

## Hilfe 1



Notiere dir zuerst die Konzentrationen des Rostentferners und die dazu gehörenden pH-Werte.

$c(\text{H}^+)$	pH
0,01 mol/l	2
...	...
...	...

## Hilfe 2



Schreibe die Konzentrationen des Rostentferners als Zehnerpotenzen.

$c(\text{H}^+)$	$c(\text{H}^+)$	pH
0,01 mol/l	$10^{-2}$	2
...	...	...
...	...	...

## Hilfe 3



Entwickle eine Formel für die Konzentration  $c(\text{H}^+)$ , die den pH-Wert enthält.

$$c(\text{H}^+) = ?$$

## Hilfe 4



Entwickle eine Formel für die Konzentration  $c(\text{H}^+)$ , die den pH-Wert enthält.

$$c(\text{H}^+) = 10^{-\text{pH}}$$

## Hilfe 5



Stelle die Formel nach „pH“ um.

**Die Umkehrfunktion zu  $10^x$  ist der dekadische  
Logarithmus  $\lg(x)$  oder  $\log_{10}(x)$**

## Hilfe 6



Stelle die Formel nach „pH“ um.

$$\text{pH} = - \lg (c(\text{H}^+))$$