

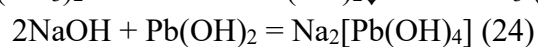
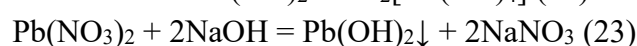
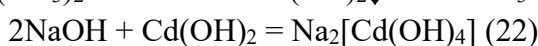
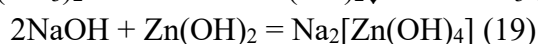
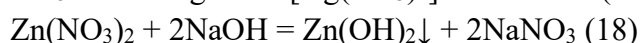
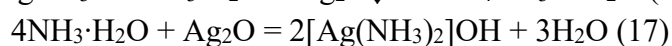
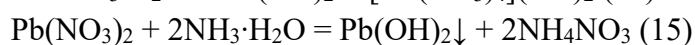
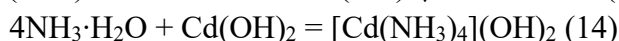
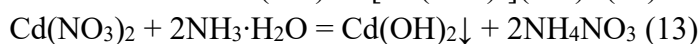
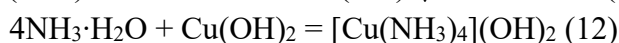
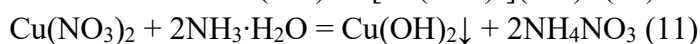
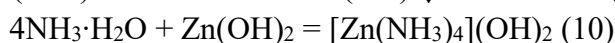
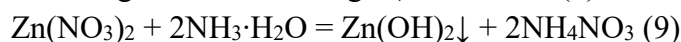
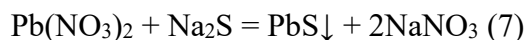
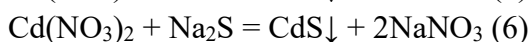
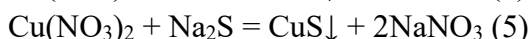
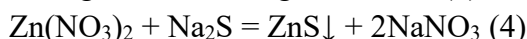
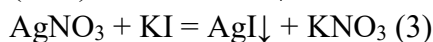
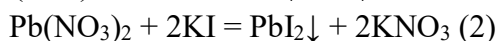
## 2.3. Критерии оценивания заданий Экспериментального тура

### 2.3.1. Задание 9 класса

Составим таблицу, чтобы отразить все возможные взаимодействия между веществами первого и второго комплекта

	Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cd(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	AgNO <sub>3</sub>
NaOH	↓белый Zn(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓голубой Cu(OH) <sub>2</sub>	↓белый Cd(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓белый Pb(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓черный (Ag <sub>2</sub> O)
NH <sub>3</sub> ·H <sub>2</sub> O	↓белый Zn(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓голубой Cu(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓белый Cd(OH) <sub>2</sub> р-р в изб.	↓белый Pb(OH) <sub>2</sub>	↓черный (Ag <sub>2</sub> O) р-р в изб.
Na <sub>2</sub> S	↓ телесный (ZnS)	↓черный (CuS)	↓желтый (CdS)	↓черный (PbS)	↓черный (Ag <sub>2</sub> S)
KI	-	↓ черный (I <sub>2</sub> )	-	↓ желтый (PbI <sub>2</sub> )	↓желтоватый (AgI)

Уравнения реакций:



### Разбалловка

Написание уравнений реакций (1) – (8)	$8 \times 0,25 \text{ б} = 2,0 \text{ б.}$
Написание уравнений реакций (9) – (25)	$17 \times 0,5 \text{ б} = 8,5 \text{ б.}$
Определение соответствия пробирок и веществ (ряд 1–5)	$5 \times 1,5 \text{ б.} = 7,5 \text{ б.}$
Определение соответствия пробирок и веществ (ряд А–Г)	$4 \times 0,5 \text{ б.} = 2 \text{ б.}$
ИТОГО	20 б.