

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

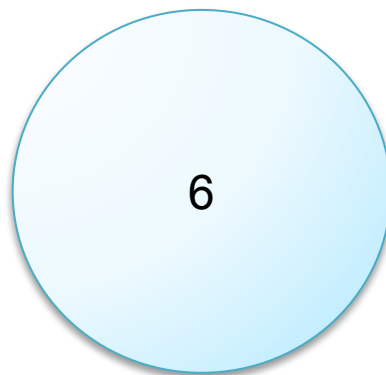
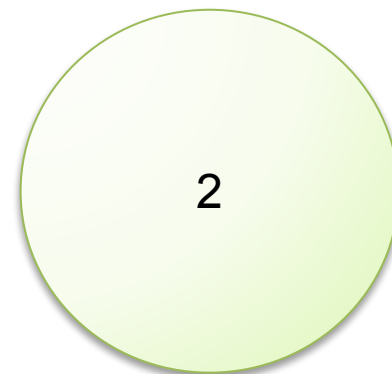
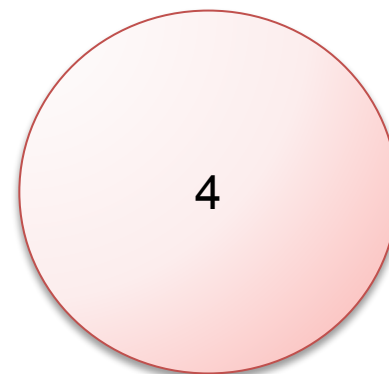
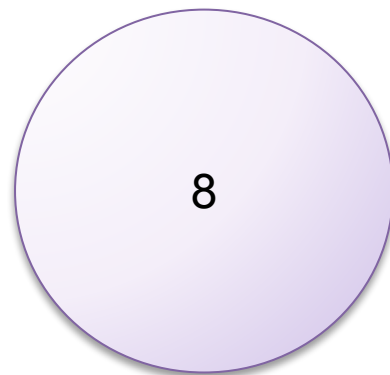
протонов

Электронов
во внешнем
электронном
слое

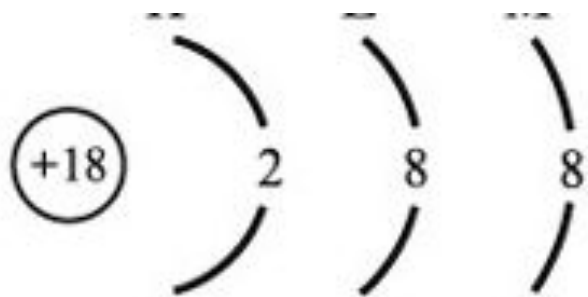
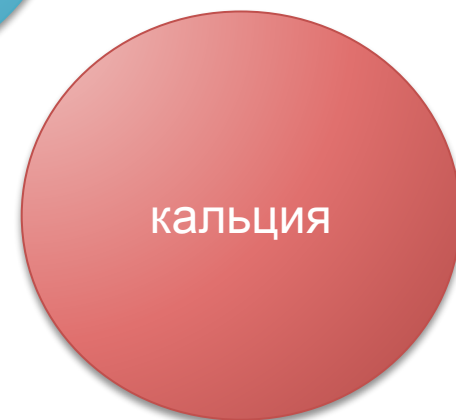
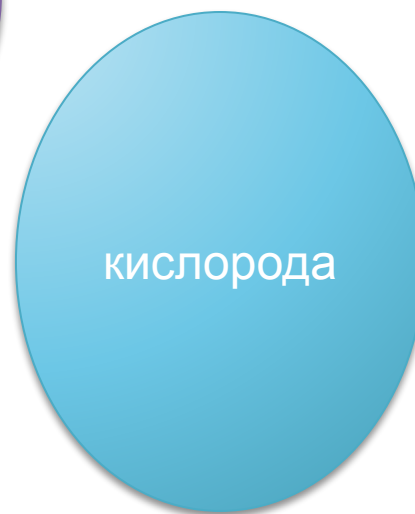
нейтронов

