



ХИМИЯ

Строение атома

Введите фамилию и имя

Число энергетических слоев и число электронов во внешнем энергетическом слое атома железа равны:

1 4,2

2 4,8

3 4,6

4 4,1



На третьем энергетическом уровне имеется по 8 электронов у каждой из частиц:

- 1 Na^+ и Ar
- 2 S^{2-} и Ar
- 3 F^- и Ne
- 4 Mg^{2+} и S



Одинаковое число электронов содержат частицы:

- 1 Ca^{2+} и S^{6+}
- 2 S^0 и P^{5+}
- 3 O^{2-} и S^{2-}
- 4 Al^{3+} и N^{3-}

В каком соединении и катион, и анион имеют электронную конфигурацию атома $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

1 NaCl

2 K_2S

3 NaBr

4 K_3N



Элемент атом которого содержит 12 протонов:

- 1 Na
- 2 C
- 3 Mg
- 4 Si



На $4s$ – энергетическом подуровне расположены все валентные электроны атома:

- 1 железа
- 2 кальция
- 3 углерода
- 4 серы



Число электронов в ионе Fe^{3+} равно:

1 23

2 26

3 29

4 53



Одинаковое число и протонов и нейтронов содержится в атоме:

- 1 Железа-56
- 2 Йода-126
- 3 Кобальта-58
- 4 Углерода-12



Ядра атомов изотопов различаются числом:

- 1 протонов
- 2 нейтронов
- 3 Протонов и нейтронов
- 4 Протонов и электронов



Сходную конфигурацию внешнего энергетического уровня имеют атомы азота и :

- 1 бора
- 2 ванадия
- 3 фосфора
- 4 кальция



Элемент, электронная конфигурация которого $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ образует водородное соединение:



Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий

бал.

Снова

Выход

Затрачено времени