Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции»

Актуализация опорных знаний:

1.Назовите признаки классификации химических реакций.

2. Назовите факторы, влияющие на скорость химических реакций.

3.Принцип Ле Шателье, в чём его сущность?

Расставьте коэффициенты, дайте характеристику реакциям по всем изученным классификационным признакам:

1 вариант

$$H_2 + O_2 \rightleftarrows H_2O + Q$$

2 вариант

$$Fe + H_2O \rightleftarrows Fe_3O_4 + H_2 - Q$$

Укажите среду водных растворов следующих солей:

А. Карбоната натрия.
Б. Хлорида калия.
В. Нитрата цинка.

Самостоятельная работа.

1 вариант	2 вариант
$Na_2SO_4 + Ba(NO_3)_2 =$	$ZnCl_2 + Na_2S =$
$CuSO_4 + NaOH =$	$BaCl_2 + Na_2SO_4 =$
$*Fe_2(SO_4)_3 + BaCl_2 =$	$*Al_2(SO_4)_3 + KOH =$
$*K_2CO_3 + HNO_3 =$	$*K_2SO_3 + H_2SO_4 =$

Домашнее задание.

1.Решите задачу.

Какой объём оксида серы (4) (н.у.) можно получить из 800 кг технической серы, содержащей 10% примесей?

2.Осуществите цепочку превращений:

$CrCl_2 \leftarrow Cr \rightarrow CrCl_3 \rightarrow Cr(OH)_3$