Правила, которые все знают, но не все осознают

Когда электрон улетает, степень окисления_____

Когда электрон присоединяется, степень окисления _____

99 БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

Сколько электронов было

Сколько отдал / принял

Сколько электронов стало

Баланс (крест-накрест)

Кто восстановитель / окислитель

БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

Mn^{+7}

N^{+3}

Cl^{+1}

O^{-1}

Mn^{+2}

БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

$$\square\ NaMnO_4 + \square\ KNO_2 + \square\ H_2SO_4 = \square\ MnSO_4 + \square\ KNO_3 + \square\ Na_2SO_4 + \square\ H_2O$$

Mn^{+7}				
N^{+3}				

БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

HNO_3

$HNO_3 + Me$ [ ] [ ] [ ]

Концентрированная			Разбавленная		Очень разбавленная
Fe, Al, Cr, Co, Ni	Me после Al, неМе, сложные в-ва-восстановители	Металлы до Al	Me после Al, неМе, сложные в-ва-восстановители	Металлы до Al	Все металлы

!!!!!!!! Au и Pt с азотной кислотой _____

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

БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ

$H_2SO_{4(конц)} + Me =$ + $H_2SO_{4(конц)}$ + [ ] + [ ]

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

$$Fe(OH)_2 + HNO_{3(разб)} = Fe(NO_3)_3 NO + H_2O$$

N^{+5}				
Fe^{+2}				

БАЛЛОВ
ОНЛАЙН-ШКОЛА
ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