

4. Richtig oder falsch? Kreuze an.

richtig falsch

a) Salpetersäure hat die Formel HNO_3 .

b) Salzsäure entsteht durch eine Reaktion von Chlorwasserstoff mit Wasser.

c) Säuren färben Universalindikator blau.

d) Ein Molekül Phosphorsäure enthält vier Sauerstoff-Atome, ein Phosphor-Atom und drei Wasserstoff-Atome.

e) Säurelösungen haben einen pH-Wert > 7 .

f) Laugen sind wässrige Lösungen von Hydroxiden.

g) Hydroxide leiten den elektrischen Strom.

h) Säure- und Hydroxidlösungen leiten den elektrischen Strom.

i) Laugen färben Universalindikator rot.

k) Die pH-Skala reicht von 0 bis 14.

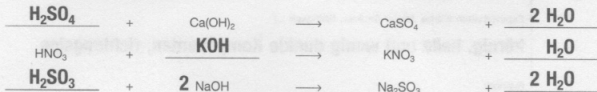
l) Calciumlauge wird auch Kalkwasser genannt.

m) Neutralisationsreaktionen verlaufen exotherm, es wird Wasser gebildet.

5. Was sind die drei wesentlichen Merkmale jeder Neutralisationsreaktion?

Es bilden sich Wasser und ein Salz, es entsteht Wärme.

6. Durch Neutralisationsreaktionen entstehen Salze. Vervollständige die folgenden Reaktionsgleichungen.



7. Schreibe die Formeln folgender Salze auf:

