

# *Тест для подготовки к ГИА-9 по химии по теме «Строение атома» А1*



*Работу выполнил ученик 10-а  
класса МБОУ «Куженерская  
средняя общеобразовательная  
школа №2» Республики Марий Эл  
Новиков Владимир  
Учитель: Пирогова Т.В.*

## Рекомендации:



- Данный тест предназначен для подготовки учащихся 9 классов к государственной итоговой аттестации по химии.
- Может использоваться для индивидуальной (самостоятельной) подготовки учащихся к экзамену.
- Может использоваться учителем для подготовки класса (группы) к экзамену или для обобщения изученного материала.

## Рекомендации:



- При выборе правильного ответа появляется слово «Молодец!».
- При выборе ошибочного ответа появляются слова «Не расстраивайся!»
- Для того, чтобы вернуться к слайду с вопросом необходимо нажать на ссылку «Молодец!» или «Не расстраивайся!».
- Переход от одного вопроса к другому осуществляется через команду «Далее»

# Заряд ядра атома равен числу

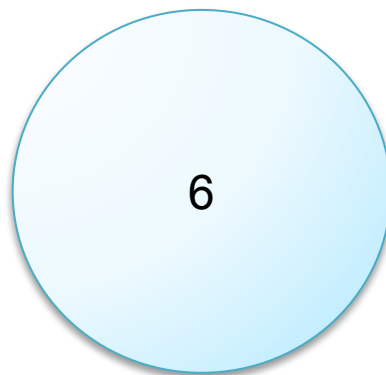
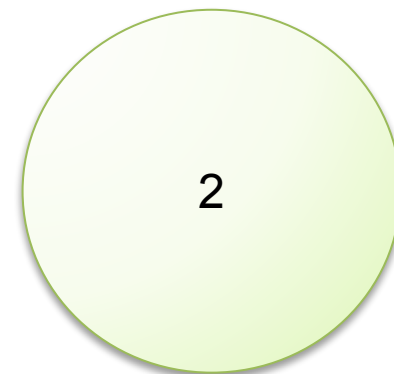
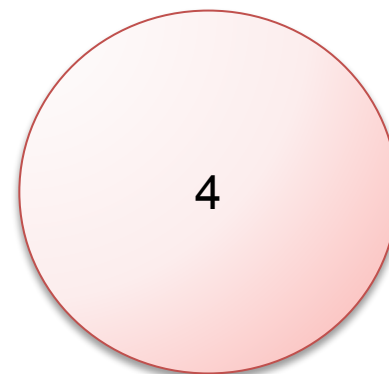
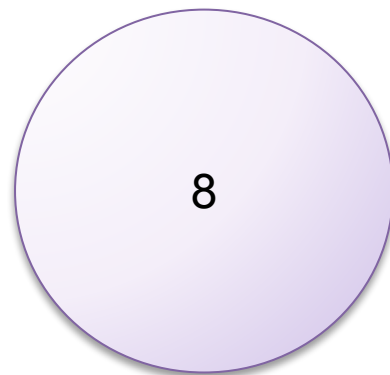
протонов

Электронов  
во внешнем  
электронном  
слое

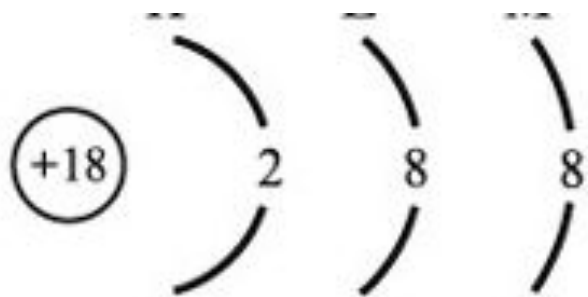
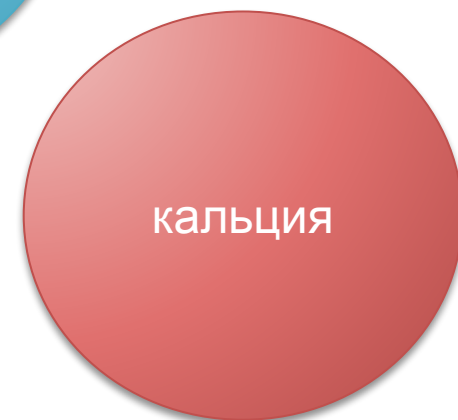
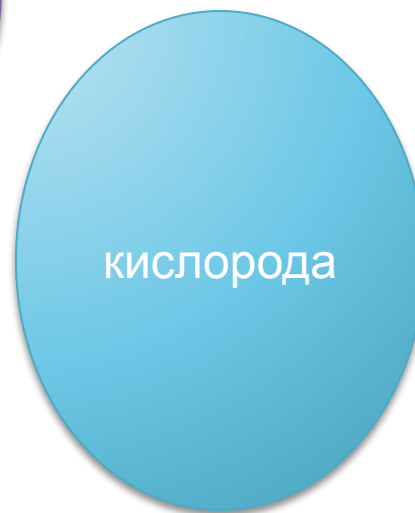
нейтронов

