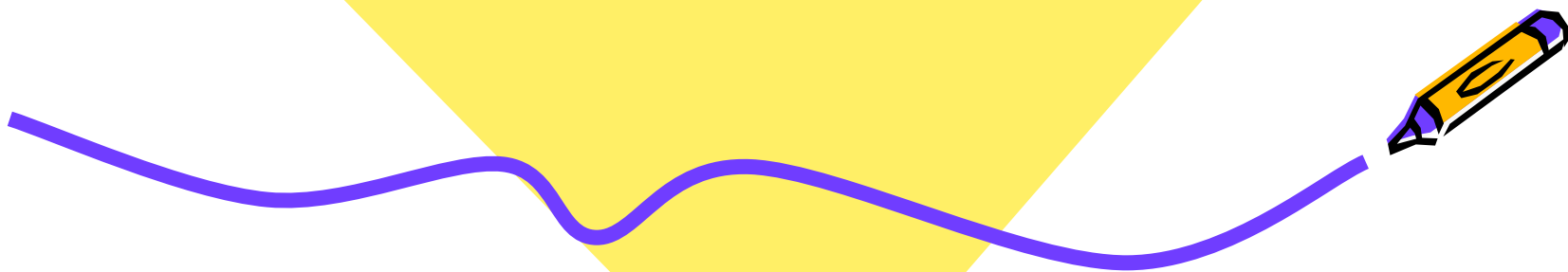




Свойства простых веществ

8 класс



*

Кузнецова О.А. МОУ СОШ №7
г. Обнинск

Металл + Неметалл

Оксид

Хлорид

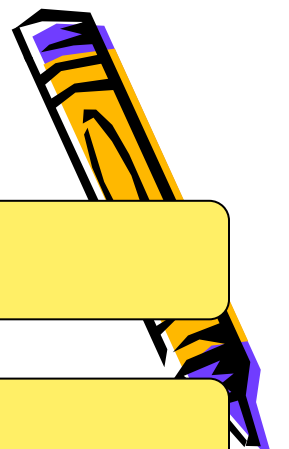
Сульфид

Бромид

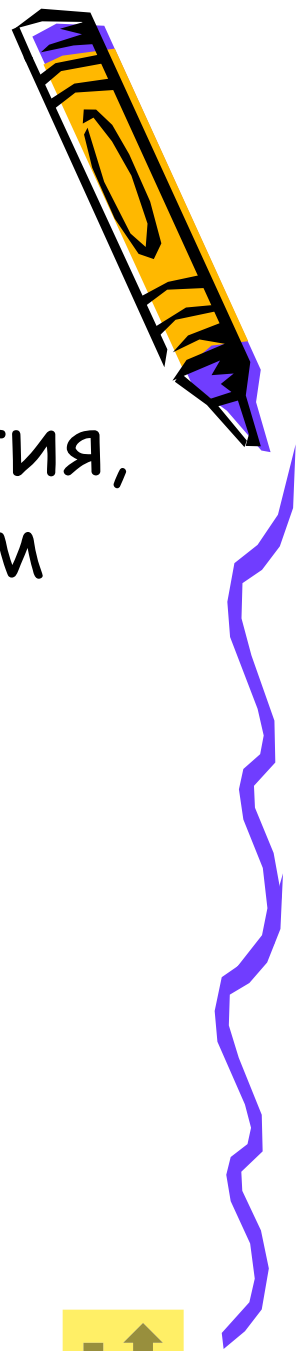
Гидрид

Нитрид

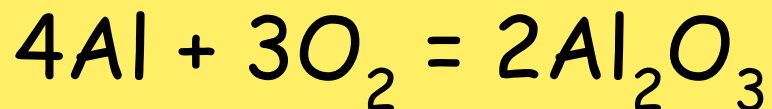
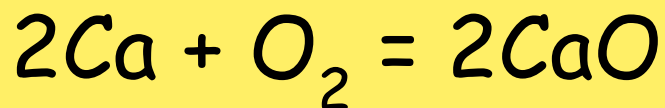
Фосфид



