



ЕГЭ ПО ХИМИИ

Структура части С КИМов по химии в 2006 году



- **C1.** Окислительно-восстановительные реакции
- **C2.** Составление возможных уравнений реакций
- **C3.** Цепочки превращений в органической химии
- **C4.** Расчётные задачи по темам: «Растворы», «Расчёты по уравнению реакции»
- **C5.** Задача на вывод формулы вещества

Окислительно-восстановительные реакции



- Основное правило, которое используется при определении продуктов ОВР: один элемент понижает свою степень окисления, другой элемент повышает свою степень окисления. Продукты реакции зависят от среды. В кислой среде изменение степени окисления происходит более глубоко.

Окислительно-восстановительные реакции



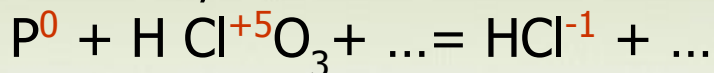
С1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:



Определите окислитель и восстановитель.

РЕШЕНИЕ:

Определим степени окисления и установим, какой элемент будет понижать степень окисления, а какой – повышать.

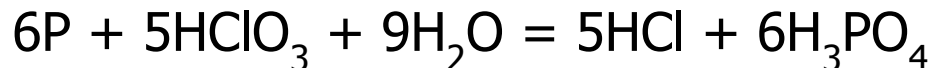


В данном уравнении Cl^{+5} (окислитель) превращается в Cl^{-1} , следовательно, P^0 (восстановитель) будет повышать свою степень окисления до P^{+5}

Переход электронов:



Уравнение имеет вид:



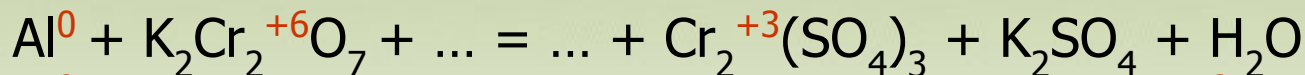
Окислительно-восстановительные реакции



С1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение:



РЕШЕНИЕ:



Al^0 повышает степень окисления до $+3$, Cr^{+6} понижает степень окисления до Cr^{+3} . В качестве среды выступает серная кислота.

Переход электронов:



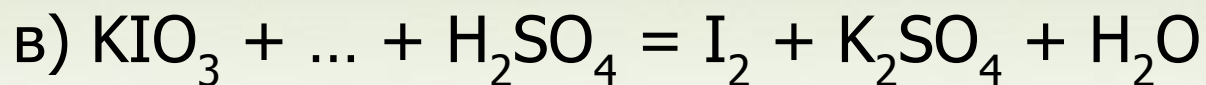
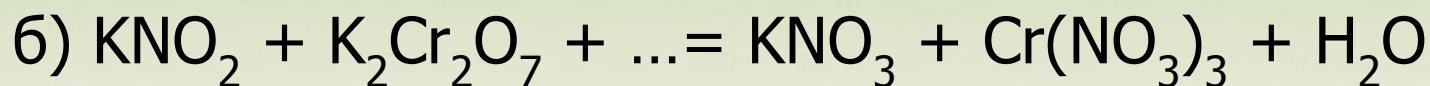
Уравнение имеет вид:



Окислительно-восстановительные реакции



Примеры окислительно-восстановительных реакций в заданиях С1:

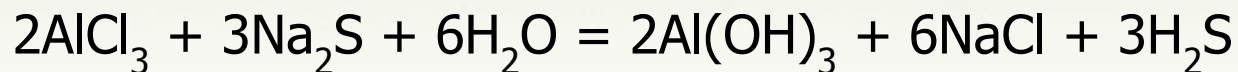
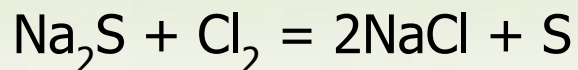
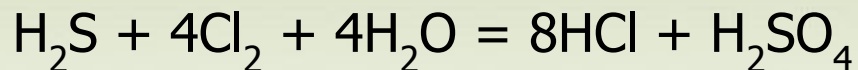
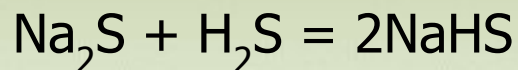


Составление возможных уравнений реакций



С2. Даны водные растворы: сульфида натрия, сероводорода, хлорида алюминия и хлора. Напишите уравнения четырёх возможных реакций между этими веществами.

