

Name:	
Klasse:	Datum:

## Leistungsnachweis – Säuren, Laugen, Salze

Punkte

Gesamtpunktzahl: 46

Erreichte Punkte:

Note:

### 1 Sicherer Umgang mit Säuren und Laugen

a Nenne vier Regeln zum sicheren Umgang.

4

---



---



---

b Entscheide, ob es sich jeweils um eine Säure oder Base handelt. Kreuze an.

6

Substanz	Säure	Lauge
Rohrreiniger		
Waschmittel		
Substanz mit pH-Wert 8		
Substanz mit pH-Wert 3		
Mineralwasser mit Sprudel		
Essig		

2 Vervollständige den folgenden Lückentext zum Thema Indikator und pH-Wert.

7

Blaukrautsaft verändert seine Farbe bei Zugabe von \_\_\_\_\_ oder \_\_\_\_\_.  
Solche Stoffe bezeichnet man als \_\_\_\_\_. Anhand der Farbe kann man den Lösungen einen \_\_\_\_\_ zuordnen. Bei \_\_\_\_\_ Lösungen beträgt dieser Wert 7. pH-Werte über 7 zeigen eine \_\_\_\_\_ an, pH-Werte unter 7 zeigen eine \_\_\_\_\_ an.

### 3 Wortgleichungen

a Vervollständige die allgemeinen Wortgleichungen zur Bildung einer Säure bzw. einer Lauge.

2

\_\_\_\_\_ + Wasser → Säure

\_\_\_\_\_ + Wasser → Lauge

b Vervollständige die Wortgleichung zur Herstellung einer schwefligen Säure auf.

2

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → schweflige Säure

c Bariumoxid ist ein Metalloxid, das eine Lauge bilden kann. Schreibe die passende Wortgleichung auf.

2

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

**Leistungsnachweis – Säuren, Laugen, Salze**

Punkte

Gesamtpunktzahl: 46

Erreichte Punkte:

Note:

**1 Sicherer Umgang mit Säuren und Laugen**

a Nenne vier Regeln zum sicheren Umgang.

4

Niemals kosten, Laborregeln befolgen, Schutzbrille und -kittel tragen, kein Kontakt zu Augen oder Haut, immer in Originalverpackung lassen

b Entscheide, ob es sich jeweils um eine Säure oder Base handelt. Kreuze an.

6

Substanz	Säure	Lauge
Rohrreiniger		X
Waschmittel		X
Substanz mit pH-Wert 8		X
Substanz mit pH-Wert 3	X	
Mineralwasser mit Sprudel	X	
Essig	X	

2 Vervollständige den folgenden Lückentext zum Thema Indikator und pH-Wert.

7

Blaukrautsaft verändert seine Farbe bei Zugabe von Säuren oder Laugen. Solche Stoffe bezeichnet man als Indikatoren. Anhand der Farbe kann man den Lösungen einen pH-Wert zuordnen. Bei neutralen Lösungen beträgt dieser Wert 7. pH-Werte über 7 zeigen eine Lauge an, pH-Werte unter 7 zeigen eine Säure an.

**3 Wortgleichungen**

a Vervollständige die allgemeinen Wortgleichungen zur Bildung einer Säure bzw. einer Lauge.

2

Nichtmetalloxid + Wasser → Säure

Metalloxid + Wasser → Lauge

b Vervollständige die Wortgleichung zur Herstellung einer schwefligen Säure auf.

2

Schwefeldioxid + Wasser → schweflige Säure

c Bariumoxid ist ein Metalloxid, das eine Lauge bilden kann. Schreibe die passende Wortgleichung auf.

2

Bariumoxid + Wasser → Bariumhydroxid