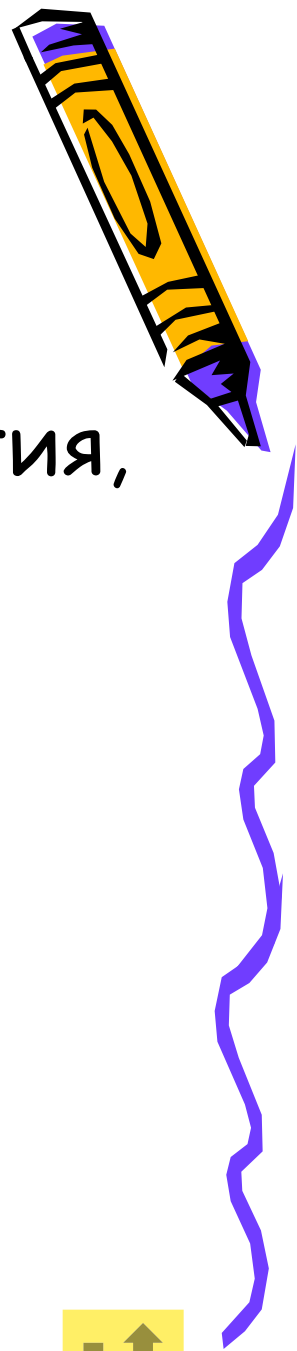
Металл + Неметалл = Оксид



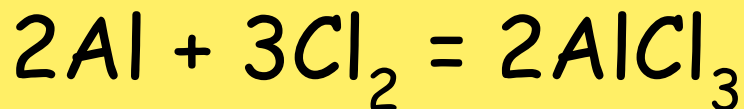
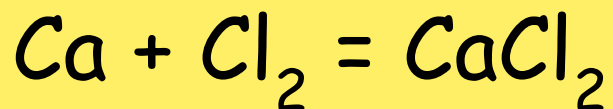
- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с кислородом



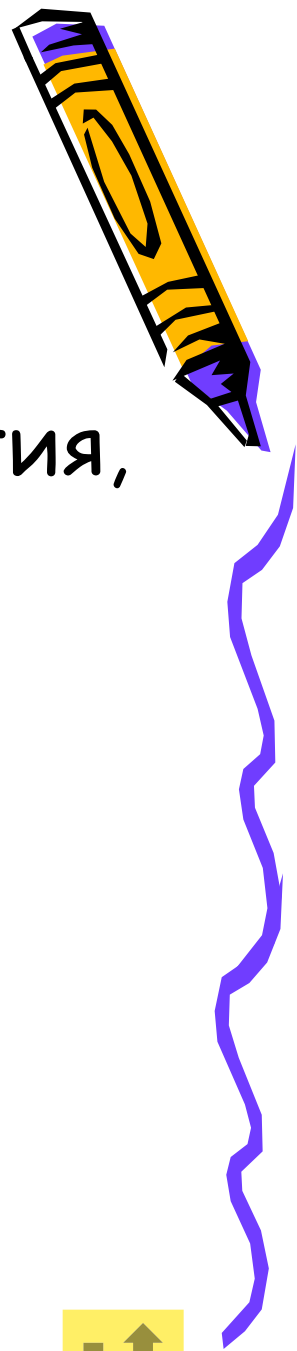
Металл + Неметалл = Хлорид



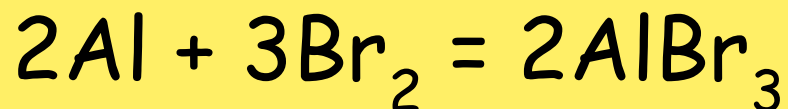
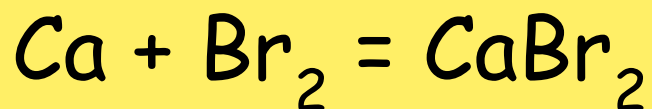
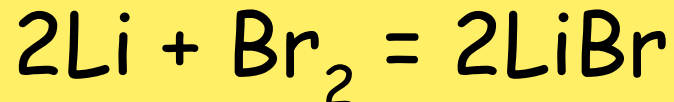
- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с хлором



