Starte: 1.0 M HCl-Lösung

* 10 ml 1.0 M HCl 🡪 RG 1
* 10 ml 1.0 M HCl mit 90 ml Wasser verdünnen. Von dieser Mischung
	+ 10 ml entnehmen 🡪 RG 2
	+ Nochmals 10 ml der Mischung entnehmen und mit 90 ml Wasser verdünnen

… 10 ml entnehmen 🡪 RG 3

… 10 ml Mischung + 90 ml Wasser …

 … 10 ml entnehmen 🡪 RG 4

 … 10 ml Mischung + 90 ml Wasser …

 … 10 ml entnehmen 🡪 RG 5

 … 10 ml Mischung + 90 ml Wasser …

Jede nachfolgende Lösung ist genau 10-mal weniger konzentriert ist als die vorherige.

pH = -log()