

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.

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