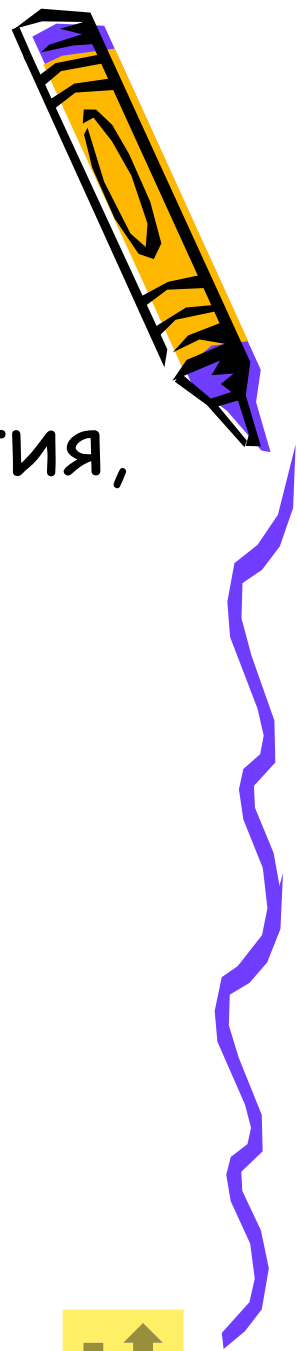
Металл + Неметалл = Бромид



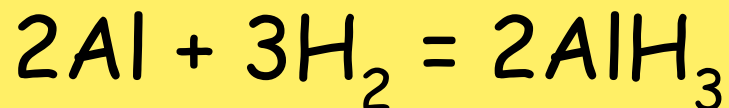
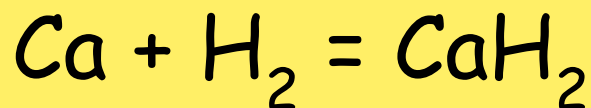
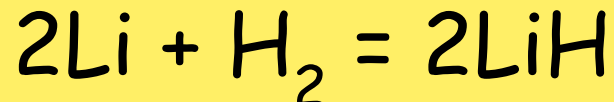
- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с бромом



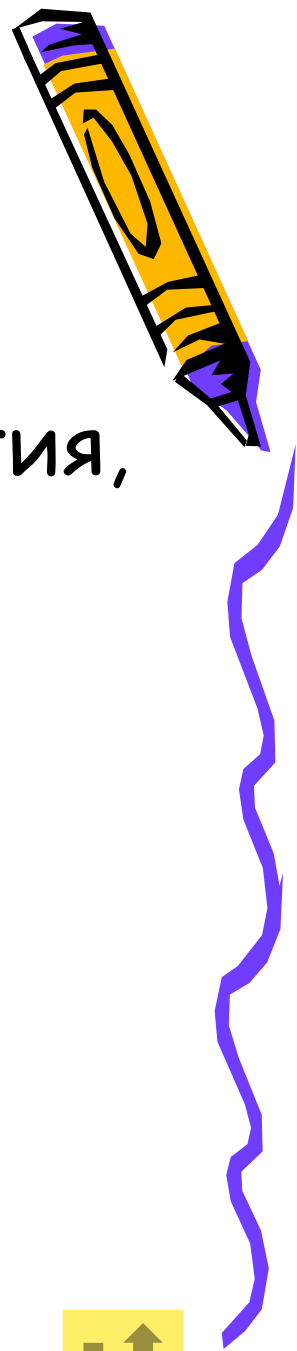
Металл + Неметалл = Гидрид



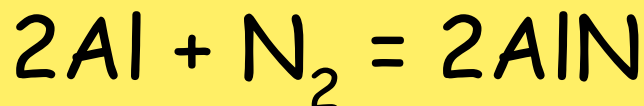
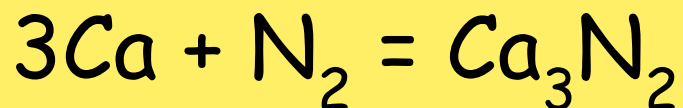
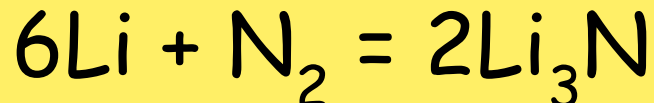
- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с водородом