Энергетич  
еских  
уровней

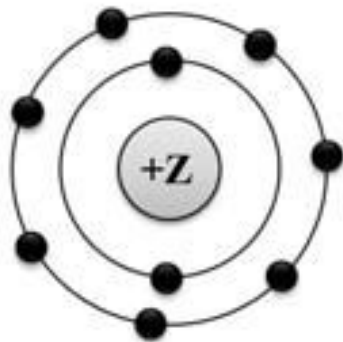
Число  
электронов во  
внешнем  
электронном слое  
атома, ядро  
которого  
содержит 8  
протонов, равно



Атом какого химического элемента имеет приведенную ниже схему строения?



На рисунке  
изображена  
модель атома



азота

хлора

фтора

магния

# Заряд ядра атома и число неспаренных электронов у атома хлора

+17 и 7

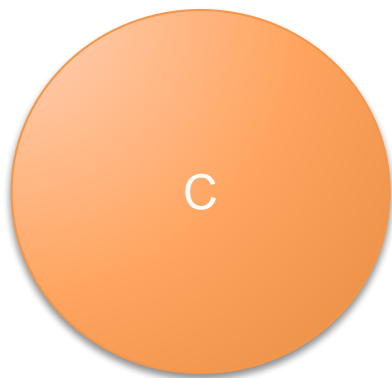
+17 и 3

+7 и 17

+17 и 1



Элемент, атом  
которого  
содержит 12  
протонов



Распределение  
электронов по  
электронным  
слоям в атоме  
натрия  
соответствует  
ряд чисел



