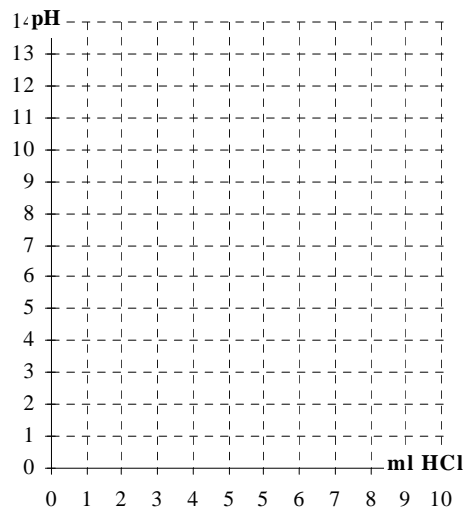


3.2. pH-Werte von Salzsäure

Gib 100 ml destilliertes Wasser in ein Becherglas und füge anschließend unter ständigem Rühren (Magnetrührer!) insgesamt 10 ml 1-molare Salzsäure aus einer Bürette hinzu. Nach jeweils 1 ml wird der pH-Wert gemessen und in das Diagramm eingetragen.



a) Berechne die folgenden Konzentrationen:

	pOH	[OH ⁻]	[H ₃ O ⁺]	pH
in der Ausgangslösung				
nach Zugabe von 1 ml 1 m HCl				
nach Zugabe von 2 ml 1 m HCl				
nach Zugabe von 3 ml 1 m HCl				
nach Zugabe von 5 ml 1 m HCl				
nach Zugabe von 10 ml 1 m HCl				

b) Warum verläuft die Kurve für den ersten 1 ml zugegebener Salzsäure sehr steil?

.....

.....

.....

c) Warum wird die Kurve für die folgenden 9 ml zugegebener Salzsäure viel flacher?

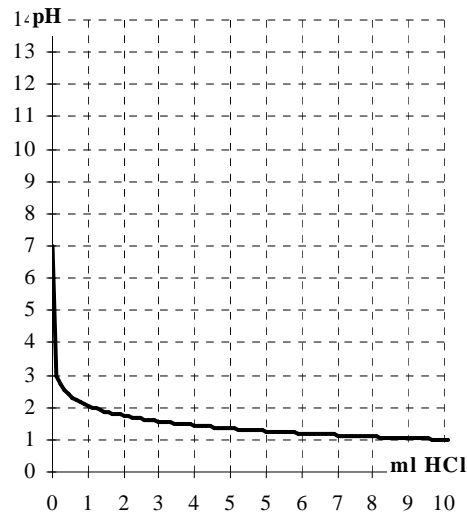
.....

.....

.....

3.2. Lösungen zu den pH-Werten starker Säuren

Gib 100 ml destilliertes Wasser in ein Becherglas und füge anschließend unter ständigem Rühren (Magnetrührer!) insgesamt 10 ml 1-molare Salzsäure aus einer Bürette hinzu. Nach jeweils 1 ml wird der pH-Wert gemessen und in das Diagramm eingetragen.



- a) Berechne die folgenden Konzentrationen

	pOH	$[\text{OH}^-]$	$[\text{H}_3\text{O}^+]$	pH
in der Ausgangslösung	7	10^{-7}	10^{-7}	7
nach Zugabe von 1 ml 1 m HCl	12	10^{-12}	10^{-2}	2
nach Zugabe von 2 ml 1 m HCl	12,30	$5 \cdot 10^{-13}$	$2 \cdot 10^{-2}$	1,70
nach Zugabe von 3 ml 1 m HCl	12,48	$3,3 \cdot 10^{-13}$	$3 \cdot 10^{-3}$	1,52
nach Zugabe von 5 ml 1 m HCl	12,70	$2 \cdot 10^{-13}$	$5 \cdot 10^{-5}$	1,30
nach Zugabe von 10 ml 1 m HCl	13	10^{-13}	10^{-1}	1

- b) Warum verläuft die Kurve für den ersten 1 ml zugegebener Salzsäure sehr steil?

In der Ausgangslösung ist $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-7} \frac{\text{mmol}}{\text{ml}}$.

Es werden $1 \text{ ml} \cdot \frac{1 \text{ mmol}}{1 \text{ ml}} = 1 \text{ mmol H}_3\text{O}^+$ -Ionen zugegeben.

Die Konzentration steigt daher auf $[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{1 \text{ mmol}}{100 \text{ ml}} = 10^{-2} \frac{\text{mmol}}{\text{ml}}$.

(Zunahme um den Faktor 100 000)

- c) Warum wird die Kurve für die folgenden 9 ml zugegebener Salzsäure viel flacher?

Nach Zugabe von $1 \text{ ml} \cdot \frac{1 \text{ mmol}}{1 \text{ ml}} = 1 \text{ mmol H}_3\text{O}^+$ -Ionen ist $[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{1 \text{ mmol}}{100 \text{ ml}} = 10^{-2} \frac{\text{mmol}}{\text{ml}}$.

Nach Zugabe von $10 \text{ ml} \cdot \frac{1 \text{ mmol}}{1 \text{ ml}} = 10 \text{ mmol H}_3\text{O}^+$ -Ionen ist $[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{10 \text{ mmol}}{100 \text{ ml}} = 10^{-1} \frac{\text{mmol}}{\text{ml}}$.

(Zunahme um den Faktor 10)