

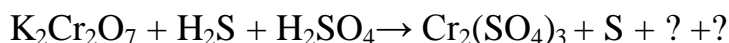
6. Вкажіть загальну кількість атомів у молекулі насиченого одноатомного спирту, якщо відносна густина його пари за азотом становить 2,643.

А. 9 Б. 12 В. 18 Г. 15

7. Вкажіть кількість вторинних атомів карбону в речовині, назва якої 3,3-диметилпентан

А. 2 Б. 3 В. 4 Г. 5

8. Закінчіть рівняння окисно-відновної реакції. Розставте коефіцієнти за допомогою електронного балансу. Укажіть суму коефіцієнтів у рівнянні реакції:



А. 31 Б. 16 В. 20 Г. 25

9. Розрахуйте масу 1 моль газової суміші, що складається з чадного та вуглекислого газів, якщо відомо, що 0,125 моль суміші може прореагувати з 0,56 кисню (н.у.)

А. 36,7 г Б. 37,6 г В. 38,4 г Г. 34,8 г

II рівень (завдання оцінюються у 13 балів)

1. При спалюванні 5,6 л суміші метану і пропану (н. у.) утворився карбон (IV) оксид, який був пропущений крізь баритову воду. При цьому утворився осад масою 72 г. Визначити об'ємну частку газів у суміші. **(7 балів)**

2. Запропонувати схему перетворень та написати рівняння відповідних реакцій добування з Кальцій карбонату хлорбензену. Вказати умови проходження реакцій. **(6 балів)**

III рівень (завдання оцінюються у 10 балів)

1. Суміш етану, етену й етину об'ємом 5,6 л пропустили через бромну воду, внаслідок чого приєднався бром масою 36 г. Газ, що не увібрався спалили. Карбон (IV) оксид пропустили через розчин калій гідроксиду. Маса утвореного калій гідрогенкарбонату – 15 г. Обчисліть об'ємні частки газів у суміші.