Энергетич
еских
уровней

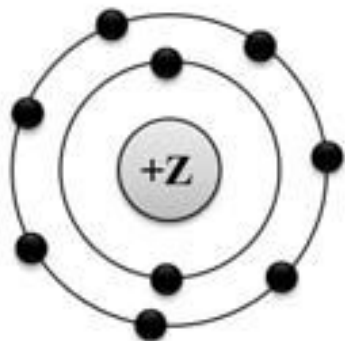
Число
электронов во
внешнем
электронном слое
атома, ядро
которого
содержит 8
протонов, равно



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

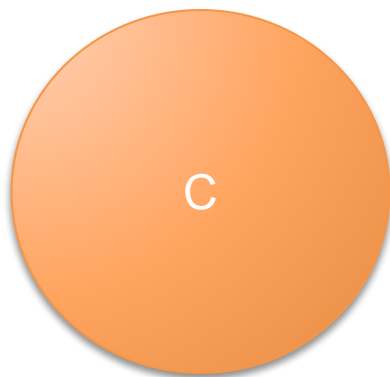
+17 и 7

+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

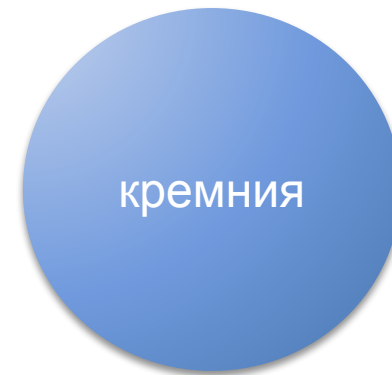


2, 8, 1

