Специфические свойства концентрированной серной кислоты (H2SO4 конц)

А + H2SO4 (конц) → А1 + S+4 (SO2 ↑) + Н2О

восст-ль окис-ль окисленная S0 (S↓)

форма восст-ля S-2 (H2S↑)

--------------------------------------

Ме + H2SO4 (конц) → МеSO4 + S+4 (SO2 ↑) + Н2О

восст-ль окис-ль окисленная S0 (S↓)

форма восст-ля S-2 (H2S↑)

**Чем активнее металл, тем полнее восстанавливается сера.**

**---------------------------------------------------------------------------------**

Специфические свойства азотной кислоты

А + HNO3 → А1 + N+4 (NO2 ↑) + Н2О

восст-ль окис-ль окисленная N+3 (N2O3↑)

форма восст-ля N+2 (NO↑)

N+ (N2O↑)

N0 (N2 ↑)

N-3 (NH3 , NH4NO3)

--------------------------------------

Ме + HNO3 → Ме NO3 + N+4 (NO2 ↑) + Н2О

восст-ль окис-ль окисленная N+3 (N2O3↑)

(кроме Au, Pt) форма восст-ля N+2 (NO↑)

N+ (N2O↑)

N0 (N2 ↑)

N-3 (NH3 , NH4NO3)

**Чем активнее металл и чем меньше концентрация HNO3, тем полнее восстанавливается азот.**