

Правила, которые все знают, но не все осознают

Когда электрон улетает, степень окисления _____

Когда электрон присоединяется, степень окисления _____



БАЛЛОВ

ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

Сколько электронов
было

Сколько отдал /
принял

Сколько электронов
стало

Баланс
(крест-накрест)

Кто восстановитель /
окислитель



Mn^{+7}



N^{+3}



Cl^{+1}



O^{-1}



Mn^{+2}



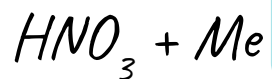
Mn^{+7}

N^{+3}



БАЛЛОВ

ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ



Концентрированная			Разбавленная		Очень разбавленная
<i>Fe, Al, Cr, Co, Ni</i>	<i>Me после Al, неMe, сложные в-ва-восстановители</i>	<i>Металлы до Al</i>	<i>Me после Al, неMe, сложные в-ва-восстановители</i>	<i>Металлы до Al</i>	<i>Все металлы</i>

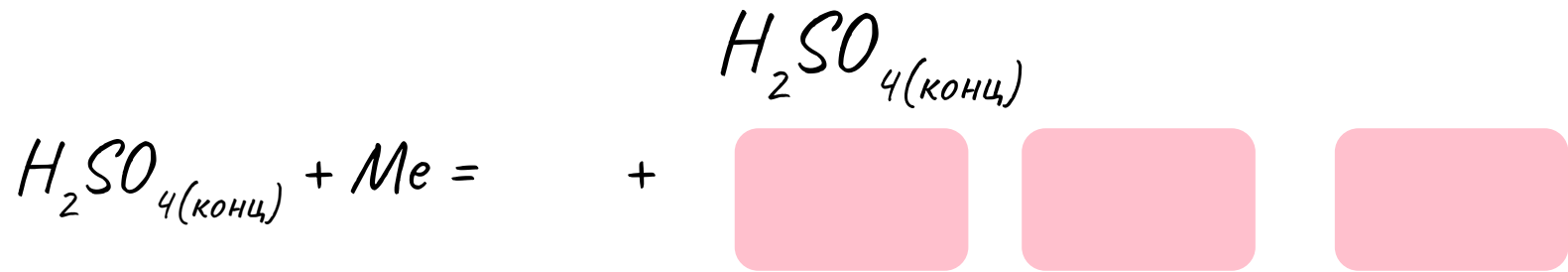
!!!!!!! Au и Pt с азотной кислотой -----

Ca и Mg с азотной кислотой любой концентрации (кроме очень разбавленной) образуется -----

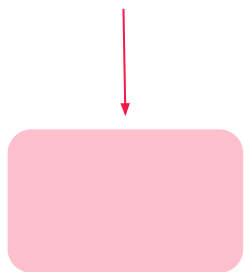


БАЛЛОВ

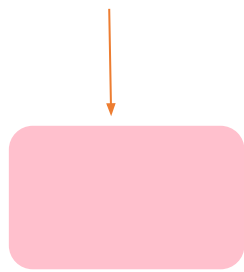
ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ



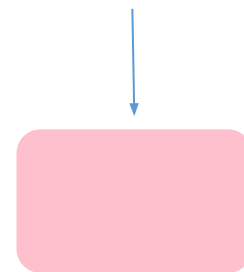
Щелочные металлы + Zn



Щелочноземельные металлы + Mg



Остальные Me + неMe + др. в-вители



- Пассивируют на холоду, нужно нагреть

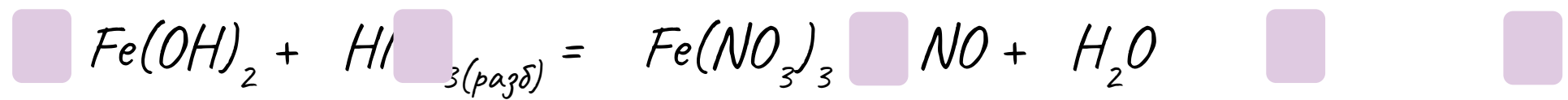


- Не реагируют



БАЛЛОВ

ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ



N^{+5}

Fe^{+2}



БАЛЛОВ

ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