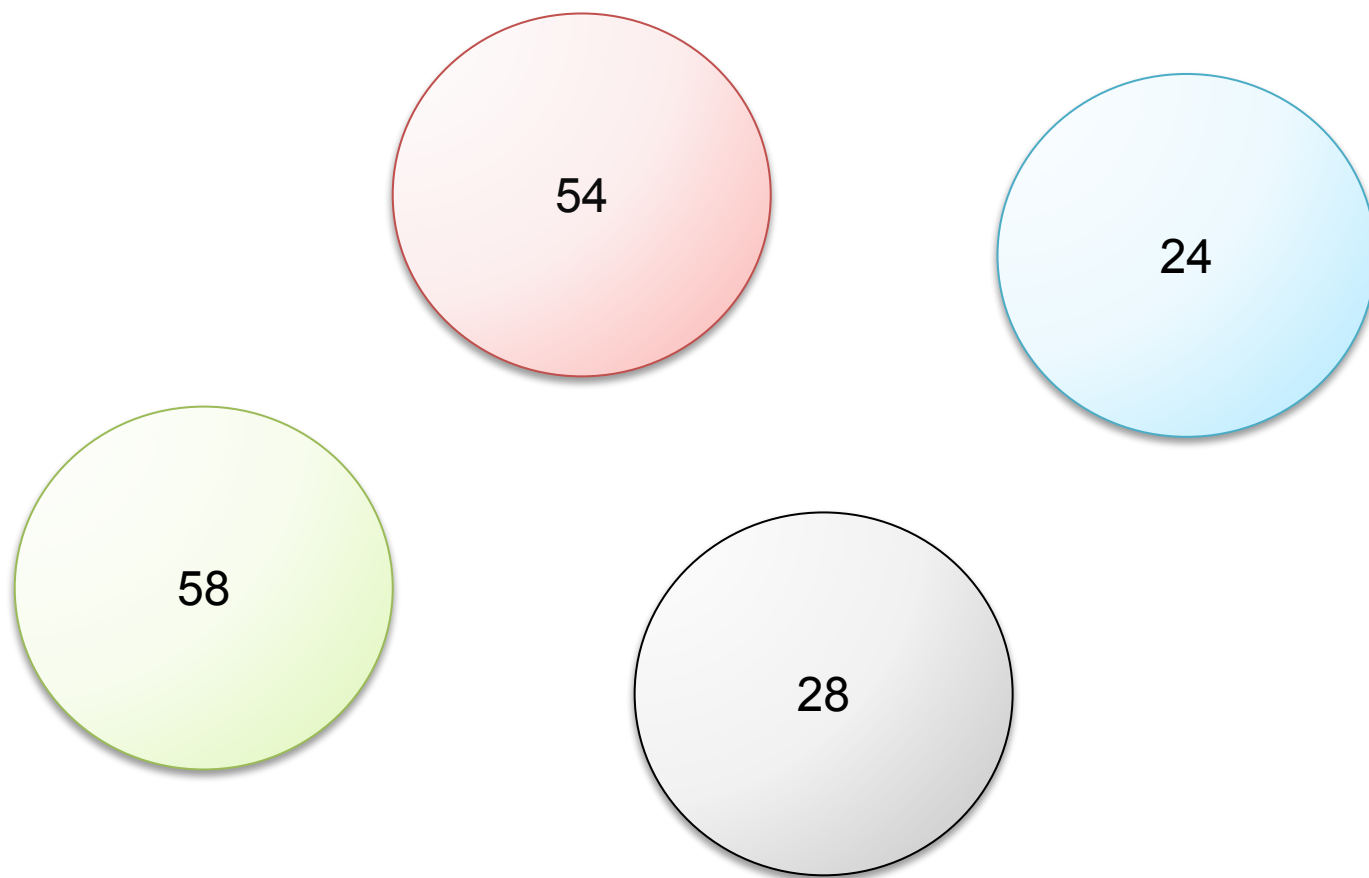


2, 8, 2

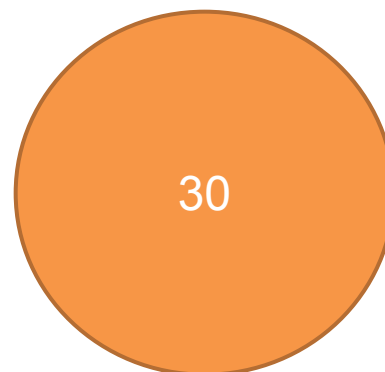
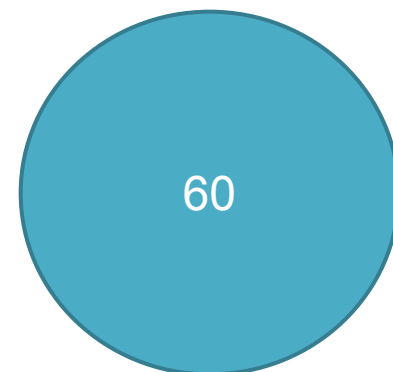
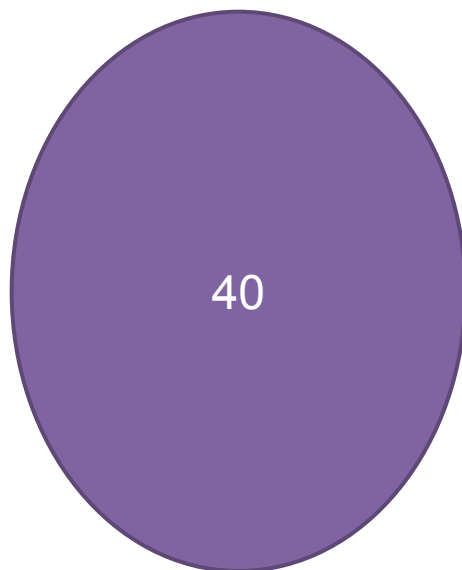
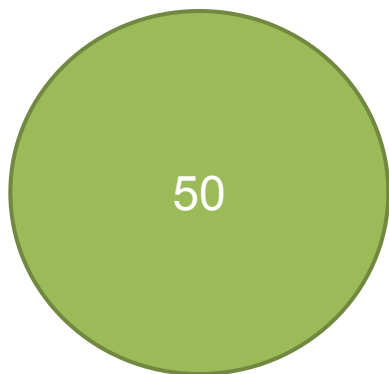
Четыре электрона во внешнем электронном слое
находятся у атома



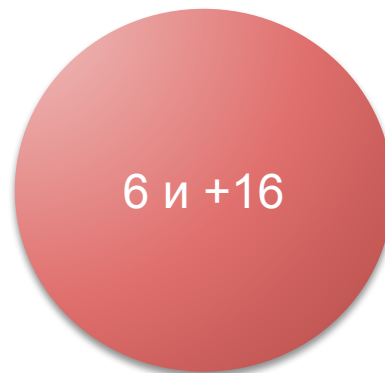
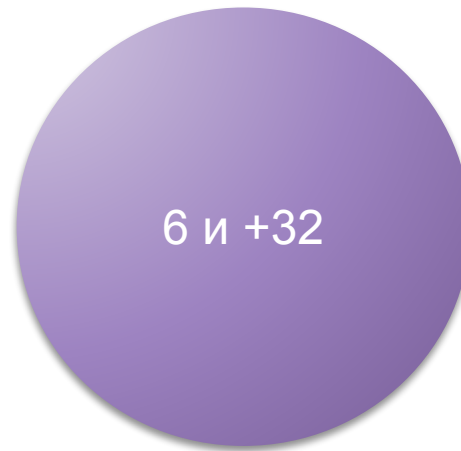
Число электронов в ионе железа Fe²⁺ равно



