Составила учитель химии и биологии Хамзина Гульжан Минуллаевна.

Р.Казахстан

Маржанбулакская средняя школа

Актюбинской области.

Самостоятельная работа № 3

Тема «Типы химической связи» 10 класс

1. Уровень
2. Между атомами, каких элементов образуется ковалентная связь?
3. Единица измерения длины и энергии связи
4. Какая связь называется ковалентной неполярной?
5. В каких молекулах образуется ковалентная неполярная связь?
6. Основные свойства ковалентной связи относится?
7. Уровень
8. Как связана пространственная структура молекулы с направленностью ковалентной связи центрального атома?
9. Чем обеспечивается теплопроводность и электропроводность в металлах?
10. Уровень.
11. Как изменилась бы температуры плавления и кипения воды и относительные плотности её твердой и жидкой фаз, если бы в воде не было водородной связи?

Самостоятельная работа № 3

Тема «Типы химической связи» 10 класс

1. Уровень
2. Между атомами, каких элементов образуется ковалентная связь?
3. Единица измерения длины и энергии связи
4. Какая связь называется ковалентной неполярной?
5. В каких молекулах образуется ковалентная неполярная связь?
6. Основные свойства ковалентной связи относится?

1. Уровень
2. Как связана пространственная структура молекулы с направленностью ковалентной связи центрального атома?
3. Чем обеспечивается теплопроводность и электропроводность в металлах?
4. Уровень.
5. Как изменилась бы температуры плавления и кипения воды и относительные плотности её твердой и жидкой фаз, если бы в воде не было водородной связи?