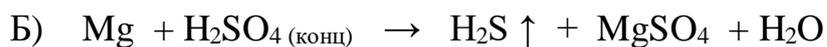
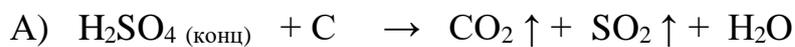


## ЗАДАНИЯ К ТЕМЕ:

### «ПРОИЗВОДСТВО СЕРНОЙ КИСЛОТЫ»

1. Расставьте коэффициенты в схемах реакций



методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

2. При взаимодействии 32 г раствора серной кислоты с избытком раствора хлорида бария образовалось 11,4 г осадка. Рассчитайте массовую долю серной кислоты в исходном растворе.