

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

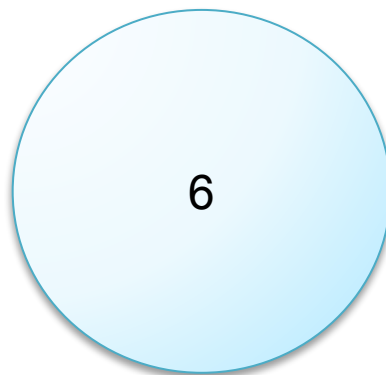
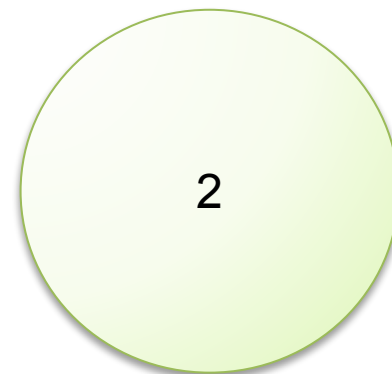
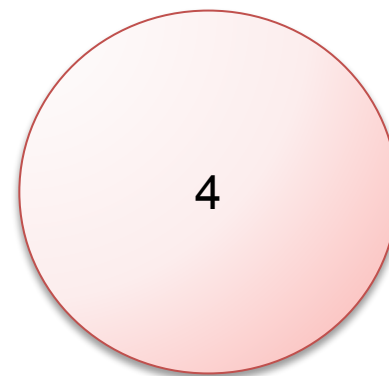
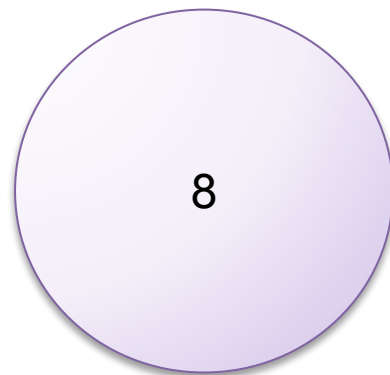
протонов

Электронов
во внешнем
электронном
слое

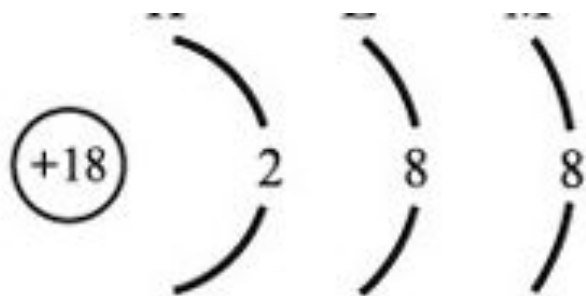
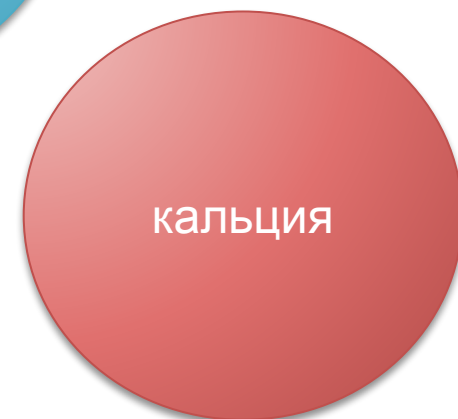
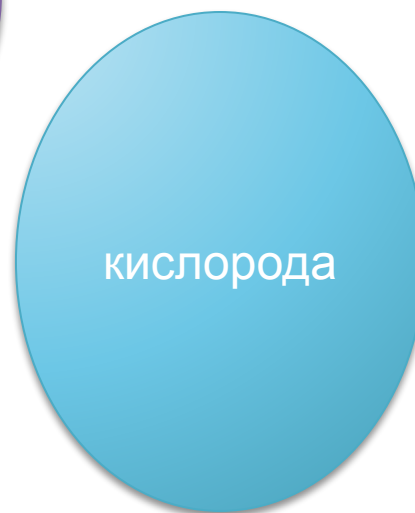
нейтронов

Энергетич
еских
уровней

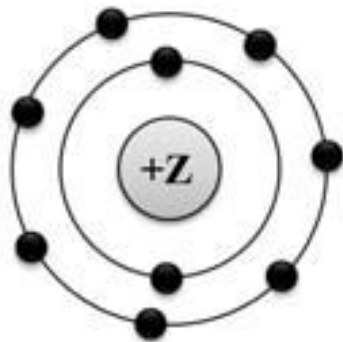
Число
электронов во
внешнем
электронном слое
атома, ядро
которого
содержит 8
протонов, равно



