

1. Газ, выделившийся при взаимодействии хлороводорода с бертолетовой солью, прореагировал с алюминием. К продукту реакции добавили гидроксид натрия и получили осадок, который отделили и прокалили.

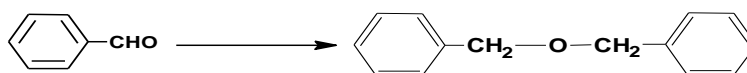
Запишите четыре уравнения указанных превращений.

Окислительно-восстановительные реакции уравнивайте методом электронного баланса

2. Смесь цинка и оксида цинка массой 14,6 г растворили в разбавленной серной кислоте. Из раствора выделили сульфат цинка массой 32,2 г.

Определите массовые доли цинка и оксида цинка в исходной смеси.

3. Осуществите цепочку превращений

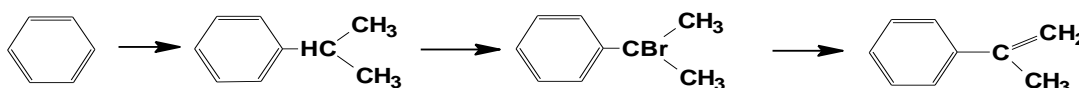


4. При полном сгорании 5 л некоторого газообразного углеводорода C_nH_m получено 20 л CO_2 и 12,055 г H_2O (объемы газов измерены при нормальных условиях).

А. Вычислите процентное содержание углерода и водорода в исследуемом углеводороде.

В. Вычислите объем кислорода (при нормальных условиях), необходимый для сжигания данного количества углеводорода.

5. Осуществите последовательность превращений, дайте название конечному продукту:



6. Каково строение углеводорода C_5H_8 , образующегося в результате следующей реакции:

