 **1.** Trage die Lösungswörter in die Chemie-Schlange ein. Umlaute sind als Umlaute zu schreiben.
W1

1 Was zeigt durch eine Farbveränderung an, ob es sich um eine saure oder um eine basische Lösung handelt?

2 Was färbt sich durch Waschmittel grünlich? _____ lösung

3 Was entsteht bei der Reaktion von einem Nichtmetalloxid mit Wasser?

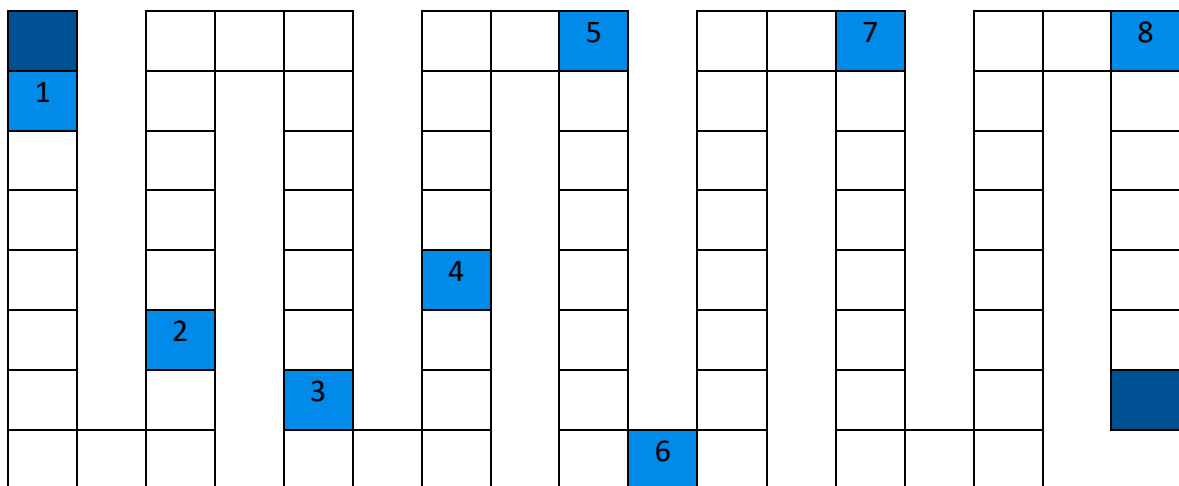
4 anderer Ausdruck für eine basische Lösung


5 Lösung, die gleich viele H_3O^+ - und OH^- -Ionen enthält

6 Metall, das in $\text{Mg}(\text{OH})_2$ enthalten ist

7 Was hat die menschliche Haut?

8 Welche Lösung enthält viele H_3O^+ -Ionen? _____ Lösung



 **2.** Was ist richtig? Es kann auch mehr als eine Antwort stimmen.
W1

a) Eine saure Lösung hat

- mehr H_3O^+ -Ionen als OH^- -Ionen.
- weniger H_3O^+ -Ionen als OH^- -Ionen.
- weniger OH^- -Ionen als H_3O^+ -Ionen.

b) Wenn 1 Liter einer Lösung $0,000\ 01 (= 10^{-5})$ Wasserstoff-Ionen enthält, ist der pH-Wert der Lösung: 3 5 7

c) Wenn 1 Liter einer Lösung $0,000\ 000\ 01 (= 10^{-8})$ Wasserstoff-Ionen enthält, ist der pH-Wert der Lösung: 4 6 8