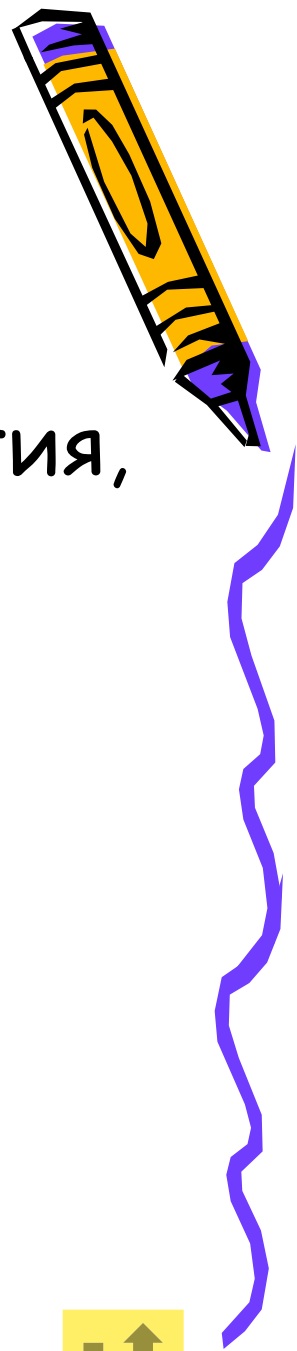
Металл + Неметалл = Нитрид



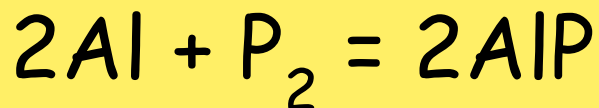
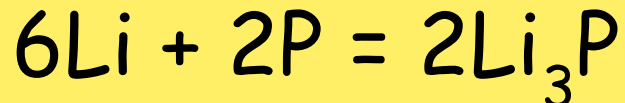
- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с водородом



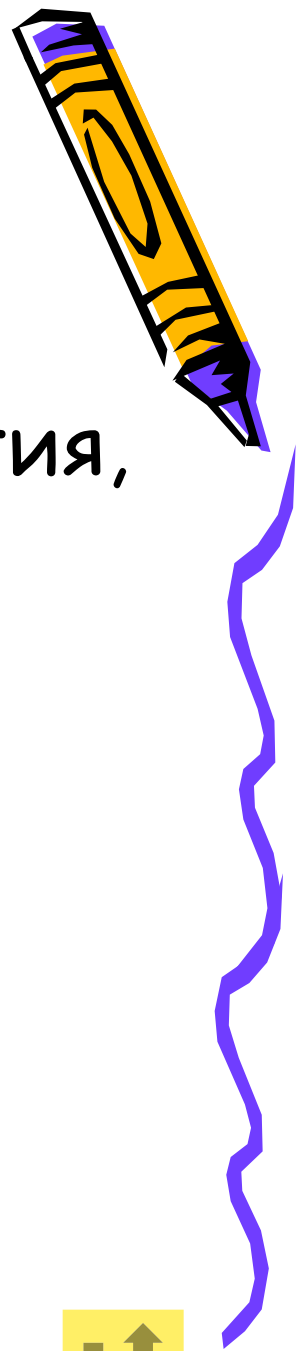
Металл + Неметалл = Фосфид



- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с водородом



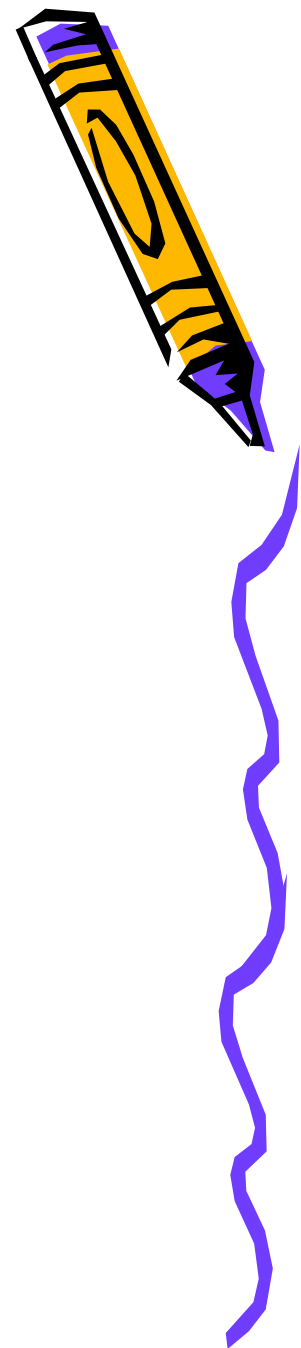
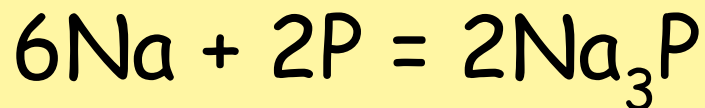
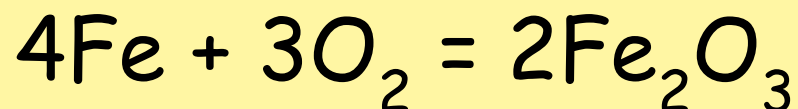
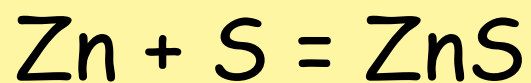
Металл + Неметалл = сульфид



