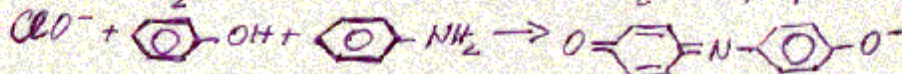


2) s DENIGESOVÝM ČINIDLEM (směs fenolu a anilinu)

v konc. H_2SO_4 se Cl^-

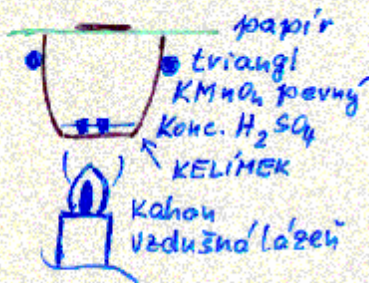


oxiduje $KMnO_4$ na Cl_2

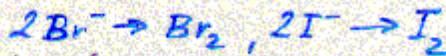


kapka 1M NaOH
+ kapka DENIGESOVA ČINIDLA

INDOFENOL
(MODRÝ V OH^- PROSTR)



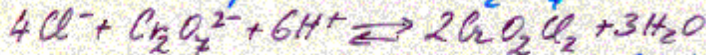
také provedení s pipetkou:
nad kolímkem pipetka s kapkou
NaOH - absorpce $Cl_2 \rightarrow ClO^-$
- vyfouknout na kap. desku s
DENIGESOVÝM ČINIDLEM



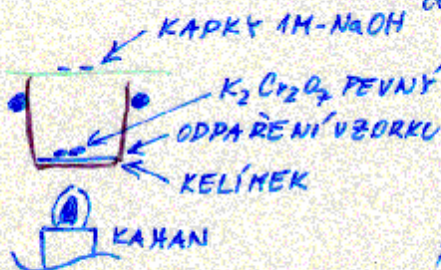
barví suchou část papíru hnědě,
fialově, NEPŘECHÁZÍ NA BrO^- , IO^-

3) tvorba CHROMYLOHLORIDU

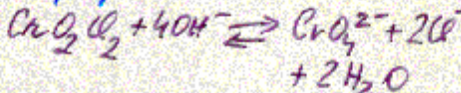
v bezvodém prostř. (konc. H_2SO_4):



červenohnědý, tekavý



Na papíře reakce s OH^- :



papír se zbarví žlutě
RUŠÍ: $NO_2^-, NO_3^- \Rightarrow NOCl$

