

Муниципальный этап ВсОШ, 2023-24 год, Липецкая область

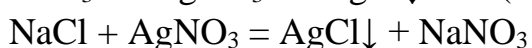
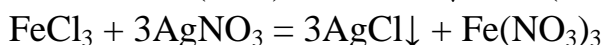
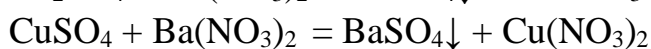
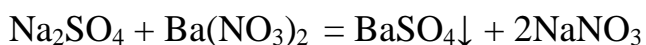
Решения заданий экспериментального тура

7-8 класс

Правильно заполненная таблица:

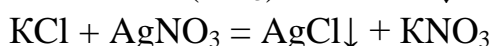
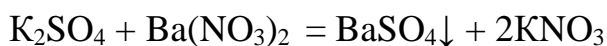
	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	CuSO <sub>4</sub>	FeCl <sub>3</sub>	AgNO <sub>3</sub>	NaCl	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	-----		-	-	-	↓
CuSO <sub>4</sub>	-	-----	-	-	-	↓
FeCl <sub>3</sub>	-	-	-----	↓	-	-
AgNO <sub>3</sub>	-	-	↓	-----	↓	-
NaCl	-	-	-	↓	-----	-
Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	↓	↓	-	-	-	-----

Уравнения реакций:



Различить вещества в пробирках 1 и 2 можно с помощью растворов AgNO<sub>3</sub> и Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>. Первый из них образует осадок с хлоридами, в частности, хлоридом калия, второй – с сульфатами, в частности, с сульфатом калия. Если осадка нет ни с нитратом серебра, ни с нитратом бария, то в данной пробирке вода.

Реакции:



Система оценивания:

Правильно заполненная таблица – 3 балла.

4 уравнения, по которым составлена таблица, - по 1 баллу, всего 4 балла.

Правильное определение веществ в пробирках 1 и 2 – по 1 баллу, всего 2 балла.

Объяснение принципа, по которому определены вещества, - 1 балл.

2 уравнения реакций – по 1 баллу, всего 2 балла (если в одной из пробирок вода и учащийся написал только уравнение той реакции, которая прошла, то ставится 2 балла)

Итого 12 баллов.