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

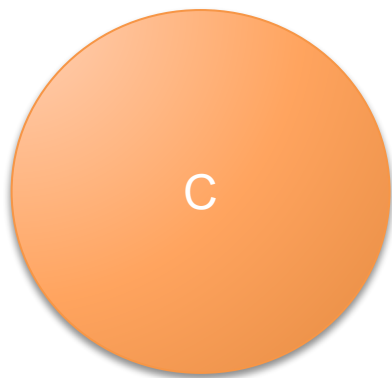
+17 и 7

+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

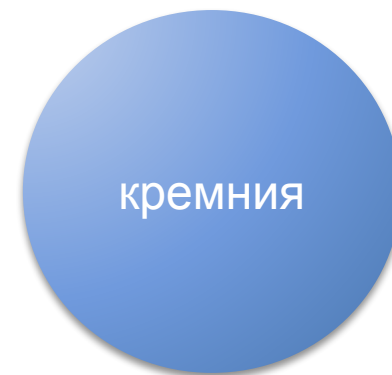


2, 8, 1

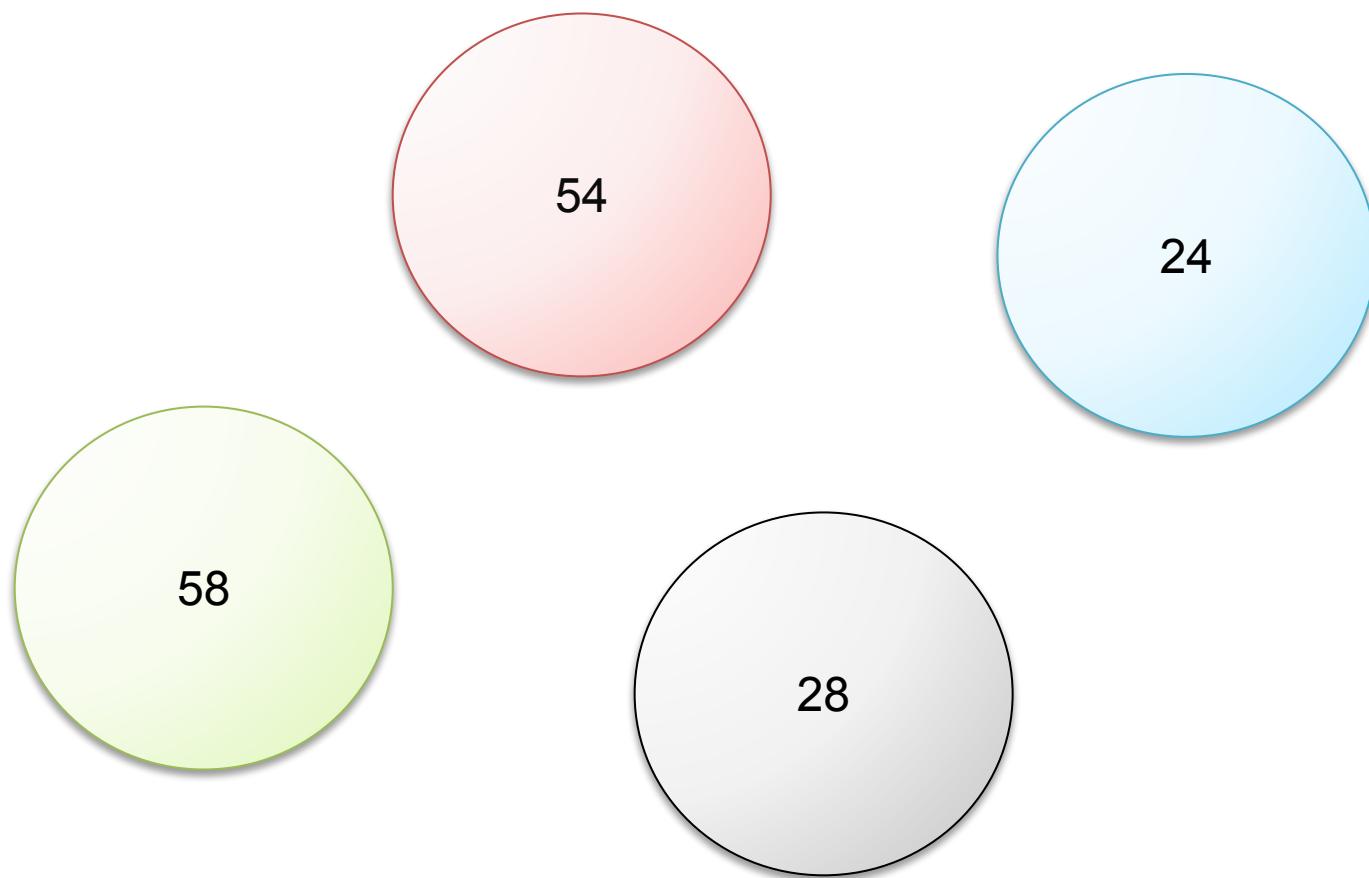


2, 8, 2

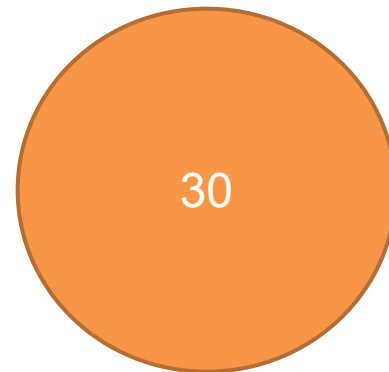
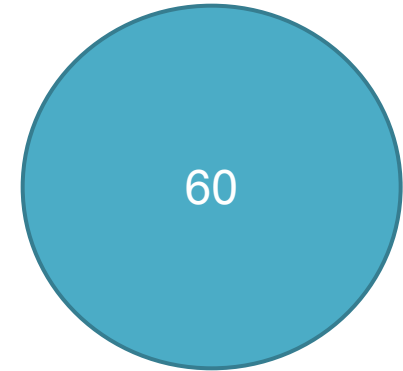
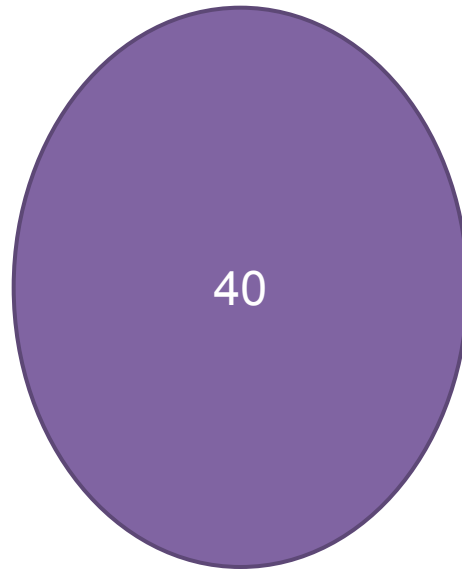
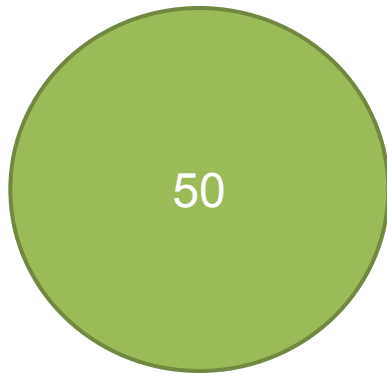
Четыре электрона во внешнем электронном слое
находятся у атома



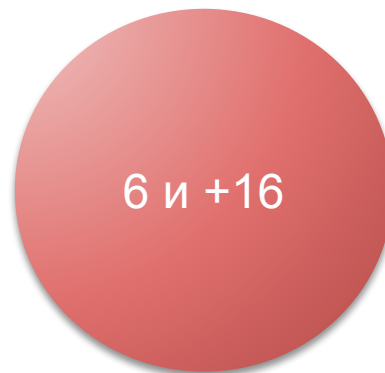
