11 класс

06.05.20

Тема: Обобщение и систематизация знаний по теме «Вещества и их свойства»

Цель: систематизировать знания по теме «Вещества и их свойства»

Ход урока

1. **Выполните тест по теме «Вещества и их свойства».**

1. Основным оксидом является:

А) Al2O3 б)СиО в) BeO г)SO2

2.Соединения, имеющие функциональную группу **– СОН** относятся к классу:

а) альдегидов б) карбоновых кислот в) спиртов г) сложных эфиров.

3. Амфотерным соединением не является:

а) гидроксид цинка б) гидроксид магния в) гидроксид железа (III) г) аминоуксусная кислота.

4. Металл, способный вытеснить водород из воды при комнатной температуре:

а) Cu б) K в) Fe г) Zn

5. Для получения лития используют следующий метод:

а) электролиз расплава LiCl б) электролиз раствора LiCl в) восстановление LiCl магнием г) прокаливание карбоната лития с углём.

6.Даны: сажа, графит, фуллерен, алмаз. Количество элементов, образующих эти вещества:

а) 1 б) 2 в) 3 г) 4

7. Для нейтрализации серной кислоты можно использовать вещество:

а) HNO3  б) Mg(OH)2  в) CH3OH г) NaHSO4

8. Среди приведённых веществ щёлочью является:

а) СН3ОН б) КОН в) Mg(OH)2  г) С2Н5ОН

9. Кислотными свойствами обладают водородные соединения группы:

а) H2O, CH4, NH3) б) PH3, H2O, HI в ) SiH4, H2Se, C2H4 г). HCl, H2S, HF

11. С концентрированной азотной кислотой не взаимодействует:

а) Cu б) Cr в) Ag г) Zn

12. С раствором гидроксида калия реагирует:

а) Cu б) Al в) Ag г) Fe

13. Муравьиная кислота и гидроксид кальция относятся соответственно к классам:

а) карбоновых кислот и неорганических кислот б) карбоновых кислот и оснований в) неорганических кислот и оснований

г) амфотерных гидроксидов.

14. Группа **– ОН**  является функциональной для всех классов веществ группы:

а) альдегиды, щёлочи, фенолы

б) фенолы, основания, амины

в) основания, спирты, фенолы

г) щёлочи, аминокислоты, эфиры.

15.Амфотерными соединениями являются**:**

а) этиламин и серная кислота б) этанол и нашатырный спирт

в) уксусная кислота и гидроксид цинка г) глицин и гидроксид алюминия.

16. Натрий реагирует с обоими веществами пары:

а) этанол и углекислый газ б) хлорэтан и вода в) глицерин и метан г) бензол и кислород.

**Д.З . Повторите П.20-25, подготовиться к контрольной работе**

Ответы пришлите в электронный дневник или на почту [nad-ryadnova@yandex.ru](mailto:nad-ryadnova@yandex.ru) .