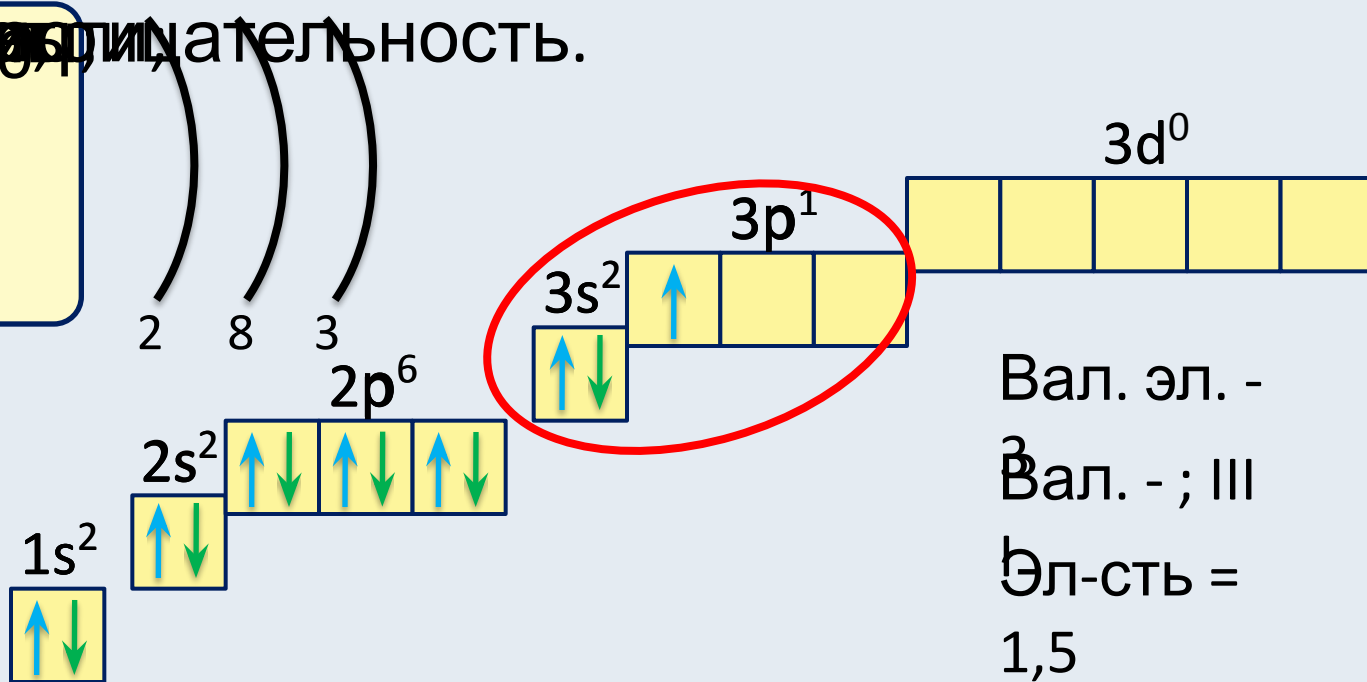
27 Z - атомный номер, порядковый номер элемента в периодической таблице.

+13 A

$p = 13$

$n = 14$

$\bar{e} = 13$



Вал. эл. -

Вал. - ; III

Эл-сть =

1,5

Тема Обобщение изученного материала

18.11.2016

Мини-проект : Алюминий

III. Типы химических связей.

Веществе

а:

A



НС



AlCl



₃Н



Схема

образования :

Ковалентная полярная

св