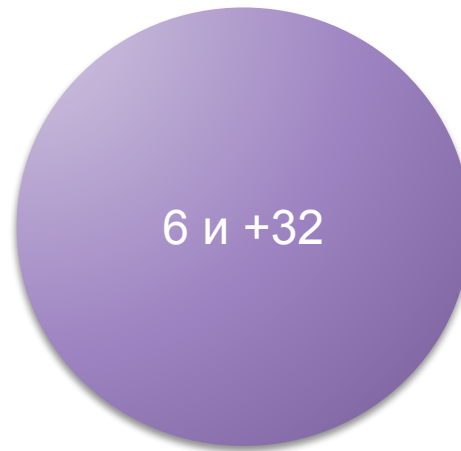
Число электронов в ионе железа Fe²⁺ равно



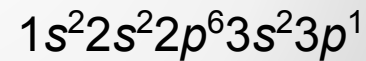
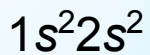
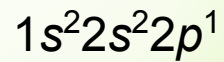
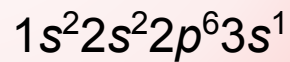
Сумма протонов, нейтронов и электронов в атоме Са равна



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
 $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$

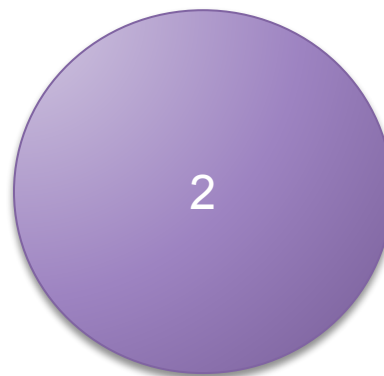
увеличивается
число
валентных
электронов в
атомах

