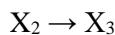
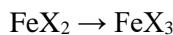
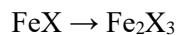
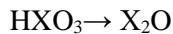
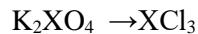
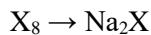
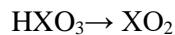
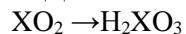




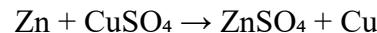
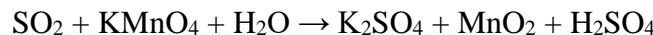
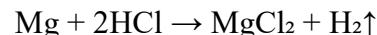
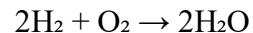
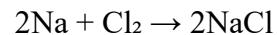
**5. Определи относятся ли следующие схемы превращений к ОВР. Отметь знаками +/-.**

Для ОВР около окислителя поставь знак  $\searrow$ , у восстановителя знак  $\nearrow$



**6. В приведенных реакциях подчеркни восстановитель одной чертой, а окислитель — двумя.**

(лучше использовать выделители текста разного цвета)



**7. Из предложенного списка выберите вещества, которые могут быть:**

A) Только окислителями	Б) Только восстановителями	В) И окислителями, и восстановителями

*Список веществ: KMnO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>S, O<sub>2</sub>, Al, HNO<sub>3</sub> (конц.), KI, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>*

**8. Для каждого восстановителя из левого столбца подберите подходящий окислитель из правого столбца.**

Составь уравнение трех реакций.

Восстановитель	Окислитель
1. H <sub>2</sub> S	A. K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
2. FeCl <sub>2</sub>	B. O <sub>2</sub>
3. SO <sub>2</sub>	C. Cl <sub>2</sub>
4. HI	D. HNO <sub>3</sub>
5. Al	E. KMnO <sub>4</sub>