РЕШЕНИЕ:

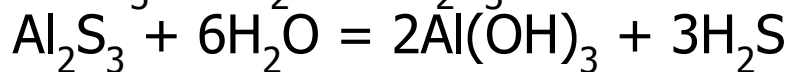
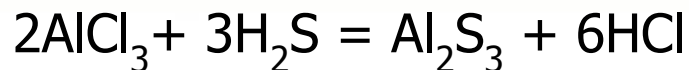
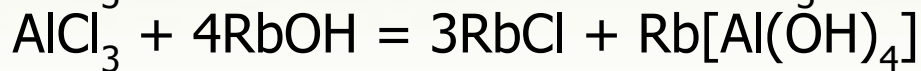
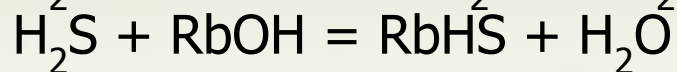
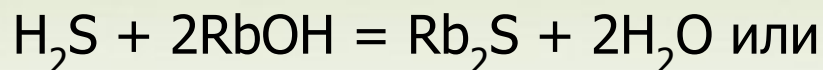


Составление возможных уравнений реакций



С2. Даны водные растворы: гексагидроксоалюмината калия $K_3[Al(OH)_6]$, хлорида алюминия, сероводорода и гидроксида рубидия. Напишите уравнения четырёх возможных реакций между этими веществами.

РЕШЕНИЕ:

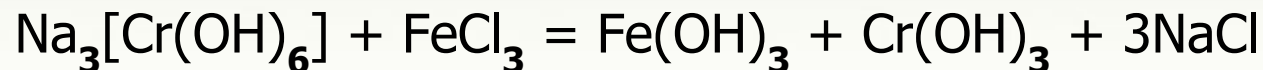
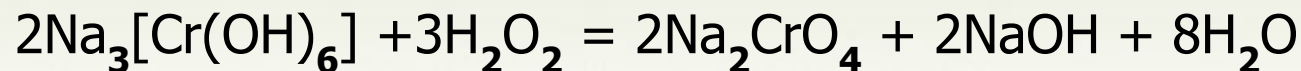
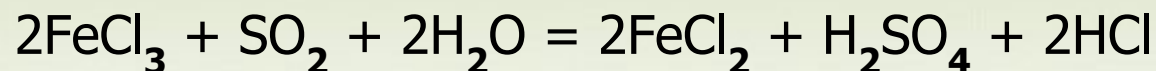
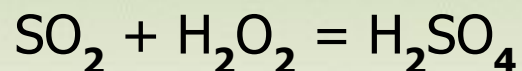


Составление возможных уравнений реакций



С2. Даны водные растворы: гексагидроксохромата натрия $\text{Na}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$, хлорида железа (III), сернистого газа и перекиси водорода. Напишите уравнения четырёх возможных реакций между этими веществами.

РЕШЕНИЕ:

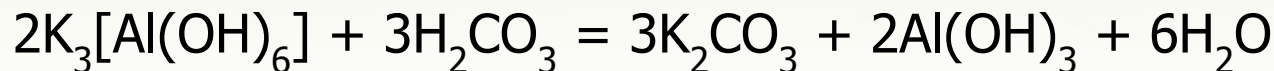
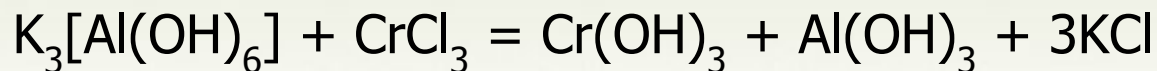
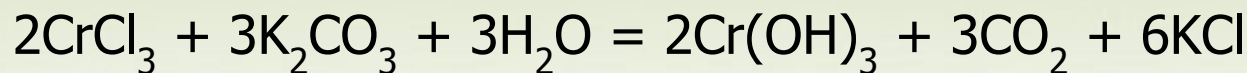


Составление возможных уравнений реакций



С2. Даны водные растворы: гексагидроксоалюмината калия $K_3[Al(OH)_6]$, хлорида хрома (III), карбоната калия и угольной кислоты. Напишите уравнения четырёх возможных реакций между этими веществами.