уменьшается
число
электронных
слоев в
атомах

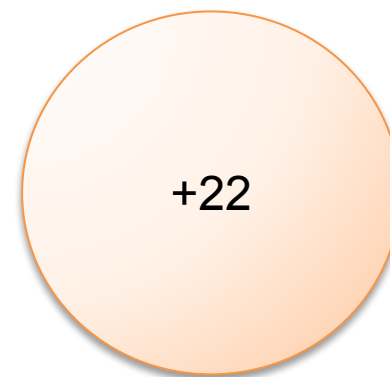
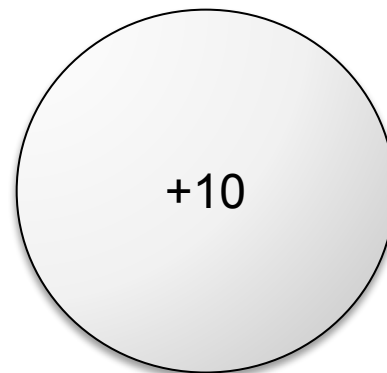
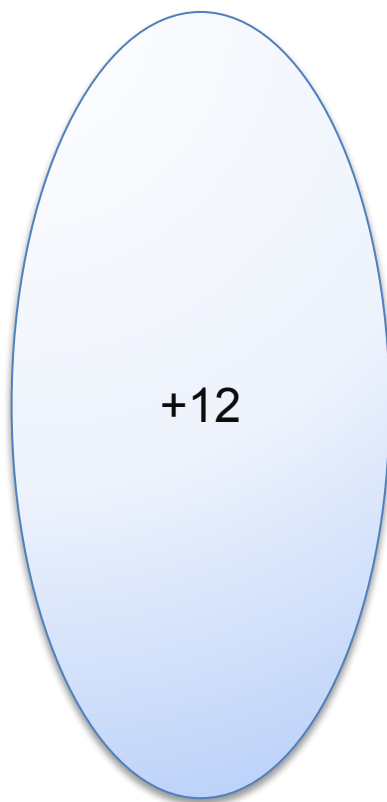
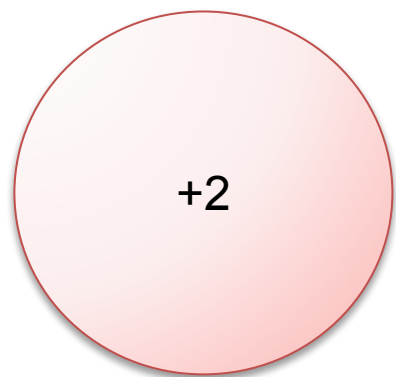
уменьшается
число
протонов в
ядрах атомов

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

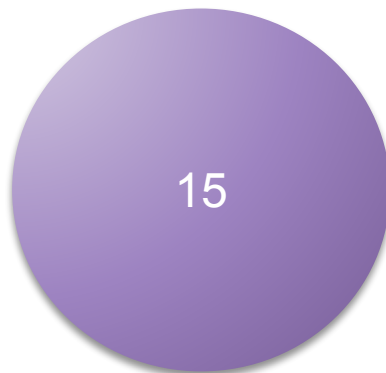
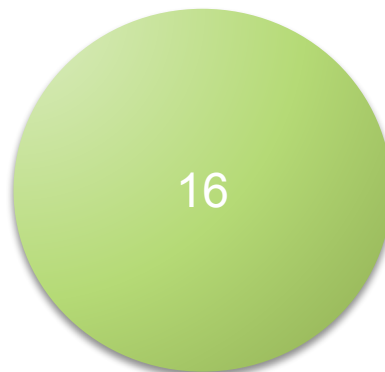
значения
радиусов
атомов

число
электронов во
внешнем
электронном
слое

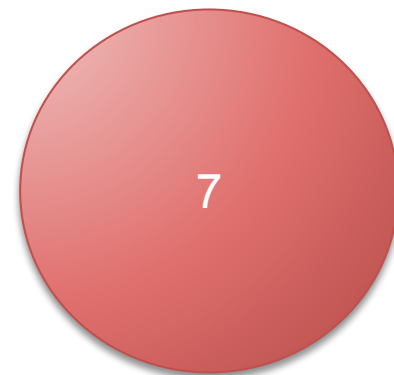
число
заполненных
электронных
слоёв

значение
зарядов
ядер
атомов

Какое количество электронов содержит атом фосфора?



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





Информация взята

www.resolventa.ru

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!