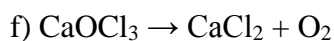
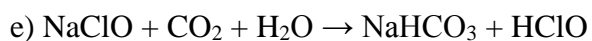
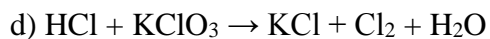
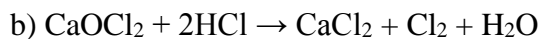
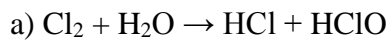


Bài 4 trang 108 SGK Hóa 10

Đề bài:

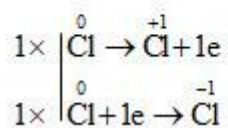
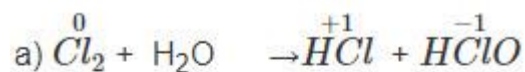
Có những sơ đồ phản ứng hóa học sau:



Cho biết những phản ứng nào là phản ứng oxi hóa – khử? Vai trò các chất tham gia phản ứng oxi hóa – khử. Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng.

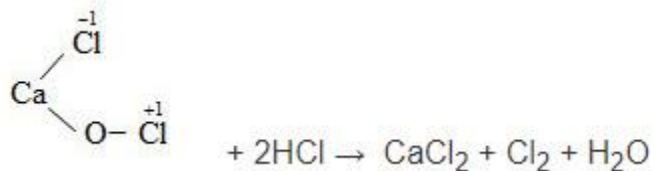
Lời giải:

Những phản ứng sau là phản ứng oxi hóa – khử:

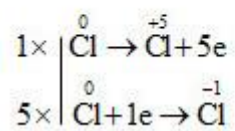
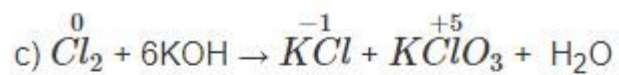


Cl_2 vừa là chất khử vừa là chất oxi hóa.

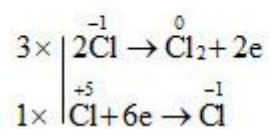
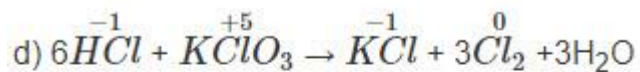
b)



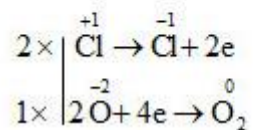
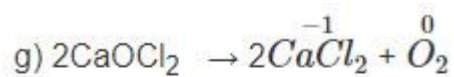
CaOCl_2 : phân tử tự oxi hóa khử, HCl đóng vai trò môi trường



Cl₂ vừa là chất oxi hóa, vừa là chất khử.



HCl là chất khử, KClO₃ là chất oxi hóa



CaOCl₂: phân tử tự oxi hóa