

КОД РАБОТЫ	НАБЛЮДЕНИЯ, УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ, ВЫВОДЫ
<p><b>I. Определение Карбона и водорода в органических веществах</b></p> <p>1. В сухую пробирку № 1 поместите 2 стеклянные лопатки (100 мг) порошка купрум(II) оксида и 1 лопатку (50 мг) натертого парафина (или сахара, или 4–5 капель вазелинового масла). Смесь перемешайте.</p> <p>2. Закрепите пробирку горизонтально в лапке штатива. Возле отверстия пробирки поместите немного безводного купрум(II) сульфата.</p> <p>3. Налейте в пробирку № 2 известковую воду объемом 2–3 мл.</p> <p>4. Пробирку № 1 закройте пробкой с газоотводной трубкой, конец которой опустите в пробирку № 2.</p> <div data-bbox="178 1116 470 1437" style="text-align: center;"> <p>№ 1</p> <p>№ 2</p> <p>известковая вода</p> </div>	<p><b>Наблюдения</b></p> <p>Что появляется на стенках пробирки?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Опишите изменения, которые происходят:</p> <p>а) с безводным купрум(II) сульфатом</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>б) известковой водой</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>в) купрум(II) оксидом</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p><b>Уравнения реакций</b></p> <p>Окисление одного из алканов, входящих в состав парафина (гексана) купрум(II) оксидом</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Взаимодействие безводного купрум(II) сульфата с одним из продуктов реакции</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Взаимодействие известковой воды с другим продуктом реакции</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p><b>Выводы</b></p> <p>С какой целью и почему для реакции используется купрум(II) оксид, а не оксид другого металла?</p> <p>_____</p> <p>_____</p>

Продолжение таблицы

ХОД РАБОТЫ	НАБЛЮДЕНИЯ, УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ, ВЫВОДЫ
<p>5. Смесь осторожно нагревайте. (Прекратив нагревание, сразу же выньте газоотводную трубку из известковой воды, чтобы избежать засасывания жидкости и растрескивания пробирки.)</p> <p>6. После охлаждения пробирки выньте из нее твердый продукт реакции на белый лист бумаги</p>	<p>С какой целью используют безводный купрум(II) сульфат?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>С какой целью используют известковую воду?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Сделайте вывод о качественном элементарном составе парафина.</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p>
<p><b>II. Качественное определение Хлора (проба Бейльштейна)</b></p> <p>1. Согните конец медной проволоки в виде спирали или петельки. Накалите спираль до исчезновения окраски пламени. Охладите ее. Нанесите на поверхность спирали каплю ди-хлорэтана (дихлорометана) и внесите в пламя.</p> <p>2. Снова прожарьте спираль и капните на ее поверхность 1–2 капли раствора хлоридной кислоты и внесите в пламя</p>	<p><b>Наблюдения</b></p> <p>Что происходит со спиралью?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Как изменяется окраска пламени по мере накаливания спирали?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>В какой цвет окрашивается пламя после внесения в него дихлорэтана?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>В какой цвет окрашивается пламя после внесения в него хлоридной кислоты?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p>

Окончание таблицы

ХОД РАБОТЫ	НАБЛЮДЕНИЯ, УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ, ВЫВОДЫ
	<p><b>Уравнение реакции</b>            Расставьте коэффициенты в уравнении реакции  <math>\text{___ CH}_3\text{Cl} + \text{___ CuO} \rightarrow</math>  <math>\rightarrow \text{___ CuCl}_2 + \text{___ CuCl} + \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}</math></p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p><b>Выводы</b>            В чем вы убедились при проведении опыта?</p> <p>_____</p> <p>_____</p> <p>Что общего в проведенных опытах?</p> <p>_____</p> <p>_____</p>

**СДЕЛАЙТЕ ВЫВОД**

Элементный состав вещества экспериментально доказывают следующим образом:

для определения Гидрогена используют \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

для определения Карбона используют \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

для определения Хлора используют \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_