

NaOH			pH al 1° p.e. con calcolo approssimato = 11,0
concentrazione	0,010	mol/L	
volume al 1° p.e.	50,0	mL	
volume al 2° p.e.	100,0	mL	
volume al 3° p.e.	150,0	mL	
ACIDO BORICO			
concentrazione	0,010	mol/L	
volume	50,0	mL	
K_{A1}	5,81E-10		
K_{A2}	1,82E-13		
K_{A3}	1,58E-14		
$K_{A1} \times C_A$	5,8E-12	1° p.e. difficilmente titolabile	
$K_{A2} \times C_A$	1,8E-15	2° p.e. non titolabile	
$K_{A3} \times C_A$	1,6E-16	3° p.e. non titolabile	
$K_{A1} : K_{A2}$	3,2E+3	-----	
$K_{A2} : K_{A3}$	1,2E+1	-----	