2, 8



2, 8, 3

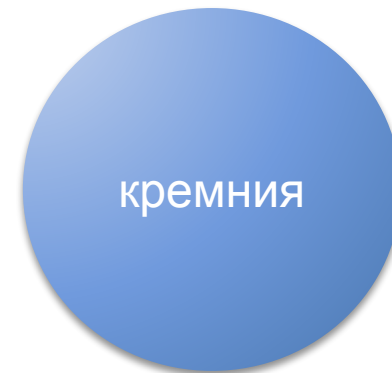


2, 8, 1

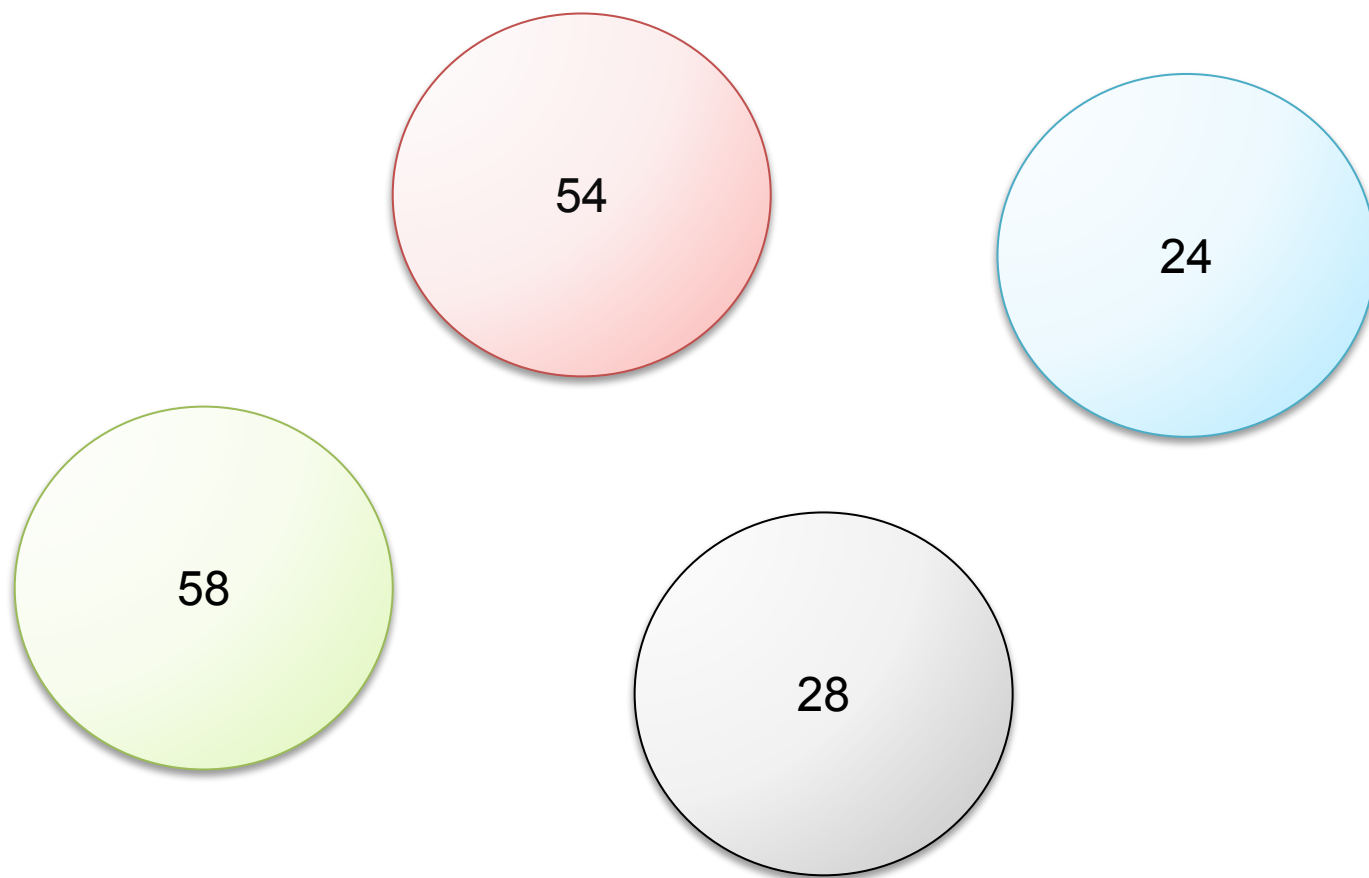


2, 8, 2

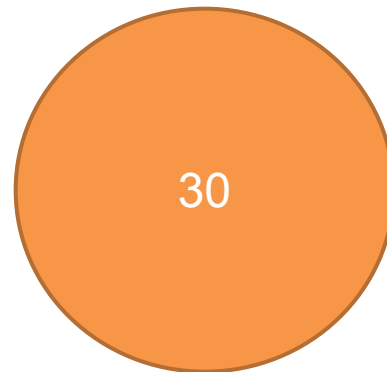
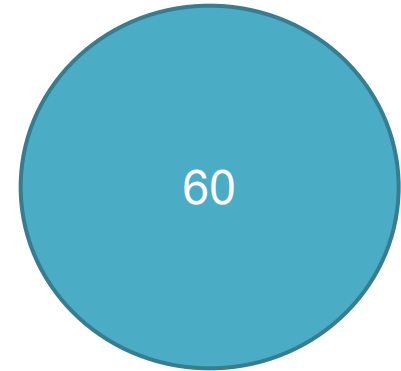
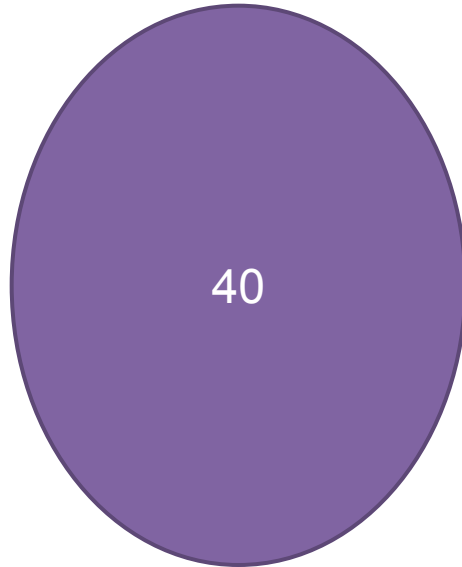
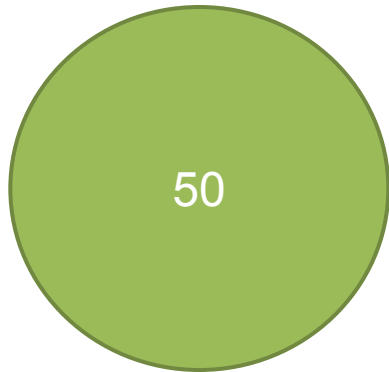
Четыре электрона во внешнем электронном слое  
находятся у атома



