

Галогенопроизводные углеводородов

Опыт 1 Качественное определение галогенов в органическом веществе – проба Бейльштейна

Медную проволоку изгибают в маленькую петлю и прокаливают ее в пламени горелки до исчезновения зеленой окраски пламени. Дают проволоке остыть, погружают ее в исследуемое вещество и снова нагревают в пламени горелки. Зеленое окрашивание пламени свидетельствует о наличии галогенов. Реакция очень чувствительна.

Однако следует иметь в виду, что и некоторые другие соли меди, например цианиды, образующиеся при прокаливании азотосодержащих органических соединений (мочевина, производных пиридина, хинолина и др.), также окрашивают пламя.

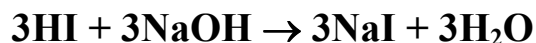
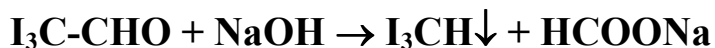
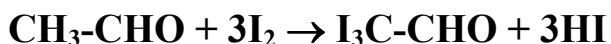
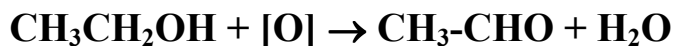
Наблюдения: _____

Вывод: _____

Опыт 2. Получение йодоформа

В пробирку налейте 1 мл этилового спирта, 2 мл воды и добавьте несколько кристаллов растёртого в порошок йода. Прибавьте 5 капель концентрированного раствора гидроксида натрия. Смесь встряхните до растворения йода и погрейте в руках до появления кристаллического осадка йодоформа с очень стойким запахом.

Реакция образования йодоформа протекает по следующей схеме:



Суммарное уравнение запишите самостоятельно:

Наблюдения: _____

Вывод:
