

**Задание №1**

На смесь меди и оксида меди (II) массой 75 г подействовали избытком концентрированной азотной кислоты. При этом образовался газ объемом 26,88 л (н.у.).  
 Определите массовую долю (в %) оксида меди (II) в исходной смеси.

**Задание №2**

На смесь меди и оксида меди (II) массой 75 г подействовали избытком концентрированной азотной кислоты. При этом образовался газ объемом 26,88 л (н.у.).  
 Определите массовую долю (в %) оксида меди (II) в исходной смеси.

**Задание №3**

При сгорании 0,5 л некоторого газообразного углеводорода  $C_nH_m$  получены 2 л диоксида углерода и 1,2 г воды.  
 Определите формулу углеводорода. Вычислите процентный состав исследуемого углеводорода. Напишите структурные формулы изомеров данного углеводорода.

**Задача №4**

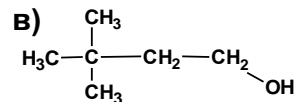
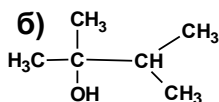
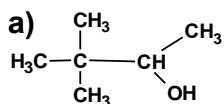
Три изомерные соединения состава  $C_5H_{10}$  при гидрировании образуют 2-метилбутан. Какой изомер при озонировании образует формальдегид HCHO и метилэтилкетон  $CH_3COCH_2CH_3$ ?

**Задание №5**

Исходя из метана и неорганических реагентов, рассмотрите способ синтеза препарата амбен (памба), который используют в медицине для остановки кровотечений:

**Задача №6**

Гидратация *трет*-бутилэтилена в присутствии кислоты приводит к спиртам а) и б), но не к в)



Объясните, почему это происходит.