СЛОЖНЫЕ РЕАКЦИИ

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

1. Самое простое из сложного

- [ ] **1.1** $Fe_3O_4 + HCl$

  Расписать на два оксида

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

  Получение фосфора

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

  Комплекс разваливается

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

  Комплекс разваливается 2.0

- [ ] **1.5** K_2SiO_3(р-р) $+ CO_2 + H_2O$

  Сильная кислота в растворе вытесняет слабую

- [ ] **1.6** Na_2CO_3(тв) $+ Al_2O_3$

  Менее летучая кислота при сплавлении вытесняет более летучую

2. Гидролиз

- [ ] **2.1** $KHCO_3 + FeCl_3$

  Двойной гидролиз

- ☐ **2.2** $Ca_2Si + H_2O$

- ☐ **2.3** $Ca_3N_2 + HCl$(р-р)

  Кислотный гидролиз нитрида кальция

- ☐ **2.4** $Ca_3P_2 + HCl$(р-р)

  ПОМНИ: фосфин почти не проявляет основных свойств

- ☐ **2.5** $Al_2S_3 + NaOH$(р-р)

  Щелочной гидролиз сульфида алюминия

- ☐ **2.6** $CuCl_2 + K_2CO_3 + H_2O$

  Помни про склонность к образованию основных солей

3. ОВР необычные

- ☐ **3.1** $Na_2O_2 + CO_2$

  Способ генерации кислорода из углекислого газа

- ☐ **3.2** $Ca(OH)_2 + NO_2 + O_2$

  Кислород по максимуму окислит все

- ☐ **3.3** $NaNO_2 + NH_4Cl$

  Напиши, как пойдет реакция при нагревании

- ☐ **3.4** $H_2O_2 + Ag_2O$

  Перекись здесь в роли восстановителя

- ☐ **3.5** $Na_2O_2 + HCl$

  А здесь наоборот , перекись - окислитель

- ☐ **3.6** $KNO_3 + Al + KOH + H_2O$

  Вспомни, насколько активен водород в момент выделения

4. На сладкое

- [ ] **4.1** $CuCl_2 + NH_3$(изб)

  Медь склонна к образованию комплексов с аммиаком

- [ ] **4.2** $FeS_2 + HNO_3$(к)

  ВНИМАНИЕ: степень окисления меняют три элемента

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

как это убрать?