

## 2.2. Критерии оценивания заданий экспериментального тура

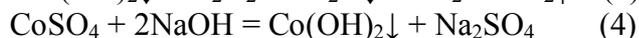
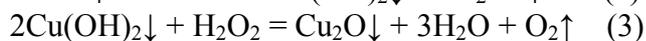
### 2.2.1. Задание 9 класса

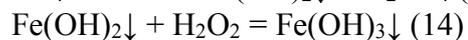
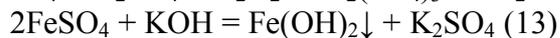
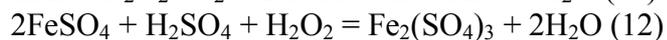
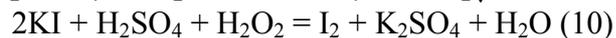
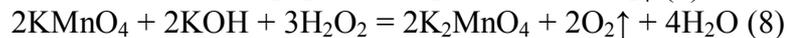
Вещество А – это пероксид водорода, а выделяющийся газ – кислород.



$\text{MnO}_2$  является катализатором реакции, поэтому разложение пероксида водорода начинается при комнатной температуре.

№	Вещество в растворе	Среда раствора		
		Кислая	Нейтральная	Щелочная
1	$\text{CuSO}_4$	-	-	$\text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow (2)$ $\text{Cu}_2\text{O}\downarrow$ (красный) + $\text{O}_2\uparrow (3)$
2	$\text{CoSO}_4$	-	-	$\text{Co}(\text{OH})_2\downarrow$ (синий) (4) $\text{Co}(\text{OH})_3\downarrow$ (бурый) (5)
3	$\text{KMnO}_4$	Обесцвечивание + $\text{O}_2\uparrow (6)$	$\text{MnO}_2\downarrow$ (бурый) + $\text{O}_2\uparrow (7)$	$\text{K}_2\text{MnO}_4$ (зеленый) + $\text{O}_2\uparrow(8) \rightarrow \text{MnO}_2$ (9)
4	$\text{KI}$	$\text{I}_2$ (коричневый) (10)	$\text{I}_2$ (коричневый) (11)	-
5	$\text{FeSO}_4$	$\text{Fe}^{3+}$ (12)	$\text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$ (бурый) (13)	$\text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$ (бурый) (14)





### Разбалловка

Определение вещества А	1 б.
Написание уравнений реакций (1) – (19)	14x1 б. = 14 б.
Составление таблицы с эффектами (за каждую строку 1 б.)	5x1 б. = 5 б.
<i>ИТОГО</i>	<i>20 б.</i>