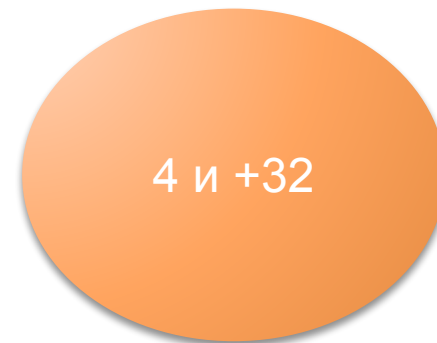
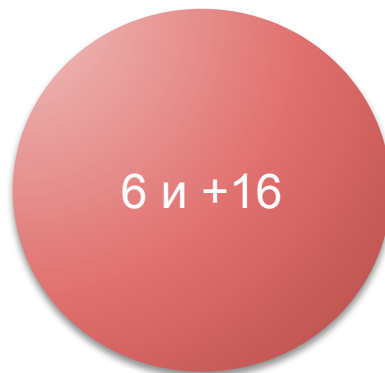
Число электронов в ионе железа Fe<sup>2+</sup> равно



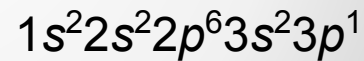
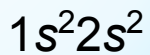
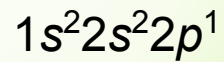
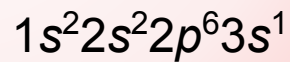
Сумма протонов, нейтронов и электронов в атоме Са равна



У атома серы число электронов на внешнем энергетическом уровне и заряд ядра равны соответственно



Какую электронную конфигурацию имеет атом наиболее активного металла?



В ряду химических элементов  
 $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$

увеличивается  
число  
валентных  
электронов в  
атомах

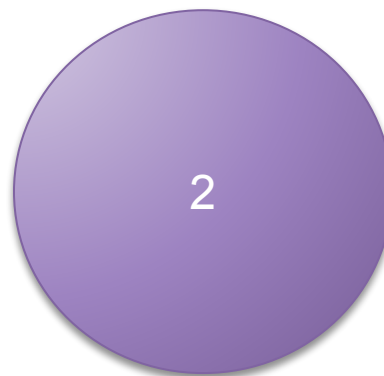
уменьшается  
число  
электронных  
слоев в  
атомах

