

Урок

20

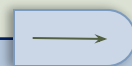
Обобщение

Разработал:

Учитель химии, биологии

высшей квалификационной
категории

Баженов Алексей Анатольевич





Мини-проект : Алюминий

I. Характеристика состава атома.



- Изотопный состав химического

элемента

- Состав атомной частицы

изотопа - Число

протонов
- Число

нейтронов
- Число

электронов

Далее





Мини-проект : Алюминий

II. Строение электронной оболочки.



- Составить строение электронной

оболочки;
- Записать краткую электронную

запись;
- Определить валентные

электроны;
- Определить возможные

валентности;
- Записать

электроотрицательность.

Далее





Мини-проект : Алюминий

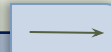
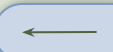
III. Типы химических связей.



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



Далее





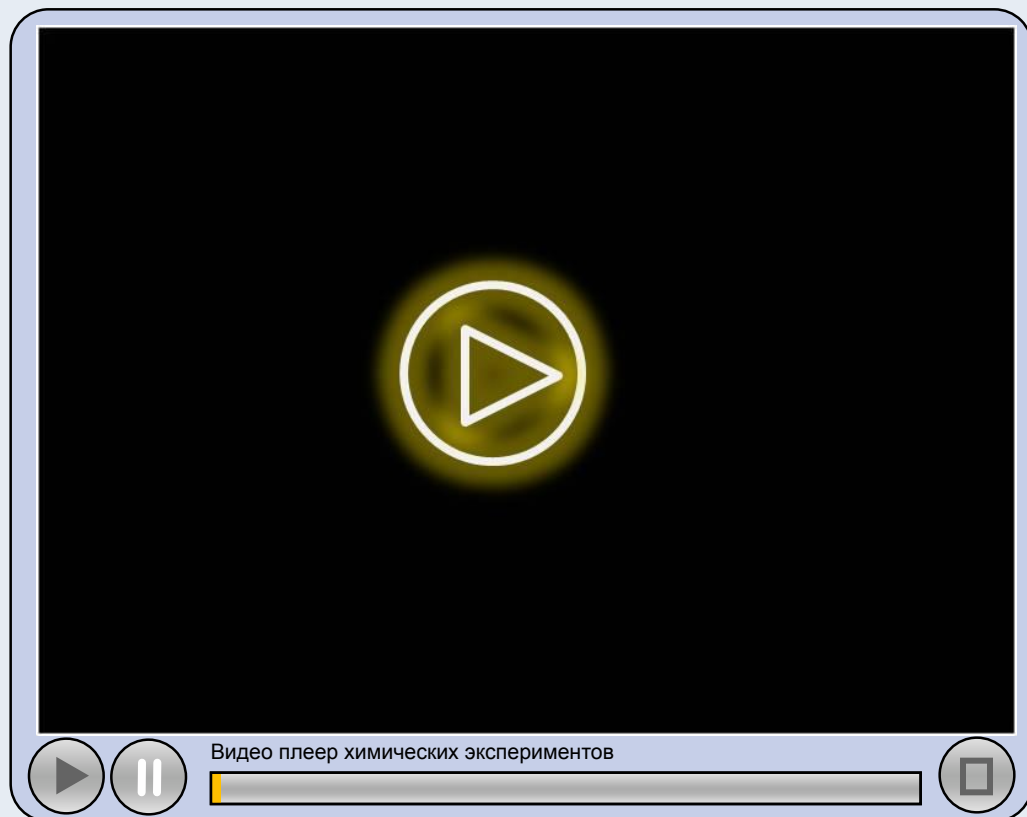
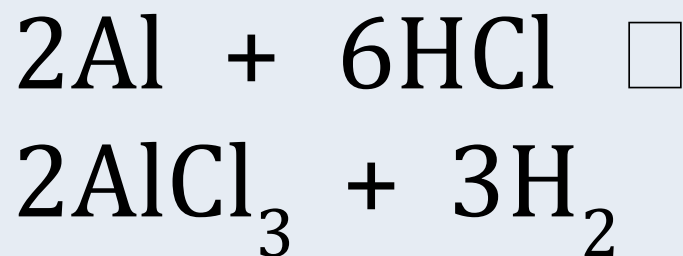
Мини-проект : Алюминий

III. Типы химических связей.



Видеоопыт

Взаимодействие
алюминия с
соляной кислотой



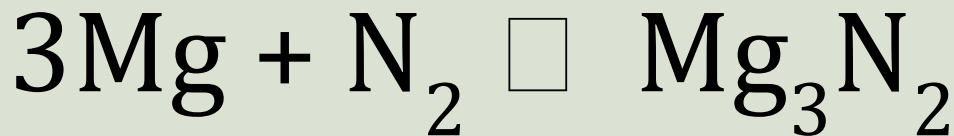
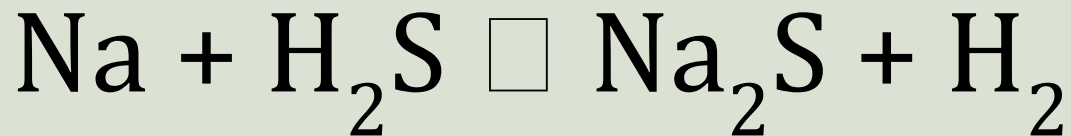


Домашнее задание:

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

Один на выбор.

Реакции:





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](#)





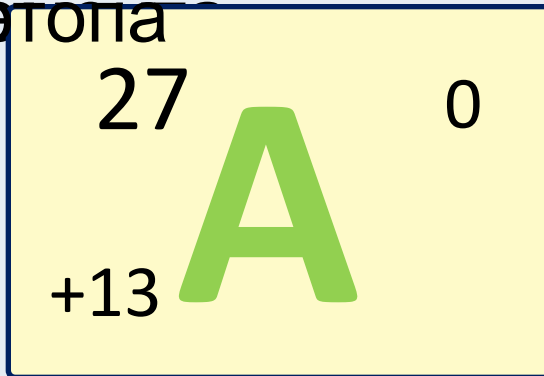
Мини-проект : Алюминий

I. Характеристика состава атома.



- Составьте свой вариант химического

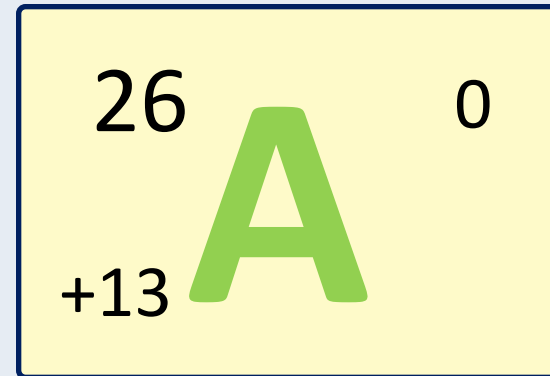
цветота



$$p = 13$$

$$n = 14$$

$$\bar{e} = 13$$



$$p = 13$$

$$n = 13$$

$$\bar{e} = 13$$



Мини-проект : Алюминий

III. Типы химических связей.

Веществе

а:

A



НС



AlCl



₃Н



Схема

образования :

Ковалентная полярная

св

