

FIT IM FACH

Stellen Sie es fest. Und so geht's: Erst einmal das Rätsel lösen bzw. die passenden Antworten ankreuzen (immer nur eine Antwort auswählen). Und dann im Internet nachsehen, ob man richtig gelegen hat:

➔ www.sbz-monteur.de → Aktuelle Ausgabe → Fit im Fach: Lösungen

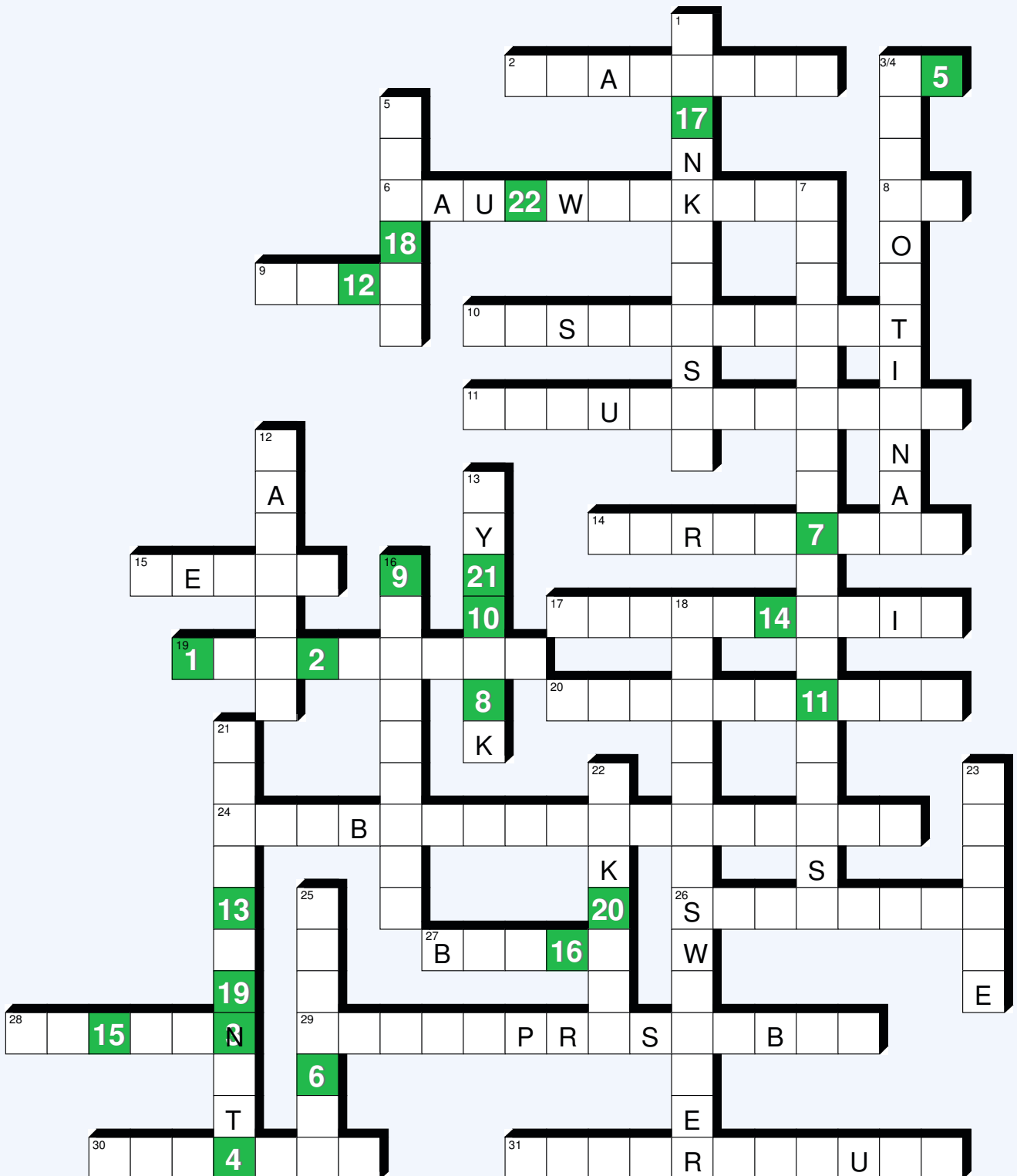
Strömungslehre

1. Fluid einer korrekt installierten und betriebenen Trinkwasseranlage
2. Grafische Darstellung von Daten
3. Anderes Wort für ‚verhältnisgleich‘
4. Ausgeschriebener griechischer Buchstabe zur Kreisberechnung
5. SI-Einheit für Druck, ausgeschrieben
6. Entsteht am dünnen Querschnitt eines durchströmten Venturirohrs
7. Summe aus $l \times R + Z$
8. SI-Einheit für Druck, als Kürzel
9. Ausgeschriebenes griechisches Kürzel für den Widerstandsbeiwert
10. Anderes Wort für die Zähigkeit einer Flüssigkeit ($\ddot{A} = AE$)
11. Je Zeiteinheit durch ein Rohr strömendes Volumen
12. Geordnete Zusammenstellung von Daten in Zeilen und Spalten
13. Lehre von der Bewegungsänderung von Körpern unter dem Einfluss von Kräften
14. Nachname Physikers der Strömungslehre aus dem 17. Jahrhundert
15. SI-Einheit für eine Länge, ausgeschrieben
16. Bezeichnung für eine ungeordnete und unregelmäßige Strömungsart mit Wirbelbildung
17. Unebenheit einer Rohroberfläche betreffend
18. Fluid einer Heizungsanlage
19. SI-Einheit für eine Masse, ausgeschrieben
20. SI-Einheit für ein Volumen, ausgeschrieben
21. Schnitt durch einen Körper
22. SI-Einheit für Zeit, ausgeschrieben
23. Masse eines Körpers geteilt durch sein Volumen
24. Beträgt normalerweise $9,81 \text{ m/s}^2$
25. Bezeichnung für eine geordnete und geschichtete Strömungsart
26. Druckart, die ein ruhendes Fluid auf eine Rohrwand ausübt
