

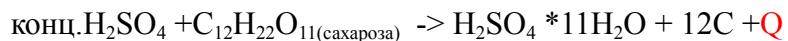
## Химические свойства концентрированной серной кислоты.

1. Взаимодействие конц. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> с водой



**Правило разбавления – кислоту в воду!**

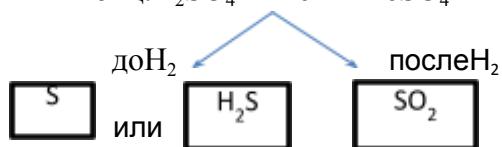
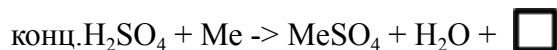
2. Взаимодействие конц. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> с органическими веществами - обугливание



3. Взаимодействие конц. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> с металлами: **Ag, Au, Pt** – не взаимодействуют;

**Al, Fe, Cr, Ti, Ni** - пассивируются (плёнка оксидов и др. соединений препятствует растворению), но могут растворяться в горячей кислоте

Остальные - по схеме:



**Задание.** Закончить уравнения реакций, согласно схеме, составить электронный баланс, расставить коэффициенты.

