

Химия – 4

- 1) В приведенном ниже списке подчеркните формулы всех оксидов, которые способны прореагировать с водой: CaO, FeO, N₂O, Rb₂O, SO₃, BaO, SiO₂, CuO, Al₂O₃. (1)
- 2) Вычислите степени окисления всех элементов в соединении NH₂OH. (1)
- 3) Осуществите цепочку превращений: Si - SiO₂ – Na₂SiO₃ – H₂SiO₃ – K₂SiO₃ – BaSiO₃. (2)
- 4) Сколько г 7%-ного раствора NaOH надо добавить к 200 г 2%-ного раствора гидроксида натрия для получения 5%-ного раствора этого вещества? (3)
- 5) Оксид четырехвалентного элемента содержит 53,3% кислорода. Установите формулу данного оксида и напишите уравнение реакции этого вещества с водным раствором гидроксида калия. (2)
- 6) Сколько всего атомов (всех типов) содержится в 448 л C₂H₆ (н. у.)? (3)
- 7) В приведенном ниже списке подчеркните формулы всех веществ, которые могут прореагировать с водным раствором карбоната калия: HNO₃, K₂O, CaSO₄, P₂O₅, CaCl₂, NaNO₃, Fe(OH)₃, KOH, HCl. (2)
- 8) Предложите не менее 4 способов получения хлорида железа (II). (2)
- 9) Сколько л водорода выделится при обработке 540 г алюминия избытком бромоводородной кислоты? (3)
- 10) Выучите основные химические свойства кислотных и основных оксидов. (3)
- 11) Имеются следующие вещества: FeSO₄, Ba(OH)₂, CO₂, HCl, K₂O. Назовите эти соединения и классифицируйте. Напишите уравнения всех возможных реакций, которые могут протекать между этими веществами. Классифицируйте эти реакции. (4)

Материалы с сайта Repetitor2000.ru

Мой телефон: 8-903-280-81-91 (Глеб Валентинович)

12) Назовите и классифицируйте следующие вещества (действуйте по образцу):

NH_4Br – бромид аммония – соль,

Ag_2O –

Li_2O –

BeCl_2 –

Au –

Cr_2O_3 –

Br_2O_5 –

HI –

Na_3PO_4 –

Li_2CO_3 –

NiS –

CsOH –

P_4 –

H_2SO_3 –

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ –

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ –

N_2O –

(4 балла)

Максимальная оценка – 30 баллов