27. Typisches Rohrformteil in 90-Grad-Ausführung
28. SI-Einheit für eine Temperatur, ausgeschrieben
29. Anderes Wort für ‚nicht zusammenpressbar‘
30. Nachname eines italienischen Naturforschers der Strömungslehre
31. Entsteht an Berührungsfläche zwischen bewegter Flüssigkeit und einer Rohrwand



Bild: Olivier Rateau / Getty Images

Strömungslehre



Für inkompressible Fluide in Rohrleitungen gilt die ($\ddot{A} = AE$)

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22

Periodensystem der Elemente (PSE)

1. Das PSE stellt alle chemischen Elemente dar mit

- 1. absteigender Grautönung
- 2. steigender Kernladungszahl
- 3. zunehmender Schwere
- 4. ähnlichem Aufbau
- 5. einer zufälligen Nummerierung

2. Die Einteilung des PSE erfolgt in

- 1. Haupt- und Nebengruppen
- 2. dunkle und helle Materie
- 3. raue und glatte Elemente
- 4. virtuelle und reale Elemente
- 5. standortfeste und vagabundierende Elemente

3. Die vorangestellt gezeigte Zahl im PSE zeigt die

- 1. Entdeckungsreihenfolge
- 2. Wichtigkeit
- 3. Feinheit der Strukturen
- 4. Kernladungszahl
- 5. Reaktionsfreudigkeit

4. Die waagerechten Zeilen werden bezeichnet als

- 1. Sonaren
- 2. Balearen
- 3. Perioden
- 4. Epiphyten
- 5. Plaste

5. Die senkrechten Spalten werden bezeichnet als

- 1. Verbände
- 2. Gemeinschaften
- 3. Ligen
- 4. Gruppen
- 5. Kommunen

6. Die Schalenmodelle des PSE gehen zurück auf den Physiker

- 1. Nils Holgersson
- 2. Niels Nille
- 3. Niels Bohr
- 4. Nils Fräs
- 5. Niels Raspello

7. Jedes Atom des PSE besitzt

- 1. Inhalt und Mantel
- 2. Atomkern und Elektronenhülle
- 3. Leiterbahnen und Puffer
- 4. Randgelee und Zentralmagnetit
- 5. Zentralgestirn und Trabanten

