

А неметаллов и их соединений.

Какие закономерности наблюдаются в изменении свойств кислотных оксидов в периодах и группах?

Даны формулы кислотных оксидов: а) CO_2 , Cl_2O_7 и SO_3 ; б) P_2O_5 , As_2O_5 , и Sb_2O_5 . Расположите их в порядке возрастания кислотных свойств оксидов.

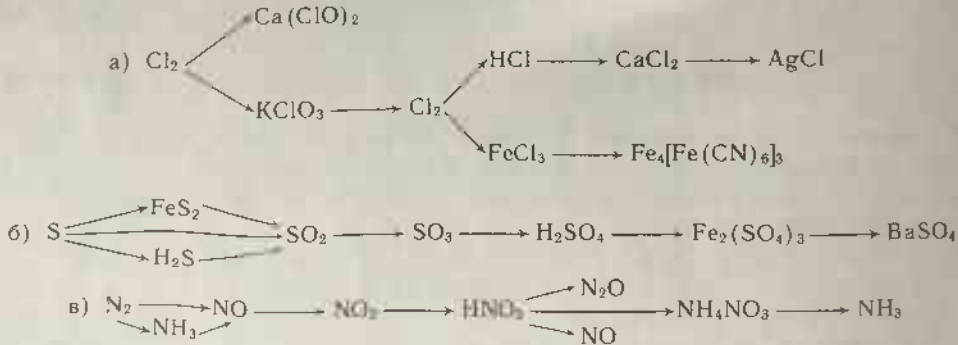
Пользуясь таблицей 28 (с. 134), в пп. 1, 2 дополнительно напишите по два-три уравнения

используя

простых соединений?

10. Какие закономерности наблюдаются в изменении свойств летучих водородных соединений в периодах и группах? Охарактеризуйте сущность.

11. Составьте уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:



Уравнения реакций, если это возможно, составьте в полном и сокращенном ионном виде.