

Материалы с сайта Repetitor2000.ru

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

Химия – 2

- 1) В приведенном ниже списке подчеркните формулы основных оксидов: NiO, CO, Mn₂O₇, ZnO, P₂O₅, Al₂O₃, SrO, SiO, Cr₂O₃, CO₂, N₂O, Cs₂O. (1)
- 2) Вычислите степени окисления всех элементов в перхлорате калия – KClO₄. (1)
- 3) Осуществите цепочку превращений: Ni(OH)₂ – NiO – NiCl₂ – NiSO₄ – Ni(OH)₂. (2)
- 4) Смешали 300 г 18%-ного раствора азотной кислоты и 700 г 30%-ного раствора HNO₃. Рассчитайте массовую долю кислоты в полученной смеси. (3)
- 5) В приведенном ниже списке подчеркните формулы всех веществ, которые могут прореагировать с соляной кислотой: H₃PO₄, Au, Fe(OH)₂, S, Rb₂O, CO₂, Ba(OH)₂, Na₂SiO₃, K₂SO₄, Al. (2)
- 6) Оксид неизвестного элемента содержит 56,34% кислорода. О каком элементе идет речь, если известно, что в данном оксиде он проявляет валентность V? (3)
- 7) Рассчитайте общее количество электронов, содержащееся в порции оксида кальция массой 5,6 г. (3)
- 8) При обработке мела (карбоната кальция) соляной кислотой выделилось 112 л CO₂ (н. у.). Сколько г хлорида кальция образовалось в ходе процесса? (3)
- 9) Придумайте не менее 2 способов получения фосфорной кислоты и не менее 2 способов получения гидроксида лития. (2)
- 10) Выучите формулы кислот и соответствующих солей. (2)
- 11) Имеются следующие вещества: BaO, N₂O₅, H₂O, CO₂, NaOH. 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):

KCl – хлорид калия – соль;

Fe – железо – простое вещество (металл);

SiO

Ca(OH)₂

H₂SO₃

Br₂

H₂SiO₃

Ca₃(PO₄)₂

ZnO

B₂O₃

ZnCl₂

NO

Pb

Li₂SiO₃

MgO

Cu(OH)₂

Al(NO₃)₃

H₂

Cr₂O₃

HBr

(4 балла)

Максимальная оценка – 30 баллов