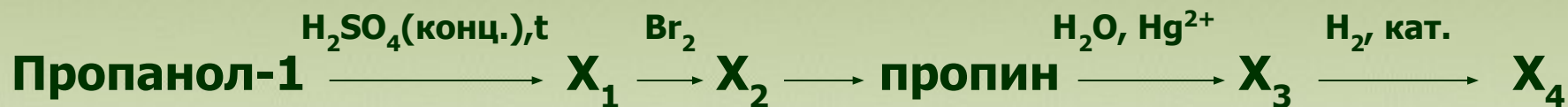
РЕШЕНИЕ:



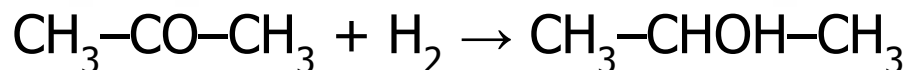
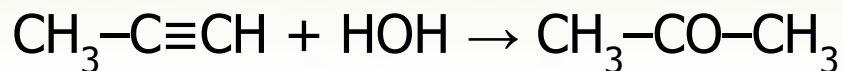
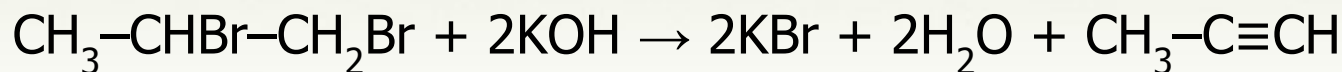
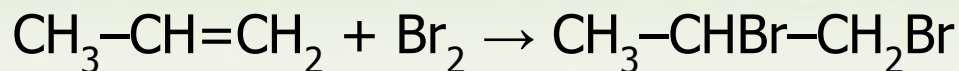
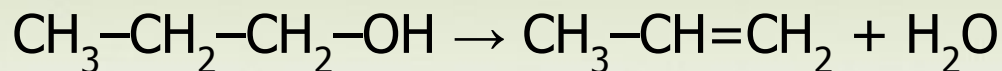
Взаимосвязь органических веществ



СЗ. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



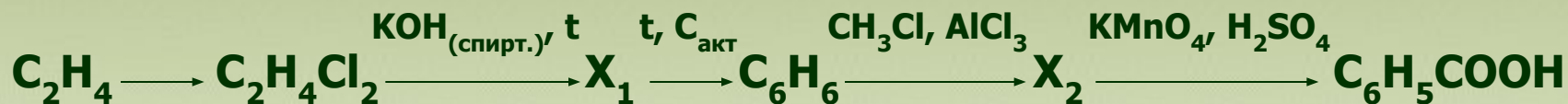
РЕШЕНИЕ:



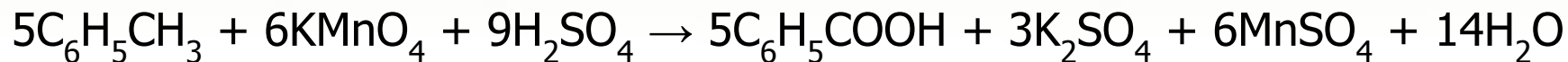
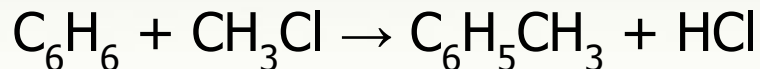
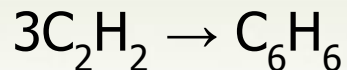
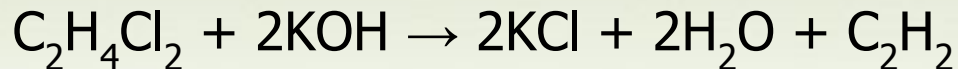
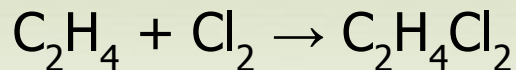
Взаимосвязь органических веществ



СЗ. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



РЕШЕНИЕ:



