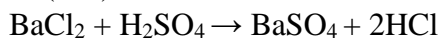
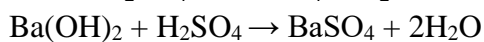
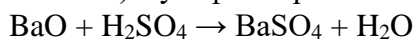


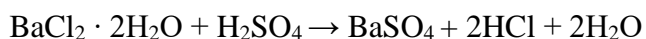
Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап
Экспериментальный тур

7 – 8 класс

1) Сульфат бария можно получить из всех предложенных веществ:



2) Предположим, что масса исходного дигидрата хлорида бария – 0,5 г. Уравнение реакции:



$$\nu(\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) = 0,5 / 244 = 0,002 \text{ моль, } \Rightarrow$$

$$\nu(\text{BaSO}_4) = 0,002 \text{ моль}$$

$$m(\text{BaSO}_4) = 0,466 \text{ г}$$

3) если взяли 20 мл 1%-ной кислоты, то

$$m(\text{p-ра}) = 20 \text{ г,}$$

$$m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,2 \text{ г}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,002 \text{ моль, } \Rightarrow \text{эквимольное количество}$$

Критерии оценивания:

1) Уравнения получения сульфата бария	по 3 балла, всего 9 баллов
2) Расчет массы сульфата бария	
Уравнение реакции	3 балла
Количество $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	2 балла
Количество BaSO_4	2 балла
Масса BaSO_4	1 балл
3) Расчет количества H_2SO_4	3 балла
ИТОГО:	20 баллов