

"Обобщение знаний за курс основной школы" (9 класс)

Ход урока

Задание 1. Закончите предложения.

1. Свойства химических элементов и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от их относительных атомных масс. Так звучит
2. Под понимают такое взаимодействие атомов, которое связывает их в молекулы, ионы, радикалы, кристаллы.

Задание №2. Найди ошибку.

1. Элемент Na находится в I побочной подгруппе в 3 периоде.
2. Заряд ядра +11. Энергетических уровней 2.
3. На внешнем уровне находится 3 электрона.
4. Неметалл
5. Металлические свойства натрия больше чем у лития, но меньше, чем у калия
6. Металлические свойства натрия меньше чем у магния
7. Высший оксид- NaO (кислотный)
8. Высший гидроксид- NaOH (основание)
9. Не образует летучего водородного соединения

Задание 3. Выделите буквы, соответствующие правильным утверждениям.

- К) В соединении HCl ковалентная полярная связь
- Р) Молекула NaI образована ковалентной связью
- О) Ковалентная связь образуется за счет общих электронных пар
- В) В молекуле NaCl ионная связь
- А) В молекуле Cl₂ ковалентная неполярная связь
- М) Молекула HI образована ионной связью
- Л) Mg- металлическая связь
- И) NaBr-ковалентная полярная связь
- Е) I₂-ковалентная неполярная связь
- Н) MgBr₂-ионная связь
- Ш) Na-неметаллическая связь
- Т) CaO- ионная связь
- Я) Br₂- ковалентная полярная связь
- Н) Между двумя разными неметаллами образуется ковалентная полярная связь
- А) Ионная связь образуется в соединении металла с неметаллом
- Я) Между двумя одинаковыми неметаллами образуется ковалентная неполярная связь

Задание №4.

1. Прочитайте задание карточки
2. Найдите соответствие между началом и окончанием уравнений.
3. Выберите из предложенных уравнений ионное уравнение.
4. Распишите найденное ионное уравнение на ионы.
5. Запишите сокращенное ионное уравнение.

1. $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \diamond$
2. $\text{CaCO}_3 \diamond$
3. $\text{Na} + \text{O}_2 \diamond$
4. $\text{Zn} + \text{HCl} \diamond$

- a. Na_2O
- b. $\text{CaO} + \text{CO}$
- c. $\text{ZnCl} + \text{H}_2$
- d. $\text{CaO} + \text{CO}_2$
- e. $\text{AgCl} + \text{HNO}_3$
- f. $\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$