

4. Richtig oder falsch? Kreuze an.
- |   | richtig                  | falsch                   |
|---|--------------------------|--------------------------|
| a) Salpetersäure hat die Formel $\text{HNO}_3$ .  | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| b) Salzsäure entsteht durch eine Reaktion von Chlorwasserstoff mit Wasser.                                | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| c) Säuren färben Universalindikator blau.   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| d) Ein Molekül Phosphorsäure enthält vier Sauerstoff-Atome, ein Phosphor-Atom und drei Wasserstoff-Atome. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| e) Säurelösungen haben einen pH-Wert $> 7$ .  | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| f) Laugen sind wässrige Lösungen von Hydroxiden.  | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| g) Hydroxide leiten den elektrischen Strom.   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| h) Säure- und Hydroxidlösungen leiten den elektrischen Strom.   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| i) Laugen färben Universalindikator rot.  | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| k) Die pH-Skala reicht von 0 bis 14.  | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| l) Calciumlauge wird auch Kalkwasser genannt.   | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| m) Neutralisationsreaktionen verlaufen exotherm, es wird Wasser gebildet.                                 | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |

5. Was sind die drei wesentlichen Merkmale jeder Neutralisationsreaktion?

---



---

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



7. Schreibe die Formeln folgender Salze auf:

Bariumnitrat	_____	Magnesiumsulfat	_____	Lithiumnitrat	_____
Calciumchlorid	_____	Kaliumsulfid	_____	Kupfersulfat	_____
Natriumcarbonat	_____	Caesiumfluorid	_____	Strontiumchlorid	_____