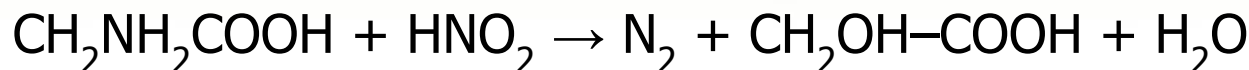
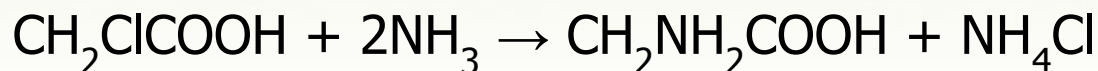
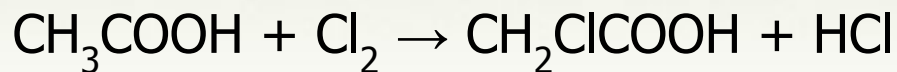
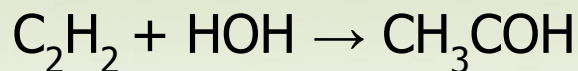
Взаимосвязь органических веществ



СЗ. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



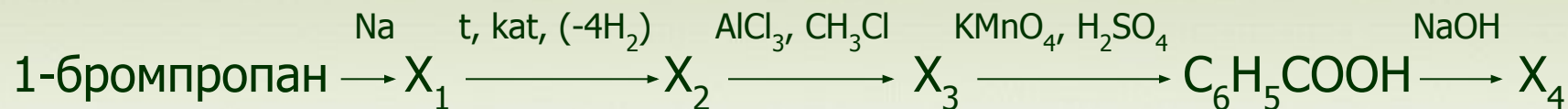
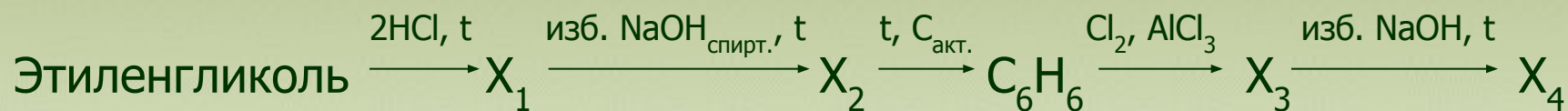
РЕШЕНИЕ:



Взаимосвязь органических веществ



СЗ. Примеры заданий:

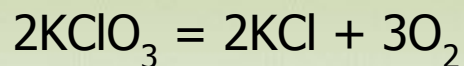


Расчёты по уравнениям реакций



С4. Для окисления некоторого количества серы потребовался такой объем кислорода (н.у.), который образуется при разложении 215 г хлората калия, содержащего 5% бескислородной примеси. Определите массу серы, вступившей в реакцию, и объем образовавшегося газообразного продукта окисления.

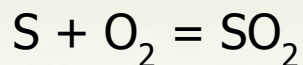
РЕШЕНИЕ:



$$m(\text{KClO}_3) = 215 \cdot 0,95 = 204,24 \text{ г}; \quad n(\text{KClO}_3) = 1,667 \text{ моль}$$

По уравнению реакции рассчитаем количество вещества кислорода.

$$n(\text{O}_2) = 2,5 \text{ моль}$$



По уравнению реакции $n(\text{S}) = n(\text{SO}_2) = n(\text{O}_2) = 2,5 \text{ моль}$

$$m(\text{S}) = 2,5 \text{ моль} \cdot 32 \text{ г/моль} = 8 \text{ г}$$

$$V(\text{SO}_2) = 2,5 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 56 \text{ л}$$

ОТВЕТ: 56 л SO_2 ; 8 г S.

Расчёты по уравнениям реакций



С4. Примеры заданий:

а) Для окисления некоторого количества аммиака потребовался такой объём кислорода (н.у.), который образуется при разложении 245,6 г перманганата калия, содержащего 3,5% бескислородной примеси. Определите массу аммиака, вступившего в реакцию, и объём образовавшегося азотсодержащего продукта окисления (н.у.).

