

Составьте полную электронную формулу серы.

- ☐ $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^5$
- ☐ $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^3$
- ☐ $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6$
- ☒ $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^4$

Отзыв

Ваш ответ верный.

Укажите какой из металлов не будет вытеснять водород из разбавленных кислот?

- ☐ Sn
- ☒ Cu
- ☐ Fe
- ☐ Al

Отзыв

Ваш ответ верный.

В какой из молекул Cl_2 , KBr, HCl, CO ковалентная неполярная связь?

- ☒ хлора
- ☐ бромида калия
- ☐ хлороводорода
- ☐ оксида углерода

Отзыв

Ваш ответ верный.

В каком из перечисленных веществ тип кристаллической решетки «ионный»?

- ☐ алмаз
- ☐ никель
- ☐ лед
- ☒ пищевая соль

Отзыв

Ваш ответ верный.

Вещества с ионной кристаллической решеткой имеют, как правило:

- ☐ незначительную электропроводность растворов
- ☐ высокую температуру кипения
- ☒ хорошую растворимость в воде
- ☐ летучесть

Отзыв

Ваш ответ верный.

Электронную конфигурацию $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$ имеет атом:

- ☐ ванадия
- ☐ кальция
- ☒ хрома
- ☐ серы

Отзыв

Ваш ответ верный.

Как называется межмолекулярное взаимодействие между полярными молекулами?

- ☒ дипольное
- ☒ ориентационное
- ☐ дисперсионное
- ☐ индукционное

Отзыв

Ваш ответ верный.

Какие свойства обеспечиваются воде наличие водородной связи?

- ☒ аномально высокую энергию ковалентной связи внутри молекулы воды
- ☐ максимальную плотность воды при температуре $+4^{\circ}\text{C}$
- ☐ максимальную плотность воды при температуре 0°C
- ☒ аномально высокую температуру кипения

Отзыв

Ваш ответ частично правильный.

Вы выбрали правильных вариантов: 1.

Какое максимальное количество электронов находится на уровне, главное квантовое число которого равно $n = 3$?

- ☐ 8
- ☒ 18
- ☐ 2
- ☐ 32

Отзыв

Ваш ответ неправильный.

Чем характеризуется ковалентная связь?

- ☐ низкой энергетикой
- ☐ склонностью к ассоциации
- ☒ электростатическим притяжением противоположно заряженных ионов
- ☐ общей парой электронов между атомами в молекуле

Отзыв

Ваш ответ неправильный.