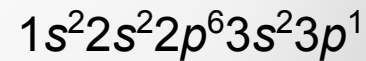
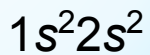
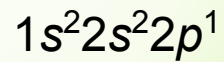
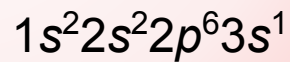
Сумма протонов, нейтронов и электронов в атоме Са равна



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

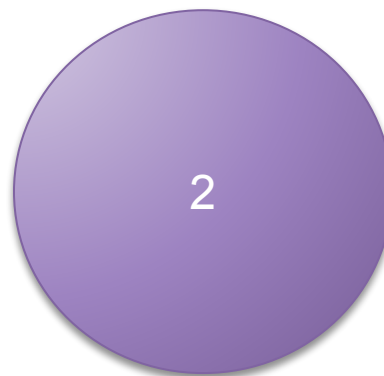
увеличивается
число
валентных
электронов в
атомах

уменьшается
число
электронных
слоев в
атомах

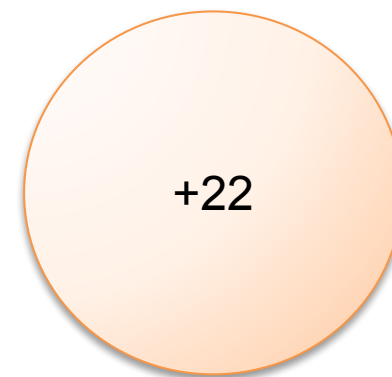
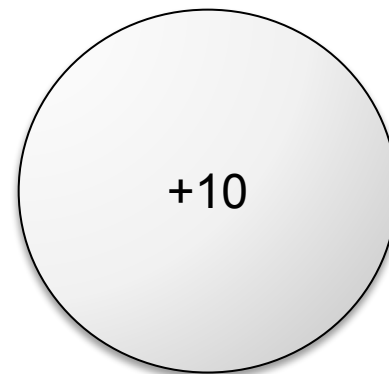
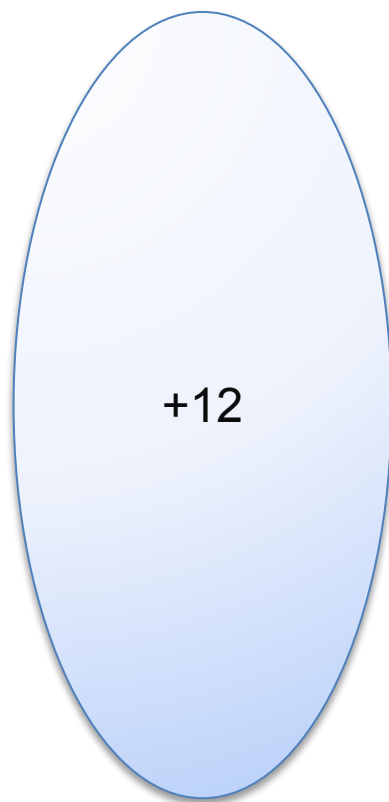
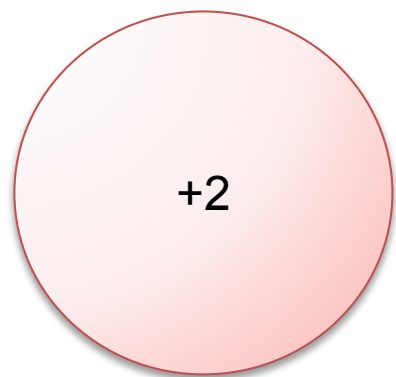
уменьшается
число
протонов в
ядрах атомов

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?

31

16

5

15

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!