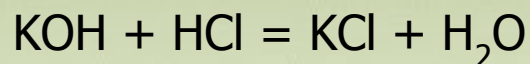
б) Для окисления некоторого количества серы потребовался такой объём кислорода (н.у.), который образуется при разложении 330,9 г перманганата калия, содержащего 4,5 % бескислородной примеси. Определите массу серы, вступившей в реакцию, и объём образовавшегося продукта окисления.



Расчёты по теме «Растворы»

С4. Смешали 100 мл 15% раствора гидроксида калия (плотностью 1,10 г/мл) и 150 мл 10% раствора соляной кислоты (плотностью 1,05 г/мл). Определите среду полученного раствора и массовую долю хлорида калия в нем.

РЕШЕНИЕ:



Найдем массу каждого раствора и массу вещества.

$$m_{\text{р-ра}}(\text{KOH}) = 100 \cdot 1,1 = 110 \text{ г} ; m(\text{KOH}) = 110 \cdot 0,15 = 16,5 \text{ г}$$

$$m_{\text{р-ра}}(\text{HCl}) = 150 \cdot 1,05 = 157,5 \text{ г} ; m(\text{HCl}) = 157,5 \cdot 0,1 = 15,75 \text{ г}$$

Найдем количество вещества для каждого соединения.

$$n(\text{KOH}) = 0,294 \text{ моль} ; n(\text{HCl}) = 0,43 \text{ моль} ; n(\text{KCl}) = 0,294 \text{ моль}$$

Среда кислая

$$\text{Найдем массу соли } m(\text{KCl}) = 21,9 \text{ г}$$

$$\text{Рассчитаем массу общего раствора: } m(\text{р-ра}) = 110 + 157,5 = 267,5 \text{ г}$$

$$\text{Определим массовую долю хлорида калия в растворе: } \omega = 21,9 / 267,5 = 0,08$$



Расчёты по теме «Растворы»

С4. Примеры заданий:

К раствору, полученному при добавлении 8 г гидрида лития к 1 л воды, прилили 100 мл 8,5% раствора соляной кислоты (плотность 1,04 г/мл). Определите массовые доли растворённых веществ в полученном растворе.

Задачи на вывод формулы вещества



С5. При сгорании газообразного органического вещества, не содержащего кислород, выделилось 2,24 л (н.у.) углекислого газа, 1,8 г воды и 3,65 г хлороводорода. Установите молекулярную формулу сгоревшего вещества.

Решение:

Установим количества вещества углерода, водорода и хлора.

- 1) $22,4 \text{ л CO}_2 - 1 \text{ моль}$ $n(\text{C}) = 0,1 \text{ моль}$
 $2,24 \text{ л CO}_2 - x \text{ моль}$
- 2) $36,5 \text{ г HCl} - 35,5 \text{ г Cl}$ $z(\text{Cl}) = 3,55 \text{ г Cl};$ $n(\text{Cl}) = 0,1 \text{ моль}$
 $3,65 \text{ г HCl} - z \text{ г Cl}$
- 3) $36,5 \text{ г HCl} - 1 \text{ г H}$ $y(\text{H}) = 0,1 \text{ г};$ $n(\text{H}) = 0,1 \text{ моль}$
 $3,65 \text{ г HCl} - y \text{ г H}$
- $18 \text{ г H}_2\text{O} - 2 \text{ г H}$ $y_1 = 0,2 \text{ г};$ $n_1(\text{H}) = 0,2 \text{ моль}$
 $1,8 \text{ г H}_2\text{O} - y_1 \text{ г H}$

Общее количество вещества водорода составляет 0,3 моль.

$x : y : z = 0,1 : 0,3 : 0,1$. Формула CH_3Cl .



Расчёты по теме «Растворы»

С5. Образцы заданий:

а) Установите формулу неорганического соединения, содержащего 20% магния, 53,33% кислорода и 26,67% некоторого элемента.

б) При полном сгорании газообразного органического вещества, не содержащего кислород, выделилось 4,48 л (н.у.) углекислого газа, 1,8 г воды и 4 г фтороводорода. Установите формулу сгоревшего соединения.

в) При термическом разложении неизвестного вещества массой 49 г выделилось 13,44 л (н.у.) кислорода и осталось твердое вещество, содержащее 52,35% калия и 47,65% хлора. Определите формулу вещества.