Проверочная работа по теме «Алканы»

Вариант 1

1. Какой тип реакции характерен для свойств алканов, обусловленных сигма-связью С-Н:

А) замещения,

Б) соединения,

В) обмена,

Г) разложения

1. Как правильно назвать хлоропроизводный углеводород изомерного строения

С2н5-СНCl-CH2-CH-CH2-CH3

 CH3

А) дихлоризогептан,

Б) 2-метилгептан-дихлор,

В) 3-метил-5-хлоргептан,

Г) 3-хлор-5-метилгептан.

1. Какой объем оксида углерода (4) (н. у.) выделяется при горении пропана объемом 10 литров:

А) 10 л,

Б) 20 л,

В) 30 л,

Г) 40 л.

1. Какие из веществ являются гомологами:

А) изобутан и CH3-CH-CH2-CH3,

 CH3

Б) CH4 и CH3-CHCl-CH3,

В) CH3-CH3 и C3H8

Г) C2H5Br и C2H6.

1. Что является источником метана в промышленности:

А) продукт реакции C+2H2-CH4,

Б) природный газ,

В) продукт реакции Al4C3+12HCl=3CH4+4AlCl3,

Г) нефть.

Вариант 2

1. С какого углеводорода начинается изомерия:

А) с метана,

Б) с бутана,

В) с этана,

Г) с пентана.

1. Какое из названий правильно отражает строение

 Br

CH2Br-CH-C-CBr2-CH-CH3

 CH3 C2H5 CH3

А) тетрабром-диметил-этилгексан,

Б) 2-метил-3,3-дибром-4-бром-4-этил-5-метил-6-бром гексан,

В) 1.3.4.4-тетрабром-2.5-диметил-3-этилгексан,

Г) триметил-этил-бромметил-трибромбутан.

1. Полному хлорированию на свету подвергается метан, объемом 10 л (н.у.). Какой объем хлора потребуется для этого:

А) 400 л,

Б) 40 л,

В) 4 л,

Г) 14 л.

1. На каком свойстве метана основано получение из него элементарного углерода (сажи):

А) на реакциях замещения,

Б) на способности гореть,

В) на процессе крекинга,

Г) на реакциях синтеза.

1. Какой вид гибридизации электронных облаков атомов углерода характерен для предельных углеводородов:

А) sp,

Б) sp2,

В) sp3,

Г) s-s и p-p связей.