

**Решение экспериментального тура муниципального этапа  
Всероссийской олимпиады школьников  
по химии 2016/2017 учебного года  
8 класс**

**Содержания верных ответов**

**1. Название – химическая формула:**

Химическая формула	Бытовое название химических соединений
$\text{CuSO}_4$	медный купорос
$\text{CH}_3\text{COOH}$	уксусная кислота
$\text{NaHCO}_3$	пищевая сода
$\text{NaCl}$	поваренная соль

**2. Эффекты реакций:**

	$\text{CuSO}_4$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$\text{NaHCO}_3$	$\text{NaCl}$
$\text{CuSO}_4$	-	-	↑, ↓, цвет	-
$\text{CH}_3\text{COOH}$	-	-	↑	-
$\text{NaHCO}_3$	↑, ↓, цвет	↑	-	-
$\text{NaCl}$	-	-	-	-

↑ - выделение газа

↓ - выпадение осадка

цвет – изменение цвета

**3. Расчет массовых долей:**

$\text{NaCl}$  (поваренная соль) – не вступает в реакцию с остальными веществами.

$$\omega(\text{Na}) = \text{Ar}(\text{Na}) \cdot 100 / \text{Mr}(\text{NaCl}) = 23 \cdot 100 / 58.5 = 39.3 \%$$

$$\omega(\text{Cl}) = 100 - 39.3 = 60.7\%$$

**Система оценивания**

1. Верно соотнесено название соединения с его химической формулой – 1 балл за каждый верный ответ	4 балла
2. Верно указаны эффекты реакций – 2 балла за каждый правильно указанный эффект	8 баллов
3. Верно определено вещество, не вступающее в реакцию с остальными – 1 балл	1 балл
4. Верно рассчитаны массовые доли элементов в $\text{NaCl}$ – 2 балла	2 балла
<b>Итого (максимальная сумма)</b>	<b>15 баллов</b>

**В случае проведения виртуального эксперимента задание экспериментального тура оценивается максимально из 7 баллов.**