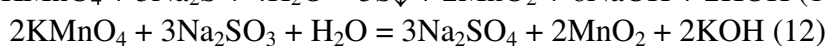
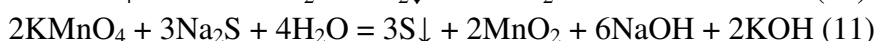
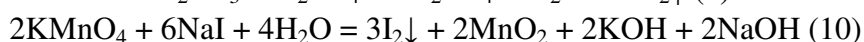
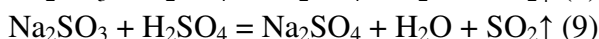
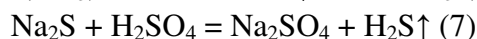
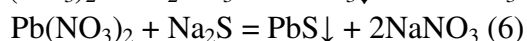
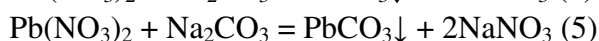
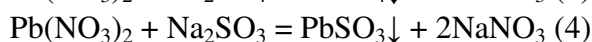
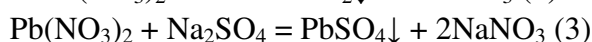
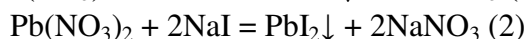
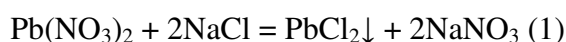


**Критерии оценивания заданий экспериментального тура  
II (Заключительного) этапа 2018/19 уч.г.**

**Решение задачи 9 класса**

	NaCl	NaI	Na <sub>2</sub> S	NaNO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
KMnO <sub>4</sub>	-	MnO <sub>2</sub> ↓, I <sub>2</sub> ↓ бурый	MnO <sub>2</sub> ↓ бурый	-	-	MnO <sub>2</sub> ↓ бурый	-
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	-	-	H <sub>2</sub> S↑	-	-	SO <sub>2</sub> ↑	CO <sub>2</sub> ↑
Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	PbCl <sub>2</sub> ↓ белый	PbI <sub>2</sub> ↓ желтый	PbS↓ черный	-	PbSO <sub>4</sub> ↓ белый	PbSO <sub>3</sub> ↓ белый	PbCO <sub>3</sub> ↓ белый



**Разбалловка**

Заполнение таблицы (12 эффектов реакций)	12x0,25 б. = 3 б.
Написание уравнений реакций (10 реакций)*	10x1 б = 10 б.
Определение соответствия пробирок и веществ (7 пробирок)	7x1 б. = 7 б.
<b>ИТОГО</b>	<b>10 б.</b>

\* В итоговую оценку входит только 10 правильно написанных уравнений реакций, несмотря на то, что у участников может быть написано больше. В случае перманганата калия засчитывается по одной реакции с каждым веществом. Например, если участник написал взаимодействие перманганата калия с иодидом натрия в нейтральной и кислой среде, то оценивается только одна из двух реакций.