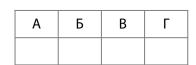
Промежуточная аттестация по химии (углубленное изучение) 10 класс

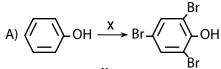
классом/группой органичес	между названием вещества и ких соединений, к которому(-ой) оно іции, обозначенной буквой, подберите обозначенную цифрой.	[3] Из предложенного перечня выберите все реакции, в результате которых образуется пропан: 1) гидрирование циклопропана		
А) Изооктан	1) алкены	2) гидрирование пропина3) дегидратация пропанола–14) сплавление 2–метилпропионата натрия с NaOH		
Б) Ацетилен	2) алкины			
В) Изопрен	3) алканы			
А Б В	4) алкадиены	5) гидратация пропена		
[2] Из предложенного переч которых имеются две π–связ 1) бутадиен–1,2	иня выберите два вещества, в молекулах ви:	[4] Из предложенного перечня выберите две характеристики, которые справедливы для сахарозы: 1) вступает в реакцию серебряного зеркала		
2) циклобутан		2) состоит из остатков глюкозы и фруктозы		
3) бутин–2		3) реагирует с гидроксидом меди(II)		
4) бутен–1		4) является природным полимером		
5) бутаналь		5) образуется в результате реакции полимеризации		

- [5] Установите соответствие между схемой реакции и продуктом, который преимущественно образуется в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.
 - A) Этилбензол + бром $\xrightarrow{\text{FeBr}_3}$

 - В) Бензол + бромэтан ————
 - Г) Бензол + бром $\stackrel{AlBr_3}{\longrightarrow}$



- 1) CHBr-CH
- 3) C₂H₅
- 5) BI
- Br Br
- **[6]** Установите соответствие между схемой реакции и веществом **X**, принимающим в ней участие: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.



- Б) $CH_3CH_2OH \xrightarrow{X} CH_3CH_2Br'$
- B) $CH_3CH_2OH \xrightarrow{X} CH_3CHO$
- Γ) C₆H₅OH \xrightarrow{X} C₆H₅ONa

Α	Б	В	Γ

- 1) HBr
- 2) NaOH
- 3) NaHCO₃
- 3) Harres
- 4) Br_{2 (водн.)}
- 5) CuO
- 6) CuBr₂

[7] Задана следующая схема превращений веществ:

$$\chi \xrightarrow{Mg} CH_3-C=CH_2 \longrightarrow \gamma \longrightarrow CH_3-\overset{\circ}{C}-CH_3$$

Определите, какие из указанных веществ, являются веществами X и Y:

- 1) 2-метилпропанол-1
- 4) 2-метил-2-хлорпропан
- 2) 2-метилпропандиол-1,2
- 5) 1,2-дибром-2-метилпропан
- 3) 1-бром-2-метилпропан

Χ	Υ

- [8] Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой
 - А) метан и пропилен

1) KCI

Б) этилен и ацетилен

2) $Ag_2O(NH_{3p-p})$

В) бутин-1 и бутин-2

3) Br_{2 (водн.)}

Г) уксусная кислота и этанол

- 4) лакмус
- 5) фенолфталеин

Α	Б	В	Γ

[9] Установите соответствие между формулой мономера и названием полимера, который получают из данного мономера: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

MOHOMEP

Б) CH₂=CH-CH=CH₂

А Б В

ПОЛИМЕР

- 1) полипропилен
- 2) полистирол
- 3) дивиниловый каучук
- 4) изопреновый каучук

[10] Сколько граммов глюкозы следует растворить в 200 г ее 5%-ного раствора, чтобы массовая доля глюкозы стала равной 10%? Запишите ответ с точностью до целых.

Ответ: ______ г.

[11] При взаимодействии 200 г технического карбида кальция с избытком воды образовалось 56 л (н.у.) ацетилена. Определите массовую долю примесей в техническом образце карбида кальция. (Запишите число с точностью до целых.)

Ответ: ______ г.

Часть 2

[12] Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

пропан
$$\xrightarrow{Cr_2O_3}$$
 $X_1 \xrightarrow{Cl_2}$ $X_2 \longrightarrow$ пропин $\xrightarrow{CH_3} \xrightarrow{KMnO_4}$ $X_3 \xrightarrow{CH_3}$ $\xrightarrow{KMnO_4}$ $X_3 \xrightarrow{CH_3}$

При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

- [13] Вещество **A** содержит 45,71% углерода, 30,48% кислорода, 21,90% натрия по массе и водород. Известно, что функциональные группы в веществе **A** максимально удалены друг от друга. При нагревании вещества **A** с гидроксидом натрия образуется вещество **Б**, которое не обесцвечивает бромную воду. На основании данных задачи:
 - 1) Проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу вещества **A**.
 - 2) Составьте структурную формулу вещества **A**, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле.
 - 3) Напишите уравнение реакции, протекающей при нагревании вещества **A** с гидроксидом натрия (используйте структурные формулы органических веществ).