

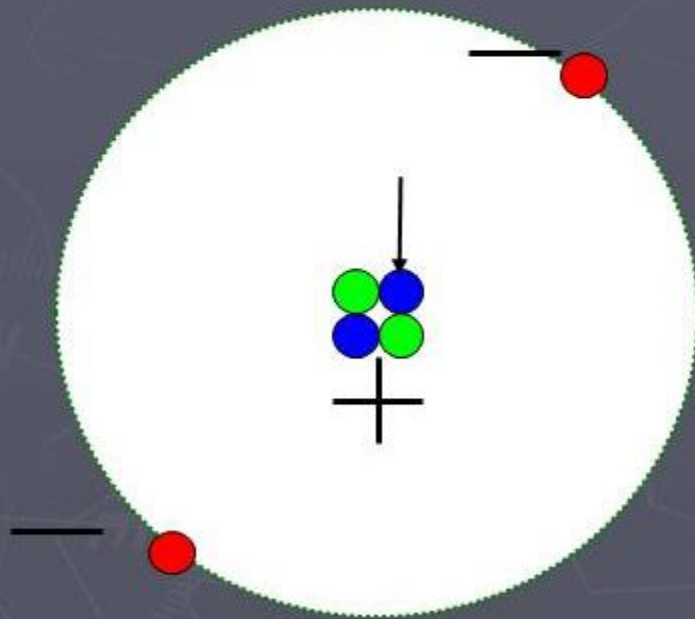
Строение электронных оболочек атомов химических элементов



Вопросы

- ▶ Что такое энергетический уровень?
- ▶ Как определить число энергетических уровней?
- ▶ Как определить число электронов на внешнем уровне?

Строение атома



Из опыта Резерфорда следует, что атом устроен следующим образом: в центре атома расположено положительно заряженное **ядро** размер которого от 10 000 до 100 000 раз меньше размера атома, а по орбите вокруг ядра вращаются **электроны**. Данная модель строения атома называется **планетарной**. Заряд ядра по величине равен заряду всех электронов, поэтому **атом нейтрален**

Проверьте себя

- ▶ Записать знак химического элемента и заряд ядра в его атома?.
- ▶ Определить количество энергетических уровней?
- ▶ Определить количество электронов на каждом уровне?

Заполните таблицу

Элементы /признаки	Na	Al	S
Положение в ПСХЭ			
Строение атома			
Высший оксид			

Физкультминутка

- ▶ Руки подняли и покачали
- ▶ Это деревья в лесу.
- ▶ Руки согнули ,кисти встряхнули
- ▶ Ветер сбивает росу.
- ▶ В стороны руки, плавно помашем.
- ▶ Это к нам птицы летят.
- ▶ Как они тихо садятся,
- ▶ покажем- крылья сложили назад

Крестики нолики

$1s^2 2s^2$	$1s^2 2s^2 2p^4$	$1s^2 2s^1$
$1s^2 2s^2 2p^6$ $3s^1$	$1s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6$ $3s^2$
$1s^2 2s^2 2p^2$	$1s^2 2s^2 2p^5$	$1s^2 2s^2 2p^3$