Составила тест учитель химии и биологии Хамзина Гульжан Минуллаевна.

Р.Казахстан

Маржанбулакская средняя школа

Актюбинской области.

Тест по химии на тему «Ароматические углеводороды»

1. Где используются химически активные галогеноалканы:

**а) в органическом синтезе**

б) в производстве бензола

в) в производстве сплавов

2. С какой стороны нумеруют по международной номенклатуре галогеноалканы?

**а) с того конца к которому ближе атом галогена**

б) С середины соединения

в) с конца соединения

3. СН3-СН2-СН2Сl как называется данное соединение

а) 2- хлорпропан

**б) 1- хлорпропан**

в) 2- бромпентан

4. Характерные свойства жидких галогеноалканов

**а) имеют своеобразный сладковатый запах**

б) не имею запаха

в) хорошо растворяются в воде

5.В какие реакции вступают галогеноалканы

а) замещения

б) разложения

в) окисления

**г) все ответы верны**

6. Какой из представителей галогеноалканов используется как хладагент в холодильных установках

а) Хлорметан

б) хлорэтан

**в) фреон**

7. Фреоны - это органические вещества , в молекулах которых содержаться атомы :

**а) фтора и хлора**

б) брома и хлора

в) цинка и хлора

8. Какой из представителей галогеноалканов при его использовании разрушает озоновый слой и наносит вред жизни на Земле?

а) Винилхлорид

**б) Фреон**

в) тетрафторэтилен

9. Как называются вещества предназначенные для борьбы с вредоносными микроорганизмами , растениями и насекомыми:

**а) пестициды**

б) гербициды

в) инсектицидами

10. Инсектициды – это:

а) вещества служащие для защиты растений от вредных насекомых

**б) препараты, используемые для борьбы с нежелательными растениями**

в) препараты, применяемые для борьбы с грибковыми заболеваниями сельскохозяйственных растений

11. В организме, какого морского жителя был обнаружен инсектицид широкого спектра действия – ДДТ

**а) пингвинов**

б) китов

в) ската

12. В бензоле связи углерод – углерод

а) одинарное

б) двойное

**в) полуторное**

**13. Бензол можно получить:**

а) дегидрированием гексана

б) дегидрированием циклогексана

**в) обоими способами**

14. природными источниками ароматических углеводородов является:

а) природный газ и нефть

**б) нефть и каменный уголь**

в) нефть и попутный нефтяной газ

15. Общая формула ароматических углеводородов

а) CnH2n б) CnH2n +1 **B) CnH2n -6**

16. Толуол является представителем гомологического ряда:

а) метана

б) этилена

**в) бензола**

17. Реакция толуола с бромом – это пример реакции:

а) присоединения

**б) замещения**

в) разложения

**18. углеводороды, в молекулах которых имеется бензольное кольцо**

а) алканы

б) алкены

**в) арены**

**19. Структурную формулу молекулы бензола впервые предложил:**

а) Кольбе

**б) Кекуле**

в) Берцелиус

**20.** 2,4,6,- тринитротолуол называют

а) глицерином

**б) тротилом**

в) нитробензол

**21.** Где используется бензол

а) для получения фенола и ацетона

**б) для производства красителей, лекарств, взрывчатых веществ, синтетических волокон**

в) для изготовления деталей машин и различного оборудования

**22**. Кто из ученыхполучил бензол дегидрированием циклогексана, в присутствии катализаторов Pt, Pd и при температуре 300°С

а) Марковников В.В

**б) Зелинский Н.Д.**

в) Азербаев Е.Н.

**23.** Чему равна длина между атомами C—C связи в бензоле

**а) 0,14нм**

б) 0,1 нм

в) 15,5 нм

**24.** Атомы углерода в молекуле бензола находятся в состоянии:

а) **sp2-гибридизации**

б) sp3-гибридизации

в) sp-гибридизации

**25.** Энергия связи С-С в молекуле бензола составляет:

**а) 490кДж/моль**

б) 590 кДЖ/моль

в) 690кДЖ/моль