

Тест по химии

Ковалентная полярная связь для 8 класса

1. Как образуется ковалентная связь?
 - 1) путем отдачи или принятия электронов
 - 2) путем обобществления электронов
 - 3) оба варианта верны
2. Между какими веществами преимущественно образуется ковалентная связь?
 - 1) между неметаллами
 - 2) между металлами и неметаллами
 - 3) оба варианта верны
3. Сколько общих электронных пар образуется в молекуле хлороводорода?
 - 1) 1
 - 2) 2
 - 3) 3
4. Что обуславливает появление частичных зарядов в молекуле хлороводорода?
 - 1) появление диполя
 - 2) изменение агрегатного состояния
 - 3) изменение температуры плавления
5. Какое вещество из приведенных ниже можно назвать диполем?
 - 1) воду
 - 2) азот
 - 3) водород
6. От чего не зависит полярность молекулы?
 - 1) от полярности связи
 - 2) от геометрии молекулы
 - 3) от температуры плавления
7. Является ли молекула углекислого газа полярной?
 - 1) да, так как молекула угловая
 - 2) да, так как молекулы линейная
 - 3) нет, так как молекула линейная
8. Какой ученый ввел понятие об электроотрицательности?
 - 1) Лайнус Полинг
 - 2) Антуан Лоран Лавуазье
 - 3) Дмитрий Иванович Менделеев
9. Какой элемент самый электроотрицательный?
 - 1) фтор
 - 2) кислород
 - 3) азот
10. Какой тип ковалентной связи в молекуле хлороводорода?
 - 1) полярная
 - 2) неполярная
 - 3) ионизированная

**Ответы на тест химии
Ковалентная полярная связь
для 8 класса**

- 1-2
- 2-1
- 3-1
- 4-1
- 5-1
- 6-3
- 7-3
- 8-1
- 9-1
- 10-1