Администрация городского округа Среднеуральск

**Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение –**

 **средняя общеобразовательная школа № 6**

**с углубленным изучением отдельных предметов**

624071, г. Среднеуральск, ул. Лермонтова, 6

(34368) 7-54-17, 7-46-04

#

# Примерная контрольно – измерительная работа

# по ХИМИИ

# 10 класс (I полугодие)

**Время выполнения 40 минут**

**Часть А**

А1. Какой общей формуле соответствуют алканы?
а) СnH2n-6 б) CnH2n+2 в) CnH2n-2 г) CnH2n

А2. Дайте названия веществам, формулы которых приведены ниже, по международной номенклатуре:

‌

А) СН3—СН2 — СН3

Б) С6Н6

В) СН3 — С ≡ С—СН2 —СН3

Г) СН2 ═ СН — СН3

А3. Вещества, имеющие одинаковое строение, но отличающиеся на СН2- группу, называются…

а) изомеры

б) гомологи

в) полимеры

г) углеводороды

А4. Реакция отщепления молекулы воды называется…

а) реакцией гидрирования

б) реакцией дегидрирования

в) реакцией гидратации

г) реакцией дегидратации

Укажите, какие из перечисленных веществ реагируют с водой: этан, пропен, бензол, ацетилен. Напишите уравнения возможных реакций.

А5. В реакции взаимодействия бутена-2 с бромоводородом образуется:

а) бромбутен-2

б) 1-бромбутан

в) 2-бромбутан

г) 1,2-дибромбутан

**Часть В**

В1. Установите соответствие между формулой вещества и общей формулой его класса соединения:

*Формула общая формула*

1. С6Н12  а) CnH2n+2
2. CH3 – CH2 – CH3 б) CnH2n-2 CH3
3. CH3  CH2 – CH2 – CH3 в) CnH2n
4. CH3 –C = C – CH3
5. CH3 – CH2–CH2 – CH2– CH3

В2. Изомерами октана являются:

а) 2-метил-3-этилпентан

б) 3,4-диметилгексан

в) 2,3-диметилпентан

г) 3-этилгексан

д) 2,2-диметилгептан

Ответ запишите в виде последовательности букв.

**Часть С**

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения, укажите условия протекания:

СН4 → С2Н2→ С6Н6 → С6Н5 Cl → С6Н5ОН → СО2

Решите задачи с учётом массовой доли выхода и примеси, избытка и недостатка.

С2. Вычислите объем углекислого газа, который образуется при горении

64л метана (н.у.).

**Критерии оценивания**

Порядок оценивания: задания уровня А – 1 балл

уровня В – 2 балла

уровня С – С1 максимально 5 баллов, из них – 1 балл за каждое правильно написанное уравнение реакции

С2 – 3балла

Максимальное количество баллов: 17

Оценка «5» - от 15 до 17 баллов

«4» - от 12 до 14 баллов

«3» - от 9 до 11 баллов

«2» - менее 9 баллов