8. Das Kürzel -H- steht für das Element

- 1. Holz
- 2. Halogen
- 3. Wasserstoff
- 4. Humus
- 5. Hologrium

9. Das Kürzel -He- steht für das Element

- 1. Hertel
- 2. Hesekiel
- 3. Helium
- 4. Heldien
- 5. Heraklith

10. Das Kürzel -C- steht für das Element

- 1. Cäsium
- 2. Castrol
- 3. Kohlenstoff
- 4. Iridium
- 5. Kochsalz

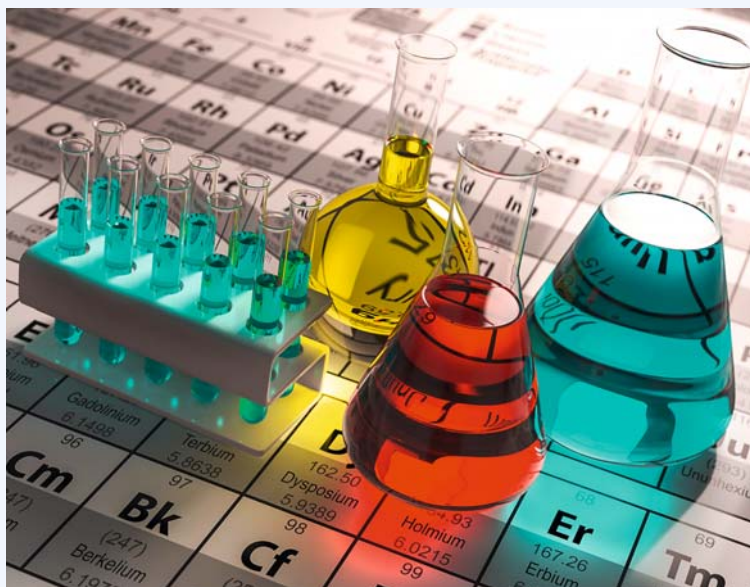


Bild: Bet_Noire / Getty Images

11. Das Kürzel -N- steht für das Element

- 1. Natrium
- 2. Noctid
- 3. Nesfera
- 4. Stickstoff
- 5. Nestle

12. Das Kürzel -O- steht für das Element

- 1. Sauerstoff
- 2. Olcodon
- 3. Oranium
- 4. Orkmanek
- 5. Olster

13. Das Kürzel -Ca- steht für das Element

- 1. Cäsium
- 2. Casal
- 3. Castre
- 4. Calcium
- 5. Cantilever

14. Das Element -Lithium- wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Li
- 2. Lm
- 3. L
- 4. Lu
- 5. Th

15. Das Element -Neon- wird im PSE abgekürzt mit

- 1. No
- 2. Ne
- 3. En
- 4. Nn
- 5. Na

16. Das Element -Magnesium- wird im PSE abgekürzt mit

- 1. M
- 2. Ma
- 3. Mn
- 4. Mi
- 5. Mg

17. Das Element -Schwefel- wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Q
- 2. R
- 3. S
- 4. T
- 5. U

18. Das Element -Molybdän- wird im PSE abgekürzt mit

- 1. Ma
- 2. Me
- 3. Mi
- 4. Mo
- 5. Mu

19. Die Elemente Helium, Neon, Argon und weitere zählen zu der Gruppe der

- 1. Torrofeten
- 2. Mainstreamern
- 3. Schechokowen
- 4. Rasthorithen
- 5. Edelgase

20. Die Elemente Fluor, Chlor, Brom und einige mehr zählen zu der Gruppe der

- 1. Lactiten
- 2. Nomoplaten
- 3. Echtzeitelemente
- 4. Halogene
- 5. Bygene

21. Die Elemente Wasserstoff, Kohlenstoff, Stickstoff, Sauerstoff, Phosphor und Schwefel zählen eindeutig zu der Gruppe der

- 1. Fastmetalle
- 2. Metalle
- 3. Nichtmetalle
- 4. Brandmetalle
- 5. Gastmetalle



LÖSUNGEN

Im Internet nachschauen, ob man richtig gelegen hat unter:

➔ www.sbz-monteur.de ➔ Aktuelle Ausgabe
➔ Fit im Fach: Lösungen