

Тест по химии Ковалентная полярная связь для за 8 класса

Готовые материалы для тестирования Тест по химии Ковалентная полярная связь для за 8 класса с ответами

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