- Составьте уравнения реакций лития, кальция, алюминия с серой



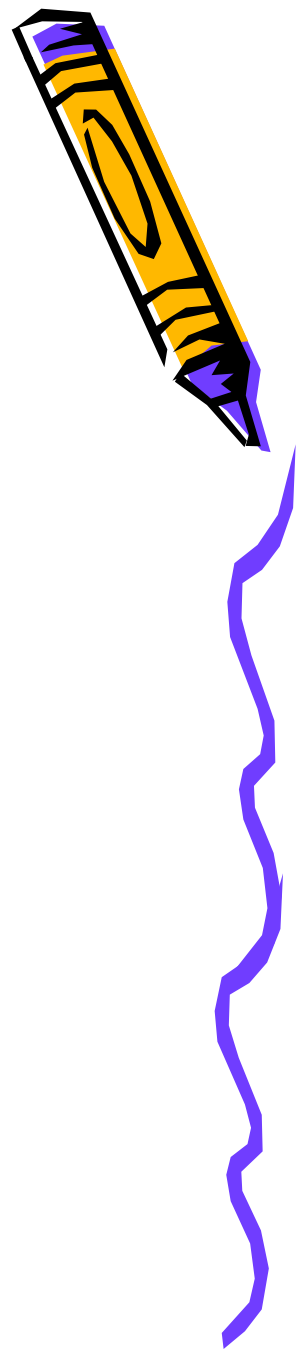
Составьте уравнения
реакций получения
сульфида цинка, оксида
железа (III), фосфида
натрия из простых
веществ



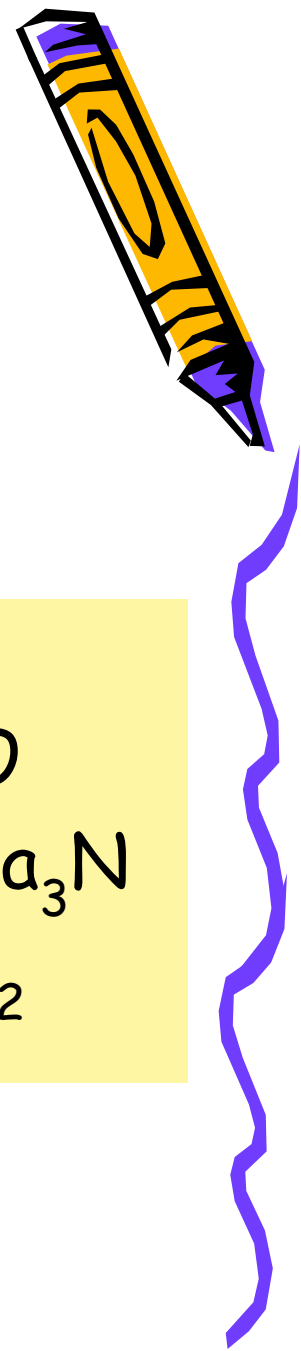
Допишите уравнения, назовите исходные вещества и продукты реакции

- I вариант
- $\text{Zn} + \text{O}_2 =$
- $\text{Na} + \text{S} =$
- $\text{Ba} + \text{Cl}_2 =$

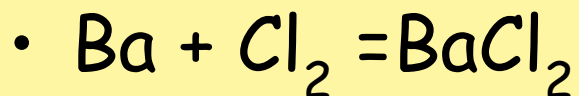
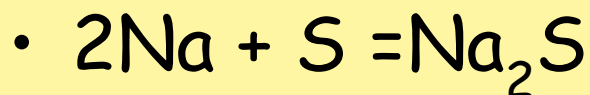
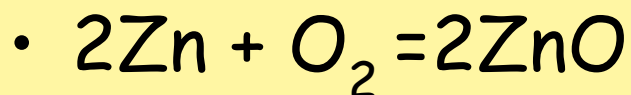
- II вариант
- $\text{Ba} + \text{O}_2 =$
- $\text{Na} + \text{N}_2 =$
- $\text{Zn} + \text{Br}_2 =$



Допишите уравнения, назовите исходные вещества и продукты реакции



- I вариант



- II вариант

