СЛОЖНЫЕ РЕАКЦИИ

Готов(а) повторить и запомнить все сложные реакции? Тогда допиши продукты!

Самое простое из сложного

- [ ] $Fe_3O_4 + HCl$

  Расписать на два оксида

- [ ] $Ca_3(PO_4)_2 + C + SiO_2$

  Получение фосфора

- [ ] $Na[Al(OH)_4] + CO_2$

  Комплекс разваливается

- [ ] $Na[Al(OH)_4] + HCl$

  Комплекс разваливается 2.0

- [ ] K_2SiO_3(р-р) $+ CO_2 + H_2O$

  Сильная кислота в растворе вытесняет слабую

- [ ] Na_2CO_3(тв) $+ Al_2O_3$

  Менее летучая кислота при сплавлении вытесняет более летучую

Гидролиз

- [ ] $KHCO_3 + FeCl_3$

  Двойной гидролиз

- [ ] $Ca_2Si + H_2O$

- [ ] $Ca_3N_2 + HCl$(р-р)

  Кислотный гидролиз нитрида кальция

- [ ] $Ca_3P_2 + HCl$(р-р)

  ПОМНИ: фосфин почти не проявляет основных свойств

- [ ] $Al_2S_3 + NaOH$(р-р)

  Щелочной гидролиз сульфида алюминия

- [ ] $CuCl_2 + K_2CO_3 + H_2O$

  Помни про склонность к образованию основных солей

ОВР необычные

- [ ] $Na_2O_2 + CO_2$

  Способ генерации кислорода из углекислого газа

- [ ] $Ca(OH)_2 + NO_2 + O_2$

  Кислород по максимуму окислит все

- [ ] $NaNO_2 + NH_4Cl$

  Напиши, как пойдет реакция при нагревании

- [ ] $H_2O_2 + Ag_2O$

  Перекись здесь в роли восстановителя

- [ ] $Na_2O_2 + HCl$

  А здесь наоборот , перекись - окислитель

- [ ] $KNO_3 + Al + KOH + H_2O$

  Вспомни, насколько активен водород в момент выделения

На сладкое

- [ ] $CuCl_2 + NH_3$(изб)

  Медь склонна к образованию комплексов с аммиаком

- [ ] $FeS_2 + HNO_3$(к)

  ВНИМАНИЕ: степень окисления меняют три элемента

Создано с помощью онлайн сервиса Чек-лист | Эксперт: https://checklists.expert

как это убрать?