

Тест по 2 дисциплине

1. Отличия традиционного урока от нетрадиционного:

- A) целью
- B) предварительной подготовкой
- C) построением и основным методом
- D) по степени самостоятельности
- E) задачами
- F) по проводимым опытам
- G) содержанием
- H) по коллективной работе

2. В металлах возможно два типа химических связей:

- A) многоцентровая многоэлектронная и ковалентная
- B) многоцентровая и металлическая
- C) водородоподобная и Ван-дер-Ваальсова
- D) ковалентная и ионная
- E) металлическая и ионная
- F) ковалентная полярная и неполярная

3. Весь курс химии средней школы делится на этапов.

- A) 5
- B) 10
- C) 6
- D) 4
- E) 3
- F) 7

4. Программа пропедевтического курса несистематического построения, предложенной М.Д. Трухиной, состоит из разделов:

- A) «Аналитическая химия»
- B) «Введение в химию»
- C) «Химия высокомолекулярных соединений»
- D) «Медицинская химия»
- E) «Пищевая химия»
- F) «Коллоидная химия»
- G) «Химия и растения»

5. Атом, образующий химические связи по донорно-акцепторному механизму:

- А) кислород
- В) аргон
- С) фтор
- Д) кальций
- Е) азот
- Ф) цезий
- Г) ксенон
- Н) натрий

6. Основные компоненты системы понятий о веществе:

- А) электронная формула
- В) ковалентность
- С) состав
- Д) структура
- Е) валентность
- Ф) строение
- Г) кристаллическая решетка
- Н) свойства

7. Опорный материал при объяснении темы «Гидролиз солей»

- А) ковалентная связь
- В) валентность
- С) реакция ионного обмена
- Д) степень окисления
- Е) состав солей
- Ф) типы химических реакций
- Г) теория строения вещества

8. Скорость химической реакции характеризует:

- А) механизмы химических реакций
- В) изменение количеств веществ за единицу времени в единице площади
- С) число структурных единиц вещества, вступивших в химическую реакцию
- Д) концентрации реагентов
- Е) время, за которое заканчивается химическая реакция
- Ф) изменение количеств веществ за единицу времени в единице объема

9. В учебнике органической химии для средней школы приводятся главные положения теории строения органических веществ Бутлерова:

- A) располагаются атомы в молекуле беспорядочно
- B) атомы в молекулах соединены в определенной последовательности согласно их валентности
- C) свойства веществ зависят от последовательности соединения и взаимного влияния атомов друг на друга
- D) углерод в органических соединениях двухвалентен
- E) атомы взаимодействуют друг с другом, не вкладывая каждый свою долю электронной плотности
- F) химическое строение молекул может быть выражено электронной формулой

10. В периоде с возрастанием атомной массы элемента:

- A) радиус атома уменьшается
- B) электроотрицательность элемента увеличивается
- C) электроотрицательность элемента уменьшается
- D) энергия ионизации не изменяется
- E) энергия ионизации увеличивается
- F) энергия ионизации уменьшается
- G) радиус атома увеличивается