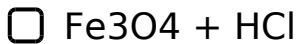




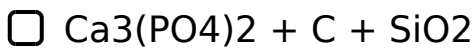
СЛОЖНЫЕ РЕАКЦИИ

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

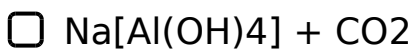
Самое простое из сложного



Расписать на два оксида



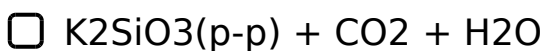
Получение фосфора



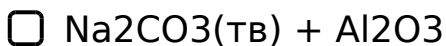
Комплекс разваливается



Комплекс разваливается 2.0

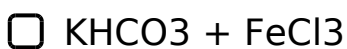


Сильная кислота в растворе вытесняет слабую

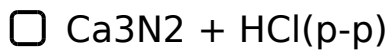
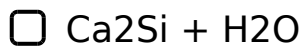


Менее летучая кислота при сплавлении вытесняет более летучую

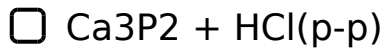
Гидролиз



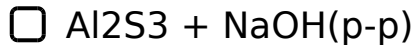
Двойной гидролиз



Кислотный гидролиз нитрида кальция



ПОМНИ: фосфин почти не проявляет основных свойств



Щелочной гидролиз сульфида алюминия

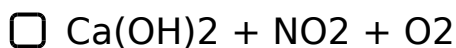


Помни про склонность к образованию основных солей

ОВР необычные



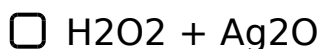
Способ генерации кислорода из углекислого газа



Кислород по максимуму окислит все



Напиши, как пойдет реакция при нагревании



Перекись здесь в роли восстановителя

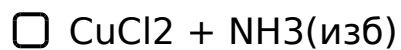


А здесь наоборот, перекись - окислитель

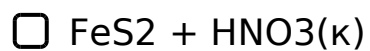


Вспомни, насколько активен водород в момент выделения

На сладкое



Медь склонна к образованию комплексов с аммиаком



ВНИМАНИЕ: степень окисления меняют три элемента

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

как это убрать?