



#1

Vervolledig:

$[H^+]$	$[OH^-]$	pH	pOH
		2,4	
			3,8
$1,8 \times 10^{-9}$ mol/L			
	$8,2 \times 10^{-6}$ mol/L		

Oplossing

$[H^+]$	$[OH^-]$	pH	pOH
$4,0 \times 10^{-3}$ mol/L	$2,5 \times 10^{-12}$ mol/L	2,4	11,6
$6,3 \times 10^{-11}$ mol/L	$1,6 \times 10^{-4}$ mol/L	10,2	3,8
$1,8 \times 10^{-9}$ mol/L	$5,6 \times 10^{-6}$ mol/L	8,7	5,3
$1,2 \times 10^{-9}$ mol/L	$8,2 \times 10^{-6}$ mol/L	8,9	5,1