уменьшается  
число  
протонов в  
ядрах атомов

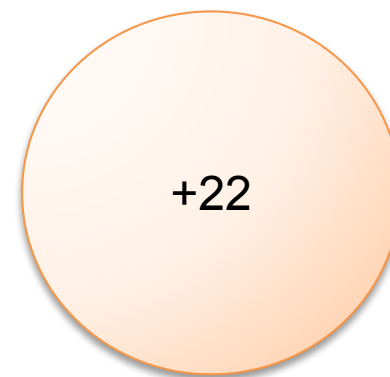
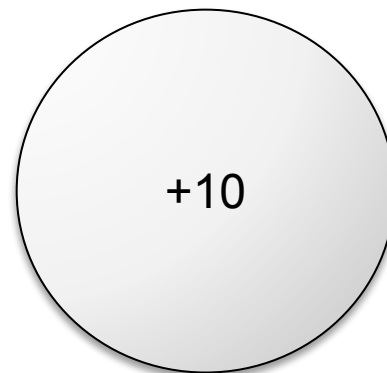
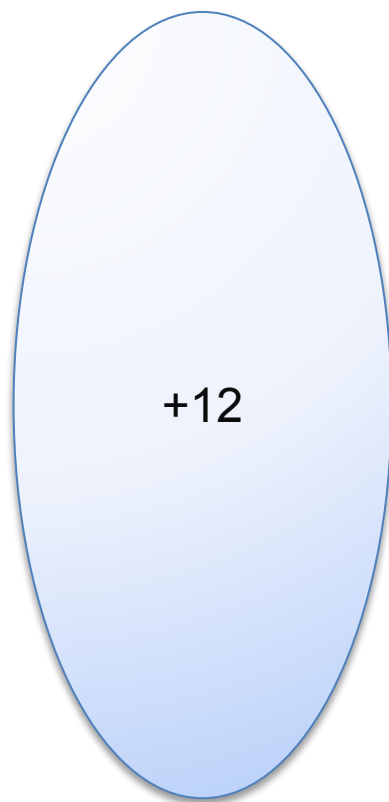
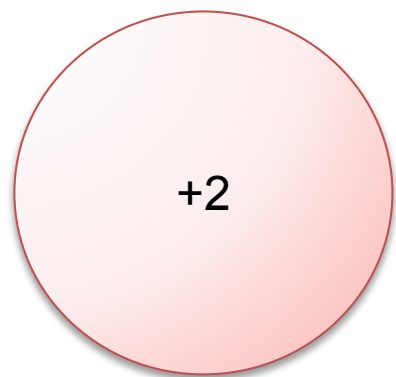
увеличиваются  
радиусы  
атомов



В электронной оболочке атома хлора число  
электронных слоёв равно



# Заряд яра в ионе магния равен



Укажите заряд  
ядра и число  
не спаренных  
электронов у  
атома фосфора  
в основном  
состоянии

+5 и 15

+15 и 3

+15 и 5

+15 и 1

# Число протонов в атоме равно

числу  
электронов

относительной  
атомной массе

числу  
нейтронов

заполненных  
электронных  
слоёв

# Атомы азота и фтора имеют одинаковое

значения  
радиусов  
атомов

число  
электронов во  
внешнем  
электронном  
слое

число  
заполненных  
электронных  
слоёв

значение  
зарядов  
ядер  
атомов

Какое количество электронов содержит атом фосфора?

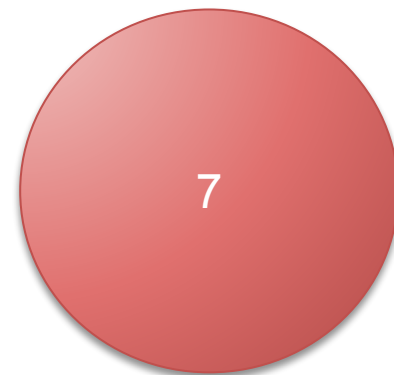
31

16

5

15

Число неспаренных электронов на внешнем и предвнешнем энергетическом уровнях атома хлора в основном состоянии равно





# Информация взята

[www.resolventa.ru](http://www.resolventa.ru)

[www.a-perspektiva.ru/information/11-grade/demo/chemistry](http://www.a-perspektiva.ru/information/11-grade/demo/chemistry)

ГИА Химия 9 класс 2013 год (В.Н. Доронькин, А.Г. Бережная)

ГИА Химия 9 класс 2009 год (В.Н. Доронькин, А.Г. Бережная)

ГИА Химия 9 класс 2012 год (Д.Ю Добротин, А.А. Каверина)

ГИА Химия Диагностика готовности (Е.П. Ким)





НЕВЕРНЫЙ ОТВЕТ!

**НЕ РАССТРАИВАЙСЯ!**



ВЕРНЫЙ ОТВЕТ!

**МОЛОДЕЦ!**